

BIOFIZIKA

TOSHKENT – 2013

O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI
OLIY VA O'RTA MAXSUS TA'LIM VAZIRLIGI

BIOFIZIKA

O'zbekiston Respublikasi Oly va o'rta maxsus ta'lim vazirligi tomonidan oly o'quv yurtlarining talabalari uchun darslik sifatida tavsiya etilgan

*Cho'lpox nomidagi nashriyot-matbaa ijodiy uyi
Toshkent – 2013*

UO'K: 577.352
KBK 28.071ya73
B70

Mualliflar jamoasi:

E. Ismailov, N. Mamatqulov, G'. Xodjayev, N. Norboyev

Taqrizchilar:

N.Nizomov – fizika-matematika fanlari doktori, SamDU professori;
K.Umarov – Samargand tibbiyot instituti «Informatika va biofizika» kafedrasi dotsenti.

B70 Biofizika: darslik /E. Ismailov, N. Mamatqulov, G'. Xodjayev, N. Norboyev; O'zbekiston Respublikasi Oliy va o'rta maxsus ta'limgazalariga vazirligi. – Toshkent: Cho'lpon nomidagi NMIU, 2013 – 208 b.
ISBN 978-9943-05-605-3

Mazkur darslik O'zbekiston Respublikasi Oliy va o'rta maxsus ta'limgazalariga vazirligining 2009-yil 27-oktabrdagi 373-sonli buyrug'i bilan tasdiqlangan. «Biofizika» fanining namunaviy o'quv dasturi asosida yozilgan.

Unda veterinariya va chorvachilik sohalari uchun katta ahamiyatga ega bo'lgan biomexanika, bioakustika, gidrodinamika, biologik tizimlarda ko'chish hodisalari, termodynamikaning biologik asoslari, bioelektromagnetizm, kvant biofizikasi, atom nurlari, radiobiologiyaga oid ma'lumotlar bayon etilgan.

Darslik 5440100 – Veterinariya, 5410600 – Zootexniya (tarmoqlar bo'yicha), 5420200 – Qorako'lchilik (tarmoqlar bo'yicha), 511000 – Kasb ta'limi (5111009 – Veterinariya), (5111015 – Zootexniya) bakalavr ta'limgazalariga mo'ljallangan.

**UO'K: 577.352
KBK 28.071ya73**

ISBN 978-9943-05-605-3



© E. Ismailov va boshq., 2013
© Cho'lpon nomidagi NMIU, 2013

SO‘ZBOSHI

O‘zbekiston Respublikasi «Ta’lim to‘g‘risida» gi qonuni hamda «Kadrlar tayyorlash milliy dasturi» asosida yuqori malakali, ijodkorlik va tashabbuskorlik qobiliyatiga ega, kelajakda kasbiy va hayotiy muammolarni mustaqil hal qila oladigan, yangi texnika va texnologiyalarga tez moslashishga layoqatli kadrlarni tayyorlashda ta’lim jarayonini Davlat ta’lim standartlari asosida tuzilgan namunaviy fan dasturiga muvofiq yozilgan darsliklar bilan ta’minalash muhim ahamiyatga ega. Ushbu darslik Davlat ta’lim standartida belgilangan asosiy o‘quv materialini qamrab olgan va talabalar tomonidan bilimlarni mustaqil o’zlashtirib olishga hamda ko‘nikma va malakalarni shakllantirishga, amaliy faoliyatda qo’llashni o‘rganishga, ijodiy qobiliyatni shakllantirishga moslab yozilgan.

Darslikda «Biofizika» fani namunaviy o‘quv dasturi, uslubiy va didaktik talablari asosida barcha mavzular to‘liq yoritilgan, hamda turdosh ta’lim yo‘nalishlarida foydalanish imkoniyatlari ham hisobga olingan.

Dasrlikda o‘quv materiallari tushunarli, mantiqiy va tizimli bayon etilgan hamda milliy xususiyatlarni shakllantirishga yo‘naltilgan, faqat nazariy bilim berish bilan cheklanmasdan veterinariya, zootexniya va qorako‘chilik mutaxassisliklariga oid amaliy ko‘nikmalarni shakllantiruvchi muammoli savollar va ijodiy topshiriqlar berish yo‘li bilan o‘quv materiallari aniq maqsad va vazifalarga yo‘naltirilgan. Mustaqil O‘zbekiston kelajagini fan va texnikaning sir-asrorlarini chuqur egallagan va hayotga tatbiq qila oladigan yuqori malakali mutaxassislarsiz tasavvur qilib bo‘lmaydi. Har tomonlama yetuk mutaxassislarni tayyorlash, asosan, oliy ta’lim muassasalari zimmasiga tushadi. Bunday sharafli va o‘ta mas’uliyatlari vazifani bajarish uchun yangi pedagogik texnologiyalardan va zamонавији axborot texnologiyalaridan dars berish jarayonidu

unumli foydalanish talab qilinadi. Mamlakatimiz mustaqillikka erishgandan buyon veterinariya, zootexniya va qorako Ichilik ta'lim yo'nalishlari uchun o'zbek tilida yozilgan «Biofizika» fani bo'yicha darslik nashr etilmagan. Mualliflar tomonidan tavsiya etilayotgan «Biofizika» fani darsligi ko'p yillar davomida shu fan dasturiga binoan o'qilgan ma'ruzalar asosida tayyorlandi.

Darslikda ko'pgina fizik qonuniyatlarning nazariyasi, ya'ni formulalarni keltirib chiqarishga e'tibor qaratilmasdan, balki o'rganilayotgan qonunlarning fizik mohiyati kasbiy yo'nalishlarga mos keluvchi qo'llanish sohalari va amaliy ahamiyatga ko'proq e'tibor berilgan.

Ushbu kitobda tirik organizmlarda kechadigan fizik jarayonlar va hodisalarning fizik mexanizmlari hamda biomexanika, bioakustika, ultratovushning veterinariya va qishloq xo'jalik amaliyotida qo'llanilishi, biologik tizimlarda ko'chish hodisalari, kapillarlik hodisalarini tushuntirishda yurak va qon tomirlarda qonning harakatini, elektr, magnit va optik hodisalar, shu bilan birga, ko'rish hodisasining biofizik mohiyati, nurlanishning tirik organizmlarga ta'siri va kasalliklarni davolashda qo'llash usullari to'liq bayon qilingan.

Darslik mualliflari O'zbekiston Milliy universiteti biofizika kafedrasи jamoasi va shaxsan kafedra mudiri Y.V. Leviskayaga darslikni yozishda bergan ko'rsatmalari uchun o'z minnatdorchilagini izhor qilishadi.

KIRISH

Bizning tevarak-atrofimiz, barcha narsalar, bizning o'zimiz ham materiyaning bir bo'lagimiz. Keng ma'noda oladigan bo'lsak materiya bu moddiy borliqdir. Boshqa tabiiy fanlar kabi «Biofizika» fanining ham maqsadi tirik tabiat va tirik organizmni o'rganishdan iborat. Materiya doimo harakatdadir. Bu harakat oddiy ko'chishdan tortib, tafakkurga qadar koinotda sodir bo'ladigan hamma o'zgarishlar va jarayonlarni o'z ichiga oladi. Biologik harakat materiya harakatining oliy shaklidir, lekin oddiy harakatni bilmasdan turib oliy harakat mexanizmini bilib bo'lmaydi. O'simlik va hayvonot olamida turli xil fizik va kimyoviy jarayonlar sodi bo'ladi. Ammo hayot harakatning oliy shakli sifatida unga ha tomonlama yondashishni talab qiladi.

Tabiat qonunlariga asoslangan holda, biologiya, fizika va kimyoning tutashish joyida yangi fan — «Biofizika» fani yuzag keldi. Biofizika — biologik tizimlardagi fizik va fizik-kimyoviy jarayonlarni va tirik organizmgaga turli omillarning ta'sirini o'rganad

Biofizikaga quyidagicha ta'rif berish mumkin.

Biofizika — fizik va fizik-kimyoviy jarayonlarni, biologik tizimlarning ultrastrukturasini tashkil qilishning hamma sohalarini submolekulyar va molekulalardan to'qima va to'liq organizmgacha o'rganadiga fandir.

Tirik organizmda sodir bo'ladigan turli jarayonlarning mural kabligiga va o'zaro bog'liqligiga qaramasdan, ular ichidagi fizik jarayonlarni ajratib ko'rsatish mumkin. Masalan, qon aylanis bu jarayon suyuqlikning oqimi (gidrodinamika), tomirlar bo'yli elastik to'lqinlarning tarqalishi (akustika), yurakning ishi va quvva (mexanika), biopotensiallar generatsiyasi (elektr.), nafas olishi, gaz harakati (aerodinamika), issiqlik uzatish (termodinamika), bug'lanish (fazoviy o'tishlar) va hokazo bo'limlarda o'rganiladi

Tirik organizmda fizik mikrojarayonlardan tashqari molekular jarayonlar ham sodir bo‘ldi va ular biologik tizimlarning holatini belgilaydi. Bunday mikrojarayonlarning fizikasini tushunish organizm holati, ba’zi bir kasalliklarning tabiatini anglash, dorilarning ta’sirini va shu kabilarni to‘g‘ri baholash uchun zarurdir.

Kasalliklarga tashxis qo‘yish biologik tizimlarni tadqiq qilishning fizik usullari, tamoyillari va g‘oyalaridan foydalanishga asoslangan. Ko‘pgina zamонавиу тиббиy асбоблар тузилишига ко‘ra, fizik asboblardir, ulardan qon bosimini o‘lchash, organizm ichkarisidagi tovushlarni eshitish, ichki organlarning kasal yoki sog‘ligi haqida axborot olish, issiqlikdan kengayishga asoslangan termometrlar esa tibbiyotda keng tarqalgan tahsil qilish asboblaridir. Hozirgi davrda texnika va elektronikaning rivojlanishi tirik organizmda hosil bo‘ladigan kuchsiz biopotensiallarni yozib olishga imkon bermoqda. Masalan, EKG yurak biopotensiallarini yozib olishdir. Tola optikasiga asoslangan endoskoplar esa organizm ichki qismalarini ko‘rishga imkon bermoqda. Spektral tahsil qilishdan esa kriminalistika, gigiyena, farmakologiya va biologiyada foydalaniladi. Rentgen nuri yordamida tashxis qo‘yishda nishonlangan atom usullari ham keng qo‘llanilmoqda.

Tibbiyot va veterinariyada turli davolash usullari ichida davolashning fizik omillari ham alohida o‘rin egallaydi. Masalan, suyak singanda gipslash, davolash maqsadida sovitish (krioterapiya), isitish yoki elektr yordamida isitish usullari, ultrabinafsha, infraqizil, rentgen, gamma nurlar davolashda keng qo‘llanilmoqda.

Tibbiyot va veterinariyada ishlatalayotgan materiallar fizik xossalari o‘rganish ham muhimdir, chunki bunday materiallar mavjud sharoitda ishlatalishini baholash uchun ular tayyorlangan materiallar fizik xossalari o‘rganish kerak. Masalan, protezlar tayyorlash uchun qo‘llanilayotgan materialning mexanik mustahkamligini, elastikligini, issiqlik o‘tkazish qobiliyatini, elektr o‘tkazuvchanlikni va boshqa xossalarni bilish muhimdir.

Tirik organizm atrof-muhit bilan o‘zaro ta’sirlashgan holdagina yashashi mumkin. U muhitning harorat, namlik, havo bosimi va boshqa fizik xarakteristikalarining o‘zgarishlaridan keskin ta’sirlanadi. Tashqi muhit yordamida davolash ham mumkin. Masalan, klimatoterapiya va baroterapiya.

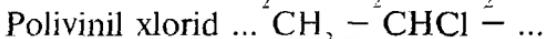
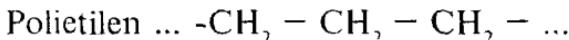
I BOB

BIOMEXANIKA ASOSLARI

1.1-§. Biopolimerlar tuzilishi va xossalari

Molekulalari ko‘p miqdordagi atomlardan yoki atom guruhlaridan tuzilgan va kimyoviy bog‘lanishlar bilan biriktirilgan uzun zanjir ko‘rinishidagi moddalar **polimerlar** deyiladi. Polimerlarning kimyoviy tuzilishlarining o‘ziga xos xususiyatlari ularning maxsus fizik xossalari yuzaga keltiradi.

Polimer hosil qiluvchi moddaga **monomer** deyiladi. Polimerlar nomi monomer nomiga «poli» so‘zi qo‘shilishi yordamida hosil qilinadi. Masalan:



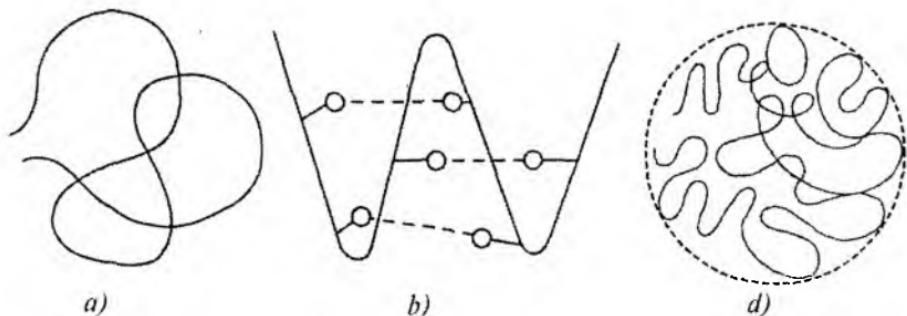
Bir xil kimyoviy tuzilishga ega bo‘lsa ham polimerlar past molekulali moddalardan o‘zining mexanik xossalari bilan keskin farq qiladi. Polimerlar yetarlicha mustahkam va shu bilan birga katta qaytuvchan deformatsiyalanish qobiliyatiga ega. Polimerlar mexanik xossalari jihatidan qattiq jism va suyuqliklar xossalaring birlashmasidan tashkil topgan materiallardir.

Bitta monomerdan hosil qilingan polimerlar **gomopolimerlar** deb, ikki va undan ko‘proq monomerdan tashkil topganlari **sopolimerlar** deb ataladi.

Hayvonlar va o‘simliklardan olingan materiallar — jun, soch, ipak, paxta, tabiiy kauchuk va sh.k., shuningdek, sun’iy olingan materiallar — plastmassalar, tola, sintetik kauchuk kabilar ham polimer moddalar hisoblanadi. Organizmdagi oqsil moddalar: albumin, globulin, kazein, keratin va kollagenlar polimer materiallardir. Biopolimerlar barcha tirik organizmlar strukturasining asosini tashkil etadi. Bular oqsillar, nuklein kislotalar, polisaxaridlar, glikoproteidlar, glikolipidlar va boshqalar.

Polimerdagi atomlar va ularning guruhlari orasidagi o‘zaro ta’sir kuchlari va issiqlik harakati tufayli makromolekula o‘lchamlari va

shakli turlichcha bo‘lishi mumkin. Ushbu ta’sirlar natijasida polimer makromolekulalarining tashqi ko‘rinishining o‘zgarishiga konformatsion o‘zgarishlar deyiladi. 1.1-rasmda polimer makromolekulalarining ayrim konformatsiyalari keltirilgan:



1.1-rasm. Polimer makromolekulalarining konformatsiyalari:

a – statistik o’ram; b – spiralsimon; c – globula.

Statistik o’ram shakliga ichki issiqlik harakati tezligi tashqi ta’sirlardan ustunroq bo‘lgan makromolekulalar ega bo‘ladi, bunday konformatsiyani ko‘pchilik polimerlar – polietilen, polipropilen, polibutadiyen va hokazolar egallaydi.

Spiralsimon konformatsiya oqsillar va nuklein kislotalarga xos bo‘lib, ularda ushbu shakl bo‘lishiga atom guruhlari orasidagi ta’sirlar javobgardir (masalan, vodorod bog‘lanishlar). Globula konformatsiyasiga, ya’ni deyarli sferik shakldagi kompakt konformatsiyaga kuchli ichki molekular o‘zaro ta’sirga ega polimer makromolekulalari ega bo‘ladi. Masalan, ftor atomiga ega bo‘lgan polimerlar (politetraftoretilen).

Polimer zanjirida valentli bog‘lanishlar orasidagi burchaklar ma’lum qiymatga ega bo‘ladi (1.2-rasm). Bu esa zanjirdagi bir bo‘g‘in vaziyatining undan oldingi bo‘g‘in vaziyatiga bog‘liqligiga olib keladi. Bunday zanjir erkin bo‘g‘imlanganiga qaraganda kam sonli konformatsiyani qabul qiladi, lekin katta egiluvchanlik qobiliyatiga ega.

Polimerlar molekular massasi bir necha o‘n mingdan million-largacha bo‘lgani uchun juda katta o‘lchamlarga ega bo‘lishi mumkin. Polimerlar o‘lchami juda katta bo‘lganligi tufayli ularning qaynash harorati haddan tashqari yuqori bo‘ladi. Shuning uchun

polimerlar kondensatsiyalangan holatda: suyuq yoki qattiq holatda bo‘ladi. Qattiq polimerlar amorf va kristall ko‘rinishda bo‘lishi mumkin.

Kristall polimerlarda atomlar, bo‘g‘inlar va zanjirlar joylashishida uzoq tartib mavjud. Amorf polimerlarda esa bo‘g‘inlar joylashishidagina yaqin tartib kuzatiladi.

Oqsil makromolekulalari konformatsiyasi spiralsimon (fibrillar oqsillar) yoki globula (globular oqsillar) shaklida bo‘lishi mumkin. Ushbu strukturalar (oqsillar uchun ular ikkilamchi deb ataladi, birlamchi deb yaqin tartibdagi bo‘g‘inlar konformatsiyasiga aytildi), bir necha spirallarning bir-biriga chirmashib ketishi yoki tugun hosil qilishi bilan murakkablashadi. Ushbu strukturalar uchlamchi deb ataladi. Vodorod, tuz, disulfid va boshqa bog‘lanishlar tufayli bir necha makromolekulalar umumiy tizim hosil qilsa, to‘rtlamchi struktura vujudga keladi.

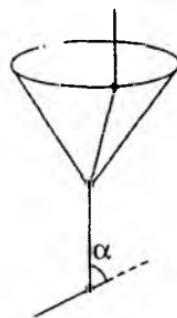
Polisaxaridlarda (selluloza va kraxmal) spiralsimon makromolekulalar bog‘larga birikadi.

Amorf polimer yuqori elastiklik holatida kuchli deformatsiyalinish xossasiga (100% gacha) ega bo‘lib, uning deformatsiyalanishida qaytuvchanlik mavjuddir.

Kristall polimerlarning eng tarqalgan turlariga quyidagilar kiradi: kristallitlar, monokristallar, fibrillalar, sferolitlar. 1.3-rasmda ayrim kristall polimerlar tuzilishi ko‘rsatilgan.

Yuqori molekular strukturalarning o‘lchami va shakli polimerlarning mustahkamligiga katta ta’sir ko‘rsatadi. Masalan, kichik sferolitli polimerlar katta mustahkamlikka va yaxshi elastiklik xususiyatiga ega bo‘lib, yirik sferolitli nusxalar esa mo‘rtlik bilan buzilib ketadi.

Polimerlar o‘lchamlari bir xil bo‘lgan holda quyidagi uch turga bo‘linadi: elastik, yarimelastik va qattiq to‘g‘ri tayoqcha. Ushbu bir-biridan elastikligi bilan farq qiluvchi polimerlar turli nazariy modellar bilan xarakterlanadi. Elastik polimerlar Zimm modeli asosida tushuntirilsa, qattiq tayoqcha holatidagi polimerlar uchun suyuq kristallik holatida ichki dinamik harakat deyarli yo‘qligi tan-



1.2-rasm.

Ma’lum
qiymatli valent
burchakli
polimer
zanjiri.

olinadi. Yarimelastik polimerlar nazariyasi bu ikki chekka holat nazariyalarining sintetik birlashmasidan iborat.

Kratki-Porod modelida polimerning yarimelastik zanjirida erkin energiyaning o'zgarishi (dG) ning polimer konturi bo'ylab siljishi (ds) ga bog'liqligi quyidagi tenglama bilan aniqlanadi.

$$\frac{dG}{ds} = \frac{dG}{d\theta} \cdot \frac{d\theta}{ds} + \frac{1}{2} \left(\frac{d^2G}{d\theta^2} \right) \left(\frac{d\theta}{ds} \right)^2. \quad (1.1)$$

Zanjirda doimiy egilish momenti bo'lmasa,

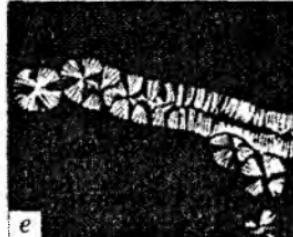
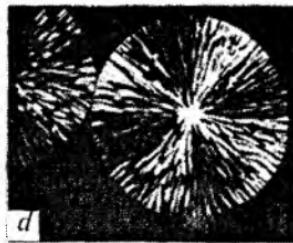
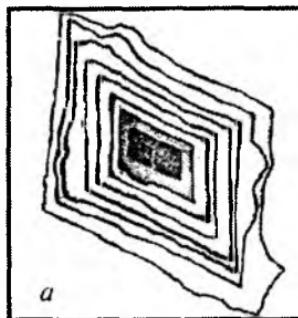
$$\frac{dG}{d\theta} = 0 \text{ va bu holda (1.1) tenglamadan}$$

$$\frac{dG}{ds} = \frac{k}{2} \left(\frac{d\theta}{ds} \right)^2. \quad (1.2)$$

Bundan polimerning egilishga bikrliqi uchun quyidagi tenglikka ega bo'lamiz:

$$k = \frac{d^2G}{d\theta^2}. \quad (1.3)$$

To'la energiyaning o'zgarishi (ΔG)ni topish uchun (1.2) ifodani L -kontur uzunligi bo'yicha integrallaymiz:



1.3-rasm. Kristall polimerlar strukturasi:

- a — monokristall (polietilen);
- b — halqali sferolit;
- d — radial sferolit;
- e — sferolit tasma.

$$\Delta G = \frac{k}{2} \int_0^L \left(\frac{d\theta}{ds} \right)^2 ds. \quad (1.4)$$

Zanjirning kichik siljishlarida egilish burchagi siljish uzunligiga proporsional bo'ladi ($\theta = r \cdot s$, bunda r – doimiy kattalik), u holda (1.3) tenglama quyidagicha bo'ladi:

$$\Delta G = kr^2 \int_0^L \frac{ds}{2}. \quad (1.5)$$

$$\text{Bunda } r = \frac{d\theta}{ds}.$$

Umumiy egilish burchagi quyidagi ifodadan topiladi:

$$\theta_L = \int_0^L r ds = rL. \quad (1.6)$$

Shunday qilib, energiya uchun quyidagi tenglamaga ega bo'lamiz:

$$\Delta G = \frac{k \cdot \theta_L^2}{2L}. \quad (1.7)$$

Egilish burchagini termodinamik muvozanatida bo'lgan tizimlar uchun Bolsman tenglamasidan foydalanib topish mumkin:

$$\langle \theta_L^2 \rangle = \frac{\int_0^\pi e^{-\Delta G / kT} \theta_L^2 \theta_L d\theta_L}{\int_0^\pi e^{-\Delta G / kT} d\theta_L} = \frac{LrT}{k}. \quad (1.8)$$

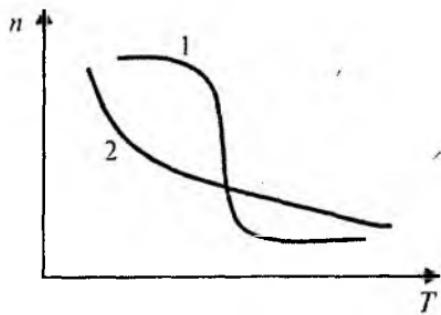
Zanjirning ko'ndalang yo'naliishlardagi siljishlari hisobga olinsa, (1.15) tenglamani 2 ga ko'paytirish kerak bo'ladi. U holda

$$\langle \theta_L^2 \rangle = \frac{2LrT}{k}. \quad (1.9)$$

Yuqoridagi mulohazalardan elastiklik kuchi paydo bo'lishi termodinamik xarakterga ega ekanligi kelib chiqadi.

Elastik zanjirning dumaloq o'ram shaklini egallashi uning termodinamik elastikligi bilan aniqlanadi. Eritmada polimerning

eng ehtimoliyatli konformatsiyasi – dumaloq o'ram shakli bo'lib, bunda tizim entropiyasi maksimal bo'ladi. Polimer cho'zilishida o'ram ochilishi boshlanadi va mumkin bo'lgan konformatsiyalar soni kamayadi, bu entropiya kamayishiga olib keladi. Turli ko'p molekulalı tizimlarda atomlar orasidagi barcha o'zaro ta'sirlarni ikki turga ajratish mumkin: qo'shni bo'g'inlar atomlari orasidagi yaqin tartibli o'zaro ta'sirlar va zanjir bo'ylab bir-biridan uzoqdagi atomlarning zanjir egilishi paytida tasodifiy holda bir-biriga yaqinlashgan paytida hosil bo'lgan uzoqdan o'zaro ta'sir yoki hajmiy effektlar. Hajmiy o'zaro ta'sirlar tufayli yaqinlashgan qismalar bir-birini tortishi yoki itarishi mumkin. Harorat oshishi monomerlarning o'zaro itarilishini oshirsa, pasayishi ularning o'zaro tortilishiga imkon beradi. Shunday qilib, harorat o'zgarishi polimer o'lchamlarining o'zgarishiga olib keladi, bu esa monomer bo'g'inlar soni o'rtacha zichliklari (n) o'zgarishda o'z ifodasini topadi. 1.4-rasmدا qattiq tayoqcha zanjiri va egiluvchan zanjir uchun bo'g'inlar soni o'rtacha zichligining haroratga bog'lanish grafigi keltirilgan.

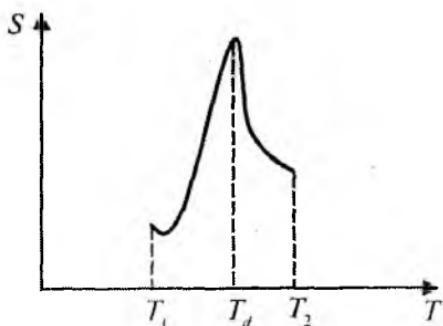


1.4-rasm. Monomer bo'g'inlar soni o'rtacha zichligining haroratga bog'lanishi:
1 – qattiq tayoqcha;
2 – egiluvchan zanjir;
 n – bo'g'inlar soni o'rtacha zichligi;
 T – harorat.

Quyida keltirilgan grafikda qattiq tayoqcha uchun harorat oshgan sari o'ramning globulaga aylanishi turli fazalar orasidagi birinchi turdag'i o'tishi, ya'ni polimer, agregat holatining o'zgarishi bilan birlgilikda ro'y beradi. Egiluvchan zanjirlar uchun bu o'tish issiqlik effektlarsiz, ikkinchi turdag'i fazali o'tish kabi ro'y beradi.

Yuqorida keltirilgan xulosalar gomopolimerlar uchun to'g'ri edi. Real biopolimerlarda konformatsion o'zgarishlarini qarab chiqishda monomer bo'g'inlarining turli tabiatga ega ekanligi hamda hajmiy o'zaro ta'sirlarning o'ziga xos xususiyatlarini hisobga olish zarur. Oqsillarning harorat denaturatsiyasi (tabiiy struktu-

rasining buzilishi) birinchi turdag'i faza o'tishiga yaqin bo'ladi. Issiqlik denaturatsiyasi jarayonida biopolimerning globular (yoki spiral) holatdan denaturatsiyalangan o'ramli holatga o'tishida issiqlik sig'imining o'zgarishi ro'y beradi. 1.5-rasmda biopolimerlar issiqlik denaturatsiyasi sohasida issiqlik sig'imining o'zgarishi ko'rsatilgan.

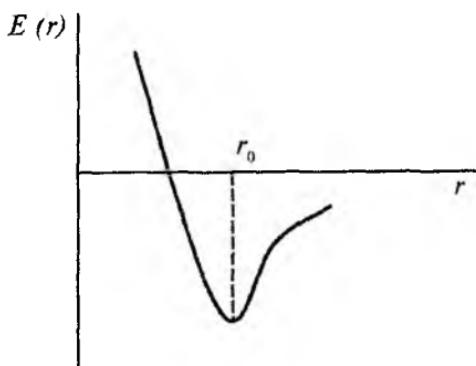


1.5-rasm. Biopolimerlar issiqlik denaturatsiyasi sohasida issiqlik sig'imining o'zgarishi: S – issiqlik sig'imi; T_1 – boshlang'ich harorat T_d – issiqlik yutishi maksimumining harorati; T_2 – erish jarayonining oxirgi harorati.

Biopolimerlar harorati o'zgarganda mikrostrukturasining o'zgarishiga eritma tarkibi, uning pH qiymati ham o'z ta'sirini ko'rsatadi.

1.2-§. Biopolimerlar orasidagi kuchlar

Polimer zanjirining asosiy ketma-ketligi yoki birlamchi strukturasi (oqsil zanjirdagi aminokislotalar, nuklein kislotalar zanjirdagi nukleotidlar) kimyoviy yoki valent o'zaro ta'sirlar bilan aniqlanadi, bundan tashqari molekulalar orasida kuchsiz kovalent kuchlar ta'sir etadi. 1.6-rasmda ikki zarra o'zaro ta'sir potensial energiyasining ular orasidagi masofaga bog'lanish grafigi keltirilgan.



1.6-rasm. O'zaro ta'sir energiyasining masofaga bog'lanish grafigi: E – potensial energiya; r – masofa; r_0 – muvozanat masofasi

O'zaro ta'sir kuchi $F(r)$ o'zaro ta'sir potensial energiyasi bilan quyidagicha bog'langan:

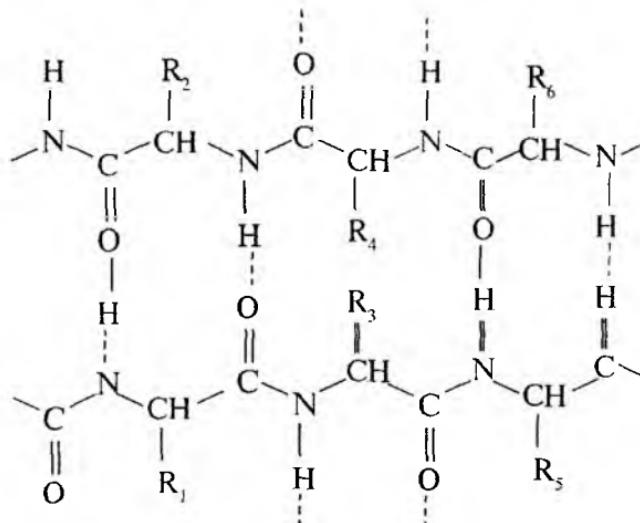
$$F(r) = \frac{dE(r)}{dr}. \quad (1.10)$$

Kichik masofalarda molekulalar elektron qobiqlari o'zaro ta'sirlashganda itarish kuchlari kuchliroq, kattaroq masofalarda tortishish kuchliroq bo'ladi.

1.7-rasmda $E(r)$ egri chiziqning $r=r_0$ dagi minimumi itarishish va tortishish kuchlari tenglashadigan muvozanat vaziyatiga to'g'ri keladi. Makromolekulalarning ikkilamchi strukturasi, asosan, quyida ko'rib chiqiladigan o'zaro ta'sir kuchlariga bog'liq: Van-der-Vaals o'zaro ta'sirlari, vodorod bog'lanishi, elektrostatik ta'sirlari.

Van-der-Vaals kuchlari suyuq va qattiq holatlar paydo bo'lishida real gazlardagi molekulalarning o'zaro ta'siri katta rol o'ynaydi. Biologik makromolekulalarni ham kondensatsiyalangan tizimlar, deb qarasak, ularda ham Van-der-Vaals kuchlari muhim ahamiyatga egadir.

Van-der-Vaals o'zaro ta'sirlari energiyasi 4–8 kJ/mol va undan yuqori bo'ladi. Molekulaning 300 K haroratdagি issiqlik energiyasi esa ~2kJ/mol, kovalent bog'lanishlar energiyasi esa 170–630 kJ/molga teng.



1.7-rasm. Ikki polipeptid zanjirlari orasidagi vodorod bog'lanishlar.

Van-der-Vaals kuchlari elektromagnit tabiatga ega bo'lib, qo'shni molekulalardagi elektr dipollar o'zaro ta'siri bilan aniqlanadi. O'zaro ta'sirlanuvchi molekulalar doimiy elektr dipollariga egaligi yoki bu dipol molekulalari elektron qobiqlarining qutblanishi natijasida hosil bo'lishiga qarab, Van-der-Vaals kuchlarining har xil turlfri mavjud.

Bir to'g'ri chiziqda yotuvchi ikki dipol o'zaro ta'siri (oriyentatsiya o'zaro ta'siri) energiyasi quyidagicha bo'ladi:

$$E_0 = \frac{2p_1^2 \cdot p_2^2}{3kTR^2}. \quad (1.11)$$

Bunda p_1, p_2 – dipol momentlari; k – Bolsman doimiysi, T – harorat; R – dipollar orasidagi masofa.

Doimiy dipol momentlariga ega bo'lmagan molekulalar orasidagi o'zaro ta'sir kuchlari dispersion yoki qutblanuvchan o'zaro ta'sirlar deb ataladi. Dispersion o'zaro ta'sirlar kvant-mekanik xarakteriga ega bo'lib, tashqi orbitadagi elektronlar harakati bilan bog'liq.

Dispersion o'zaro ta'sir energiyasi quyidagi formula yordamida ifodalanadi:

$$E_d = -\frac{1}{24(\pi\epsilon_0)_2 K^6} \sum nk \frac{|m_{n1}| \cdot |m_{k2}|^2}{(E_{1n} - E_{10}) + (E_{2k} - E_{20})} = -\frac{A}{R^6}. \quad (1.12)$$

Bunda m_{n1}, m_{n2} – birinchi molekulaning n holatdan 0 holatga o'tish dipol momenti; m_{k2} – ikkinchi molekulaning k holatdan 0 holatga o'tish dipol momenti, E_{1n} va E_{2k} 1 va 2 molekulaning n va k holatidagi energiyalari.

Ikki molekulaning Van-der-Vaals o'zaro ta'siri (1.11) va (1.12) ifodalar yig'indisi bilan topiladi. Odatda, buning o'rniga Lennard-Jons potensialini berish orqali aniqlanadi:

$$U = -\frac{A}{R^6} + \frac{B}{R^{12}}. \quad (1.13)$$

Bunda A, B – tajribada aniqlanadigan doimiy sonlar; R – molekulalar orasidagi masofa. (1.13) ifodada birinchi had molekulalarning o'zaro tortishishiga, ikkinchi had esa molekulalarning o'zaro itarishishiga mos keladi. Masalan, $0...0$ o'zaro ta'siri uchun

$A = 1547,7 \text{ kJ} \cdot \text{nm}^5/\text{mol}$, $B = 895,23 \cdot 10^3 \text{ kJ} \cdot 10^3 \text{ kJ} \cdot \text{nm}^4/\text{mol}$ qiymatga ega.

Vodorod bog'lanish deb bitta molekulaning vodorod atomi bilan boshqa molekuladagi elektromanfiy O, N, F, Cl atomlar orasidagi bog'lanishga aytildi. Vodorod bog'lanish tabiatini murakkab bo'lib, faqatgina elektrostatik tortishishdan iborat bo'lmaydi. Vodorod bog'lanishining energiyasi $10\text{--}40 \text{ kJ/mol}$ oraliqda bo'ladi.

CO- va NH-guruhlari orasida vodorod bog'lanishlari hosil bo'lganda polipeptid zanjirida hosil bo'ladigan tuzilmaga ikkilamchi struktura deyiladi. 1.7-rasmida ikki polipeptid zanjirda hosil bo'lgan vodorod bog'lanishlari punktir chiziqlar bilan, kovalent bog'lanishlar tutash chiziqlar bilan ko'rsatilgan.

Polipeptid zanjiri ikkilamchi strukturasi α -spiral yoki β -struktura ko'rinishida bo'lishi mumkin. Oqsildagi α -spiral quyidagi shartlarga bo'y sunadi: 1) C-N peptid bog'lanishi planar (bitta tekislikda yotuvchi) bo'lishi; 2) vodorod bog'lanishlari S=0 va N-H guruhlari orasidagina bo'lishi zarur (1.8- va 1.9-rasmilar).

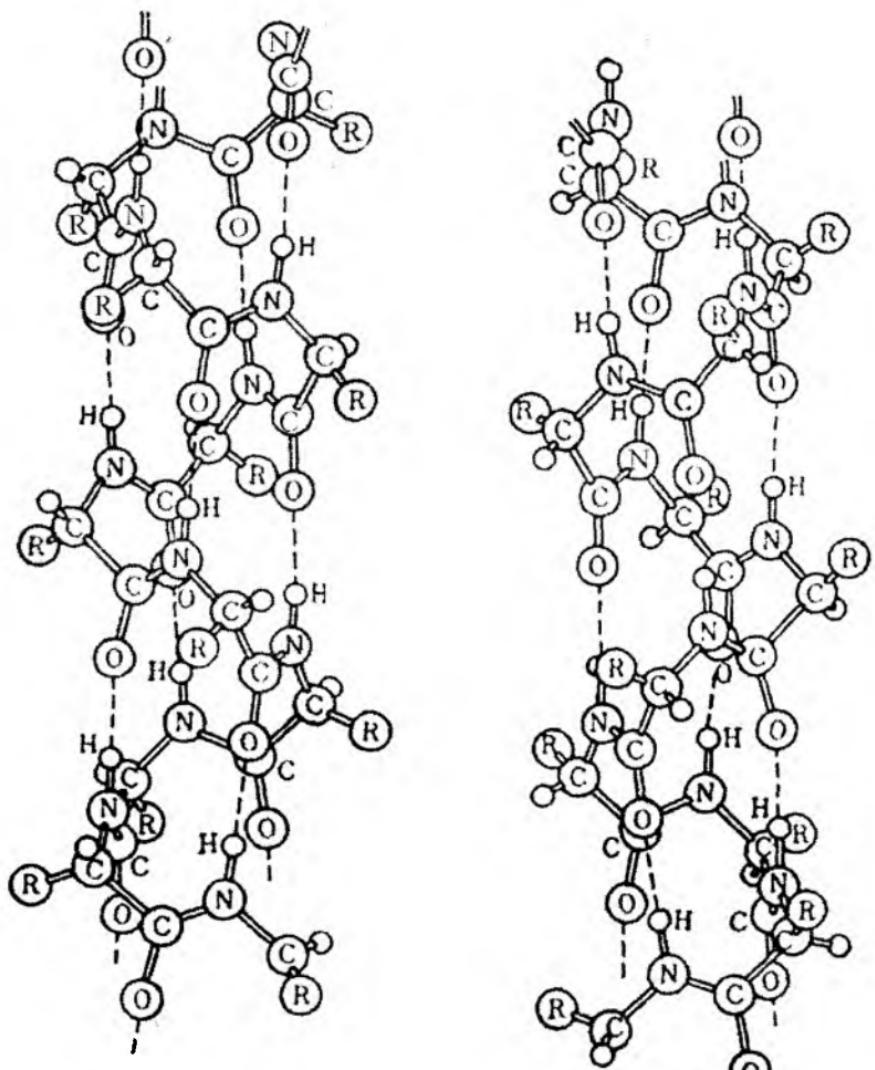
Yagona polipeptid zanjiri hosil qiladigan α -spiraldan farqli ravishda β -struktura ikki polipeptid zanjirlar orasida hosil bo'ladigan vodorod bog'lanishlar tufayli paydo bo'ladi (1.10-rasm).

α -spiral va β -struktura tipidagi ikkilamchi strukturalar vodorod bog'lanishlari tufayli hosil bo'ladi va nordon hamda asosiy aminokislotalar qoldiqlari orasidagi elektrostatik o'zaro ta'sirlar tufayli mustahkamlanadi. Peptid zanjirlaridagi turli atomlar ularda zaryad taqsimotiga qarab bir-biridan farq qiladi. Zaryadlangan atomlar orasidagi o'zaro ta'sir potensial energiyasi quyidagi tenglama bilan aniqlanadi:

$$E_e = \sum_{ij} \frac{q_i q_j}{\epsilon \cdot R_{ij}} . \quad (1.14)$$

Bunda q_i , q_j — atomlardagi zaryadlar; R_{ij} — atomlar orasidagi masofa; ϵ — dielektrik singdiruvchanlik (oqsillar uchun 3,5 ga teng deb olinadi).

Elektrostatik o'zaro ta'sir energiyasi $\sim 500 \text{ kJ/mol}$. 1.10-rasmida molekular o'zaro ta'sirda elektrostatik kuchlar asosiy bo'lgan hollar ko'rsatilgan.

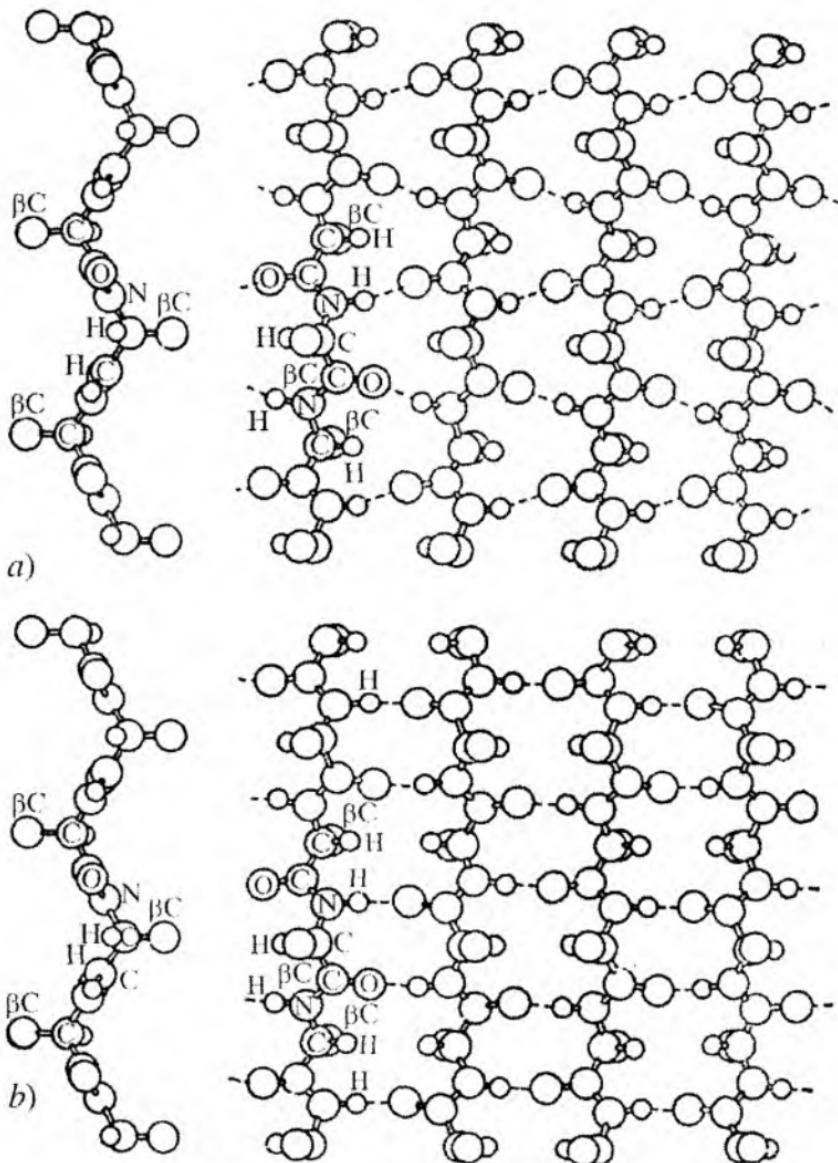


1.8-rasm. Oqsilning α -spiral strukturasi:

R – yon radikallar; tutash chiziqlar – kovalent bog'lanishlar,
punktir chiziq – vodorod bog'lanishlar.

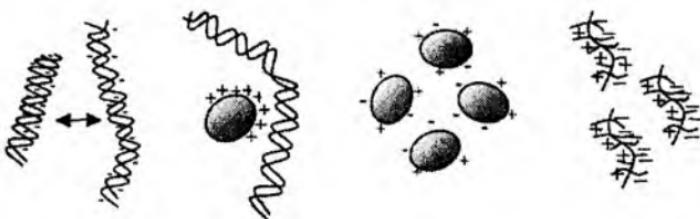
1.3-§. Muskul mexanikasi

Muskul kimyoviy energiyani ish bajara oladigan mexanik energiyaga aylantirish xususiyatiga ega. Bu ish ixtiyoriy harakatlarni bajarish, shuningdek, ichki a'zolarning harakati uchun sarf bo'ladi. Muskullar o'z xossalariiga ko'ra odatdagi qattiq jismlardan farq



1.9-rasm. Oqsilning turli β -strukturalари:
 a – parallel; b – antiparallel.

qiladi va elastomerlar, ya'ni kauchuk tipidagi materiallar jumlasiga kiradi. Buning sababi shuki, muskullar bilan kauchukning elastiklik moduli taxminan bir xil ($1 \cdot 10^8$ n/m²) muskul bilan kauchuk cho'zilganida rentgen nurlari difraksiyясining o'zgarishlari bir xil



1.10-rasm. Elektrostatik kuchlarning molekular tizimlarda ta'sir etishi.

bo'ladi, harorat o'zgarishlariga muskul ham, kauchuk ham bir xil reaksiya ko'rsatadi. Muskul qisqaruvchan va elastik elementlardan tashkil topgan. Bu tizimning xossalari glitserin bilan ishlangan muskul preparatlari membrana borligidan kelib chiqadigan xossalarni yo'qotib, qisqaruvchan tizimlarni saqlab qoladi.

Bundan tashqari, aktomiozin eritmasi yoki aktin va miozin preparatlardan qisqaruvchan modda iplarini sintezlash mumkin.

Shartli ravishda, odatda, muskullar modellari deb ataladigan ana shunday preparatlar muskul faoliyatini o'rganish uchun juda qulay obyekt hisoblanadi. Mana shunday modellarga va tirik muskullarga har xil stimulator ta'sir ettirib olingan eksperimental ma'lumotlarning o'z parametrlari jihatidan bir-biriga yaqin bo'lishini tekshirishlar ko'rsatib berdi. Masalan, modellarda hamda tirik muskulda izometrik qisqarishdan kelib chiqadigan taranglik taxminan bir xil bo'ladi. Modellarda ham, tirik muskullarda ham ATP (Adenozintrifosfat) ning bir xil nisbatda bo'lishi kuzatiladi.

Muskullar ishi. Muskullarning kimyoiy energiyasi, odatda, issiqlik aylanmasdan turib qisqarishning mexanik energiyasiga aylanadi. Termodinamik hisoblar skelet muskuli qisqarganda kuzatiladigan foydali ish koeffitsiyenti (ko'pchilik hollarda bu koeffitsiyent 50 %ga teng bo'ladi) muskulning issiqlik mashinasini tamoyiliga muvofiq ishlay olmasligini ko'rsatadi.

Ma'lumki, issiqlik mashinasini yuksak haroratli manbadan issiqlik olar ekan, uning bir qismini foydali ishga aylantiradi, qolgan issiqlik esa harorati birmuncha past bo'lgan qabul qiluvchi tomonidan yutiladi. Shu boisdan foydali ish koeffitsiyenti, masalan, 30 % bo'lgan issiqlik mashinasining ishlashi uchun juda katta haroratlar farqi bo'lishi talab qilinar ekan. Qabul qiluvchi harorati 37 °C atrofida o'zgarib turadigan gavda haroratiga teng keladigan

bo'lsa, u holda issiqlik manbayining harorati taxminan qip-qizil cho'g'lanish haroratiga yetishi mumkin. Shunday qilib, muskul issiqlik mashinasi singari ishlab, yoqilg'ini kimyoviy energiyaga aylantiradigan bo'lganda edi, ajralib chiqadigan energiyaning atigi 30 % ini o'zlashtirish haroratning shu qadar ko'tarilib ketishiga olib borar ediki, bunda muskulning qisqaruvchan oqsillari muqarrar denaturatsiyaga uchrab qolgan bo'lar edi. Qisqarish vaqtida energiya muskul bajaradigan ish uchungina sarflanmasdan, balki issiqlik ajralishiga ham sarflanadi. Ish vaqtida muskullarning issiqlik hosil qilishi ancha kuchayadi va muskullarning qisqarish tezligiga bevosita bog'liq bo'ladi. Muskul asta-sekin qisqarganda vaqt birligi ichida u tez qisqargandagiga qaraganda kamroq issiqlik ajralib chiqadi.

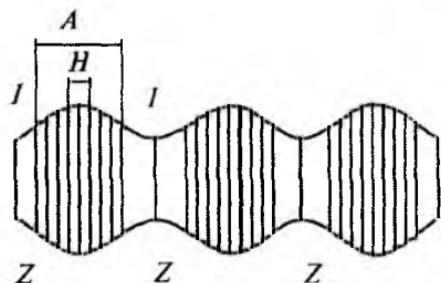
Ma'lumki, muskul tolalarining miofibrillalari Z-membranalar deb ataladigan kambar qora chiziqlar bilan ayrim qismlarga ajralsa (uzunligi taxminan 2,5 mkm keladigan qismlarga), ya'ni sarkomerlar bo'y lab joylashgan yorug' yo'llar, izotop yo'llar yoki I disklar deb atalsa, sarkomerning markazidagi qora yo'l anizotrop yo'l yoki A-disk deb ataladi.

A-disk markazida N-zona deb ataladigan birmuncha yorug' yo'l ko'zga tashlanadi.

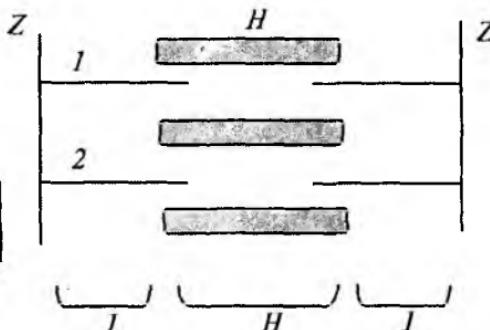
1.11-rasmda miofibrillaning bo'ylama kesimi, 1.12-rasmda esa uning sxematik tuzilishi ko'rsatilgan. 1.11-rasmdagi qora chiziqlar Z-chiziqlardir. Miofibrillaning ikkita Z-chiziqlar orasidagi qismi **sarkomer** deb ataladi.

Skelet va yurak muskul tolalarida miofibrillar o'rtasidagi bo'shliqda joylashgan endoplazmatik retikulumdan hosil bo'lgan alohida vakuolalar tizimi topilgan. Mana shu tizimning bir qismi muskul tolasi bo'y lab ketgan A-disklar sohasida joylashgan, u ko'ndalang holatni egallaydi va sarkolemmanning plazmatik membranasiga aylanadi. Endoplazmatik retikulumning fazoda shu tariqa joylashuvi muskul tolasi ichida qo'zg'alish impulsleri o'tishini ta'minlab beradi.

Z-disklar sohasiga mikroelektrodlar yordami bilan ta'sir berish avvaliga o'sha disk bilan cheklangan sarkomerlarining qisqarishiga sabab bo'lishi aniqlandi, keyinchalik esa qisqarish muskul tolasining boshidan oxirigacha ro'y beradi.



1.11-rasm. Miofibrillaning kesimi tasviri.



1.12-rasm. Sarkomer tuzilishi bo'ylama tasviri.

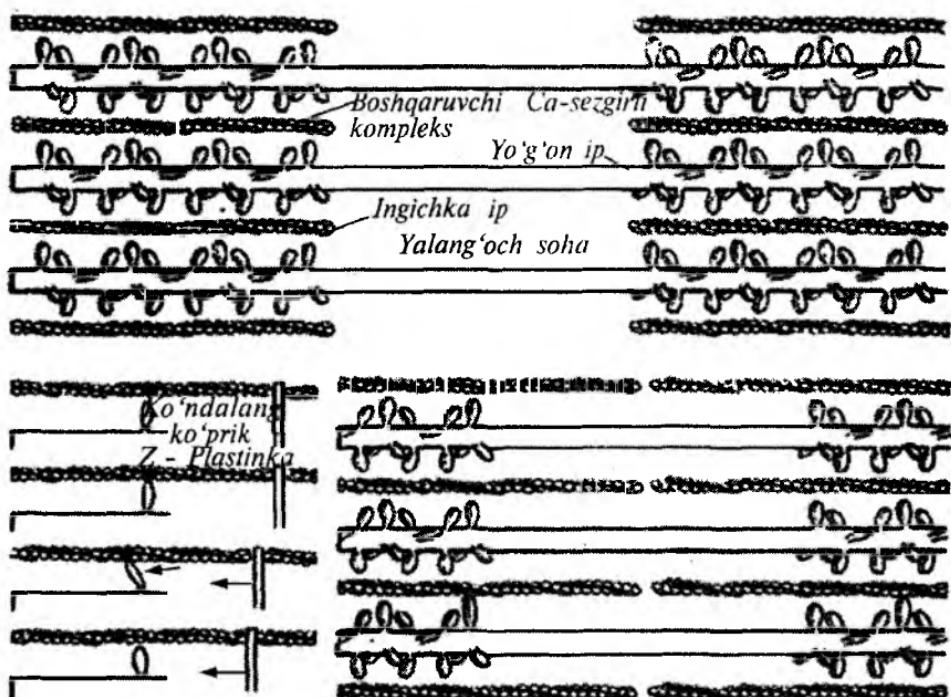
Haddan tashqari yupqa (ultrayupqa) kesmalarni rentgenostruktura analizi va elektron mikroskopda tekshirishdan o'tkazib olingan zamonaviy ma'lumotlar (Xaksli va Xanson) izotop disklar tabiatini aniqlashga imkon berdi. Bu tekshirishlar miofibrillarning necha yuzlab (o'rtacha 2500 ta) juda ingichka iplardan tashkil topganligini ko'rsatdi, shu iplarning har biri oqsil molekulalarining polipeptid zanjirlaridan hosil bo'lgan. Bu iplar o'zining diametri va oqsil tarkibi jihatidan bir-biridan farq qiladi. Birmuncha yo'g'onroq iplar (diametri 100–110 Å), asosan, miozin oqsildan tashkil topgan bo'lsa, birmuncha ingichkalari (diametri 40–50 Å) aktin oqsildan tashkil topgandir.

Elektron mikroskopda olingan fotosuratlarda yo'g'on va ingichka iplarning o'zaro qat'iy bir tartib bilan joylashganligi, har bir yo'g'on ipning 6 ta ingichka ip bilan o'ralib turishi ko'zga tashlanadi. Ayni vaqtida ikkita qo'shni yo'g'on ip o'rtasida bir juft ingichka ip bo'ladi (qo'shaloq geksogonal panjara).

Miozin va aktin iplarida ko'ndalang ko'prikchalar ko'rinishida yon birikmalar bor, bular orasi taxminan 60–70 Å keladigan miozin iplari o'simtalaridan hosil bo'lgan. O'sha ko'prikchalar yo'g'on ipni qo'shni oltita ingichka ipning har biri bilan birlashtiradi va o'ramlari har 400 Å dan keyin takrorlanadigan spiral bo'ylab joylashadi, shu narsa miofibrillarning struktura jihatdan yaxlit bo'lishini ta'minlab beradi.

Tinch holatdagi muskulda ko'prikchalar aktin bilan o'zaro ta'sirlashmaydi. Muskul qisqarganda I disk torayadi. A-disk

uzunligi o'zgarmaydi, Z-disklar bir-biriga qarab harakatlanadi. Natijada I disklar umuman yo'qoladi. Sarkomer hajmi qisqarishda kam o'zgaradi, demak, u qalinchashadi. Sarkomerdag'i yo'g'on iplar ingichka iplar orasiga sirg'alib kira boshlaydi, bu A.Xaksli sirg'aluvchan iplar nazariyasidir. Bu nazariyaga ko'ra ingichka va yo'g'on iplar o'zaro ta'siri ko'prikchalar vositasida ro'y beradi. Tinch holatdagi muskulda ko'prikchalar iplarga perpendikular joylashadi, qisqarishda ko'prikchalarning qiyalik burchagi o'zgaradi (1.13-rasm), natijada ko'prikcha ulangan aktiv markaz (rasmda ushbu markaz qora rangda berilgan) bir «qadam» ga siljishi ro'y beradi.



1.13-rasm. Muskul qisqarishida ingichka va yo'g'on iplarning sirg'alishi.

Shunday qilib, qisqarishda qo'zg'aluvchan qism ko'prikcha hisoblanadi. Muskulning qisqarishi iplarning uzunligini o'zgartirmasdan, ularning bir-biriga nisbatan harakati vujudga keladi: miozin iplar panjarasi aktin iplar panjara-siga kira boshlaydi.

Muskul izometrik qisqarishda hosil qiladigan kuch qiymati sarkomer uzunligiga bog liqidir. Sarkomer cho'zilishida kuch iplar ustma-ust tushish zonası o'zgarishiga chiziqli holda kamayadi, ya'ni kuch aktin va miozinning kontaktlari soniga proporsionaldir.

Shunday qilib, miozin ko'prigi bilan aktinning bog'lanishi kuch paydo bo'lishiga olib keladi, muskul qisqarsa ko'priki kuchi nolgacha kamayguncha iplar sirg'alishi vujudga keladi. Sirg'aluvchi iplar modelida har bir ko'priki siklik ishlaydi. Ko'priki kuch hosil qiladigan yo'lni ishchi yurish deb, keyingi harakatini ko'prikining teskari yurishi deb qarash mumkin. Ushbu sikl davomida ATF sarf bo'ladi. Ishchi yurish davomida ko'priki ATF gidrolizining erkin energiyasini mexanik ishga aylantiradi. Teskari yurishda ko'priki holatining o'zgarishiga ATF energiyasining bir qismi sarf qilinadi.

Yo'g'on miozin iplari A-diskda, birmuncha ingichka aktin iplari esa V-diskda turadi, shu aktin iplari – diskka kirib, N-zonaga yetib boradi. Asosan, A-disklarga yaqin miofibrilla sarkoplazmasida mitoxondriyalar joylashgan, bularda oksidlanish va fosforlanish jarayonlari natijasida hosil bo'ladigan ATF muskul qisqarishiga bevosita energiya beruvchi manba hisoblanadi.

Bu borada V.A. Engelgard va M.N. Lyubimova (1939) muhim kashfiyot qildilar. Ular miozin qisqaruvchanlik xossasi borligi bilan bir qatorda u fermentativ aktivlikka ham ega bo'lib, ATFning makroergik bog'ini uzadigan adinozintrifosfataza fermenti ekanligini aniqlashdi.

Muskulda miozin bilan aktin miozinining fermentativ xossalini taxminan 10 barobar kuchaytiradigan kompleks birikma aktomiozin hosil qila oladi. Aktomiozin ATF ta'sirida kichik konsentratsiyadagi magniy ionlari ishtirokida aktin va miozinga dissotsiatsiyalanadi.

Muskul qisqarishida ATF ikki xil rol o'ynaydi. U aktomiozin aktin va miozinga dissotsiatsiyalishiga sabab bo'ladi va ayni vaqtida miozinning adinozintrifosfataza xossalari ta'siri bilan o'zi parchalanib, muskulning qisqarishi uchun zarur energiyani ajratib chiqaradi. Muskuldagi qisqaruvchan oqsillarning makromolekulalari kooperativ tizimlarga misol bo'la oladi. Bunga sabab shuki, ularning sababchisi o'zlarini hosil qiluvchi elementlarining o'zaro ta'siriga

bog'liq. Muskul qisqarishi kooperativ xarakterga ega, chunki muskul ishi qisqaruvchi oqsillar konfiguratsiyasining o'zgarishiga bog'liq. Bu hodisalar ketma-ket bo'lib o'tadigan bir qancha fazalar bilan yuzaga chiqishi mumkin. Bu fazalar bir-biriga bog'liq bo'lib, bir-birini taqozo etishi muskul reaksiyasini ta'minlaydi.

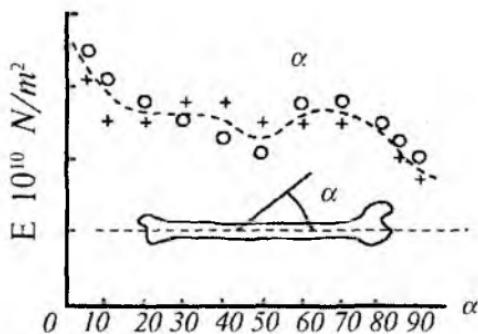
Suyak to'qimasining 2/3 qismi noorganik modda (gidroksilappatit)lardan tashkil topgan. Qolgan qismi organik moddadan kollagendan (yuqori molekular birikmadan) yuksak elastik xossaga ega bo'lgan tolali oqsildan tashkil topgan. Gidroksilappatit kristallchalari kollagen to'qimalari (fibrillalar) orasida joylashgan. Suyak to'qimalari zichligi 2400 kg/m^3 , uning mexanik xossasi yoshga va tananing qismiga qarab turlicha bo'ladi.

Teri kollagen tolalaridan, elastin va asosiy to'qima materialidan iborat. Kollagen quruq massasining 75% ini, elastin esa 4 % ini tashkil qiladi.

Hamma biologik materiallar qayishqoq, elastik xossalarga ega, biroq elastiklik ayrim hollarda qayishqoqlikdan ustunroq bo'ladi. Qayishqoqlik va elastik xossalarning bir-biriga nisbati bir tomondan materialning duch kelayotgan deformatsiyalar oraliq'iga, ikkinchi tomondan mexanik kuchlanishning vaqtga qarab o'zgarishiga bog'liqdir.

Ko'pchilik biologik materiallar qayishqoq elastik xossalari anizotropiyaga, ya'ni elastiklik modulining turli yo'nalishlar bo'yicha har xil qiymatlarga ega ekanligi aniqlangan. 1.14-rasmda ho'kiz son suyagi elastiklik modulining bo'ylama o'qiga nisbatan joylashish burchagiga bog'liqligi ko'rsatilgan.

Quyidagi grafikning bunday ko'rinishi suyak funksional tuzilishining murakkabligidan dalolat beradi.



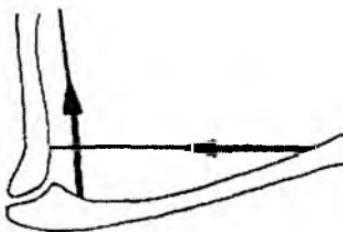
1.14-rasm. Ho'kiz son suyagi elastiklik modulining bo'ylama o'qiga nisbatan joylashish burchagiga bog'liqligi:
 o — suyakdagisi o'lchamlar;
 + — quruq suyakdagisi o'lchamlar;
 α — burchak;
 E — elastiklik moduli.

Biologik materiallarning cho'zilish paytidagi holatini elastik deb qarash emas, qayishqoq elastik deb qarash zarur. Ho'kiz va quyonning son suyagi uchun kuchlanish-deformatsiya bog'lanish chizig'ida $1,2 \cdot 10^{10}$ N/m² kuchlanishdan yuqoriroq kuchlanishlarda suyak elastik chegarasidan o'tishi aniqlangan. Suyak $\epsilon = 5 \cdot 10^{-4}$ dan yuqoriroq cho'zilishda qoldiq deformatsiyalangan bo'ladi.

Biologik mexanizmlarning harakatlanuvchi qismlari, odatda, uning harakatidagi qo'zg'aluvchi yoki qo'zg'almas qismlari bilan tutashtirilgan bo'ladi.

Skelet suyaklari va muskullar birlashmasidan iborat bo'lgan bo'g'inlar, hayvonlar va odam tayanch-harakatlanish tizimini hosil qiladi.

Umurtqalilar biostatikasining asosiy prinsipi katta cho'zilish-larga bardosh bera oladigan muskul va paylar bilan katta siqilish va egilishga chidaydigan suyaklar birikishi mavjudligidir (1.15-rasm).



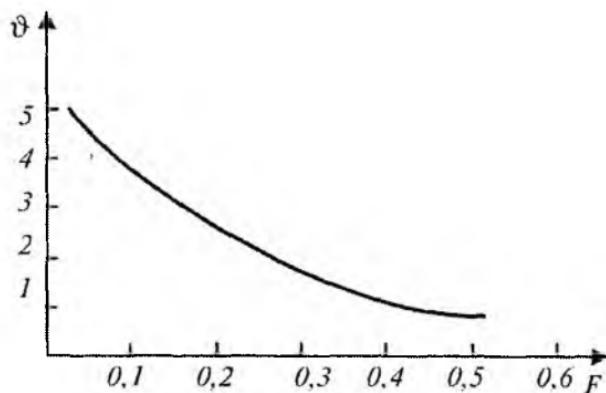
1.15-rasm.
Suyaklarning muskullar
va paylar bilan
turg'unligining amalga
oshishi.

Normal tik turgan odam tanasida suyak va muskullardan iborat bo'g'inlar juda turg'unmas holatdagi tizimni hosil qiladi. Shunga qaramasdan butun tizimning muvozanatda saqlanishiga sabab, tanani ushlab turuvchi muskullar tizimining doimiy taranglanib turishi tufaylidir.

Umurtqalilarning skelet muskullari uzunligi bir necha millimetrdan o'nlab santimetrgacha va qalinligi, odatda, 0,05–0,1 mm bo'lgan muskul to'qimalaridan iborat.

To'qimalar ko'ndalang strukturalar bo'lgan Z-plastinkalar bilan bir xil qismlar — sarkomerlarga bo'lingan, ularning tinch holatdagi muskulda uzunliklari 2,2 mkm ni tashkil etadi. To'qimalarning bo'shashgan holatdan aktiv holatga o'tishi nerv impulsi ta'sirida sarkoplazmatik retikulumdan Ca²⁺ ionlarining chiqishi tufayli

ro'y beradi. Aktivlashish tugagandan keyin Ca^{2+} konsentratsiyasi $10^2 - 10^3$ marta kamayadi va $10^{-7} - 10^{-8}$ molni tashkil etadi. Muskullar aktivlashishi tufayli qisqaradi yoki uzunligi o'zgarmagan holda kuchlanish hosil qiladi (izometrik qisqarish). Aksincha izotopik qisqarishda muskullar doimiy kuchlanishda qisqarib, ish bajaradi. Muskullarning mexanik va energetik xossalari haqidagi ko'pchilik ma'lumotlar A.Xill tomonidan 1930-1964-yillarda aniqlangan. Xill tenglamasiga ko'ra muskullar qisqarish tezligi va hosil bo'ladigan kuch orasidagi bog'lanish giperbolik grafik bilan xarakterlanadi (1.16-rasm).

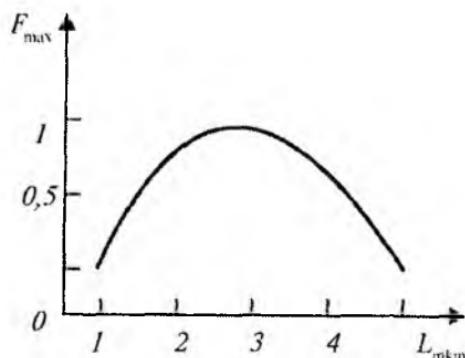


1.16-rasm. Qurbaqa biriktiruvchi muskul qisqarish tezligi φ bilan izotopik qisqarishdagi muskul kuchi F orasidagi bog'lanish.

$$(F + a)(\varphi + b) = (F_{\max} + a), \quad (1.15)$$

bunda F_{\max} — muskulning kuchlanishida hosil qiluvchi kuch, ya'ni izometrik qisqartirishdagi kuch; φ — muskul qisqartirishning o'rtacha tezligi.

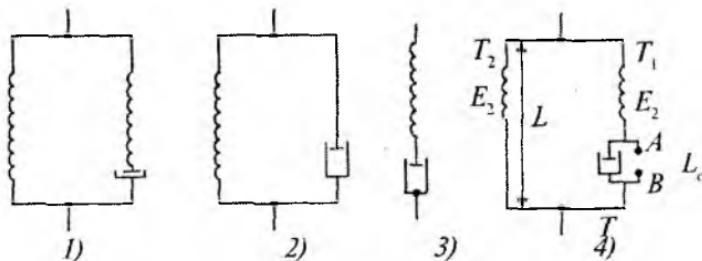
Muskullarning maksimal kuchi F_{\max} sarkomerlar uzunligiga bog'liq. Bu bog'lanish 1.17-rasmida keltirilgan. Undan ko'rindiki,



1.17-rasm. Muskul maksimal kuchi (F)ning sarkomer uzunligi (L)ga bog'lanishi.

faqat sarkomer uzunligi 2–3 mkm bo'lgandagina muskul kuchi o'zining maksimal qiymatiga erishadi. Kuchli uzayishda muskul qisqarishi kuchi miozin va aktin iplari zonalari qoplanmasligi tufayli keskin kamayadi.

Muskullar strukturasi, energetikasi va biomexanikasi haqidagi ma'lumotlarni tushuntirish uchun muskul modellari taklif etilgan. Faol holatdagi muskulning qovushqoq elastik modelini A.Xill taklif etgan. Ushbu modelda muskul ikki parallel elastik elementlardan iborat bo'lib, ulardan biri qovushqoq dempfer bilan to'ldirilgan (1.18-1 rasm). Tinch holatdagi muskul faqat elastiklik xususiyatiga ega.



1.18-rasm. Muskulning mexanik modellari.

1 – Xill modeli; 2 – Foygt modeli; 3 – Maksvell modeli;
4 – Foygt-Maksvell modeli.

Keyinchalik muskulning qovushqoq elastik xossalalarini o'rganish natijasida oldingi elastik elementlarga parallel bo'lgan yana bir elastik element mavjudligi haqidagi xulosa chiqarildi. Bunday tizimni Foygt modeli va Maksvell modeli bilan tushuntirishga urinishgan.

Foygt modeli elastik element va unga parallel bo'lgan qovushqoq dempferdan iborat bo'lsa, Maksvell modelida bu elementlar ketma-ket ulangan. Biroq, keyinchalik Foygt va Maksvell modellarining kombinatsiyasidan foydalana boshlashdi.

Yuqorida ko'rib o'tilgan modellarning quyidagi kamchiliklari mavjud: a) ular bir o'lchamli; b) muskul qovushqoq elastik jism sifatida qaralganda qisqarayotgan muskul bilan bunday jism termodinamikasida farq borligi hisobga olinmagan; d) tenglamalardagi munosabatlar faqat bitta muskul uchun to'g'ri.

Xill tenglamasidan foydalanib, muskullar qisqarish paytida bajariladigan ishni oson topish mumkin:

$$A = FV \cdot t = bF \cdot t(F_{\max} - F)(F + a) \quad (1.16)$$

Ishning muskul kuchi F ga bog'liqligi murakkab bo'lib, $F = F_{\max}$ va $F=0$.

$$\frac{dA}{dt} = b(F_{\max} - F) \quad (1.17)$$

bo'lganda ish $A=0$ bo'ladi va $F = [a(F_{\max} + a)]^{1/2} - a$ bo'lsa, ish maksimal qiymatga erishadi. Muskul kuchi vaqtga bog'liq bo'limgan deb olinganda skelet muskullarining quvvatini ularning kuchlanishiga proporsional deb qarash mumkin.

Sutemizuvchilar harakati davomida skelet suyaklariga gravitatsiya kuchlaridan tashqari tezlanish yoki tormozlanish paytida paydo bo'ladigan kuchlar ham ta'sir etadi.

XX asrning 70–80-yillarida R. Aleksandrov tomonidan o'tka-zilgan tadqiqotlarda oyoqning suyaklariga maksimal kuchlanishi chopayotgan kenguruda, sakrayotgan itda, tez harakatlanayotgan kiyikda, ho'kizza va filda aniqlangan. Bu hayvonlar massasi 7 dan 2500 kg gacha bo'lib, 350 marta farq qilsa ham, maksimal kuchlanishlar kam farq qilgan: 50 dan 150 MN/m² gacha.

Bivenerli tadqiqotlarida massasi 0,1 kg bo'lgan burunduq va olmaxon uchun oyoq suyaklarida maksimal kuchlanish 58 dan 86 MN/m² gacha bo'lgani aniqlangan.

Bundan, shunday xulosaga kelamizki, massalari 25000 marta farq qiladigan hayvonlar uchun suyaklarga to'g'ri keladigan mexanik kuchlanish sezilarli darajada farq qilmaydi va suyaklar mustahkamlik chegarasi bilan taqqoslanarli qiymatlarga egadir. Hayvonlar massasiga bog'liq bo'limgan holda maksimal kuchlanishda naysimon suyaklarning nisbiy deformatsiyasi 0,2–0,3% dan oshmaydi (1.1-jadval).

Hayvonlar hamda odam tayanch-harakat tizimining faoliyatini chuqurroq o'rganish suyaklar, muskullar, bo'g'in, paylarning xavfsiz ishlash mexanizmlarini, biomexanik tizimlar mustahkamlik chegarasini aniqlash, qishloq xo'jaligi va ve-

**Naysimon suyaklar siqilishida nisbiy deformatsiyaning
maksimal qiymatlari**

Hayvonlar	Suyaklar	Harakat turi	Nisbiy deformatsiya	Mustahkamlik zaxirasi
Ot	Katta boldir	Sakrab chopish	0,32	2,1
It	Yelka	Sakrab chopish	0,21	3,2
G'oz	Tirsak	Uchish	0,28	2,4
Xo'roz	Katta boldir	Qanotini qoqish	0,21	3,2
Qo'y	Bilak	Sakrab chopish	0,23	3,0
Kurka	Katta boldir	Yugurish	0,235	2,9

terinariya tibbiyotining asosiy masalalarini yechish imkonini beradi.

Sinov savollari

1. *Biofizika nimani o'rganadi?*
2. *Qattiq jismlar nimai?*
3. *Qanday deformatsiya turlarini bilasiz?*
4. *Elastik deformatsiyalangan jismning potensial energiyasi nimaga teng?*
5. *Muskul qisqarishida bajarilgan quvvat qanday aniqlanadi?*
6. *Tirik organizmda elastin va kollagenlarning roli nimadan iborat?*
7. *Ba'zi biologik a'zolar uchun elastiklik modulining qiymati qanchaga teng?*

II BOB BIOAKUSTIKA

2.1-§. Tovush. Tovushning veterinariyadagi ahamiyati va fiziologik xossalari

Barcha tirik jonzot uchun tovushning ahamiyati katta. Ba'zi jonzotlar uchun bu aloqa vositasi bo'lsa, boshqa jonzotlarning rivojlanishida ahamiyati kattadir. Tovush deganda chastotasi 16 Hz dan 20 kHz gacha bo'lgan elastik to'lqinlar tushuniladi. Tovush xossalari fizikaning akustika bo'limida o'r ganiladi.

Akustika – eng past chastotali tebranishlardan boshlab, o'ta yuqori (10^{12} – 10^{13} Hz) chastotali elastik to'lqinlarni o'r ganuvchi fizikaning bir bo'limidir. Umuman olganda, akustika tovush haqidagi ta'limot bo'lib, odam qulog'i qabul qila oladigan gazlar, suyuqliklar va qattiq jismlardagi elastik tebranishlar va to'lqinlarni o'r ganadi. Gaz va suyuqliklarda bo'ylama, qattiq jismlarda esa ham bo'ylama, ham ko'ndalang to'lqinlar tarqaladi.

Tovush intensivligi deb, tarqalish yo'nalishiga perpendikular birlik yuzadan birlik vaqt ichida olib o'tilgan energiyaga aytildi:

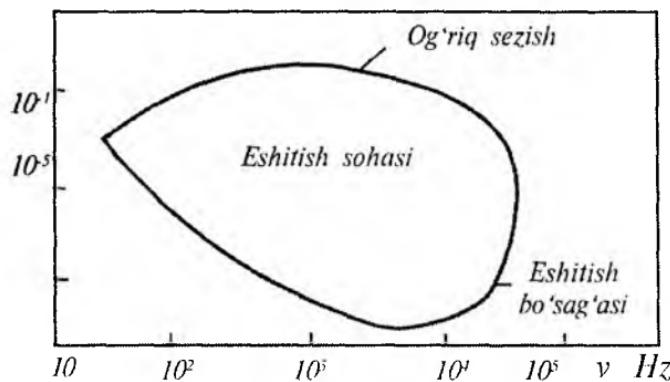
$$I = \frac{W}{S \cdot t} \left(\frac{W}{m^2} \right). \quad (2.1)$$

Har bir inson qulog'inining eshitish qobiliyati har xildir. Har bir tovush tebranish chastotasi uchun eng kichik intensivlik (eshitish chegarasi) va og'riq sezish chegarasi mavjud (2.1-rasm). Tovushlarni quyidagicha ajratish qabul qilingan. Tonlar va musiqiy tovushlar, shovqinlar, tovushiy zarbalar. **Ton** deb – davriy jarayonidan iborat tovushga aytildi. **Shovqin** deb – vaqt davomida takrorlanmaydigan murakkab munosabatlар bilan ajraluvchi tovushga aytildi. Tovush zarba deb, tovushning qisqa vaqtdagi ta'siriga aytildi.

Normal odam qulog'i ancha keng diapazondagi tovush intensivligini qabul qiladi. M: 1 kHz chastotada $I_o = 10^{-12} W/m^2$ dan $I_m = 10 W/m^2$ gacha. Bunda I_o – eshitish chegarasidagi

intensivlik, I_m – og'riq sezish chegarasidagi tovush intensivligi. Bu intensivliklar nisbati 10^{13} ga teng.

I , W/m^2



2. I-rasm. Odam qulog'ining eshitish sohasi.

Har qanday tovush oddiy garmonik tebranishlar to'plami emas, balki ma'lum chastotalar to'plamiga ega bo'lgan garmonik tebranishlarning yig'indisidan iboratdir.

Berilgan tovushda ishtirok etuvchi tebranishlar chastotalari to'plami tovushning akustik spektri deyiladi.

Tembr – tovushning boshlanishi va oxiridagi amplituda o'zgarishini xarakterlaydi.

2.2-§. Tovushning fiziologik xossalari

Tovushning fiziologik xossalardan biri bu tovushning qulopqa beradigan bosimdir va bu bosim quyidagi formula bilan aniqlanadi:

$$P \equiv \sqrt{2 \cdot I \cdot \rho \cdot v}. \quad (2.2)$$

Bunda I – tovush intensivligi; ρ – muhit zichligi; v – tovush tezligi. Yuqorida aytib o'tilganidek, tovush intensivligi juda keng diapazonga ega. Shu sababli logarifmik shkaladan foydalaniladi. I_0 ning qiymatini shkalaning boshlang'ich darajasi qilib olib, boshqa istalgan intensivlikni uning I_0 ga nisbatan o'nli logarifmi orqali ifodalash mumkin. Bu ishni Veber-Fexner amalga oshirgani sababli unga Veber – Fexnerning psixofizik qonuni deyiladi:

$$L = K \lg \frac{I}{I_0}. \quad (2.3)$$

Bunda L – tovush qattiqligi; K – proporsionallik koeffitsiyenti. Bu qonunga binoan tovush intensivligi 1000 ga o‘zgarsa, uning qattiqligi ($\lg 1000 = 3$) 3 marta o‘zgaradi. Ikki intensivliklar nisbati Bellarda o‘lchanadi. Masalan: intensivliklar nisbati 4 B bo‘lganda

qattiqlik $\lg \frac{I}{I_0} = 4$ yoki $I = I_0 \times 10^4 = 10^{-8} \text{ W/m}^2$ bo‘ladi. Amalda tovush qattiqligi Bellarda emas, balki undan kichikroq bo‘lgan detsibellarda (dB) o‘lchanadi. U holda (2.3) quyidagi ko‘rinishda yoziladi:

$$L_{dB} = 10 \lg \frac{I}{I_0}. \quad (2.4)$$

Demak, $1 dB, \frac{I}{I_0} = 10^{dB/10} = 1,26$, 20 dB – intensivlik 100 marta kamayishini ko‘rsatadi. Intensivlik 10 J/m^2 s bo‘lsa, u tovush sifatida eshitilmaydi va qulogda og‘riq seziladi. Detsibellarga asoslanib eshitish sohasini 0 dan 120 dB oralig‘igacha bo‘lish mumkin. 120 dB dan yuqorisi shovqin hisoblanadi.

Tovush ovoz chiqarish apparati ovoz bo‘ylamlari, yumshoq tanglay, lablar tebranishlari tufayli hosil bo‘ladi. Tovush hosil qilishda havo yo‘llari (yutqin, og‘iz va burun bo‘shliqlari, o‘pka, bronx, traxeya) ishtirok etadi. Ovozni qabul qiluvchi a’zo qulogdir.

Qulogda membrana mavjud bo‘lib, uning asosiy qismi har xil uzunlik va qalinlikda bo‘lgan elastik tolalardan iborat, ularning soni 20 mingdan ortiq bo‘ladi. Tovushni sezish qattiqlikdan tashqari yuksaklik bilan ham xarakterlanadi.

Tovush yuksakligi – tovush sifatini aniqlovchi xarakteristika bo‘lib, odamning eshitish a’zosi orqali subyektiv ravishda aniqlanadi va u chastotaga bog‘liqdir. Chastota oshishi bilan yuksaklik oshadi, ya’ni tovush «yuqori» bo‘ladi.

Tovush ham yorug‘lik kabi ko‘plab axborot manbayidir. Shuning uchun ichki a’zolarning funksiyasi buzilsa, tovush ham o‘zgaradi. Kasallikka tashxis qo‘yishda keng tarqalgan tovushiy usul – auskultatsiya (bemorni eshitib ko‘rish), bu usul eramizgacha bo‘lgan 11 asrdan beri ma’lum. Auskultatsiya uchun stetoskop

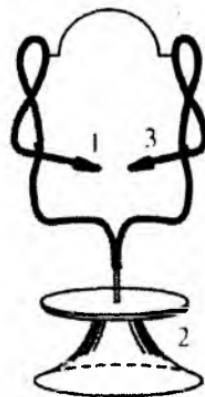
yoki fonendoskopdan foydalaniladi. Fonendoskopning umumiyl tuzilishi 2.2-rasmida ko'r-satilgan.

Kovak kapsulada havo ustuni rezonanslanadi, buning natijasida tovushlanish zaryadi va auskultatsiya yaxshilanadi. O'pkalar auskultatsiyasida nafas shovqinlari, kasallik uchun xarakterli bo'lgan xirillashlarni tinglaydilar, shunda yurak faoliyatini eshitish mumkin. Yana bir tovush usuli — perkussiya — tiqillatib urib ko'rish. Organizmning turli qismlarini bolg'acha yoki qo'l bilan tiqillatib urib ko'rishda majburiy tebranishlar yuzaga keladi. Bu tovushga **perkuter tovush** deyiladi. Yumshoq joyga (muskul, yog', teri) urganda qisqa to'lqin hosil bo'ladi va tez yutiladi. Agar elastik qismiga urilsa rezonans bo'lib, perkuter tovush kuchayishi mumkin va u ancha baland tovush hosil qiladi. Agar organizmda patologik o'zgarishlar bo'lsa, tovush o'zgaradi.

Hayvonlarning tovush chiqarish a'zolari turlichadir. Ular tovushdan ov qilish, aloqa vositalarida foydalanadi. Hamma hayvonlarda ham ovoz chiqarish a'zolari mayjud emas. Shu sababli ovoz chiqarish uchun ular boshqa a'zolardan foydalanadi (qanotlar, oyoqlar va hokazo).

Bo'g'inoyoqlilar ishqalanish yoki bir a'zoning ikkinchisiga urilishi, membranalar tebranishi (qanotlar), tirqish orqali havo o'tkazish tufayli tovush chiqaradi. Ularning akustik spektri murakkab, chastotasi yuqori (2 kHz atrosida). Masalan, chivinlar qanotini qoqishi tufayli tovush chiqaradi.

Baliqlar. Ularning chiqaradigan tovushi, asosan, tanasining u darajada silliq bo'lmagligi tufayli suzish vaqtida suv bilan ishqalanishidan paydo bo'ladi. Shu bilan birga har bir baliq o'ziga xos tovush chiqaradi. Masalan: stavrida g'ijirlashga o'xshash tovush chiqarsa, lesh xurrakka o'xshash, dengiz karasi esa tiqillashga o'xshash tovushlar chiqaradi. Baliqlar, asosan, suzuvchi jabrasi yordamida tovush chiqaradi. Uning ichida havosi bor. Buni



2.2-rasm.
Fonendoskopning
tuzilishi:

- 1 — kovak
kapsula;
- 2 — tovush
o'tkazadigan
membrana;
- 3 — qulqoqqa
boradigan rezina.

harakatga keltirish uchun baliqlar yonboshida joylashgan baraban muskullarini ishga soladi.

Qushlar. Ularning tarqatadigan tovushlarining ko‘pchiligi tovush a’zolaridan emas, balki qanotlari, tumshuqlari, oyoqlaridan chiqadi. Masalan, turnalar taqillagan tovushni tumshuqlarini yopish va ochish yordamida chiqaradi. Lekin asosiy rolni nafas tovushlari o‘ynaydi. Tanglayida ikkita membrana mavjud – tashqi va ichki. Uning ish prinsipi Bernulli qonuniga asoslangan. Havo tez o‘tishida ovoz chiqaradi. Qushlar, asosan, 200 Hz – 12 kHz chastotali, ba’zilar esa hatto 30–50 kHz chastotali ultratovushlar chiqarishi mumkin.

Sutemizuvchilar. Ular asosiy tovushni yuqori tanglay orqali hosil qiladi. Bunda, og‘iz, burun, hattoki o‘pka ham ovoz chiqarishda ishtirok qiladi. Ular chastotasi bir necha gersdan yuzlab kilogerslargacha (ko‘rshapalaklar). Ba’zi jonivorlar uchun qabul qilish mumkin bo‘lgan eng yuqori chastotalarni keltiramiz: odam 20 kHz, shimpanze 30 kHz, it 60 kHz, mushuk va delfin 100 kHz, ko‘rshapalaklar 150 kHz, kabutarlar 12 kHz.

2.3-§. Tibbiyot va veterinariyada tovush usullaridan foydalanish

Chastotalari 20 kHz dan yuqori bo‘lgan elastik to‘lqinlarga ultratovushlar deyiladi (10^9 – 10^{13} Hz tovushlar gipertovushlar). Ultratovushlar, asosan, ikki yo‘l bilan hosil qilinadi – teskari pyezoeffekt hodisasi, magnitostriksiya hodisasi. Ultratovushdan lokatsiya, ya’ni kemalarda dengiz chuqurligini, baliqlar to‘dasini (suvda ultratovush kam yutiladi) aniqlashda foydalaniлади. Ultratovush defektoskopiyasi, ya’ni metallarda nuqsonlarni topishda qo‘llaniladi. Detal qalinligi va tovush tezligi ma’lum bo‘lsa, u holda o‘tish vaqtini o‘lchab nuqsonni aniqlash mumkin. Tabiatda ko‘rshapalaklar va delfinlar ham ultratovush chiqarib o‘zining yo‘lini topib oladi, ya’ni chiqargan to‘lqinlarining to‘sislardan qaytishiga qarab yo‘lni topadi. Ultratovush yordamida bir-biri bilan aralashmaydigan ikki suyuqlikni aralashtirish mumkin. Ultratovushning Dopler effekti yordamida yurak klapanlari harakatining xarakterini o‘rganadilar. Bu usulda qon oqimi tezligini o‘lchash

mumkin. Terapiya maqsadlarida 800 kHz chastotali ultratovushlar ishlataladi. Ularning o'rtacha intensivligi 1 W/sm^2 , nurlovchi qism va teri orasiga biror suyuqlik (masalan, yog') quyiladi, chunki hatto yupqa havo qatlami ultratovushning organizmga o'tishiga to'sqinlik qiladi. To'qimaga qilinadigan mexanikaviy va issiqlik ta'siri ultratovush terapiyasi asosida yotgan birlamchi mexanizmdir. Ultratovush jarrohlikda «skalpel» vazifasini bajaradi. Oddiy skalpeldan farqli o'laroq, ultratovush skalpeli juda ingichka qirqsa, ikkinchidan ma'lum energiyali tovush qonsiz kesadi. Bir vaqtning o'zida ultratovush tikib (payvandlab) ketadi. Farmatsevtikada dorilar tayyorlashda ishlataladi, ya'ni suyuqliklar ichidagi jismlarni parchalab, emulsiya hosil qiladi. Ultratovush ishtirokida tayyorlangan turli xil dorivor emulsiyalar o'pka kasali, yuqori nafas yo'llari katari, bronxial astma kabi kasalliklarni davolashda qo'llaniladi. Hozirgi vaqtida shikastlangan yoki transplantatsiyalangan suyak to'qimalarini «payvandlash» ning yangi usuli (ultratovush osteosintezi) yaratildi. Ultratovushning mikroorganizmlarga halokatli ta'siridan moddalarni sterilizatsiya qilishda foydalaniilmoxda. Ko'rlar uchun «Oriyentir» asbobi yaratilgan bo'lib, u bilan 10 metrgacha uzoqlikdagi jismlarni bilib olish va ularni qanday xarakterda ekanlgini aniqlash mumkin. Ultratovushning issiqlik ta'siridan o'simtalarni yemirishda ishlataladi. Kichik intensivlikli ultratovushlar ($1,5-3 \text{ W/sm}^2$) o'simliklarning o'sishiga yordam beradi, bronxial astma, radikulitni davolashda qo'llaniladi, katta intensivlikli ultratovush (30 W/sm^2) organizmga salbiy ta'sir ko'rsatadi.

Veterinariya tibbiyotida ultratovush fonoforez usuli qo'llaniladi, ya'ni ultratovush yordamida qoramollarga terisi orqali ba'zi dorilarni kiritish (masalan, gidrokortizon, tetrasiklin va boshqalar) mumkin. Bu elektroforezga o'xhash, lekin elektr maydoni ta'sirida zaryadlangan zarralar harakatlansa, ultratovush yordamida zaryadsiz zarralar ham harakatlanadi. Ultratovush nurlantirishi fonoforez bilan birgalikda qoramol, echki, qo'ylardagi mastitni davolashda ishlataladi.

Tashxisda qoramol va otlarning homiladorligini aniqlash mumkin. Hattoki homilaning 25 kunligini aniqlash 65-70 kunligini 100 foiz aniqlikda aytish mumkin. 1 soatda 200 qo'yning homiladorligini aniqlasa bo'ladi.

Infratovush – bu chastotasi 16 Hz dan kichik bo‘lgan elastik to‘lqinlardan iborat. Lotinchadan «*infro*» – «kichik» ma’noni anglatadi. Infratovush atmosfera va dengiz shovqinlari tarkibida bo‘ladi. Chaqmoq vaqtida, portlashda, to‘plar otilganda va Yer qimirlaganda paydo bo‘ladi. Infratovush juda kam yutiladi, shu sababli u ancha uzoq masofalarga tarqalishi mumkin. Atmosferaning yuqori qatlamlarini o‘rganish mumkin. Infratovush organizmning bir qator tizimlari funksional holatlariga yomon ta’sir ko‘rsatadi. Masalan, charchash, bosh og‘rig‘i, uyquchanlik, jahl chiqishi va boshqalar paydo bo‘ladi. Infratovushning organizmga birlamchi ta’sir ko‘rsatish mexanizmi rezonans xarakterga ega. Xususiy tebranishlar chastotasi bilan tebranishga majbur etuvchi kuchlarning chastotasi bir-biriga yaqin bo‘lganda rezonans hodisasi yuz beradi. Odam gavdasining xususiy tebranishlar chastotasi, gavdaning yotgan holatida 3 Hz, qorin bo‘shlig‘i uchun 3–4 Hz, turgan holda 5–12 Hz, ko‘krak qafasiniki 5–8 Hz bo‘lib, bu infratovush chastotalariga mos keladi. Normal faoliyat ko‘rsatish uchun shovqin ma’lum darajagacha bo‘lishi kerak. Masalan, normal uqlash va aqliy mehnat uchun shovqin 30 dB dan past, ko‘pchilik korxonalarda 55 dB dan yuqori bo‘lmasligi kerak. Qishloq xo‘jaligida mexanizatsiya darajasining oshishi bilan shovqin ham ko‘paydi. Masalan: MTZ-50 traktori 5 m masofada 80–90 dB, KTU-10 bilan birga 100 dB dan oshadi. Chorva binolarida ventilatorlar ham kuchli shovqin chiqaradi. Masalan: SCh-70 ventilatori 5 m masofada 85 dB shovqin hosil qiladi. Shovqinlar ko‘plab jonivorlarning to‘planishida ham yuzaga keladi. Masalan, parrandachilik fermalarida 95 dB gacha normadagi shovqin foydali hamdir, chunki juda sukunatda odam hatto o‘zining yurak urishini ham eshitishi mumkin (kosmonavtlar). 110 dB shovqin vaqtincha eshitishni 10–15 % ga pasaytiradi.

Infratovush, ultratovush va tovush intensivligi darajasini yashash joylarida, ishlab chiqarish va transportda kamaytirish gigiyenaning asosiy vazifasidir.

Ba’zi moddalarda tovush tezligi quyidagicha; havoda 331 m/s, suvda 1497 m/s, silliq to‘qimada 1550 m/s, yog‘ to‘qimasida 1460 m/s, miyada 1520 m/s, suyakda 3660 m/s, jigarda 1570 m/s, shishasimon jismda 1530 m/s. Chastota qancha katta bo‘lsa, tovush

shuncha yuqori tonlarda qabul qilinadi. Masalan, ho'kizning ma'rashi 50 Hz bo'lsa, pashshaning tovushi 10 kHz chastotaga mos keladi.

Tovush to'lqinlari ikki muhit chegarasiga tushganda uning bir qismi qaytadi, ikkinchi qismi esa sinib, ikkinchi muhitga o'tadi. Masalan, suvgan tushgan tovush to'lqinning atigi 0,12 foiz intensivligi suvgan o'tadi, qolgan 99,88% esa qaytadi. Ilgarilar dengiz hayvonlari akustik signalizatsiyaga ega emas, deb qaralar edi. Keyingi tadqiqotlar natijasida dengiz hayvonlari o'zidan tovush to'lqinlari chiqarishi aniqlandi. Masalan, ular ov payti, xavf tug'ilganda, urchish paytlarida akustik signallar chiqaradi. Hozirgi davrda dengiz hayvonlari tovushlarining fonetikasi tuzilgan. Bu fonetika yordamida dengiz hayvonlari biologiyasini o'rganishda, baliqlar to'plamini topishda foydalaniadi.

Demak, dengiz ham hayvonlarning tovush to'lqinlari bilan to'lgan, lekin odam uning tubiga tushib ham bu tovushlarni eshitma olmaydi. Chunki odam qulog'i havoda eshitishga mo'ljallangan. Suvning zichligi havonikidan 750 marta katta. Shunga qaramasdan baliqlar tovushlarni yaxshi eshitishadi. Bunga sabab suv zichligining va unda tovush tezligining kattaligidir.

To'lqin moddada tarqalishida uning energiyasi modda zarralarini tebratishga sarf bo'ladi. Shu sababli to'lqin energiyasi masofa o'tishi bilan kamayadi, ya'ni so'nadi. Bu esa $I = I_0 \ell^{-\delta x}$ eksponensial qonun bilan yuz beradi. Bunda I_0 – tushayotgan to'liq intensivligi $I-X$ – masofadagi intensivlik, δ – so'nish koefitsiyenti. So'nish koefitsiyenti bir jinsli muhit uchun quyidagiga teng:

$$\delta = \frac{16\pi^2 \eta}{3V\rho\lambda^2}. \quad (2.5)$$

Bunda λ – tovush to'lqin uzunligi, V – moddada tovush tezligi; η – yopishqoqlik koefitsiyenti, ρ – modda zichligi. Yuqoridagi formuladan ko'rindaniki, so'nish koefitsiyenti to'lqin uzunligi oshishi bilan kamayadi. Shu sababli tovushni uzoq masofaga tarqatish uchun past chastotali manbalardan foydalanish zarur. Kuchli so'nish bir jinsli bo'lmasagan va g'ovak jismlarda yuz beradi. Yumshoq to'qimalarda ham tovush tez so'nadi (parolon). Shu

sababli hozirgi yaqtda tovushni yomon o'tkazadigan materiallardan qurilishda keng qo'llanilmoqda. 2.1-jadvalda ba'zi materiallar uchun so'nish koefitsiyenti keltirilgan.

2. I-jadval

Modda	So'nish koefitsiyenti, m^{-1}
Suv	0,01
Qon plazmasi	2,0
Qon	2,5
Yog' to'qimasi	4,5
Miya	14
Muskul	16
Jigar	15
Teri	40
Suyak	71

Kichik to'lqin uzunlikka ega bo'lgan ultratovush havoda kuchli yutiladi, lekin suvda kam yutiladi. Katta yopishqoqlikka ega suyuqliklarda ham ultratovush yutilishi oshadi. Biologik to'qimalarda ham ultratovush intensivligi kuchli so'nadi, chunki bu holda strukturani bog'lovchi tolalarda ultratovush ko'p martalab qaytadi.

Faraz qilaylik, tovush nuqtaviy manba tomonidan hosil qilinayotgan bo'lsin. Uning quvvati N ga teng. Ushbu manbani xayolan R – radiusli sfera bilan o'ravymiz. Agarda yutilishni e'tiborga olmasak, R sfera orqali o'tadigan energiya miqdori $x 4\pi \delta R J$ ga teng bo'ladi. Bunda I – sferaning birlik yuzidan o'tuvchi intensivlik. U holda

$$I = \frac{N}{4\pi R^2}. \quad (2.6)$$

Demak, sferik tovush intensivligi manbagacha bo'lgan masofa kvadratiga teskari proporsional ravishda kamayadi.

Shunday qilib, tovushning so'nishi uchta sababga ko'ra yuz beradi, ya'ni yutilish moddaning birlashmasligi tufayli sochilishi

Wa masofaga qarab to'lqin sirtining kengayishi tufaylidir. Oxirgi **sababni** kamaytirish uchun tovushni yassi yuzadan tarqatishga erishish kerak. Bunday sharoit quvurlarda yuzaga keltiriladi.

Sinov savollari

1. *Tovushni xarakterlovchi asosiy kattaliklar nimalar?*
2. *Tovushning fizиologik xossalari nimalar?*
3. *Veber – Fexnerning psixofizik qonuni nimani ifodalaydi?*
4. *Bell va detsibellar nimaning o'chov birligi hisoblanadi?*
5. *Eshitish sohasi nima?*
6. *Tibbiyot va veterinariyada tovushdan foydalanish haqida nimalarni bilasiz?*
7. *Ultratovush va uning amalda qo'llanilishini ayting.*
8. *Infratovush va uning ahamiyati nimadan iborat?*
9. *Ultra- va infratovushlarning tirik organizmga ta'siri va ahamiyati qanday bo'ladi?*
10. *Shovqin va undan himoyalanish usullarini ayting?*

III BOB GIDRODINAMIKANING FIZIK ASOSLARI

3.1-§. Suyuqliklar yopishqoqlik koeffitsiyentini o'chash usullari

Yopishqoqlik deb real suyuqliklar bir qatlaming boshqa qatlam harakatiga to'sqinlik qilish qobiliyatiga aytildi. Bir qatlaming ikkinchi qatlama nisbatan harakatida sirtga urinma yo'nalgan ichki kuchlar yuzaga keladi. Bu kuchlar qatlamlar tegib turgan yuzaga va tezlik gradiyentiga to'g'ri proporsionaldir, ya'ni

$$F \sim S \left| \frac{\Delta \vartheta}{\Delta X} \right| \quad (3.1)$$

yoki

$$F = \eta \left| \frac{\Delta \vartheta}{\Delta X} \right|. \quad (3.2)$$

Bunda η — suyuqlik tabiatiga bog'liq bo'lgan kattalik bo'lib, dinamik yopishqoqlik yoki yopishqoqlik koeffitsiyenti deyiladi. Yopishqoqlik koeffitsiyentining o'chov birligi Paskal sekund bo'lib, bu laminar oqim uchun tezlik gradiyenti 1 m^2 yuzada 1 m/s ga o'zgaradigan va 1 m^2 yuzasida 1 N kuch hosil bo'ladigan modda dinamik yopishqoqligiga teng. Yopishqoqlik qanchalik katta bo'lsa, unda shuncha katta ichki ishqalanish kuchlari yuzaga keladi.

Yopishqoqlik haroratga bog'liq bo'lib, suyuqlik va gazlar uchun turlichadir. Suyuqliklar uchun harorat oshganda η kamayadi, gazlarda esa teskari holat yuz beradi. Suyuqlik yopishqoqlik koeffitsiyentini aniqlash katta ahamiyatga ega bo'lib, bir qancha usullari mayjud. Biz Puazeyl usulini qarab chiqamiz. Bu usulda suyuqlik kichik kapillarda oqib o'tish vaqtida aniqlanadi va formula yordamida yopishqoqlik koeffitsiyenti aniqlanadi. Suyuqlik yoki gazning nay orqali o'tishi uchun ma'lum bosimlar farqi bo'lishi

Zarur. Suyuqlik hajmi V , nay uzunligi ℓ , uchlaridagi bosimlar farqi ΔP va τ suyuqlikning oqib o'tish vaqtida bog'lanish **Puazeyl** formulasi bilan ifodalanadi:

$$V = \frac{\pi r^4 \cdot \Delta P \cdot \tau}{8\eta\ell}. \quad (3.3)$$

Bunda r — nay radiusi.

(3.3) ifoda yordamida yopishqoqlikni aniqlash uchun oqim **laminar** bo'lishi kerak. Turbulent oqim uchun Puazeyl formulasi o'rinci emas. Odatdag'i hollarda oqim laminar bo'lishi uchun nay **diametri** kichik bo'lishi zarur. Yopishqoq suyuqlikni to'la **xarakterlaydigan** kattalik kinematik yopishqoqlikdir:

$$\nu = \frac{\eta}{\rho}. \quad (3.4)$$

Bunda ρ — suyuqlik zinchligi.

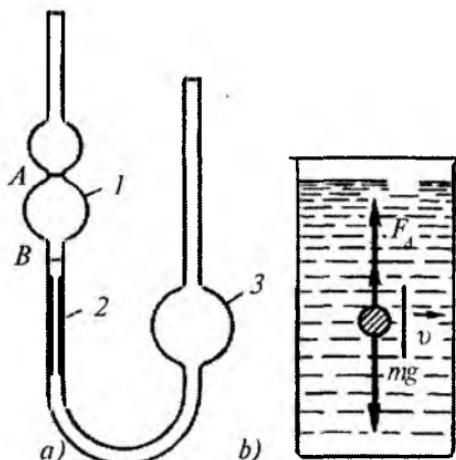
$\tau, \ell, \Delta P$ kattaliklarni aniqlash qiyin, shuning uchun taqqoslash **usulidan** foydalilanadi. Yopishqoqlikni aniqlovchi qurilmaga **viskozimetr** deyiladi. Bu usulda bir xil hajmdagi yopishqoqligi **ma'lum** va yopishqoqligi noma'lum suyuqliklar oqib o'tish vaqtida **taqqoslanadi**. U holda kinematik yopishqoqlik

$$\nu = \nu_o \frac{\tau}{\tau_o}. \quad (3.5)$$

(3.5) ifoda orqali hisoblanadi. Bunda ν va ν_o mos ravishda **noma'lum** va etalon suyuqliklar kinematik yopishqoqligi, τ va τ_o esa bu suyuqliklar uchun oqib o'tish vaqtida (3.1-rasm).

(3.4) ifoda yordamida dinamik yopishqoqlik aniqlanadi. **Ko'pchilik viskozimetrlarda** etalon suyuqlik sifatida suv olinadi va uning oqib o'tish vaqtida kinematik yopishqoqligi viskozimetr **doimiysi** sifatida beriladi. Shu sababli faqat noma'lum suyuqlik **oqib o'tish** vaqtini aniqlash bilan yopishqoqlikni o'lichash mumkin.

Suyuqliklar yopishqoqligi unda boshqa moddalar eritilganda yoki dispersiyalangan holda bo'lganda o'zgaradi. Bundan tashqari, **toza** erituvchilardan farq qilgan holda, suspenziyalar va eritmalar yopishqoqligi oqimdag'i tezlik gradiyentlariga bog'liq bo'ladi. Bu holda Nyuton suyuqliklari haqida gap boradi. Nonyutoncha



3.1-rasm. Yopishqoqlik koeffitsiyentini aniqlashning vizkozimetriya

(a) va Stoks (b) usullari:

1,3 – o'chov hajmlari;

2 – kapillar;

F_A – Arximed kuchi;

mg – ogirlik kuchi;

v – tezlik.

holatga siljish kuchlanishi tufayli vujudga keladigan zarralar vaziyatining o'zgarishi, agregatsiyasi va deformatsiyasi jarayonlari olib keladi.

Biologik suyuqliklar uchun tezlik gradiyenti o'sishining katta oralig'ida yopishqoqliknинг узлуksiz kamayishi kuzatiladi. Bunga zarrachalar vaziyatining o'zgarishi va deformatsiyasi sababchi bo'ladi.

Sutemizuvchilar, jumladan, odam qoni qon hujayralarining plazmadagi suspenziyasidan iborat. Qon plazmasining katta tomirlardan o'tishida Nyuton xossalariiga ega suyuqlik, deb qarash mumkin. Qonning yopishqoqligi tezlik gradiyenti o'zgarishining keng sohasida kamayadi.

Bo'g'inlar orasida moylash vazifasini bajaruvchi – sinovial suyuqliklarning yopishqoqlik asoslarini o'rganish katta ahamiyatga egadir. 3.2-rasmdan ko'rindiki, bo'g'inda suyaklar qalnligi 0,2–0,5 mm bo'lgan sinovial suyuqlikning ingichka qatlami mavjud. Sinovial bo'g'in xaltaning ichki qatlami tomonidan chiqaradigan qon dializatidan iborat.

Bo'g'in xaltasi sinovial suyuqlikni bo'g'inda ushlab turadi va bo'g'in yuklanishda ma'lum miqdorda ichki bosimga qarshilik ko'rsatadi.

Bo'g'in boshi bo'g'in chuqurchasida sinovial suyuqlikda yopishqoqlik toza suvnikidan 10–60 marta katta bo'ladi. Natijada uning bo'g'indan sizib chiqishi qiyinlashadi.



3.2-rasm. Umurtqali hayvon suyak bo'g'ini anatomik tuzilishining sxematik tasviri.

Molekulalar harakati haroratga bog'liq ekan, u holda yopish-qoqlik ham haroratga bog'liqdir. Suyuqliklar uchun yopishqoqlik harorat oshsa kamayadi. Qonning yopishqoqligi 37°Cda $4 \cdot 10^{-3}$ Pa's ga teng.

3.2-§. Yurak va qon tomirlarning yopiq biofizik tizimliligi

Qonning oqish tezligi kichik bo'lganligi uchun uni laminar oqim deb olish mumkin. Qon molekulalari va arteriya devorlari orasida ishqalanish tufayli arteriya chetlarida oqim nolga teng. Arteriya markazida tezlik eng katta bo'ladi. Demak, arteriya devorlari oldida bosim katta va tezlik kichik bo'lganligi uchun qon to'qimalari arteriya markaziga itariladi. Agarda biror sababga ko'ra arteriya devorlari qalinlashsa ko'krak qafasida og'riq paydo bo'ladi. Buning natijasida arterioskleroz yuzaga kelishi mumkin. Bundan qutulish uchun organizmga nitroglitserin yuborish kerak. Yuqorida aytiganidek, haroratning o'zgarishi qon yopishqoqligining ham o'zgarishiga olib keladi. Boshqacha aytganda, harorat oshsa, qonning yopishqoqligi kamayadi, laminar oqim turbulent oqimiga o'tadi va qon harakat tezligi oshadi. Laminar oqim oddiy bo'lib, tezlik kichik bo'lganda yuz beradi. Agarda tezlik oshsa, oqim turbulent holatga o'tadi. Bu o'tish chegarasi o'lchamsiz kattalik Reynolds soni orqali aniqlanadi:

$$R_e = \frac{D \vartheta \rho}{\eta}. \quad (3.6)$$

Bunda D – quvur diametri ρ – suyuqlik zichligi, agarda bu son suv uchun 2000 dan kichik bo'lsa, quvur orqali oqim taminar, bundan katta bo'lsa, turbulent oqim bo'ladi. Arteriyada qon oqimi uchun bu sonning qiymati 800 ga teng, demak, Reynolds soni 800 dan katta bo'lsa, organizmda patologik o'zgarishlar yuz beradi.

3.1-jadvalda qonning ayrim gidrodinamik parametrlari keltirilgan.

3.1-jadval

Odam uchun qon aylanishining ayrim gidrodinamik parametrlari

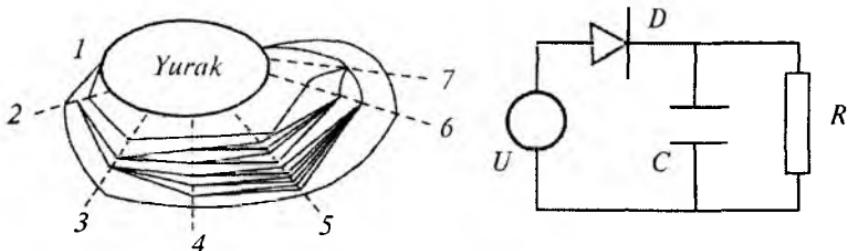
Tomir turi	O'rtacha tezlik, m/s	Diametr, m	Tezlikning tomir devori yonidagi o'rtacha gradiyenti, s ⁻¹	Reynolds soni
Aorta	$4,8 \cdot 10^{-1}$	$2,5 \cdot 10^{-2}$	155	$3,4 \cdot 10^{-3}$
Arteriya	$4,5 \cdot 10^{-1}$	$4 \cdot 10^{-3}$	900	$5 \cdot 10^2$
Arteriola	$5 \cdot 10^{-3}$	$5 \cdot 10^{-5}$	800	$7 \cdot 10^2$
Kapillar	$1 \cdot 10^{-3}$	$8 \cdot 10^{-6}$	1000	$2 \cdot 10^3$
Venula	$2 \cdot 10^{-3}$	$2 \cdot 10^{-5}$	800	$2 \cdot 10^2$
Vena	$1 \cdot 10^{-1}$	$5 \cdot 10^{-3}$	160	$1,4 \cdot 10^2$

Yurak va qon tomirlari yopiq biofizik tizimdir. Yurak nasos rolini bajaradi va u yurak qon tomirlarida qonni harakatga keltiruvchi asosiy energiya manbayidir. U ATF molekulalarida joylashgan kimyoviy energiyani yurak muskullarining mexanik energiyasiga aylantiradi. Demak, yurak impuls rejimda ishlaydi. Sutemizuvchilar va qushlar yuragi to'rtta kameradan tashkil topgan. U ikkiga ajralgan va o'ng qon tomirlari bilan tutashtirilgan. O'ng yurakcha butun tanadan qon qabul qiladi va oshqozonga yuboradi, undan esa o'pka qon arteriyasi orqali o'pkaga yuboriladi.

O'pkada u kislород bilan boyitilib o'pka venasi orqali chap yurak va oshqozonga qaytariladi. So'ng ritmik ishlash bilan qon butun tanaga yuboriladi. Yurak muskullarining siqilishi tufayli arterial va vena tizimida bosimlar farqining yuzaga kelishi sababli qon harakatga keladi. Yurak siqilishi chastotasi hayvon massasi qancha kichik bo'lsa, shuncha katta bo'ladi. Chunki, massa qancha kichik bo'lsa, uning sirti ham shuncha katta bo'ladi va issiqlik

ko‘p yo‘qotiladi va kislorod bilan ta‘minlash ham shuncha kam bo‘ladi. Sistolä vaqtida chiqadigan qon miqdori qoramolda 850–580 ml, odamda 60–70 ml, qo‘yda 55 ml, itda 14 ml ga teng. Fizik ta’sir vaqtida bu qiymat oshadi.

Yurakning kuchlanish manbayini U deb olsak, yurak klapani D diod rolini o‘ynaydi, ya’ni bir tomonga ochiladi. Kondensator yarim davr ichida zaryadsizlanadi, yarim davr ichida esa R orqali zaryadsizlanadi. Kondensatorning roli qon bosimining tebranishlarini tekislashdir. Qon tomirlarini tarmoqlangan naychalar sifatida olish mumkin. 3.3-rasmida 1–2 aorta, 2–3 arteriyalar, 3–4 arteriolalar, 4–5 kapillarlar, 5–6 venulalar, 6–7 venalardan iborat. Yurak muskullarining qisqarishida (sistolada) qon yurakdan aortaga va undan tarqalib ketuvchi arteriyalarga siqib chiqarila boshlaydi.

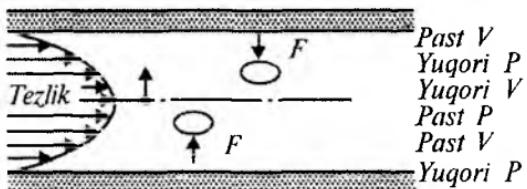
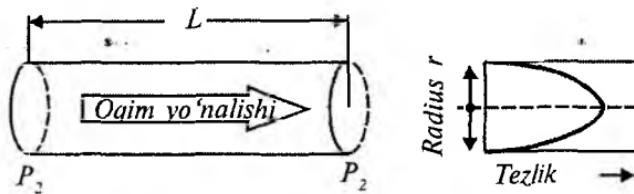


3.3-rasm. Yurak va qon tomirlari tuzilishi hamda yurak faoliyatini o‘rganish elektron sxemasi:

U – elektr kuchlanish; D – diod; C – kondensator; R – rezistor.

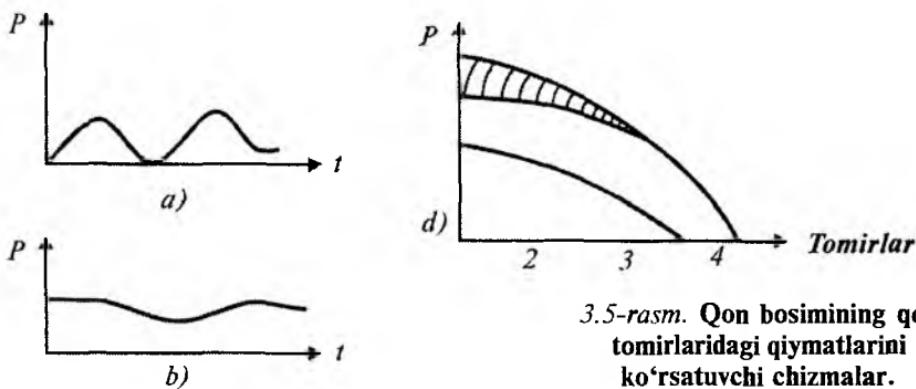
Agar bu tomirlar devorlari qattiq bo‘lganda edi, qonning yurakdan chiqish paytida vujudga kelgan bosim tovush tezligida qismlarga uzatilgan bo‘lar edi. Qon tomirlari elastik bo‘lgani uchun sistola paytida yurak itarib chiqarayotgan qon aorta, arteriya va arteriolalarni cho‘zadi (3.4-rasm).

Bunda katta qon tomirlari sistola paytida markazdan chetdagi qismlarga oqib boradigan qonga nisbatan ko‘p qonni qabul qiladi. Odamning sistolik bosimi normada taxminan 16 kPa ga teng. Yurakning bo‘shashi (diastola) paytida cho‘zilgan qon tomirlari pasayadi (bo‘shaladi), yurakning qon orqali ularga uzatgan potensial energiyasi qonning oqishidagi kinetik energiyaga aylanib diastolik bosimni taxminan 11 kPa atrofida tutib turishga madad beradi. Sistolalar yuz berishi davrida qonning chap qorinchadan itarilib



3.4-rasm. Quvurlarda suyuqliklarning oqim tezligi chizmasi.

chiqarilishi tufayli yuzaga kelgan va aorta hamda arteriyalar orqali tarqaluvchi yuqori bosimli to'lqingga puls to'lqini deyiladi. Puls to'lqini tezligi 5–10 m/s, bu esa (0,3 s da 1,5–3 m) sistola davrida yurakdan qo'l va oyoqlargacha bo'lgan masofadan kattadir. Bu shuni bildiradiki, puls to'lqini fronti qo'l va oyoqlarning oxirgi nuqtalariga aortada bosimning pasayishidan oldin yetib boradi. Ammo, qonning tezligi 0,3–0,5 m/s, puls to'lqini tezligidan kichikdir. 3.5-rasmida yurak atrofidagi, ya'ni aortadagi (a) va arteriolalardagi bosimning (b) o'zgarish ko'rsatilgan, (d) bosimning o'rtacha qiymatining va qon oqimi tezligining qon harakatlanuvchi tomirlar turiga bog'liq holda o'zgarishi ko'rsatilgan. Bunda 2 – arteriyalar, 3 – kapillarlar, 4 – venalar, shtrixlangan soha bosim tebranishiga mos (puls to'lqini) kelishi tasvirlangan.



3.5-rasm. Qon bosimining qon tomirlaridagi qiymatlarini ko'rsatuvchi chizmalar.

3.3-§. Yurakning ishi va quvvati

Yurak bajargan ish bosim kuchlarini yengish va qonga kinetik energiya berish uchun sarflanadi. Chap qorincha bir marta qisqarganda bajargan ishni hisoblaymiz. Qonning zarb hajmi V ni silindr ko'rinishida ifodalaymiz. Yurak bu hajmni ko'ndalang kesim yuzi S bo'lgan aorta bo'ylab o'rtacha p bosim ostida ℓ masofaga siqib chiqaradi. Bunda bajarilgan ish

$$A_1 = F \cdot \ell = pS\ell = pV_3. \quad (3.7)$$

Bu hajmdagi qonga kinetik energiya berish uchun

$$A_2 = \frac{mv^2}{2} = \frac{\rho_3 V v^2}{2} \quad (3.8)$$

ish bajariladi. To'la ish

$$A_3 = A_1 + A_2 = pV_3 + \frac{\rho V_3 v^2}{2} \quad (3.9)$$

o'ng qorincha bajargan ish chap qorincha bajargan ishning 0,2 qismiga teng deb qabul qilinishi tufayli yurakning bir marta qisqarishida bajargan to'la ish

$$A = A_3 + 0,2A_3 = 1,2(pV_3 + \frac{\rho V_3 v^2}{2}). \quad (3.10)$$

$p = 13$ kPa, $V_3 = 60$ ml = $6 \cdot 10^{-5}$ m³, $\rho = 1,05 \cdot 10^3$ kg/m³, $v = 0,5$ m/s bo'lsa, tinch holatda yurakning bir marta qisqarishida bajargan ishi $A = 1$ J ekanligini topamiz. 1 s da 1 marta qisqarsa 1 sutkada $A = 86400$ J ish bajaradi. Agar sistolalar davomiyligi 0,3 s

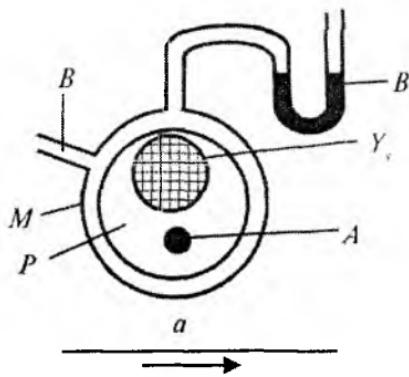
desak, yurakning bir marta qisqarishdagi quvvati $W = \frac{A}{t} = \frac{1}{0,3} = 3,3$ W.

Qoramollar uchun $A = 2,93$ J, quvvat 11,7 W. 70 yil yashagan odam yuragi 2,5 milliard marta qisqaradi. Bajargan ishi 10^9 J. Har qanday davriy nasos 10 mln. taktdan ko'p ishlay olmaydi. Yurak esa bundan yuzlab marta ko'p ishlay oladi. Yurakning siqib chiqargan qoni miqdori 1 km uzunlikdagi paroxod yuradigan daryoni to'ldirgan bo'lar edi.

Arteriyalarning birortasidagi sistolik va diastolik bosimlar to'g'ridan to'g'ri manometrlarga ulangan igna yordamida o'lehanishi

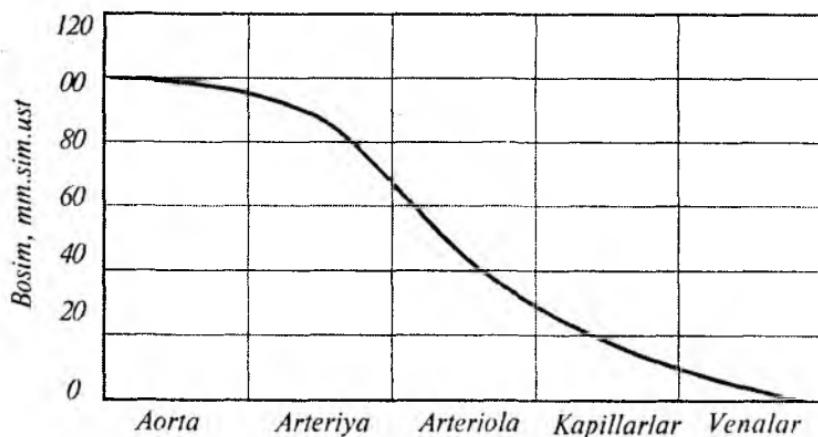
mumkin. Tibbiyotda esa N.S. Korotkov taklif qilgan qonsiz usuldan keng foydalaniladi (3.6-rasm).

Bunda M – manjet, P – qo‘lning bir qismi, Y_s – yelka suyagi, A – arteriya, B – rezina nay orqali manjetga havo yuborilganda manjet qo‘lni siqadi. So‘ngra shu rezina nay orqali havo sekin yuboriladi va B manometr yordamida manjetdagagi bosim o‘lchanadi. Agar muskullar bo‘sashtirilgan bo‘lsa, elastik devorlardan iborat bo‘lgan manjetga tegib yumshoq to‘qimalardagi bosimga teng bo‘ladi.



3.6-rasm. Qon
bosimini o‘lhash.

Bosimni qonsiz o‘lhashning asosiy fizik g‘oyasi shundan iborat. Havo asta-sekin chiqarilib bosim kamaytirib boriladi va bosim sistolik bosimga teng bo‘lsa, qon qattiq siqilgan arteriya orqali otilib chiqish imkoniyatiga ega bo‘ladi, bunda turbulent oqim yuzaga keladi. Hakam bosimni o‘lhashda fonendoskopni arteriya ustiga qo‘yib, turbulent oqimga taalluqli bo‘lgan shovqinlarni eshitadi. Manjetdagagi bosimni kamaytira borib laminar oqimni tiklash mumkin, buni eshitib ko‘rilayotgan tonlarning birdaniga pasayib ketishidan bilish mumkin (3.7-rasm). Arteriyada laminar oqimning tiklanishiga mos keluvchi manjetdagagi bosim diastolik bosim kabi qayd qilinadi. Sog‘lom kishi organizmi uchun normal sistolik bosim 120 mm sim.ust, diastolik bosim esa 80 mm sim.ust.ga tengdir. Qon yurakka qaytish davomida bosim kamayib boradi. Katta arteriyada 90 mm sim.ust.bo‘lsa, kichik arteriyalarda 25 mm.sim.ust venada esa hatto 10 mm sim.ust.gacha kamayadi. Ammo, yurak urishi bilan bog‘liq bo‘lgan bosim 120–80 mm



3.7-rasm. Qon bosimining tomirlar bo'yicha taqsimoti.

sim.ust.chegarasida o'zgarib turadi. Qon bosimining o'zgarishi esa organizm faoliyatining o'zgarishi bilan bog'liqidir. Bundan esa tashxis maqsadlarida keng foydalaniladi.

3.4-§. Qonning fizik xossalari

Hayvonlar organizmida qon muhim fiziologik funksiyani bajaradi. O'pkada qon kislород bilan boyitiladi, so'ng to'qima va a'zolarga uzatiladi. Hazm qilish a'zolarida u oziq-ovqatlardan erigan tarkibiy qismlarni oladi. To'qimalardan qonga bir qancha mahsulot o'tadi va ular ajratuvchi a'zolarga boradi (buyrak, o'pka, teriga). Bundan tashqari, qon aniq fizik funksiyalarni ham bajaradi, ya'ni yuqori issiqlik o'tkazuvchanlikka ega holda hosil bo'lgan issiqlikni organizm turli qismlarga yetkazadi. Shu bilan u tananing haroratini doimiy saqlashga imkon beradi.

Qonni shaffof bo'lman suspenziya tashkil etadi. U ikki qism — suyuq qismi (plazma) va unda harakatlanuvchi qon to'qimalari (eritrotsit, leykotsit, trombotsit va boshqalar)dan iborat. Qonning

zichligi $(1,042 - 1,056) \cdot 10^3 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$, eritrotsitlar zichligi $1,09 \cdot 10^3$, plazmaniki $(1,025 - 1,034) \cdot 10^3 \text{kg/m}^3$. 3.2-jadvalda ba'zi hayvonlar qonining xarakteristikasi keltirilgin.

No	Hayvon turi	Zichligi, kg/m ³	Qon massasi, ml/kg	Gematokrit, %	1mkl.dagi eritrotsitlar soni, mln	SOE normada, mm/soat
1.	Ot	1054	85–100	39	6–9	64
2.	Qoramol	1055	65–82	36	5–7,5	0,70
3.	Cho'chqa	1048	65–80	42	6–7,5	8,0
4.	Junli yirtqich	1056	55–60	32	8,5–11	2,5
5.	Parranda(tovuq)	1052	90–120	37	35–4,9	4,0
6.	Baliqlar	1036	35–40	39	1,5–2,5	4,0

Qonning tarkibini sentrifuga yordamida aniqlash mumkin. Qonni probirkaga solib aylantirsak, u holda har bir zarraga markazdan qochma kuch ta'sir qiladi. U holda probirkada joylashgan qondagi eritrotsitlar probirka tubida, plazma esa yuzida, qolgan elementlar o'rtada qatlamlar hosil qiladi. Qolgan elementlar hajmi yig'indisining qon hajmiga nisbatiga **gematokrit** deyiladi. Gematokrit miqdori 30–40 foiz atrofida bo'ladi. Bundan ko'rindiki, qon yuqori konsentratsiyali suspenziyadan iborat. Sog'lom hayvonlarda plazma yopishqoqligi nisbiy birliklarda $\eta_n = 1,7 - 2,2$ to'liq qon uchun $\eta_k = 4,5 - 5,0 \eta_n$ va η_k orasidagi farq gematokrit kattalik bilan aniqlanadi va empirik formula orqali ifodalanishi

mumkin. Masalan, Xatchek tenglamasi orqali $\eta_k = \frac{\eta_n}{1 - \sqrt{f}}$. Bundan

tashqari, qonning yopishqoqlik koeffitsiyenti, uning tezligiga ham bog'liq bo'ladi. Ya'ni, katta tomirlarda, kapillardagiga qaraganda tezligi katta va yopishqoqlik koeffitsiyenti kichikdir.

Organizmni kislород bilan ta'minlashda asosiy rolni eritrotsitlar o'ynaydi. Eritrotsitda ko'plab gemoglobin, ya'ni kislородни bog'lab turuvchi organik modda mavjuddir.

Eritrotsitdan ajratilgan qonda 3 ml kislород erishi mumkin, to'liq qonda esa bu 200 ml ga tengdir. Sutemizuvchilar uchun eritrotsitlar ikki tomonlama botiq diskka o'xshaydi va u qalinligi 7,5 nm bo'lgan membrana va gemoglobin bilan to'yingan suyuqlikdan iboratdir.

Shakl tuzilishiga asosan, u shar shaklida bo'lganidan o'lchami 1,6 marta katta. U yuzasining kattaligi tufayli ko'proq kislorod yutishga erishadi. Sutemizuvchilar eritrotsitlari diametri 5 mkm atrofida, lekin ularning soni juda ko'p bo'lganligi uchun uning umumiyligi yuzi hayvon tanasi yuzidan ancha katta bo'ladi. Umuman olganda, eritrotsitlar o'lchami va shaklini aniqlash qiyin, chunki uning shakli kapillarda harakat qilganida o'zgaradi va uning o'lchami yorug'lik to'lqin uzunligi (~0,5mkm) o'lchami kabi kichikdir. Mikroskopda qaraganda difraksiya tufayli shakli qiyshiq ko'rindi. Eritrotsitning o'lchami 5–8 mkm bo'lishiga qaramasdan diametri 3 mkm li kapillarlarga kirishi mumkin. Natijada eritrotsit sirti va tomir yuziga tekkan qismi yuzasi oshadi natijada gaz almashish ko'payadi. Eritrotsitlar miqdorining qonda kamayishi anemiya kasalligiga olib keladi, chunki kislorod bilan ta'minlash susayadi.

Agarda, qon vertikal kapillarga joylashtirilsa, u holda og'irlilik kuchi ta'sirida eritrotsitlarning qatlamlar bo'yicha taqsimlanishi yuz beradi. Eritrotsitlarni shar shaklida deb, eritrotsitlarning o'tirish tezligini (SOE) Stoks formulasidan aniqlash mumkin.

$$\eta = \frac{2}{9} \cdot \frac{\rho - \rho_s}{\vartheta} g \cdot R^2. \quad (3.11)$$

Bunda ρ – eritrotsitlar zinchligi; ρ_s – suyuqlik zinchligi; ϑ – eritrotsitlar tushish tezligi; g – erkin tushish tezlanishi; R – eritrotsit radiusi.

Bu formula bo'yicha topilgan qiymatlar 3.2-jadvaldagagi natijalardan kichik qiymatlarni beradi, bunga sabab eritrotsitlar bir-biriga yopishishi natijasida effektiv radiusi oshadi va SOE o'sadi. SOEga qon plazmasi yopishqoqligi ta'sir qiladi. Masalan, shamollash jarayonida, homiladorlik va boshqa patologik o'zgarishlarda sog' plazmaning tarkibi o'zgarishi tufayli o'zgaradi. Shu sababli SOEni o'lchash bilan tashxis qo'yish mumkin.

Eritrotsitlar membranasi mustahkam bo'lishiga qaramasdan, ma'lum fizik-kimyoiy ta'sir bilan uni buzish mumkin. Eritrotsitlar xossalari mexanik, issiqlik va boshqa ta'sirlar tufayli buziladi. Bundan esa patologik o'zgarishlarni tashxis qilishda foydalaniлади.

Ultratovush gemoliz usuli bilan o'tkazilgan tajribalar sog' va kasal hayvorlar eritrotsit membranalari chidamliligi turlicha ekanligi aniqlanadi. Masalan: jigar sirrozida eritrotsitlar toksik moddalar tomonidan qisman buziladi, bu esa jigar faoliyatini yomonlashtiradi. Shu bilan butun eritrotsitlar massasining xususiyati pasayadi. Masalan, shamollash (pnevmoniyada), mastit, endometritlar eritrotsitlar halokatini tezlashtiradi. Bu esa qonda yangi to'qimalar paydo bo'lishining kamayishiga olib keladi. Membrananing mustahkamlik o'lchovi bo'lib, to'qimalar buzilishi tezligiga teskari bo'lgan kattalik olinadi. Eritrotsitlar mustahkamligi ustida olib borilgan natijalar shuni ko'rsatdiki, juni olingen qo'yilar eritrotsitlari, junli qo'ylardagidan kuchsiz bo'lar ekan yoki tog'dagi echkilarning eritrotsitlari yaylovdagi echkilarnikidan mustahkam bo'lar ekan. Erkaklarda eritrotsitlar ayollarnikidan 1,2 marta mustahkam ekan. Ultratovush defektoskopiya usuli yordamida ko'plab kasalliklarga tashxis qo'yish mumkin. Bu usul yordamida nafaqat eritrotsitlar, balki qonga tegishli boshqa elementlar va spermatozoidlar ham o'rganilishi mumkin.

Sinov savollarri

1. Suyuqliklarda qanday ogim turlari mavjud?
2. Ideal va real suyuqliklar nima?
3. Uzluksizlik va Bernulli tenglamalarining fizik mohiyati nima?
4. Yopishqoqlik koeffitsiyenti va uni o'lchashning ahamiyati nimadan iborat?
5. Viskozimetrik qanday maqsadda ishlataladi?
6. Qon tomirlari elastiklik xususiyatining mohiyati nimadan iborat?
7. Yurak ishi va quvvati haqida tushuncha bering.
8. Sistola va diastola nima?
9. Qon bosimini o'lchashning Korotkov usulining mohiyati nimadan iborat?
10. Hujayra membranasini mexanikasini tushuntiring.
11. Qonning fizik xossalari nimalardan iborat?

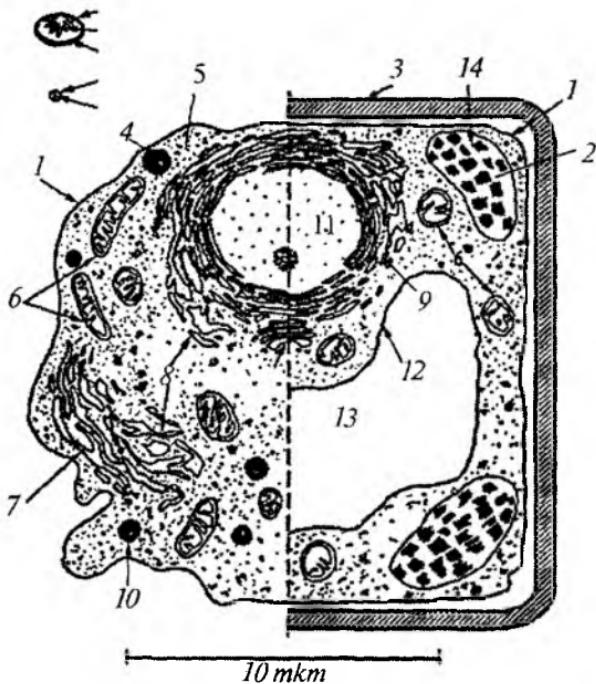
IV BOB MEMBRANALAR BIOFIZIKASI

4.1-§. Biologik membranalarning tuzilishi

Biologik membranalarning hujayrani tashqi muhitdan ajratib turadi va ular butunligi hujayraning yashash shartlaridan biridir.

Oxirgi yillarda biologik membranalarni o'rganish natijasida erishilgan muvaffaqiyatlar biologiya, tibbiyot va veterinariya sohalardagi yutuqlarga olib keldi.

Biomembranalarning tuzilishi va dinamik xarakteristikalarini o'rganishga kirishishdan oldin hujayra morfologiyasi va uning alohida komponentlariga to'xtab o'tamiz. 4.1-rasmda hujayraning tuzilishi ko'rsatilgan.



4.1-rasm. Elektron mikroskopda olingan hujayraning tuzilishi sxemasi:

chapda – hayvon hujayrasi, o'ngda – o'simlik hujayrasi.

- 1 – plazmatik membrana;
- 2 – mezosoma membranasi;
- 3 – hujayra devori;
- 4 – virus po'stlog'i;
- 5 – nukleotid;
- 6 – mitokondriyalar;
- 7 – g'adir-budur endoplazmatik to'r;
- 8 – silliq endoplazmatik to'r;
- 9 – Golji kompleks;
- 10 – lizosoma;
- 11 – yadro;
- 12 – monoplast;
- 13 – vakuola;
- 14 – xloroplast.

Elektron mikroskop yordamida kattalashtirilganda hujayrada turli murakkab strukturalarni hosil qiluvchi ko‘pchilik membranalarni ko‘rish mumkin. Membranalar tashqi membrana (plazmatik membrana) va hujayra ichidagi membranalarga bo‘linadi.

Hujayra ichidagi membranalarning umumiy massasi quruq membrana massasining 2/3 qismini tashkil etadi. Membranalarning yuzi ancha kattadir.

Masalan, kalamush jigarining massasi 6 g bo‘lgan holda, undagi hujayra ichidagi membranalarning umumiy yuzasi ming kvadrat metrlarga borib yetadi. Membranalar yuzasi qancha katta bo‘lsa, hujayra metabolizmi intensivligi shuncha yuqori bo‘ladi.

Biomembranalar, asosan, oqsillar, lipidlar va uglevodlardan tashkil topgan. Oqsillar va lipidlar membrana quruq vaznining asosiy qismini tashkil etadi. Uglevodlar ulushi 10–15% dan oshmaydi, bunda ham ular oqsil molekulalar bilan (glikoproteinlar), yoki lipid molekulalari bilan (glikolipidlar) bog‘langan bo‘ladi. Turli membranalarda lipidlar oqsilga nisbatan massa jihatidan 25 foizdan 75 foizgacha bo‘ladi.

Membrana lipidlari uch asosiy turga bo‘linadi: 1) fosfolipidlar; 2) glikolipidlar; 3) steroidlar.

Membrana lipidlari nisbatan kichik zaryadlangan (qutbli) boshchadan va uzun zaryadlanmagan (qutbsiz) uglevodorod zanjiridan iborat. Fosfolipidlar qutbli boshchasi – fosfatidilxolin, fosfatidiletanolamin va sfingomiyelin – musbat va manfiy zaryadga ega va neytral pHda elektroneytraldir. Hujayra ichidagi tuzilmalar membranalari lipidlarning asosiy qismini fosfolipidlar va xolesterin tashkil etadi, neytral lipidlar soni kam. Hujayra yadrosida lipidlar soni ko‘p emas. Yadro membranasida xolesterin mikrosomadagiga nisbatan uch marta ko‘pdir. Miyelinda lipidlar ulushi 70%ni tashkil etadi, bunda uning 2/3 qismi xolesterindan iborat. Lipidlarning eng past foiz ulushi mitoxondriyalar ichki membranasida va bakteriyalar membranasidadir.

Membrana lipidlarining katta qismi fosfolipidlardan iborat. Ular ichki gidrofob va hidrofil sirtlardan iborat qo‘saloq qatlamlı strukturalar hosil qila oladi. Shuning uchun membranalar orqali yog‘da eriydigan moddalar o‘ta oladi, suvda eriydigan moddalar va hidrofil ionlar esa membrananing hidrofob sohasidan o‘ta olmaydi.

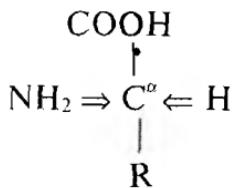
Ular hujayra ichida oqsil tabiatiga ega bo'lgan maxsus o'tkazuv-chanlik kanallari orqali kirishadi.

Gidrofob (yunoncha *hydr* – suv, *phobos* – qo'rquv), gidrofil (*phileo* – yaxshi ko'raman) tushunchalari moddalaring suvgi bog'lanishini xarakterlaydi. Gidrofob moddalar suv bilan yomon bog'lansa, gidrofil moddalar kuchliroq bog'lanadi, moddalarning molekulalari suv molekulalari bilan molekulararo kuchlar yordamida bog'lana olish qobiliyatiga ko'ra gidrofil yoki gidrofob turlarga bo'linadi. Masalan, oqsillar, uglevodlar, kraxmal – gidrofil, chunki suvda kolloid holda eriydi, kauchuk va boshqa polimerlar – gidrofobdir.

Barcha hujayralar ichidagi osmotik bosim tashqi muhitga nisbatan katta. Shuning uchun plazmatik membrana o'zining elastikligi tufayli cho'ziladi. Ko'p hujayralar membranalarining sirti gidrofil, chunki shu yerda zaryadli aminokislotalar va lipidlar guruhlari joylashgan. Biroq biomembranalar ichki sohasi gidrofob bo'lgani uchun, membranalar orqali gidrofil moddalar o'tishi membranada oqsil tabiatli kanallar mavjudligi bilan aniqlanadi.

Membranalardagi oqsillarning molekular massasi 10000 dan 240000 (m.a.b.) gacha bo'ladi. Biologik membranalar bajaradigan vazifalarning turli-tumanligi, ko'pchilik hollarda ulardagi oqsillar mavjudligi bilan bog'liqidir. Turli oqsillar 20 aminokislotalardan tuzilgan.

Aminokislota molekulasidagi uglerod atomi 4 turli qoldiq bilan bog'langan: karboksil guruhi-COOH bilan, NH₂-aminoguruhi bilan, H-proton va R-radikal bilan.



Fazoda uglerod atomining kovalent bog'lanishlari markazida uglerod atomi va uchida karboksil guruhi joylashgan tetraedr hosil qiladi.

Gidrofoblik darajasi, gidrofob aminokislotalar qoldiqlari soni va joylashishiga qarab oqsillar yoki qisman, yoki butunlay membranalar lipid qatlamiga botirilgan holda bo'ladi. Membrana

bilan eng zaif bog‘langan periferik oqsillar membranada kuchsiz elektrostatik bo‘lmagan o‘zaro ta’sirlar bilan saqlanadi. Membranalar lipidlari bilan kuchli bog‘langan va lipid qatlamiga botgan oqsillar (integral oqsillar) membrana oqsillarining asosiy massasini hosil qiladi.

4.1-jadvalda sute Mizuvchilarining turli hujayra membranalari tarkibi keltirilgan.

4.1-jadval

Sutemizuvchilar to‘qimalari, hujayralari va hujayra organelallari	Lipidlar va oqsillar %	
	Lipidlar	Oqsillar
Ho‘kiz bosh miyasi to‘qimalari	18–23	77–82
Odam miyelin qatlami	70–72	28–30
Ho‘kiz eritrotsitlari	30–40	60–70
Odam eritrotsitlari	40	60
Ho‘kiz yuragi mitokondriyalari	20–50	50–80

Membranalar tarkibining muhim komponenti suvdır. Membranalar tarkibidagi suv bog‘langan, erkin va ushlab olingen turlarga bo‘linadi. Bog‘langan suvning asosiy qismi gidrat qatlamlar suvidir. Gidrat qatlamlar lipid molekulalari va oqsillarning qutbli qismlari atrofida hosil bo‘ladi.

Asosiy lipidlar gidrat qatlamlari, odatda, 10–12 ta suv molekulasidan iborat. Bu suv osmotik jihatdan aktivmas va umoddalarning erituvchanlik qobiliyatiga ega emas.

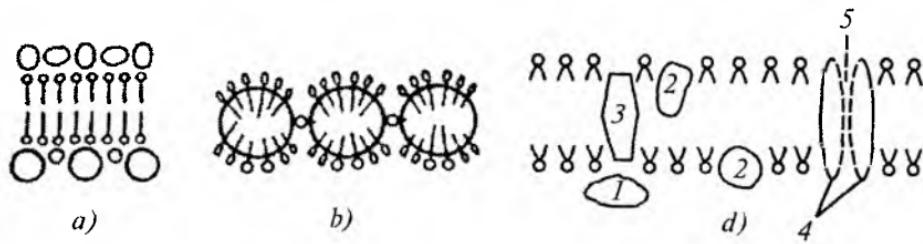
Erkin suv membranalar tarkibiga mustaqil faza holida kiradi va suyuq suv kabi izotrop harakat qila oladi. Ushlab olingen suv membranalar markaziy qismida lipid qo‘shaloq qatlami orasida topiladi, harakatchanligi bo‘yicha suyuq erkin suvgaga o‘xshaydi.

Membranalarning tuzilishini o‘rganish ularning ishlashini tushunish uchun kerakdir. 1935-yilda F.Danielli va G.Davson biologik membranalar tuzilishi haqida birinchi modelni taklif etishdi. Ushbu modelda (4.2-a rasm) membrana qo‘shaloq lipid qatlamidan va ularni ikki tomonidan qoplagan globular oqsillar po‘stlog‘idan iborat (buterbrod yoki yagona membrana modeli). So‘ngra takrorlanuvchi bloklar modeli taklif etildi. Unga ko‘ra biomembranalar takrorlanuvchi bir xil oqsil-lipid komplekslardan iborat

deb qaraldi (4.2-*b* rasm). Bu holda uzlusiz lipid qo'shaloq qatlamining mavjudligi inkor qilinadi.

Yagona membrana modeli bo'yicha membranada lipid va oqsillar miqdori taxminan teng bo'lishi kerak. Biroq haqiqatda bunday emasligi jadvaldan ko'riniib turubdi.

Takrorlanuvchi komplekslar farazi ham tajribada tasdiqlanmadidi. Shuning uchun membranalar tuzilishining uchinchi modeli taklif etildi. Bu modelda membrana qo'shaloq qatlamidan iborat bo'lib, oqsillar membrana sirtida ham uning ichida ham oqsil-lipid komplekslari sifatida joylashishi mumkin. Ushbu model suyuq mozaika modeli deb ataladi. (J.Lenard, J.Nikolson va S.Singer tomonidan 1966–1972-yillarda taklif etilgan). Suyuq mozaika modelida biomembranalar strukturaviy birligi bo'lib fosfolipid qo'shaloq qatlami hisoblanadi, ularda fosfolipid molekulalari uglevodorod zanjirlari suyuq holatdadir. Moy qovushqoqligiga ega bo'lgan bu qo'shaloq qatlamga oqsil molekulalari botib turibdi, ular membrana bo'ylab harakat qila oladi (4.2-*d* rasm).



4.2-rasm. Biologik membranalar turli modellari:

- a)* – buterbrod (yagona membrana) modeli;
 - b)* – takrorlanuvchi bloklar modeli;
 - c)* – suyuq mozaika modeli.
- 1 – membrana sirtidagi oqsil;
2 – yarim botirilgan oqsil; 3 – to'la botirilgan oqsil; 4 – ionli kanal 5 ni hosil qiluvchi oqsillar.

Membranalar kimyoviy tuzilishi masalasi biokimyo kursida ko'rib chiqiladi.

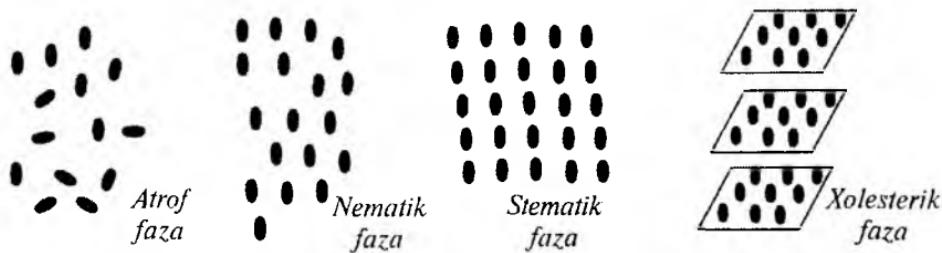
4.2-§. Hujayra membranasi mexanikasi

Membrana faoliyati lipid qo'shaloq qatlami qovushqoqligi va membranadagi fosfolipidlар harakatchanligiga kuchli bog'liqdir. Lipid qo'shaloq qatlamining biofizik xarakteristikalari me'yordan farq qilishi turli patologiyalar bilan bog'liq.

Biologik membranalar lipid fazasi fiziologik sharoitlarda suyuq agregat holatda bo'ladi. Bu tajribada fluoressent zondlar, nishonlar, elektron paramagnit rezonans va yadro magnit rezonans usullari bilan isbotlangan. Shu bilan birga membranadagi molekulalar ma'lum tartib bilan joylashgan fosfolipid molekulalari qo'shaloq qatlamda joylashgan bo'lib, ularning gidrofob dumlari deyarli bir-biriga paralleldir. Qutbli gidrofil boshchalarining joylashishida ham tartib mavjuddir.

Modda suyuq holatda bo'lib, molekulalarining tartibli joylashshining fizik holatiga suyuq kristall holati deyiladi.

Suyuq kristall holatning bir nechta turi bor: nematik – uzun molekulalar bir-biriga parallel bo'lsa, smektik – molekulalar bir-biriga parallel va qatlam-qatlam bo'lib joylashsa, xolesterik – molekulalar bir-biriga parallel holda bir tekislikda joylashadi, turli tekisliklarda molekulalar yo'nalishi turlicha bo'ladi (4.3-rasm).



4.3-rasm. Molekulalarning amorf suyuq kristall holatda joylashishi.

Biologik membranalar qo'shaloq lipid fazasi smektik suyuq kristall holatiga to'g'ri keladi.

Lipid qatlamga kirgan oqsillar qisman harakatchan bo'ladi. Ularning harakati hujayra ichidagi va tashqarisidagi qator omillarga bog'liq. Lipidlar molekulalari o'zlarining uzun o'qlari atrofida aylanma harakat qila oladi. Turli tabiiy membranalardagi fosfolipid, sterik va yog'li kislotalar molekulalarning aylanish davri $\sim 6 \cdot 10^{-9}$ s ga teng.

Lipidlar molekulalari qatlam bo'ylab diffuzion ko'chishi (lateral diffuziya) va bir qatlamdan ikkinchi qatlamga o'tishi («Flip-flop» deb ataladigan ko'chish) mumkin. Ushbu ko'chish tezliklari EPR hamda fluoressent zondlar usullari yordamida o'lchangan.

Lipidlarning lateral diffuziya tufayli membrana bo'ylab / vaqtida o'rtacha ko'chishi quyidagi formula bilan aniqlanadi:

$$\ell = \sqrt{4Dt} . \quad (4.1)$$

Bunda D – lateral diffuziya koeffitsiyenti bo'lib, ko'pchilik biologik membranalarda uning qiymati $10^{-7}-10^{-8} \frac{\text{sm}^2}{\text{s}}$ ga teng.

Masalan, $E \cdot co \ell$ i hujayrasida lipid molekulasi 1 sekundda bir necha mikrometrga ko'chishi mumkin. Lateral diffuziya tezligi membranalarning lipid tarkibiga va haroratga kuchli bog'liq. Masalan, tuxum letsitiniga 3:1 nisbatda qo'shilgan xolesterin lateral diffuziya tezligini ikki martadan ko'proq kamaytiradi.

Lipidlar flip-flop o'tishi tezligi nisbatan kichik tezliklar bilan ro'y beradi. Masalan, eritrotsit membranalarda zondlar bilan nishonlangan lipidlar sonining yarmi bir qatlamdan, ikkinchi qatlamga o'tish vaqtı 20–30 minutga teng bo'lган. Membranalardagi oqsil molekulalari katta massalarga ega bo'lgani uchun, kichik tezliklar bilan harakatlanadi. Masalan, fotoreceptor membranalarda rodopsin aylanish davri $\sim 10^{-6}$, sitoxromoksidaza uchun bu vaqt $\sim 10^{-4}$ s ga teng. Oqsillar lateral diffuziyasi ham lipidlarga nisbatan ancha kichik tezliklar bilan ro'y beradi. Xona haroratida tabiiy membranalardagi oqsillar lateral diffuziya koeffitsiyentlari $10^{-10}-10^{-11} \frac{\text{sm}^2}{\text{s}}$ ga teng. Fiziologik sharoitlarda membranalar qovushqoqligini Stoks – Eynshteyn tenglamasi yordamida baholash mumkin:

$$\eta = \frac{kT}{6\pi Dr} , \quad (4.2)$$

bunda $K = 1,38 \cdot 10^{-23} \frac{J}{\text{k}}$ Boltzman doimiysi; T – harorat (K da);

D – lateral diffuziya koeffitsiyenti; r – diffuziyalanayotgan molekula radiusi. Biroq membranalar bir jinsli bo'limganligi uchun bu yopishqoqlik qiymati lipidlar yoki oqsillar harakatlanish tezligini aniqlashda foydalilaniladigan usullarga kuchli bog'liqdir. 4.2-jadvalda tabiiy membranalar, sun'iy membranalarning lipid qatlami unglevdorod sohalari va ayrim sodda muhitlar qovushqoqligi qiymatlari keltirilgan.

Materiallar	Yopishqoqligik,	Harorat, °C	O'lchash usuli
Odam eritrotsitlari	2,5	37	Fluorescent zond
<i>E.coli</i> membranalari	2,5	30	EPR – Spin zondi qutblanish
Tuxum letsitini	0,73	37	–
Zaytun moyi	0,84	30	–
Gliterin	8,3	30	–
Suv	0,0106	30	–

Hozirgi paytda membranalardan yopishqoqligini o'lchash bo'yicha olingen natijalar shuni ko'rsatadiki, membranalardan lipid qatlaming yopishqoqligi suvning qovushqoqligidan taxminan 100 marta katta bo'lib, o'simlik moyining yopishqoqligiga mos keladi.

Hujayra membranasining mexanik xususiyatlarini o'rganishning turli usullari membrana elastiklik moduli qiymati 10^3 – 10^5 N/m² chegaralarda ekanligini ko'rsatadi. Membranalardan mexanik xossalari haqida keltirilgan ma'lumotlar membrana lipid qatlaming yetarlicha mustahkam tuzilma ekanligini ko'rsatadi. Biroq membranalardan mustahkamlik chegarasi ancha past. Tirik organizm sharoitida hujayraning o'rtacha sirt deformatsiyasi 0,01 foizni tashkil etadi. Membrana, sirtining yuzasi 2 foizga oshganda yemiriladi.

Shuning uchun hujayraning osmotik kengayishi, ularning ideal shar shaklini egallashi mumkin. Membrana yemirilishi uchun ichki bosim 100 Pa bo'lsa yetarli. Shunday qilib, tirik hujayra osmotik boshqaruv buzilishlarini faqat o'zining shaklini o'zgartirishi orqali kompensatsiyalashi mumkin.

Sinov savollari

1. Suyuq mozaika modelining asosiy mohiyati nimadan iborat?
2. Biologik membranalardan tuzilishi qanday?
3. Hujayra membranasini mexanikasining asosiy parametrlari?
4. Biologik membranalarning lipid fazasi holati haqida nima bilasiz?
5. Membranalarda faza o'tishlari qanday ro'y beradi?
6. Lipidlarning eritrotsit membranasida lateral diffuziya tufayli ko'chishi nimalarga bog'liq?
7. Membrana lipidlarining qanday turlari mavjud?

V BOB
BIOLOGIK TIZIMLARDA KO'CHISH
HODISALARI

5.1-§. Ko'chish turlari

Ko'chish tenglamasi alohida fizik hodisalarga qo'llaniladi.

Diffuziya. Biror gaz ichiga ikkinchi gazni joylashtiraylik. Ikkinchi gaz konsentratsiyasi va zichligi biror o'q bo'ylab o'zgarsin. U holda

$$\frac{d\rho}{dx} \neq 0. \quad (5.1)$$

Shu o'qqa perpendikular S yuza orqali o'tuvchi gaz massasini aniqlash uchun ko'chish tenglamasidagi $n\xi$ o'rniga diffuziyalanuvchi gaz massasini qo'ysak, u holda

$$M = -\frac{1}{3} \vartheta \lambda \cdot \frac{d\rho}{dx} S \cdot \Delta t. \quad (5.2)$$

Diffuziyada S yuza orqali Δt vaqt ichida ko'chiriluvchi massa Fik tenglamasi orqali aniqlanadi.

$$M = -D \frac{d\rho}{dx} \cdot S \cdot \Delta t. \quad (5.3)$$

Bunda $D = \frac{1}{3} \vartheta \lambda$. (5.4)

D – diffuziya koeffitsiyenti deyiladi. $S=1\text{m}^2$, $\Delta t=1\text{s}$.

$\frac{d\rho}{dx} = -1\text{kg/m}^4$ desak, $M=D$ bo'ladi, ya'ni diffuziya koeffitsiyenti son jihatidan zichlik gradiyenti 1 kg/m^4 bo'lganda 1 m^2 yuzadan 1 s da ko'chib o'tgan massaga teng ekan. D (m^2/s) da o'lchanadi, $\lambda \sim \frac{1}{\rho}$, $\vartheta \sim \sqrt{\frac{T}{\mu}}$ bo'lgani uchun diffuziya koeffitsiyenti

gazning turi (μ) va uning holatlari (ρ va T)ga bog'liq bo'ladi.

Issiqlik o'tkazuvchanlik. Ko'chishning asosiy tenglamasi (5.4) dan foydalaniб – o'miga uzatilgan issiqlik miqdori $Q \cdot n_0 \xi$

o'rniaga hajm birligidagi molekulalarning kinetik energiyasi

$$E_K = \frac{i}{2} k T n \text{ ni qo'yamiz. } n\xi - \text{molekulalarning konsentratsiyasi.}$$

U holda

$$Q = \frac{1}{3} \vartheta \cdot \lambda \frac{d}{dx} \left(\frac{1}{2} n k T \right) S \Delta t \text{ yoki } Q = \frac{1}{3} \vartheta \cdot \lambda \cdot \frac{i}{2} n K \frac{dT}{dx} \cdot S \Delta t. \quad (5.5)$$

Bunda $k = \frac{R}{N_A}$ – Bolsman doimiysi: $n = \frac{\rho}{m_0}$, $\mu = m_0 N_A$,

$$\frac{i}{2} n K = \frac{i}{2} \frac{R}{N_A} \cdot \frac{\rho}{m_0} = \frac{i}{2\mu} R \rho = C_B \rho \quad \text{ekanligini e'tiborga olsak,}$$

issiqlik o'tkazuvchanlik tenglamasi quyidagi ko'rinishda bo'ladi:

$$Q = -\frac{1}{3} \vartheta \cdot \lambda C_V \rho \frac{dT}{dx} \cdot S \Delta t. \quad (5.6)$$

$\chi = \frac{1}{3} \vartheta \cdot \lambda C_V \rho$ – issiqlik o'tkazuvchanlik koeffitsiyenti. U holda

$$Q = -\chi \frac{dT}{dx} \cdot S \Delta t. \quad (5.7)$$

(5.7) formula issiqlik o'tkazuvchanlik formulasi yoki Fure qonuni deyiladi. Demak, uzatilgan issiqlik miqdori issiqlikning o'tgan vaqtiga, yuzaga, harorat gradiyentiga va issiqlik o'tkazuvchanlik koeffitsiyentiga proporsional ekan. Fure tenglamasi nafaqat gazlar, balki suyuqlik va qattiq jismlar uchun ham o'rinnlidir. Fure

tenglamasida $S=1\text{m}^2$, $\Delta t = 1\text{c}$; $\frac{dT}{dx} = 1 \frac{\text{grad}}{\text{M}}$ desak, $Q=\chi$, ya'ni

issiqlik o'tkazuvchanlik koeffitsiyenti son jihatidan harorat gradiyenti 1 grad/m bo'lganda 1m^2 yuzadan 1 s da ko'chib o'tgan issiqlik midoriga tengdir. χ J/m.sek. grad. larda o'chanadi.

Ichki ishqalanish. Ko'chish formulasi (5.2) da $n\xi = F \Delta t$ va $n_0 \xi = \rho u$ hajm birligidagi molekulalarning harakati tufayli paydo bo'lgan impuls. U holda ko'chish tenglamasi

$$F \cdot \Delta t = \frac{1}{3} \vartheta \cdot \lambda \frac{d(\rho v)}{dx} S \cdot dt \text{ yoki } F = \frac{1}{3} \vartheta \lambda \rho \frac{du}{dx} \cdot S. \quad (5.8)$$

Ichki ishqalanish kuchi Nyuton formulasiga binoan aniqlanadi, ya'ni

$$F = -\eta \frac{du}{dx} \cdot S. \quad (5.9)$$

(5.12) va (5.13) ni taqqoslasak,

$$\eta = \frac{1}{3} \vartheta \cdot \lambda \cdot \rho. \quad (5.10)$$

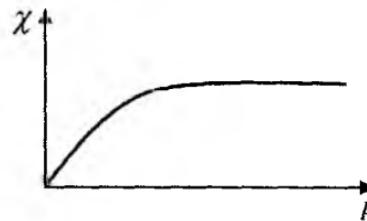
Bunda η — yopishqoqlik koeffitsiyenti. (5.9)da $S=1\text{m}^2$,

$\frac{du}{dx} = 1\text{s}^{-1}$ deb olsak, $F=\eta$ bo'ladi, ya'ni yopishqoqlik koeffitsiyenti son jihatidan tezlik gradiyenti 1s^{-1} bo'lganda parallel harakatlanuvchi qatlamlarning 1 m^2 urinish yuzasiga ta'sir qiluvchi ichki ishqalanish kuchiga tengdir. η (kg/ms) larda o'lchanadi. ηdx orasida quydagicha bog'lanish bor:

$$\frac{\eta}{d} = \rho, \quad \frac{\chi}{\eta} = C_v. \quad (5.11)$$

Bosim kamayishi bilan o'rtacha erkin chopish λ masofa idish o'lchamiga tenglashguncha davom etadi.

Bosimning keyingi kamayishida λ o'zgarmaydi, gaz zichligi kamayadi. Kichik bosimlardagi gazning issiqlik o'tkazuvchanligining bosim bilan bog'liqligidan sovuq yoki isitilgan jismlarni saqlash uchun foydalaniladi. 1898-yil ingliz olimi Dyuar termosni yaratadi. Termos qo'sh devorli idish bo'lib, devorlar orasida juda siyraklashgan $\lambda \gg d$ issiqlik o'tkazuvchanlik koeffitsiyenti kichik bo'lgan gaz yoki vakuum bo'ladi. Og'zi po'kak bilan yopiladi. Natijada termosga solib qo'yilgan suyuqlikning harorati uzoq vaqt o'zgarmaydi (5.1-rasm).



5.1-rasm. Issiqlik o'tkazuvchanlik koeffitsiyentining (χ) bosimga (p) bog'liqlik grafigi.

5.2-§. Biologik membranalarda ko‘chish

Tirik organizmlar ochiq tizimlardir. Shuning uchun biologik membranalalar orqali moddalar ko‘chishi hayotning zaruriy shartidir. Membranalalar orqali moddalar ko‘chishi bilan hujayra metabolizmi jarayonlari, bioenergetik jarayonlar, biopotensiallar hosil bo‘lishi va boshqa jarayonlar bog‘liqidir. Biomembranalalar orqali moddalar ko‘chishida buzilishlar ro‘y bersa, organizmda turli patologiyalar paydo bo‘ladi (5.2-rasm).

Biologik membranalalar orqali moddalar ko‘chishini ikki asosiy turga ajratish mumkin: **passiv** va **aktiv**.

Passiv ko‘chish deb muddaning konsentratsiyasi yoki elektrokimyoviy potensiali katta bo‘lgan joydan kichik bo‘lgan joylarga ko‘chishga aytiladi. Passiv ko‘chishning quyidagi turlari bor:

- 1) erkin diffuziya;
- 2) yengillashgan diffuziya.

Aktiv ko‘chishda modda elektrokimyoviy potensial gradiyentiga qarshi ko‘chadi, bunda energiya sarf bo‘ladi.

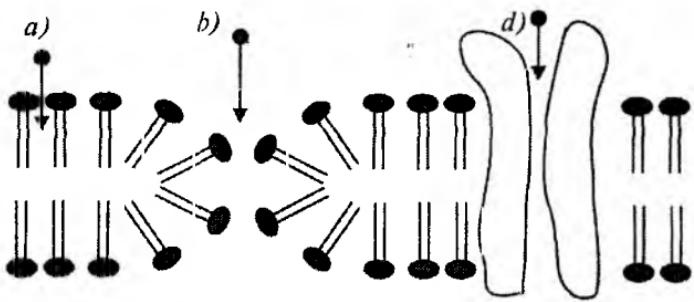
Erkin diffuziya deb molekulalarning xaotik issiqlik harakati tufayli muddaning konsentratsiyasi katta bo‘lgan sohadan konsentratsiyasi kichik bo‘lgan sohalarga o‘z-o‘zidan ko‘chishga aytiladi. Biologik membranalalar orqali erkin diffuziya amalga oshishining bir necha turi mavjud: lipid biqatlami orqali, lipid qatlamidagi teshiklar va oqsillardagi teshiklar orqali.

Lipid qo‘saloq qatlami orqali erkin diffuziya membranadagi konsentratsiyalar gradiyenti tufayli ro‘y beradi. Modda oqimining zichligi Fik qonuniga binoan (5.7-tenglama).

$$I = -D \text{grad} C = -D \frac{C_0 - C_i}{\ell}. \quad (5.12)$$

Bunda D – diffuziya koeffitsiyenti. C_0 va C_i – muddaning hujayra tashqarisida va ichidagi konsentratsiyasi, ℓ – membrana qalinligi. Fik qonunini membrana o‘tkazuvchanligi koeffitsiyenti P orqali ham yozish mumkin. O‘tkazuvchanlik koeffitsiyenti P quyidagicha aniqlanadi:

$$P = \frac{DK}{\ell}. \quad (5.13)$$



5.2-rasm. Membrana orqali erkin diffuziyaning asosiy turlari:

- a) lipid biqatlami orqali;
- b) lipid qatlamidagi teshiklar orqali;
- c) oqsildagi teshiklar orqali.

Bunda K – modda konsentratsiyasining membrana tashqarisida va ichidagi nisbatini ko'rsatuvchi taqsimlanish koeffitsiyenti deb ataladi.

O'tkazuvchanlik koeffitsiyenti orqali Fik qonuni quyidagicha ifodalanadi:

$$\tau = P(C_o - C_i). \quad (5.14)$$

O'tkazuvchanlik koeffitsiyenti diffuziya koeffitsiyentiga (D), modda membranada naqadar yaxshi erishi (K) ga to'g'ri proporsional, membrana qalinligi (ℓ) ga teskari proporsionaldir. O'tkazuvchanlik koeffitsiyentining o'lchami m/s dir.

Membrananing fosfolipid fazasida qutbsiz moddalar, masalan, organik yog'li kislotalar, efirlar yaxshi eriydi. Bu moddalar membrananing lipid fazasi orqali yaxshi o'tadi.

Lipid qo'shaloq qatlami orqali qutbli, suvda eruvchi moddalar: tuzlar, asoslar, shakarlar, aminokislotalar va spirtlar yomon o'tadi. Keyingi davrda lipid qo'shaloq qatlami orqali kichik qutbli molekulalar o'tishini fosfolipid molekulalarining moy kislotali dumlari orasida kichkina bo'shliqlar – kinkilar hosil bo'lishi bilan bog'lashadi. Issiqlik harakati tufayli «kinki»larning membranaga ko'ndalang holda ko'chishi ro'y beradi, bunda ularga tushgan kihik molekulalar, birinchi navbatda suv molekulalari ham ko'chadi. Membranadagi lipid va oqsil teshiklar orqali lipidlarda erimaydigan va suvda eruvchan gidratlashgan ionlarning molekulalari o'tadi. Bunda membrana orqali o'lchamlari katta molekulalarning o'tishi qiyin bo'ladi.

Bunda ko'chishning tanlanuvchanligi membranalarda turli radiusli teshiklar borligi bilan ta'minlanadi. O'tkazuvchanlik koeffitsiyenti P membrana potensialiga ham bog'liqdir. Masalan, kaliy ionlari uchun eritrotsit membranasidagi teshiklar orqali o'tkazuvchanlik koeffitsiyenti, membrana potensiali 80 mV bo'lganda, ancha kichik qiymat 4 pm/s ga teng bo'lsa, potensial 40 mV gacha kamayganda 4 marta kamayadi. Kalmar aksoni membranasining kaliy ionlari nayi orqali boshqa ionlar ham o'tishi mumkin, biroq P ning kichikroq qiymatlari bilan (5.1-jadval).

5.1-jadval

**Kalmar aksonidagi kaliy nayidan bir valentli ionlar
o'tkazuvchanligining nisbati**

$\frac{P_{ion}}{P_{kaliy}}$	Ion	Kristallashgan ion radiusi
0,018	Litiy	0,060
0,010	Natriy	0,095
1,000	Kaliy	0,133
0,910	Rubidiy	0,148
0,077	Seziy	0,169

Natriy va litiy ionlari eritmada gidratlashgan qatlam bilan o'ralgani uchun ularning radiusi kristallashgan holdagi radiusdan katta bo'ladi. Shuning uchun ularning kaliy nayidan o'tishi qiyinlashadi.

Fik qonunidagi diffuziya koeffitsiyenti D ning haroratga proporsional ekanligini A.Eynshteyn ko'rsatgan edi:

$$D = \frac{kT}{6\pi\eta r} \quad (5.15)$$

Bunda k – Bolsman doimiysi; T – absolut harorat; η – eritma qovushqoqligi; r – sferasimon zarralar radiusi. (5.15) tenglamaga asosan diametri 2 nm atrosida bo'lgan zarralarning 25°C dagi diffuziya koeffitsiyentini topish mumkin. Uning kattaligi $2,45 \cdot 10^{-5}/r$ (r – nm larda) ga teng. Biologik membranalar uchun birinchidan, harorat oshishi bilan reaksiyalar tezligi oshishini va ikkinchidan, biologik membranalarda moddalar erkin diffuziya-

dan tashqari yengillashgan diffuziya orqali o'tishi mumkinligini ham hisobga olish kerak. Hujayrada erkin diffuziyani tezlatish uchun ko'chish ro'y berayotgan sirtni oshiradi: masalan, ingichka ichak epiteliysi sitoplazmatik membrana sirtida ko'p sondagi burmalardan iborat. Organizmda diffuziyalanayotgan moddalar konsentratsiyasi gradiyentini oshirish ko'chgan moddalarni qonda limfa oqimi bilan olib ketish tufayli ro'y beradi.

Yengillashgan diffuziya yoki tashuvchilar vositasida bo'ladigan moddalar transporti quyidagi jihatlari bilan oddiy diffuziyadan farq qiladi: 1) turli molekulalar va ionlar uchun membranalar o'tkazuvchanligi keskin farq qiladi, bu tashuvchilarning strukturasiga bir-biriga yaqin birikmalarni ajrata olish qobiliyati bilan bog'liq (masalan, shakar va aminokislotalarning L – va D- izomerlari). 2) Yengillashgan diffuziya holida ko'chirilayotgan modda konsentratsiyasi oshishi bilan ko'chish tezligi o'zining maksimal qiymati v_{\max} ga erishadi (to'yinish). A moddaning C tashuvchi vositasida membrana orqali ko'chishi quyidagi tenglama yordamida aniqlanadi:

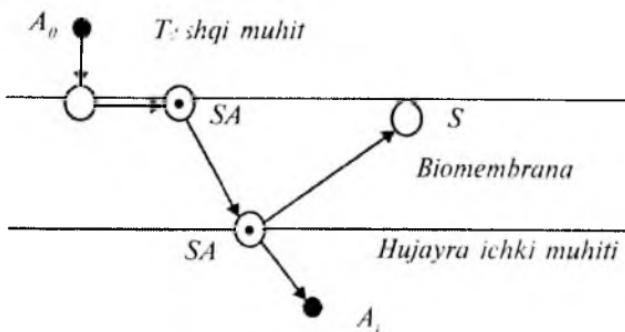


Bunda, A_0 – moddaning hujayra tashqarisidagi konsentratsiyasi, A_i – hujayra ichidagi konsentratsiyasi.

Shakar va aminokislotalarning qator a'zolar (ichaklar, buyrak, o'pka) epiteliysida ko'chishi tashuvchilar orqali amalga oshadi. Shakar ko'chishi uchun florizin, ingichka ichaklarda aminokislotalar transporti ro'y berishi uchun piridoooksalfosfat bo'lishi kerak.

5.3-rasmda tashuvchi vositasida bo'ladigan yengillashgan diffuziya mexanizmi, 5.4-rasmda esa oddiy va yengillashgan diffuziya tezliklarining konsentratsiyaga bog'liqlik grafiklari ko'r-satilgan.

Membranada potensiallar ayirmasi mayjud bo'lishi VI bobda ko'rib o'tiladi. U zaryadlangan zarralar: ionlar va elektronlar diffuziyasiga ta'sir ko'rsatadi. Anion va kationlarning membrana orqali o'tkazuvchanlik koeffitsiyentlari neytral moddalar o'tkazuvchanlik koeffitsiyentidan anionlar va fosfolipidlarning manfiy zaryadlangan guruhlari hamda kationlar bilan membrana sirtida

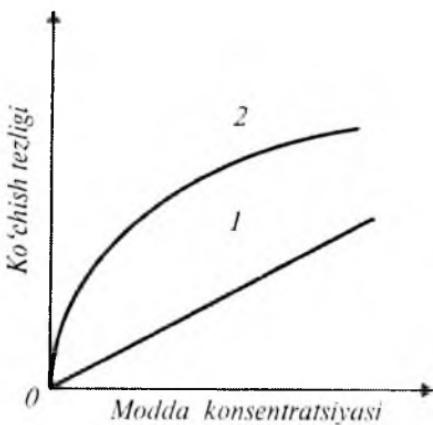


5.3-rasm. Tashuvchi vositasidagi boshlang'ich yengillashgan diffuziya:

A_0 – hujayra tashqarisida modda;

A_i – hujayra ichkarisida modda;

S – tashuvchi. SA – tashuvchi va moddu birikmasi.



5.4-rasm. Moddaning ko'chish tezligining konsentratsiyaga bog'liqligi.

1 – oddiy; 2 – yengillashgan diffuziya.

joylashgan aminokislotalarning musbat zaryadlangan guruhlari orasidagi itarishish kuchlari mavjudligi uchun kamdir.

i ion membranadan o'tishda ion konsentratsiyasi tomonidan hosil qilinayotgan osmotik bosimgagina qarshi ish bajarishdan tashqari ion zaryadi bilan bog'liq elektr kuchlariga qarshi ham ish bajaradi.

Diffuziya ro'y berishi uchun diffuziya bo'layotgan ikki sohadan modda kimyoviy potensialining farqi mavjudligi talab

etiladi. Eritilgan moddaning kimyoviy potensiali quyidagicha aniqlanadi:

$$\mu = \mu_0 + RT \ell n c . \quad (5.17)$$

Bunda μ_0 — erituvchi tabiatiga bog'liq bo'lgan standart kimyoviy potensial; c — modda konsentratsiyasi.

Konsentratsiyalarning katta qiymatlarida (5.13) s dugi modda aktivligi bilan almashtiriladi. Modda aktivligi konsentratsiyaning aktivlik ko'effitsiyentiga ko'paytmasiga teng. Harakati konsentratsiyadan tashqari elektr potensialiga ham bog'liq ionlar uchun kimyoviy potensial o'rniغا elektrokimyoviy potensial ishlataladi. i tipdagi ion uchun aktivlik konsentratsiyasiga teng bo'lgan holda elektrokimyoviy potensial quyidagiga teng:

$$\bar{\mu} = \mu_0 + RT(\ell n c + ZF \cdot \varphi) . \quad (5.18)$$

Bunda μ_0 — standart kimyoviy potensial; Z — ion valentligi; φ — elektr potensiali; T — absolut harorat (k); R — universal gaz doimiysi $\left(R = 8,31 \frac{J}{mol \cdot K} \right)$; F — Faradey soni $\left(8,65 \cdot 10^4 \frac{kV}{mol} \right)$.

Elektrokimyoviy potensial 1 mol ionlarni konsentratsiyasi va elektr potensiali aniq eritmadaan vakuumdagi cheksiz uzoq nuqtaga ko'chishdagi ishga son jihatdan tengdir. Bu ish kimyoviy o'zaro ta'sirni ($\mu_0 + RT \ell n c$) va elektr maydonda zaryadni ko'chirishda bajariladigan ish ($ZF - \varphi$) dan iborat.

Membrana bilan ajratilgan ikki suvli eritmalarda bir tipdagi ionlar bo'yicha muvozanat mavjud bo'lgan holda ikkala eritmada ion elektrokimyoviy potensiali bir xil bo'ladi:

$$RT \ell n c_1 + ZF \varphi_1 = RT \ell n c_2 + ZF \cdot \varphi_2 .$$

Bundan

$$\Delta \varphi = \varphi_2 - \varphi_1 = \frac{RT}{Z \cdot F} \ell n \frac{c_1}{c_2} . \quad (5.19)$$

(5.19) tenglama Nernst tenglamasi deb ataladi va elektrokimyoviy muvozanatda membrana bilan ajratilgan ikki sohadagi ionlar konsentratsiyasi bilan membranadagi potensiallar ayirmasining bog'lanishini ko'rsatadi.

Elektrokimyoviy potensiallar teng bo‘lmasa, ionlarning membrana orqali ko‘chishi yuzaga keladi. Ushbu ko‘chishning harakatlantiruvchi kuchi elektrokimyoviy potensial gradiyenti hisoblanadi:

$$X_i = -\text{grad}\bar{\mu}. \quad (5.20)$$

Elektrokimyoviy potensial faqat X koordinatasi bo‘ylab o‘zgarsa, uning gradiyenti X bo‘yicha olingan hosilaga teng:

$$X_i = -\left(RT \frac{d\ell nc}{dx} + ZF \frac{d\varphi}{dx} \right). \quad (5.21)$$

Ionlar oqimining zichligi ionlar harakatchanligi U , konsentratsiyasi C va harakatlantiruvchi kuch X ko‘paytmasiga teng bo‘lgani uchun:

$$J = -UC \left(RT \frac{d\ell nc}{dx} + ZF \frac{d\varphi}{dx} \right). \quad (5.22)$$

Bu tenglama Nernst-Plank tenglamasi deb ataladi va ionlarning eritmada yoki gomogen zaryadlanmagan membranada diffuziyasini tavsiflaydi. Bu tenglamadagi birinchi had erkin diffuziyani, ikkinchi had esa ionlarning elektr maydondagi ko‘chishini aniqlaydi.

Elektr diffuziyasining Nernst-Plank tenglamasini yechish uchun qo‘srimcha shartlar kiritishadi, masalan, gradiyentlardan birining membranada doimiyligi haqidagi faraz ($\frac{dc}{dx} = \text{const}$ yoki

$$\frac{d\varphi}{dx} = \text{const}.$$

Doimiy maydon farazida membrananing butun qalinligida elektr maydon kuchlanganligi doimiy deb olinadi ($\frac{d\varphi}{dx} = \text{const}$).

Bu shart ingichka membranalarda, ya’ni ionlarning lipid biqatlamasi va hujayralar membranasi orqali diffuziyasida bajariladi. Bu holda (5.26) tenglamaning yechimi

$$J = \frac{ZFP}{RT} \cdot \frac{c_0 - c_i \exp[ZF\varphi/(RT)]}{1 - \exp[ZF\varphi/(RT)]}. \quad (5.23)$$

Bunda $P=4RT\gamma/h$ kattalik o'tkazuvchanlik koeffitsiyenti deb ataladi va m/s o'lchamiga ega, h — membrana qalinligi. (5.23) tenglama Goldman tenglamasi deb ataladi va ion konsentratsiyasining membrana ikki tomonidagi qiymati, membranadagi potensiallar farqi va ushbu ion uchun membrananing o'tkazuvchanligi ma'lum bo'lganda ionlar passiv oqimini hisoblash imkonini beradi.

Membrana orqali yig'indi oqim o'tmayotgan bo'lsa, ya'ni $J=0$ da, (5.23) tenglama Nernst tenglamasiga aylanadi. Membrana orqali turli ionlar: K^+ , Na^+ , Cl^- ning qarama-qarshi toklari oqadi. Muvozanat holatda, membrana orqali elektr toki o'tmaydi. Demak, turli ionlar toklarining yig'indisi nolga teng.

$$I_K + I_{Na} + I_{Cl} = 0.$$

Bu holda (5.23) dagi membrana potensiali uchun quyidagi tenglamaga ega bo'lamiz:

$$\varphi = \frac{RT}{F} \ln \frac{P_K[K^+]_0 + P_{Na}[Na^+]_0 + P_{Cl}[Cl^-]_0}{P_K[K^+]_i + P_{Na}[Na^+]_i + P_{Cl}[Cl^-]_0}. \quad (5.24)$$

Bunda φ — membranadagi potensiallar farqi; P_i — ionlar o'tkazuvchanligi, 0 va i indekslar ionlarning tashqi (0) va ichki muhitdagi konsentratsiyasi. (5.24) tenglama Goldman — Xojkin — Kats tenglamasi deb ataladi.

U membranadagi elektr potensiali membrananing ikki tomonidagi ionlar konsentratsiyasidagi farq va ular o'tkazuvchanlik koeffitsiyentlari turlicha ekanligi bilan belgilanishini ko'rsatadi. Ushbu tenglamaga ko'ra, membrana potensialiga eng ko'p tasirni katta o'tkazuvchanlik koeffitsiyentiga ega bo'lgan ion ko'rsatadi. Tajribalarda bu xulosa to'g'ri ekanligi isbotlandi.

(5.25) tenglamada J ikkita oqim, ichkariga yo'nalgan j , va tashqariga yo'nalgan j_0 oqimlar yig'indisidan iborat. Bu oqimlar quyidagi tenglamalar bilan ifodalanadi:

$$j_i = \frac{ZF\varphi \cdot P}{RT} \cdot \frac{c_0}{1 - \exp\left(\frac{ZF\varphi}{RT}\right)}. \quad (5.25)$$

$$j_0 = \frac{ZF\varphi P}{RT} \cdot \frac{c_i \exp\left(\frac{ZF\varphi}{RT}\right)}{1 - \exp\left(\frac{ZF\varphi}{RT}\right)}. \quad (5.26)$$

Demak, ikkala oqim membrana potensiali φ , elektr zaryadi, ionlar konsentratsiyasi va ionlar o'tkazuvchanlik koeffitsiyentiga proporsional. Kiruvchi oqim j , membrana tashqarisidagi ionlar konsentratsiyasiga chiziqli bog'liq bo'lib, ichki muhitdagi konsentratsiyaga bog'liq emas. O'z navbatida chiquvchi oqim ichki muhitdagi konsentratsiyaga bog'liq. (5.25) va (5.26) tenglamalarni bir-biriga bo'lsak, Ussing munosabati kelib chiqadi:

$$\frac{j_i}{j_0} = \frac{c_0}{c_i \exp\left(\frac{ZF\varphi}{RT}\right)}, \quad (5.27)$$

Ussing tenglamasining bajarilishi ionlar oqimi faqat konsentratsiyalar gradiyenti va elektr maydoni ta'sirida ro'y beradigan passiv ko'chishning belgisidir. (5.27) tenglikning bajarilmasligi ionlar ko'chishida aktiv transporti yoki ionlar membranadagi tor kanal-chalardan diffuziyasi mavjudligidan darak beradi.

j ning qiymatini eritmaning kimyoviy tahlili orqali topish mumkin. Masalan, K^+ ionlar oqimini aniqlash uchun, radioaktiv $^{40}K^+$ ioni membrananing bir tomonidagi eritmaga kiritiladi va membrananing ikkinchi tomoniga bu izotopning o'tish tezligi o'lchanadi.

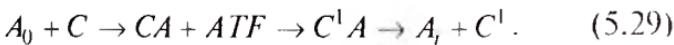
Aktiv transportda erigan moddalarning molekulalari elektro-kimyoviy potensialga qarshi ko'chadi, ya'ni molekulalar konsentratsiyasi kichik bo'lgan sohadan katta bo'lgan sohaga, ionlar esa elektr maydoni kuchlanganligiga qarama-qarshi yo'nalishda ko'chiriladi.

Bunday ko'chirilish energiya hisobiga amalga oshiriladi. Aktiv transportning passiv ko'chishidan muhim farqlari passiv transport tenglamalarini o'zgartirishni taqozo etadi. Aktiv transportning ichkariga J va j_0 tashqariga oqimlari orasidagi munosabatni topish uchun (5.27) tenglamani logarifmlaymiz:

$$\ln \frac{j_i}{j_0} = \ln \frac{c_0}{c_i} + \frac{Z F \cdot \gamma}{RT}. \quad (5.28)$$

Aktiv transportda moddaning membrana ikki tomonidagi konsentratsiyalari farqi oshadi, bu esa membrana orqali suv o'tishini yuzaga keltiradi. Fosfolipid qo'shaloq qatlamlı membranalarning suv uchun o'tkazuvchanligi biomembranalar o'tkazuvchanligiga yaqin bo'lib, $31,7 \text{ ml} \cdot \text{sm}^{-2} \cdot \text{s}^{-1}$ ga teng. Suv membranalar orqali hujayralarga o'tadi, suv oqimining tezligi qon tomirlari membranalarida va epiteliy to'qimalar bazal membranalarida eng katta bo'ladi.

Aktiv transportni (5.20) tenglamaga o'xshash tenglama bilan ko'rsatish mumkin:



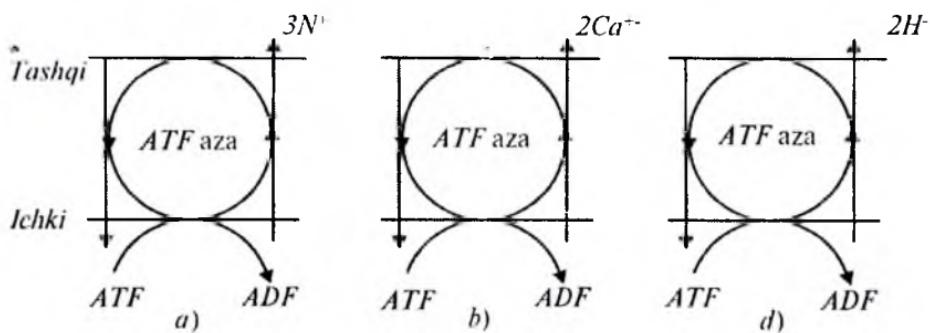
Bunda, A_0 – moddaning hujayra tashqarisidagi konsentratsiyasi; A_l – hujayra ichidagi konsentratsiyasi. Aktiv transportda A moddaning membrana ichki tomonidagi konsentratsiyasi tashqi tomonidagi konsentratsiyasidan ko'p bo'lishi mumkin. Bu holda CA kompleks ATF energiyasidan foydalanib, $C^l A$ kompleksiga aylanadi, bu kompleks hujayra ichida A moddani ajratadi.

Hozirgi paytda biologik membranalarda ATF gidrolizining energiyasi hisobiga ishlardigan ionlarning membrana orqali aktiv ko'chishini amalga oshiradigan 3 ta ion nasosi ma'lum (5.5-rasm).

$K^- - Na^- ATF$ aza ishi davomida har bir ATF molekulasi gidrolizida chiqadigan energiya hisobiga hujayraga ikkita kaliy ioni ko'chiriladi, hujayradan uchta natriy ioni chiqariladi. Natijada hujayrada kaliy ionlarining konsentratsiyasi hujayradan tashqari muhitga nisbatan oshadi, natriy ionlarining konsentratsiyasi esa kamayadi.

$Ca^{2+} - ATF$ azada ATF gidrolizi energiyasi hisobiga 2 ta kalsiy ioni, pompada – ikkita proton tashiladi.

Ionli nasoslar ishining molekular mexanizmi to'laligicha o'r ganilgan emas. Shunday bo'lishiga qaramay ularning asosiy bosqichlari haqida xulosa qilsa bo'ladi. $K^- - Na^- ATF$ aza ATF gidrolizi bilan bog'liq quyidagi bosqichlar mavjud: 1) E-ferment



5.5-rasm. Ionli nasos turlari:

a) S – sitoplazmatik membranalarda

K^+ – Na^+ d) – ATF aza (K – Na nasosi); b) Ca^{2+} – ATF aza (Ca^{2+} – nasosi);

d) – mitoxondriyalarning membranalaridagi H^+ – ATF aza (H^+ – nasos yoki proton pompasi).

bilan ATF ning kompleks hosil qilishi (ushbu reaksiya magniy ionlari bilan faollashtiriladi); 2) kompleks uchta natriy ioni bilan bog'lanadi; 3) ATF molekulalarining gidrolizi paytida ATF molekulalari va anorganik fosfat bilan bir qatorda energiya ajraladi; 4) fermentning membrana ichida flip-flop aylanishi; 5) membrana tashqi qavatida ro'y beradigan natriyning kaliyga ion almashish reaksiyasi; 6) ferment kompleksining qayta aylanishi tufayli kaliy ionlari hujayra ichiga o'tkaziladi; 7) fermentning kaliy ionlarini va anorganik fosfatini ozod etishi bilan boshlang'ich holatga kelishi.

1 mol moddani kichik c_1 konsentratsiyali sohadan katta konsentratsiyali sohaga ko'chirib o'tishda bajariladigan ish kimyoviy potensialning o'zgarishidan topilishi mumkin (5.17 tenglama):

$$A = \Delta\mu = RT \ln \frac{c_2}{c_1} \quad (5.30)$$

Agar K^+ ionlarining hujayra ichidagi konsentratsiyasi, hujayra tashqarisidagiga nisbatan 50 marta ortiq bo'lsa, (5.34) ga muvofiq $37^\circ C$ temperaturada bajarilgan ish quyidagiga teng:

$$A = 8,31 \frac{J}{mol \cdot K} \cdot 310K \cdot \ln 50 = 2576J$$

Yuqorida ko'rib o'tilgan ionli nasoslardan tashqari boshqa, ATF gidrolizi bilan bog'liq bo'lmasdan, oksidlanish-qaytarilish

fermentlari yoki fotosintez ishi bilan bog'liq bo'lgan moddalarni to'plovchi tizimlar mavjud. Bu holda moddalar transporti ikkilamchi bo'lib qoladi. Masalan, Na^+ ionlarining ingichka ichak epiteliysi hujayralari membranasi orqali aktiv ko'chishi natijasida Na^+ ning ichakda va sitoplazmada konsentratsiyalar gradiyenti hosil bo'ladi. Bu gradiyent hisobiga shakar va aminokislotalarning ular konsentratsiyasi gradiyentiga qarshi aktiv ko'chishi amalga oshiriladi. Bu jarayon ikkilamchi aktiv transport deb ataladi.

Eritrotsitlar membranasida Na^+ ionlarining aktiv ko'chishi hisobiga membrana potensiali hosil bo'ladi, bu potensial boshqa ionlarning birinchi navbatda xlor anionlarining diffuziyasiga olib keladi. Ularning passiv transporti elektr gradiyenti bo'y lab ro'y beradi. Shunday qilib, anionlar passiv transporti kationlar aktiv transporti bilan bog'liq bo'lib qoladi, bu bilan hujayralar hayotiy faoliyati ta'minlanadi.

5.3-§. Biomembranalarda elektronlar ko'chishi va energiya transformatsiyasi

Har qanday organizmning hayot faoliyati energiya yutilishi va chiqarilishi bilan boradi. 5.6-rasmning o'ng tomonida hujayrada turli faollik tiplari: mushak qisqarishi, endo- va ekzositoz, asab uyg'onishining tola bo'yicha uzatilishi, ionlarning aktiv transporti, tana haroratini saqlash, turli moddalar sintezi va boshqalar ko'rsatib o'tilgan. Sanab o'tilgan jarayonlar organizmda energiyaning turli tiplarining: mexanik, elektr, issiqlik, kimyoviy transformatsiyasi ro'y berishi tufayli amalga oshadi. Ayrim organizmlarda yorug'lik energiyasini ishlab chiqarish mumkin bo'lgani uchun, ular luminessensiyalanishi mumkin. Ammo ko'pchilik hollarda energiya *ATF* molekulasiда makroergik bog'lanishlar kimyoviy energiyasi ko'rinishida jamlanadi.

ATF ning struktur formulasi 5.7-rasmida keltirilgan.

Bu molekula uchta fosfat guruhidan iborat bo'lib, ular pH-7,8 bo'lganda 3,8 birlik manfiy zaryadga ega va shuning uchun elektrostatik itarishish kuchlari bilan ta'sirlashadi. *ATF* gidrolizidagi fosfat guruhining ajralishi elektrostatik itarishish energiyasi

sini kamaytiradi. Gidroliz natijasida paydo bo'lgan manfiy zaryadlangan *ADF* va HPO_4^{2-} itarishishi tufayli yana *ATF* ni hosil qila olmaydi, *ATF* gidrolizida chiqadigan nisbatan yuqori potensial energiya ($\sim 33.6 \frac{kJ}{mol}$) bu molekulaning strukturasi hamda uning gidrolizi mahsulotlari xossalari bilan bog'liqdirdi.

Hujayrada gidrolizi 25 kJ dan 46 kJ/molgacha energiya ajralishi bilan boradigan birikmalar makroergik deb ataladi. *ATF* dan tashqari ularga trinukleotidlari (GTF, STF, UTF), shuningdek, asetilfosfat, kreatinfosfat, fosfoenalpiruvat kiradi.

ATF gidrolizida ajraladigan energiya issiqlikka aylanadi. Ammo energiyani transformatsiyalash tizimlari mayjud bo'lsa, u energiyaning boshqa turlariga ham aylantirilishi mumkin. Biomembranalar va mushak to'qimalari mikrostrukturasi energiyani transformatsiyalashning tizimlaridir. Ularning hammasida *ATF* ni *ADF* va *P_i* ga yoki *AMF* va pirofosfatga gidrolizlaydigan *ATF* aza fermenti mavjud. Ionlarning aktiv transporti, mushaklar aktomiozini kabi, ushbu fermentga egadir. Shuning uchun *ATF* qo'shilishi ion transportining boshlanishiga va mushaklar qisqarishiga olib keladi.

Ko'pchilik tirik organizmlar *ATF* ni *ADF* va *P_i* dan nafas olishda, turli moddalar oksidlanishida paydo bo'ladigan energiya hisobiga sintezlaydi. Yashil o'simliklar hujayralarida *ATF* sintezi yorug'lik energiyasidan foydalanish tufayli amalga oshadi. Yorug'lik ta'sirida o'simliklar bargida kechadigan jarayonda kislorod ajraladi va hosil bo'ladi. Bu jarayon *fotofosforlanish* deb ataladi. U bilan birga kechadigan organik moddalar sintezi jarayoniga *fotosintez* deyiladi..

Oksidlanuvchi fosforlanish va fotofosforlanish jarayonlari membranalni organellalar – xloroplastlar va mitoxondriyalarda kechadi. Ular membranalari tashkil etuvchilarini tarkibi bilan hamda fosforlanish komplekslari molekular tuzilishi bilan ham bir-biriga yaqindir. Ushbu organellalar membranalari energiya bog'langan membranalardan deb ataladi.

Eukariot hujayralarida oksidlanish, fosforlanish mitoxondriyalarda, prokariot hujayralarida – sitoplazmatik membranalarda,

yashil o'simliklarda fosforlanish xloroplastlarda, fotosintezlovchi bakteriyalarda — xromatosorlarda amalga oshadi.

Bu membranalarning hammasida nafas olish zanjirlarini shakllantiruvchi oqsillar mavjud. Ushbu oqsillarning ketma-ket oksidlanish va qaytarilishida nafas olish zanjirida elektronlar ko'chishi amalga oshadi. Elektronlar transporti membranada protonlar konsentratsiyasining gradiyentini hosil bo'lishi va demak, H^+ ioni elektrokimyoviy potensiali farqining $\Delta\mu H^+$ paydo bo'lishi bilan bog'liq. Membranalardagi $H^+ - ATP$ aza oqsillari yordamida ADF va P dan vodorod ioni elektrokimyoviy potensiali hisobiga ATF sintezlanadi.

Bu jarayon mexanizmlari oxirigacha o'rganilmagan. Mitchellning xemiosmotik nazariyasiga ko'tra

$$\Delta\bar{\mu}H^+ = F \cdot \Delta\varphi + 2,3 \cdot RT \Delta pH. \quad (5.31)$$

Bunda $\Delta\varphi$ — elektr potensiallari farqi; ΔpH vodorod ionlarining membrana ikki tomonidagi konsentratsiyalari farqi; F — Faradey soni; R — universal gaz doimiysi; T — absolut temperatura.

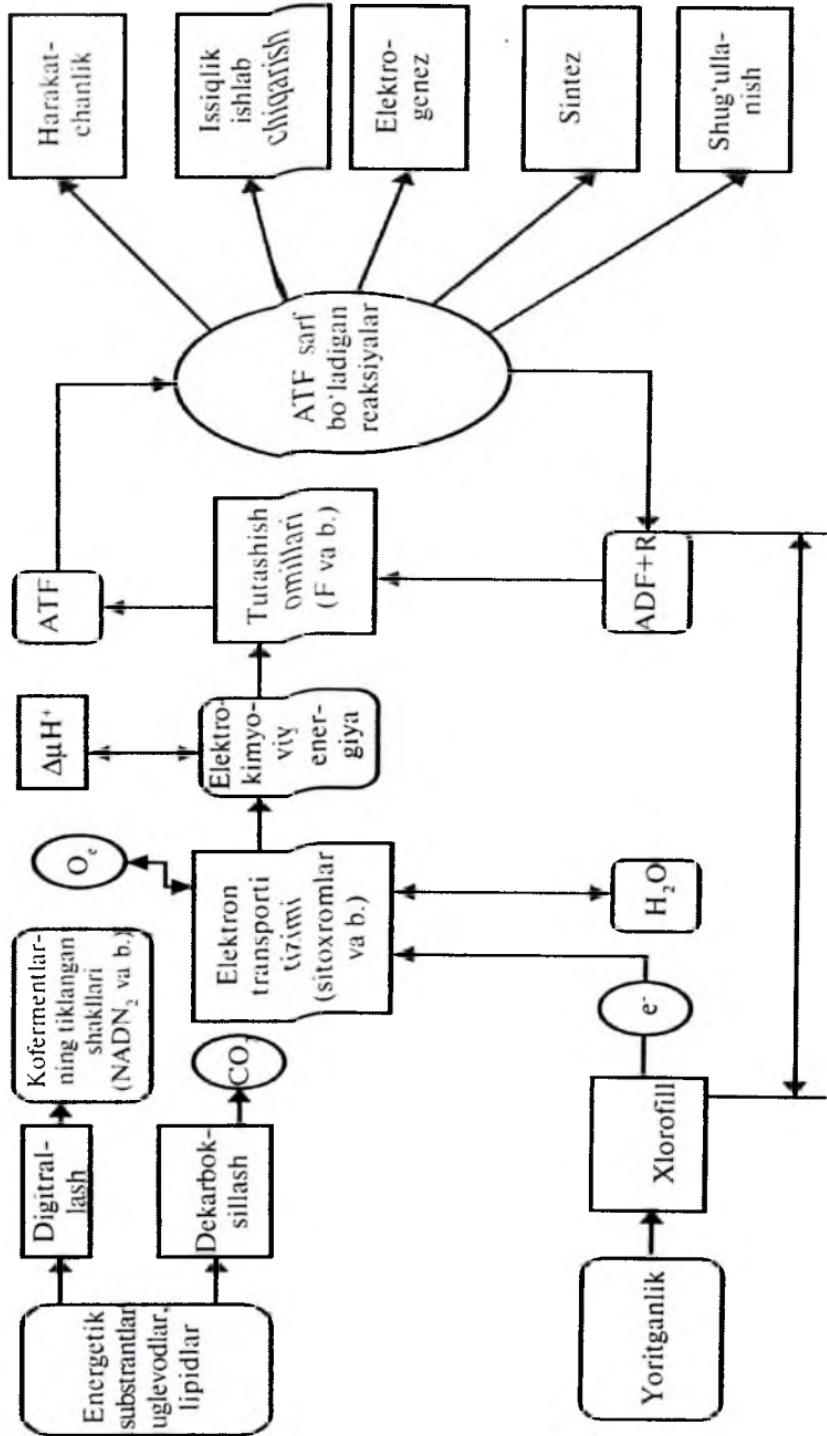
Mitoxondriyalarda elektronlar donorlarining (NADN, suksinat va b.) hosil bo'lishi ichki membranada NADN va suksinatdan, protonlar, translokatsiyasi bilan bog'liq bo'lgan, kislородга qarab elektronlar o'tishini boshlab beradi.

Mitoxondriyalarda elektronlar ko'chishi zanjirini ta'minlaydigan yigirmaga yaqin elektron tashuvchilar ma'lum. Bular, mitoxondrial membranalar, oqsilning 25%ini tashkil etuvchi, mitoxondriya tuzilmasining asosiy elementlaridir. Tashuvchilar orasida NAD, flavinlar va ubixinon ikki elektronli, qolganlari — bir elektronli.

Elektronlar transporti tizimini ikki guruhg'a ajratish mumkin: vodorodni ko'chiruvchi tizimlar (NAD, flavinlar, Q koferment, SH — oqsillar va b.) va faqat elektronlarni tashuvchi tizimlar (sitoxromlar, gemsiz temir, mis bor oqsillar).

Elektronlarni tashuvchilar membranada asimmetrik joylashganligi sababli oksidlanish-qaytarilish potensiallari transmembrional va sirt potensiallariga bog'liq bo'ladi.

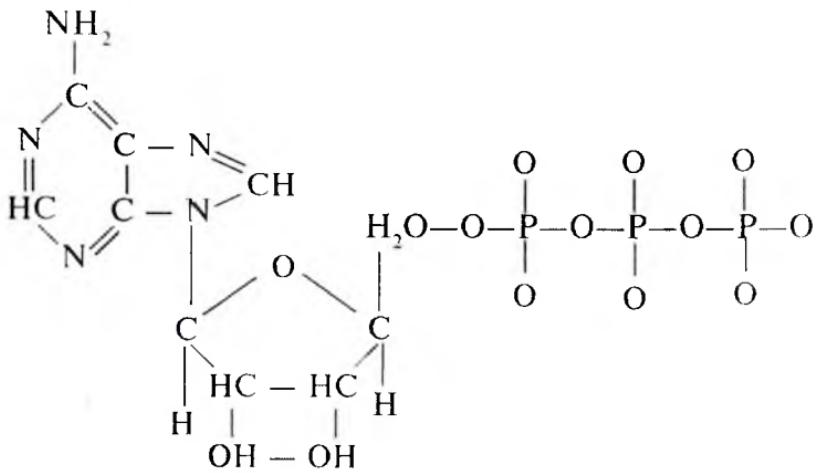
5.6-rasmida ko'rsatilganidek, nafas olish zanjiri uchun protonlar donori bo'lib $NADN_2^-$ va $FADN_2^-$ kofermentlari xizmat qiladi.



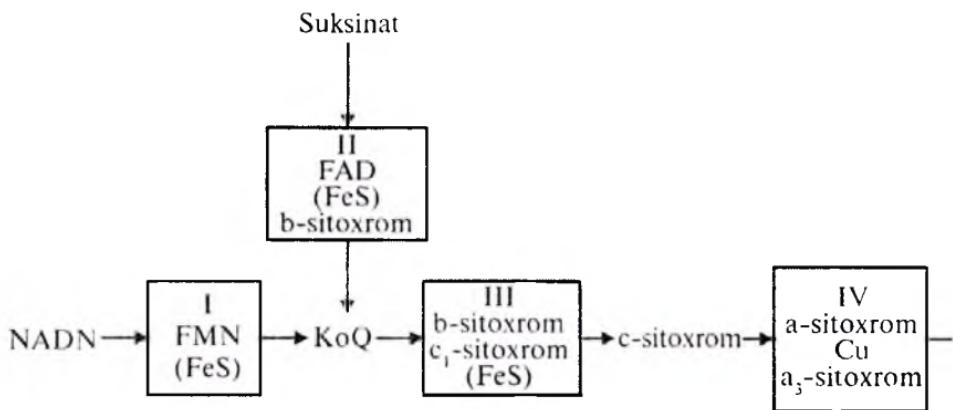
5.6-rasm. Organizmda energiya almashinishlari va energetik oqimlar (Y.Kagava bo'yicha)

$\Delta\mu H^+ - H^+$ elektrokimyoiv potensiali farqi.

Ular vodorodni asetil piruvatdan, yog'li kislotalar va amino-kislotalardan hamda uchkarbon kislotalar siklida asil guruhining CO_2 ni ozod etish bilan ro'y beradigan parchalanishda olishadi. Ushbu sikl fermentlari mitoxondriyalar matriksida joylashgan. Faqat suksinatdegidrogenaza mitoxondriya ichki membranasining ichki sirti bilan bog'langan. Siklning bosh vazifasi asil radikalni degidratlashdan iborat bo'lib, bunda, CO_2 ikki molekulasi va to'rt juft vodorod atomi hosil bo'ladi. Bitta asetil qoldig'inining Krebs siklida oksidlanishda NAD oksidlangan kofermentning oltita molekulasi va FAD oksidlangan kofermentning ikki molekulasi sakkizta vodorod atomini qo'shib olishadi va mos holda NADN , va FADN_2 ni hosil qilishadi (NAD – nikotinamidadenin dinukleotid kofermenti, FAD – flavinadenin dinukleotid kofermenti). Elektron transporti to'liq tizimli to'rtta kompleksdan tashkil topgan (5.7-rasm).



Elektronlar transporti tizimining tashkil etuvchilaridan biri flavoproteinlar bo'lib, ular vodorodni NADN_2 va suksinatdan olishadi. Vodorod atomi tarkibidagi elektronlarni organik substratdan elektron tashuvchilarga ko'chishini degidrogenaza amalga oshiradi. NADN_2 -degidrogenaza tarkibiga flavinmononukleotid (FMN), suksinatdegidrogenaza tarkibiga flavinadenindinukleotid (FAD) kiradi. Ushbu degidrogenazalar ishtirokida

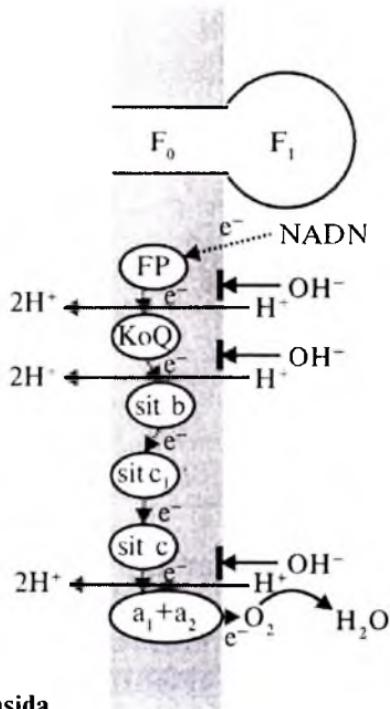


5.7-rasm. Mitoxondriyalar nafas olish tizimini tashkil etuvchi komplekslar:

FMN – flavin mononukleotid, FAD – flavin adenin dinukleotid,

K_oQ – Q kofermenti, FeS – gemsiz temir,

Cu – mis, O₂ – kislorod.



5.8-rasm. Mitoxondriyalar ichki membranasida

nafas olish tizimining sxemasi:

- a) umumiy ko'rinish;
- b) mitoxondriyalarda nafas olish tizimi.

o'tadigan oksidlanish-qaytarilish reaksiyasini substratdan FAD yoki FMN ga vodorod ioni jufti hamda ikkita elektron ko'chishi va fermentning tiklangan shakli hosil bo'lishi deb qarash mumkin (5.8-rasm).

Nafas olish zanjirida elektronlarni tashuvchilar bo'lib, sitoxromlar – temir, protoporfirin yoki gem guruhiga ega oqsillar xizmat qiladi. Zanjirda ishlashda ulardagi temir atomi oksidlanish va qaytarilishga uchraydi:

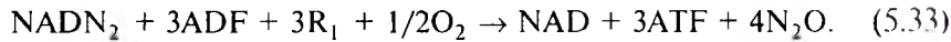


Elektronlar transporti tizimiga gemsiz temir va oltingugurtli oqsillar (rubredoksin, ferredoksin), misli oqsillar (plastosianin, sitoxromoksidaza) kiradi.

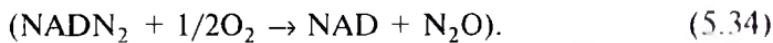
Yuqorida keltirilgan elektronlar transporti tizimini tashkil etuvchilar elektronlarni quyidagi zanjir bo'ylab ko'chirishadi: NADN₂ (yoki suksinat) → flavinlar → gemsiz temir → K_oQ → v sitoxromi → S₁ sitoxromi → S sitoxromi → aa₁ sitoxromi → Q₁

Nafas olish zanjiridan elektronlar ko'chishi ATP molekulalarida energiya to'planishi bilan boradi, chunki elektronlar oksidlanish-qaytarilish potensiallarining oshishi yo'nalishida ko'chishda erkin energiyaning o'zgarishi ro'y beradi. Ozod bo'layotgan erkin energiya ATF ning kimyoviy energiyasiga aylanadi. Oksidlanish fosforlanish ro'y beradi. Ushbu muhim hodisani 1930-yilda V. Engelgard kashf qilgan.

NADN₂ ning oksidlanishida erkin energiya o'zgarishini ko'rib chiqaylik. Bunda nafas olish zanjirida fosforlanish jarayonining umumiy tenglamasi quyidagi ko'rinishga ega:



NADN₂ ning oksidlanishida



$-218,4 \frac{kJ}{mol}$ energiya ajraladi. 1 mol ATF ni sintezlash uchun $-29,4 kJ$ energiya zarurligini hisobga olsak, ushbu jarayon FIK ni topamiz:

$$\eta = \frac{3 \cdot 29,4 \text{ kJ}}{218,4 \text{ (kJ)}} \cdot 100\% = 40,4\%.$$

Odatdagi issiqlik dvigatellarining FIK bundan kamroqdir. Yuqorida aytganimizdek, yashil o'simliklarda ATF sintezi yorug'lik energiyasi hisobiga amalga oshadi.

Xloroplastlarda elektronlar transporti zanjiri, yorug'lik yig'uvchi xlorofillardan tashkil topgan pigmentoqsilli komplekslar va tutashish omillari mayjud. Ko'rsatilgan barcha tashkil etuvchilar, xloroplastlar uchun xos lipidlar (DGDG – digalaktozildiasilglitserid; MGDG – monogalaktozildiasilglitserid va b.) dan iborat bo'lgan tilakoid membranaga o'rashgan. Xloroplastlardagi elektronlarni tashuvchi oqsillar kompleksi va tutashish omillari mitoxondriyalardagi ushbu komplekslar va omillarga o'xshashdir. Tabiat tomonidan evolutsion jarayon davomida yaratilgan bu kompleks va omillar turli organizmlar energetik ehtiyojlarini qondirish uchun yetarlicha universal bo'lib chiqdi.

Fotosintez tizimiga flavoproteinlar (ferredoksin – NADF – reduktaza), tarkibida gemsiz temir (ferridoksin) bo'lgan oqsillar, v tipdagi sitoxrom (v_6), f tipdagi sitoxrom (S sitoxrom turi), xinonlar (plastoxinon), tarkibida mis bor oqsillar (plastosianin) kiradi.

Nafas olish zanjiridagi kabi, fotosintez paytida elektronlar standart oksidlanish-qaytarilish potensiallariga mos holda ko'chiriladi (5.9-rasm).

Biroq fotosintez tizimida oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini boshlab yuborish uchun, nafas olish zanjiridagi substratlar oksidlanish energiyasidan emas, yorug'lik yutilish natijasida xlorofillarda paydo bo'lgan elektronning uyg'ongan holati energiyasidan foydalaniadi.

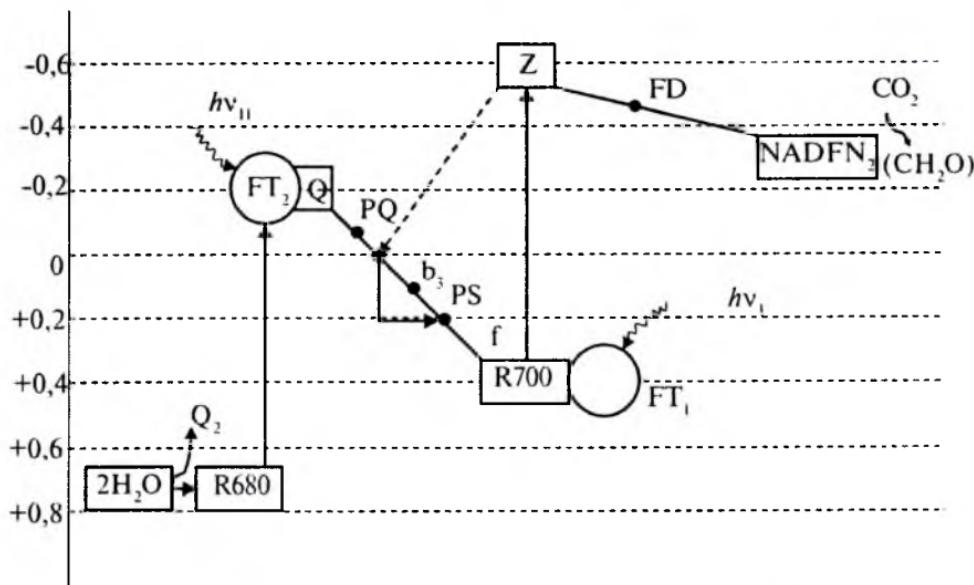
Fotosintez tizimini NADFni tiklaydigan 1 fotokimyoviy tizimiga (FT1) va suvni oksidlaydigan 2 fotokimyoviy tizimiga (FT2) bo'lish mumkin. Ikkala tizimda reaksiyon markazlar deb ataladigan α xlorofillning o'ziga xos molekulalari mayjud ($P700$ – birinchi tizimda, $P680$ – ikkinchisida). Ularda fotosintetik birikmalar (xlorofill + karotinoid) yutgan yorug'lik energiyasi to'planadi, α xlorofill oksidlanadi, keyin (10^{-15} – 10^{-12} s davomida) uyg'onish energiyasining ko'chishi ro'y beradi. Fotosintez tizimida, porfirin

kompleksidan tashqari, elektronlar ko'chish vaqtı 10^{-4} – 10^{-2} s ga teng.

Yorug'lik energiyasi hisobiga elektronlar ko'chishi fotosforlanishning nosiklik shaklida suvdan NADFN₂ ga va siklik shaklida Z akseptordan f sitoxromga qarab ro'y beradi (5.9-rasmda punktir chiziq bilan ko'rsatilgan).

FT1 uchun elektronlar donori sifatida plastosianin xizmat etadi. FT2 ning birlamchi akseptorlaridan elektronlarni plasto toxinonlar qabul etadi, ular tiklanganda bir vaqtning o'zida protonlarni ham qo'shib oladi. Sitoxrom f dan tashqari FT1 bilan aloqada bo'lgan v sitoxromlar ham mavjud bo'lib, ular siklik elektronlar transportida ishtirok etadi. b_3 sitoxromi ko'proq FT2 bilan bog'liq.

Fotosintezlovchi bakteriyalarning yorug'lik yig'uvchi reaksiyon markazlari tarkibida 3 ta oqsil aniqlangan, ulardan har birida bakterioxlorofillning (BXL) 4 ta molekulasi, bakteriofositining (BFF) 2 ta molekulasi, ubixinonning (Q) bitta yoki ikkita



5.9-rasm. Fotosintez jarayonida elektronlar transporti tizimi:

Q – fototizim 2(FT2) ning birlamehi akseptori, Z – fototizim 1 (FT1) ning birlamchi akseptori, R700 – FT1 ning reaksiyon markazi, R680 – FT2 ning reaksiyon markazi, PQ – plastoquinon, b_3 – sitoxrom, PS – plastosianin, FD – ferredoksin.

molekulasi, temir (F) atomi bor. Ushbu bakteriyalarda elektronlar ko'chishining to'g'ri reaksiyalarini quyidagicha yozsa bo'ladi:



Reaksiyon markazlar faoliyatining yuqori samaradorligi zanjirning har bir qismidagi to'g'ri reaksiyalar teskari reaksiyalarga nisbatan 2–3 tartibda tezroq ro'y berishi bilan bog'liq.

5.4-§. Osmos. Osmotik bosim

Suyuqlikda qattiq modda eritilganda, uning molekulalari suyuqliking butun hajmida bir tekis tarqalib, eritma deb ataluvchi muhitni hosil qiladi; suyuqlik erituvchi deb, qattiq jism esa erigan modda deb ataladi. Eritmaning V hajm birligiga to'g'ri keladigan erigan modda massasi m , eritmaning konsentratsiyasi C deyiladi; binobarin,

$$C = \frac{m}{V}. \quad (5.36)$$

Kam konsentratsiyali eritmalar zaif (kuchsiz) yoki suyultirilgan eritmalar deyiladi.

Erigan modda parsial bosimga ega va bu bosim gazlar kinetik nazariyasining asosiy qonuni va Mendeleyev – Klapeyron qonuniga ko'ra

$$p = \frac{2}{3} n_0 \bar{W} \quad (5.37)$$

va

$$p = \frac{m}{\mu} \frac{RT}{V} \quad (5.38)$$

formulalar bilan ifodalanadi, deb faraz qilish mumkin, bunda n_0 – erigan modda molekulalarining konsentratsiyasi (eritmaning hajm birligidagi erigan modda molekulalari soni), \bar{W} – erigan modda molekulasingin o'rtacha kinetik energiyasi, m va μ – erigan modda massasi va uning molyar massasi; V va T – eritmaning hajmi va harorati; R – universal gaz doimiysi.

Bu bosimni payqash uchun eritmani sof erituvchidan yarim-o'tkazuvchan to'siq bilan ajratish zarur, bu to'siq erituvchi

molekulalarini o'tkazib erigan modda molekulalarini o'tkazmasligi kerak. Shakarning suvdagi eritmasi uchun, masalan, ho'kiz pufagi, ichak to'qimasi va ba'zi sun'iy plastmassa plyonkalar yarim o'tkazuvchan to'siq bo'la olar ekan. Bu to'siqlarda teshiklar shu darajada kichikki, ulardan suv molekulalari o'tar ekan, lekin shakarning yirikroq molekulalari o'ta olmaydi. Agarda og'zi ho'kiz pufagi bilan tortilgan voronkaga shakarning suvdagi kuchsiz eritmasini solinsa va uni toza suvli idishga shunday o'rnatilsa, voronkadagi va idishdagi suyuqliklarning sathlari bir xil bo'ladi. Kuzatishlar shuni ko'rsatadiki, voronkadagi eritma sathi asta-sekin ko'tarila boshlaydi va idishdagi suvning sathidan biror h balandlikda to'xtaydi.

Buning sababi idishdagi suv molekulalarining konsentratsiyasi voronkadagi suv molekulalarining konsentratsiyasidan shakar molekulalari konsentratsiyasi kattaligicha katta. Shuning uchun yarimo'tkazuvchan to'siq orqali idishdan voronkaga ko'proq suv molekulalari diffuziyalanadi, qarama-qarshi yo'nalishda esa kamroq, buning natijasida voronkada suyuqlik sathi ko'tariladi. Shakar molekulalari yarimo'tkazuvchan to'siq orqali voronkadan idishga o'ta olmaydi. Natijada voronka va idishda suv molekulalarining konsentratsiyasi esa har xil bo'lib qolaveradi. Shakar molekulalarining ortiqcha konsentratsiyasi (5.17) formulaga muvo-fiq eritmaning h balandlikdagi ustunchasining gidrostatik bosimi bilan muvozanatlashuvchi erigan moddaning parsial bosimini hosil qiladi. Eritmani sof erituvchidan ajratib turuvchi yarimo'tkazuvchan to'siq orqali erituvchining diffuziyalanish hodisasi osmos deb ataladi, bunda eritmada hosil bo'lgan (erigan moddaning parsial bosimi ρ ga teng bo'lgan) ortiqcha bosim osmotik bosim deb ataladi.

Eritmaning h ustunchasining bosimi ρgh bo'lgani uchun bu tajribadan osmotik bosimni quyidagi formula bilan aniqlash mumkin:

$$p = \rho gh, \quad (5.39)$$

bunda ρ – eritmaning zinchligi, g – og'irlik kuchi tezlanishi. Ikkinci tomondan, osmotik bosimni (5.38) yoki (5.39) formuladan hisoblash mumkin. Har ikkala hisob ham osmotik bosimning mos keladigan qiymatlarini beradi, bundan ideal gaz bilan kuchsiz

eritmada erigan modda orasidagi o'xshatish o'rinli ekanligi haqidagi fikrga kelish mumkin.

Osmotik bosimning kattaligi to'g'risida tasavvur hosil qilish uchun shakar $C_{12}H_{22}O_{11}$ ning 27°C haroratda suvdagi eritmasining osmotik bosimi (5.42) formula bo'yicha hisoblanadi, bunda eritmaning konsentratsiyasi 1 / suvda 0,034 kg shakar bor deb olaylik. Shakarning kimyoviy formulasiga ko'ra, bir kilomol shakarning massasi 342 kg/mol, u holda,

$$P = \frac{m}{\mu} \frac{RT}{V} = \frac{0,034 \cdot 82 \cdot 300}{342 \cdot 1} = 2,46 \text{ (atm)}. \quad (5.40)$$

Osmotik bosim hammaga ma'lum bo'lgan quydagi hodisada ravshan payqaladi. Agar quritilgan mevalar qobig'i (pardasi)ni yormagan holda suvgaga solinsa, tez orada meva sferik shaklni olgan holda bo'kib qoladi, bu mevaning ichida ortiqcha bosim borligining alomatidir. Bu ortiqcha bosim osmotik bosim bo'ladi. Mevaning qobig'idan suv molekulalari o'tishi mumkin, biroq mevaning ichidagi shakar molekulalari o'ta olmaydi. Suv meva ichiga diffuziyalanib, u yerda shakarning suvdagi eritmasini hosil qiladi. Bu eritmada, yuqorida aytib o'tilgan shakarning suvdagi eritmasidagi singari, osmotik bosim hosil bo'lib, meva qobig'ini shishirib yuboradi.

(5.40) formuladan foydalanib, (5.42) formulaga eritmaning konsentratsiyasi C ni kiritilganda quydagi ifoda hosil bo'ladi:

$$P = \frac{CRT}{\mu}. \quad (5.41)$$

Bundan shunday xulosa kelib chiqadi: osmotik bosim eritmaning konsentratsiyasi va haroratiga to'g'ri proporsional hamda erigan moddaning molekular og'irligiga teskari proporsionaldir.

Bu qonun 1887-yilda gollandiyalik kimyogar Vant-Goff tomonidan aniqlangan. Shuni qayd qilib o'tish kerakki, Vant-Goff qonuniga ko'ra osmotik bosim erituvchining xossalariiga bog'liq bo'lmaydi.

Vant-Goff qonuni faqat erigan moddaning dissotsiatsiyalishi sodir bo'lmaydigan kuchsiz eritmalar uchun o'rnlidir. Dissot-

siatsiyalangan eritmalar (ya'ni elektrolitlar) uchun osmotik bosim Vant-Goff qonunida nazarda tutilganidan ko'ra ancha katta bo'ladi. Bunga sabab shuki, dissotsiatsiyada erigan moddaning zarralari soni ko'payib ketadi (bir molekuladan ikkita ion hosil bo'lishi mumkin), va demak, (2) formulaga muvofiq, osmotik bosim ortadi.

Osmos hodisasi o'simliklar va jonli organizmlar hayotida muhim rol o'ynaydi. Tirik hujayralarning pardalari yarimo'tkazuvchan to'siqlar bo'lib, ular suv molekulalarini o'tkazadi, biroq hujayraning hayot faoliyati jarayonida uning ichida hosil bo'ladi murakkab organik birikmalarning molekulalarini o'tkazmaydi. Buning natijasida hujayra ichida eritma hosil bo'ladi va hujayrani puflangan rezina koptokdek shishirib elastiklashtiruvchi osmotik bosim paydo bo'ladi. Bunday hujayralardan tuzilgan o'simlik va hayvon to'qimalarining elastikligi katta bo'lib, o'z shaklini saqlash qobiliyati ortadi. Biologiyada osmos bilan bog'liq bo'lgan bu hodisa hujayralar turgori deyiladi.

Suv bilan o'ralib turgan o'simlik hujayralarida osmotik bosim juda katta bo'lishi mumkin. Masalan, sabzida osmotik bosim bir necha atmosferaga yetadi.

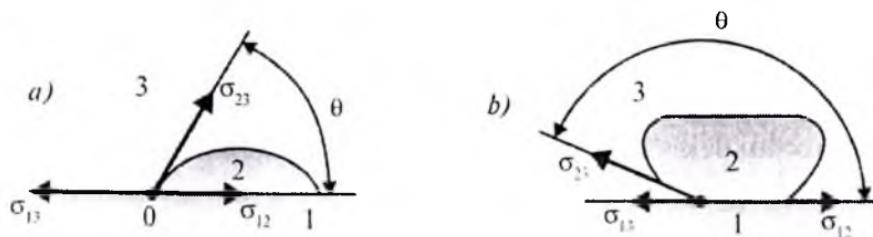
Organizmning hujayrasi shu hujayra pardasidan o'ta olmaydigan yuqori moddaning suvdagi konsentratsiya eritmasi bilan chegaradosh bo'lsa, u holda suv hujayradan o'sha eritmaga o'tadi. Bunda hujayradan suvning «osmotik so'riliishi» deb ataluvchi hodisa ro'y beradi. Ana shu hodisa tufayli shirin ovqat yeyilgandan keyin chanqash hissi paydo bo'ladi.

Oziqlanish, ajratib chiqarish, nafas olish va shunga o'xshash boshqa fiziologik jarayonlar vositasida tirik organizmlarning hujayralarida doimiy osmotik bosim saqlanib turadi.

5.5-\$. Ho'llash va ho'llamaslik. Kapillar hodisalar

Ho'llash ta'sirlashuvchi muhitlarning yuzalaridagi molekulalar o'zaro ta'sir etuvchi kuchlar xarakteriga bog'liq. Ho'llovchi suyuqliklarda suyuqlik molekulalari va qattiq jism molekulalari orasidagi o'zaro tortishish kuchlari katta va suyuqlik qattiq jism bilan ta'sirlashuvchi yuzasini kengaytirishga intiladi. Ho'llamaydigan suyuqliklar molekulalari bilan qattiq jism molekulalari

orasidagi tortishish kuchi suyuqlik molekulalari orasidagi tortishish kuchidan kichik va suyuqlik qattiq jism bilan o'zaro ta'sirlashuvchi yuzasini qisqartirishga intiladi. 5.10-rasmagi O nuqtaga uchta muhitning sirt taranglik kuchlari qo'yilgan va ularning yo'nalishi o'zaro ta'sirlashuvchi ikki muhit sirtiga urinma ravishda tasvirlangan. Ta'sirlashuvchi sirtlarni ifodalovchi chiziqlar σ_{12} , σ_{23} , σ_{13} mos ravishda sirt taranglik kuchlarining vektor ifodasidir.



5.10-rasm. Ho'llash va ho'llamaslik.

Suyuqlik sirti bilan qattiq jism sirti orasiga o'tkazilgan urinma orasidagi burchak (θ) chegaraviy burchak deyiladi.

Tomchining muvozanat sharti (5.10-a rasm) qattiq jism sirtiga urinma yo'nalgan sirt taranglik kuchlarining yig'indisini nolga tengligi bilan ifodalanadi:

$$-\sigma_{13} + \sigma_{12} + \sigma_{23} \cos \theta = 0.$$

Bunda $\cos \theta = (\sigma_{13} + \sigma_{12}) / \sigma_{23}$.

Ushbu formuladan chegaraviy burchak o'tkir yoki o'tmas bo'lishligi σ_{12} va σ_{13} ning qiymatiga bog'liq bo'ladi. Agarda $\sigma_{13} > \sigma_{12}$ bo'lsa, $\cos \theta > 0$ va θ – burchak o'tkir, ya'ni suyuqlik qattiq jism sirtini ho'llaydi. Agarda $\sigma_{13} > \sigma_{12}$ bo'lsa, $\cos \theta < 0$ bo'ladi va θ – burchak o'tmas, ya'ni suyuqlik qattiq jism sirtini ho'llamaydi. Agarda $\sigma_{13} > \sigma_{12} + \sigma_{23}$ bo'lsa, suyuqlik qattiq jism sirtiga to'liq yopishib ketadi. Bu holat to'liq ho'llash deb yuritiladi (masalan, kerosin shisha ustida). Agarda $\sigma_{12} > \sigma_{13} + \sigma_{23}$ bo'lsa, suyuqlik tomchisi ta'sirlashish nuqtasida sirtini shar shaklida qisqartirishga intiladi va bu hodisa to'liq ho'llamaslik deb yuritiladi (masalan, parafin sirtidagi suv tomchisi). Ho'llash va ho'llamaslik ajoyib xususiyatga ega, ya'ni suyuqliklar biror jism sirtini ho'llasa

boshqasini ho'llamaydi. Masalan, suv shishani ho'llaydi, ammo parafinni ho'llamaydi. Simob shishani ho'llamaydi, ammo metallning toza sirtini ho'llaydi.

Agarda suyuqlik yuzasi yassi bo'lmasa, ya'ni egrilangan bo'lsa, u suyuqlikka qo'shimcha bosim beradi. Bu bosim sirt taranglik kuchiga bog'liqdir. Qo'shimcha bosimni aniqlash uchun suyuqlik erkin sirti radiusi R bo'lgan sferadan iborat deb hisoblaymiz. Egrilangan sirt uchun sirt taranglik kuchi hosil qiladigan qo'shimcha bosim

$$\Delta p = \frac{F}{S} = \frac{2\sigma\pi r^2}{R\pi r^2} = \frac{2\sigma}{R}. \quad (5.42)$$

Agarda suyuqlik sirti botiq bo'lsa, qo'shimcha bosim quyidagicha ifodalanadi:

$$\Delta p = -2\sigma / R. \quad (5.43)$$

Binobarin, suyuqlik sirti botiq bo'lgandagi bosim gaz bosimidan Δp ga kichik bo'ladi.

(5.42) va (5.43) lar Laplas formulalarining xususiy hollaridir.

Agarda ingichka (kapillar) bir uchuni keng idishga solingan suyuqlikka botirilsa, ho'llash yoki ho'llamaslik natijasida kapillarda suyuqlik sirti egriligi sezilarli o'zgaradi.

Agarda suyuqlik kapillar nayni ho'llasa, botiq menisk hosil bo'ladi, agarda ho'llamasa, qavariq menisk hosil bo'ladi.

Suyuqlik erkin sirti botiq bo'lganda (5.43) formula bilan ifodalanuvchi teskari qo'shimcha bosim hosil bo'ladi.

Bunday qo'shimcha bosim mavjudligi kapillarda suyuqlik ko'tarilishini ifodalaydi, vaholanki, yuzasi keng idish erkin yassi sirtida qo'shimcha bosim bo'lmaydi.

Agarda suyuqlik kapillar devorini ho'llamasa, qo'shimcha musbat bosim kapillarda suyuqlik pasayishiga olib keladi.

Kapillarlarda suyuqlik ustuni balandligining o'zgarishi kapillarlik hodisasi deyiladi.

Suyuqlik ustuni bosimi (gidrostatik bosim) pgh bo'lganda kapillarda suyuqlik ustuni balandligi h ga o'zgarishi qo'shimcha bosim bilan tenglashadi, ya'ni

$$2\sigma/R = pgh.$$

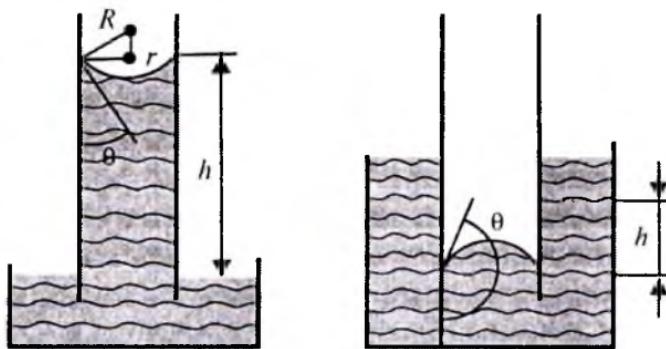
Bunda ρ – suyuqlik zichligi; g – erkin tushish tezlanishi.

Agarda r – kapillar radiusi; θ chegaraviy burchak bo'lsa 5.12-rasmdan ko'rindiki, $2\sigma \cos\theta / r = \rho gh$ bo'ladi. Bundan

$$h = (2\sigma \cos\theta) / (\rho g).$$

Ushbu formuladan ho'llovchi suyuqliklar kapillardan ko'tari-ladi, ho'llamaydigan suyuqliklar pasayadi. $\theta < \frac{\pi}{2}$ ($\cos\theta > 0$)

bo'lganda h –musbat qiymat, $\theta < \frac{\pi}{2}$ ($\cos\theta < 0$) da manfiy qiymat oladi. Formuladan yana shu narsa ko'rindiki, suyuqlik ko'tarilishi yoki pasayishi balandligi kapillar radiusiga teskari proporsionaldir. Ingichka kapillarlarda suyuqlik yetarlicha balandlikka ko'tarilishi mumkin. Masalan, tuproq va o'simliklarda namlik almashinishi ingichka kapillarlarda suyuqlik ko'tarilishiga asoslangan.



5.11-rasm. Kapillarlik hodisasini ifodalovchi chizma.

Ho'llanuvchi naylarda nisbatan kichik namliklarda ham kapillar kondensatsiya yuz beradi. Shu tufayli g'ovak moddalar bug' tarkibidagi deyarli ko'p miqdordagi suvni ushlab qoladi, bu esa zax uylarda ich kiyimlarning, paxtaning namlanishiga olib keladi, gigroskopik jismlarning esa quritilishini qiyin-lashtiradi, tuproqda namlikni saqlashga imkoniyat yaratadi va hokazo.

Ho'llamaydigan suyuqliklarda esa aksincha, g'ovak jismlarga suyuqlik o'ta olmaydi.

Suyuqlikli kapillar nayda havo pufakchalarining holatini ko'rib chiqaylik. Agar havo pufakchasing turli tomonida suyuqlik bir xilda ta'sir ko'rsatayotgan bo'lsa, havo pufakchasing ikkala tomoni ham bir xil egrilik radiusiga ega bo'ladi.

Agar pufakchaga tomonlardan biri ortiqroq bosim bilan ta'sir etsa, masalan, suyuqlik harakatida menisklar deformatsiyalanadi va ularning egrilik radiuslari o'zgaradi, havo pufakchasing turli tomonidagi qo'shimcha Δp bosim esa bir-biridan farq qiladi. Bu hol havo pufakchalari tomonidan suyuqlikka shunday kuch ta'sir etishi natijasida suyuqliknинг kapillar naydagi harakat tezligi kamayadi yoki butunlay to'xtab qoladi.

Bunday hodisalar odamning qon aylanish tizimida ham yuz berishi mumkin.

Qonga kirib qolgan havo pufakchalari kichik qon tomirlarini to'sib qolishi va birorta a'zoning qon bilan ta'minlanishidan mahrum etishi mumkin. Gaz emboliyasi deb ataladigan bu hodisa natijada jiddiy funksional shikastlanishga yoki hatto letal (o'lim) ga olib kelishi mumkin.

Gaz emboliyasi yirik venalar jarohatlanganda hosil bo'lishi mumkin; bunda qon oqimiga kirib qolgan havo pufakchasi qonning harakatlanishiga to'sqinlik qiladi. Vena tomirlari ichiga turli xil dorivorlar quyishda havo pufakchalari kirib qolmasligi lozim.

G'avvoslar juda katta chuqurlikdagi suv ostidan tezlik bilan suv sathiga chiqarilganda ularning qonidan gaz ajralib chiqib, pufakchalar paydo bo'lishi, uchuvchilarda va kosmonavtlarda juda yuqori balandliklarda kabinalari va skafandrlarining germetikligi ishdan chiqishida gaz emboliyasi yuz berishi mumkin. Bu hol qon tarkibidagi suyultirilgan gazlarning, atrofdagi atmosfera bosimining keskin kamayishi tufayli erkin holga, ya'ni gaz holatiga o'tishidir.

Qon tarkibidagi gazlar bosimining asosiy qismini azot tashkil etganligi tufayli bosimning keskin kamayishida gaz pufakchalarining qonda paydo bo'lishida ham azot yetakchi rolni o'ynaydi, chunki u organizm va uni o'rabi olgan havo bilan gaz almashinuviga jarayonida ishtirok etmaydi.

Sinov savollari

1. Ko'chish⁺ hodisasini ta'riflang.
2. Ko'chish hodisasining qanaqa turlarini bilasiz?
3. Fik, Fure va Nyuton qonunlarini tushuntiring.
4. Biologik tizimlar: o'pka, qon tomirlari, oshqozon, ichak va teri qatlamlarida ko'chish hodisasi qanday ro'y beradi?
5. Tirik organizmda issiqlik almashish jarayoni qanday ro'y beradi?
6. Konveksiya. Konveksion oqim nima?
7. Ko'chish hodisasi tirik organizm uchun qanday ahamiyatga ega?
8. Molxona va parrandaxonalarda namlik va harorat qanday bo'lishi kerak?
9. Hujayra membranasi mexanikasini tushuntiring.

VI BOB

BIOLOGIK JARAYONLAR

TERMODINAMIKASI

6.1-§. Termodinamik jarayonlar va tizimlar

Organizmda moddalar almashinuvi energiyaning bir turdan ikkinchi turga o'tish jarayonlari bilan birga davom etadi. Energiya va moddalar almashinuvi hayot faoliyatining asosida yotgan yagona jarayondir. Tirik organizm oziq moddalarning kimyoviy energiyasini sarflaydi va energiyaning shu turini organizm tomonidan bajariladigan barcha ish jarayonlari energiyasiga aylantirib, ortiqcha miqdordagi issiqlikni tashqariga chiqaradi.

Termodinamika — energiyani bir turdan ikkinchi turga o'tishini, ya'ni energiya transformatsiyasini o'rganadigan fizikaning bo'limidir. Termodinamik tizim deyilganda ichida ro'y beradigan jarayonlarni o'rganib chiqish osonroq bo'lishi uchun atrofdagi fazodan shartli ravishda ajratib qo'yilgan jism yoki jismlar yig'indisi tushuniladi. Tizimning holati esa barcha fizik va kimyoviy xossalarga bog'liq bo'ladi, bu xossalarning o'zgarishi tizim holatining o'zgarishiga olib keladi.

Tizim holatining ana shunday parametrlari jumlasiga harorat T , bosim p , hajm V , massa M , ichki energiya U , konsentratsiya C , entropiya S va boshqalar kiradi.

Mana shu parametrlardan birortasi o'zgarganda tizim holatining o'zgarishi termodinamik jarayon deb yuritiladi. Termodinamik jarayon bir qancha kattaliklarning ichki energiya o'zgarishi, erkin energiya o'zgarishi, reaksiyalarning issiqlik effekti va boshqalarni xarakterlab beradi. Termodinamik tizimlar izolatsiyalangan (alo'hida) yopiq va ochiq tizimlarga bo'linadi.

Izolatsiyalangan tizimlar shunday tizimlarki, ular tashqi muhit bilan energiya bilan ham, modda bilan ham almashinilmaydi. Ularda energiya va massa o'zgarmay qoladi. Yopiq tizimlar tashqi muhit bilan faqat energiya almashinib turadigan tizimlardir. Bunday tizimlarning massasi doimiy bo'ladi-yu, lekin energiyasi

o'zgarib turishi mumkin. Atrof-muhit harorati ko'tarilganda atrof-dan issiqlik oladigan muhit harorati pasayganda esa issiqlik chiqaradigan har qanday jismni yopiq tizim deb qarash mumkin, yopiq tizim unga tashqi muhitdan o'tgan energiya hisobiga yoki o'zining ichki energiyasi hisobiga ish bajaradi.

Ochiq tizimlar – boshqa tizimlar bilan modda ham, energiya ham almashina oladigan tizimlardir, ya'ni bunday tizimlarda massa ham energiya ham o'zgarib turadi.

Tirik organizmlar ochiq termodinamik tizimlar jumlasiga kiradi, chunki ularning o'ziga xos xususiyati atrofdagi muhit bilan modda va energiya almashinib turadi. Biroq tirik organizmlarni faqat ochiq tizimlar deb qarash uncha to'g'ri emas, chunki ular beshta asosiy belgisi bilan boshqa ochiq tizimlardan farq qiladi:

- tirik organizmlar oqsil jismlarning tirik organizmda tashkil qiluvchi boshqa moddalar bilan birgalikda alohida yashash shaklidir;
- ular o'z-o'zidan ko'payish qobiliyatiga ega;
- tirik organizmlar o'z-o'zidan rivojlanish qobiliyatiga ega;
- tirik tizimlarda polarizatsion sig'imning mavjudligi;
- tirik tizimlar molekulalarining disimmetrikligi.

Tirik organizmlarda ro'y berib turadigan energetik jarayonlar ham xuddi tirikmas tizimlarda bo'ladigan energetik jarayonlar singari termodinamikaning umumiyligini qonunlariga bo'ysunadi. Termodinamika energiyaning bir turdan ikkinchi turga aylanish jarayonlariga bo'ysunadigan asosiy qonunlarini belgilab beradi.

Termodinamika jismlarning mikroskopik tuzilishini hisobga olmagan holda, ular orasida energiya almashinuvini mumkin bo'lgan tizimlarni qarab chiquvchi fizika bo'limidir. Termodinamik tizimning holati, asosan, bosim, hajm, harorat kabi fizik kattaliklar bilan aniqlanadi.

Shu sababli umumiyligini holda $f(PVT) = 0$ termodinamik tizimning holat tenglamasi deyiladi. Tizimning bir holatdan ikkinchi holatga o'tishiga termodinamik jarayon deyiladi. Energiya bir jismdan ikkinchi jismga ikki xil usulda o'tadi, ya'ni ish bajarganda va issiqlik almashganda. Agarda termodinamik tizim tashqi muhit bilan modda almashinuviga (energiya va impuls) ega bo'lsa, bunday tizimga ochiq termodinamik tizim deyiladi.

Agar termodinamik tizim tashqi muhit bilan modda almashmasa, bunday tizimga yopiq termodinamik tizim deyiladi.

Agar tizimga berilgan energiya va sarf bo'lgan energiya o'zaro teng bo'lsa, bu holga issiqlik muvozanati holati deyiladi.

Har bir oziq-ovqatning kaloriyaligi mavjud. Masalan, oqsil 24,3 MJ/kg, uglevodlar 17,6 MJ/kg, yog'lar 38,9 MJ/kg. Ana shular hisobida organizmda issiqlik muvozanati saqlanadi. 6.1-jadvalda odam organizmi issiqlik muvozanati keltirilgan.

6.1-jadval

Issiqlik kelishi	Q, kJ	Issiqlik sarfi	Q, kJ
Oqsil (56,8 g)	993	Issiqlik chiqishi	5757
Yog'lar (140 g)	5476	Gaz chiqarish	180
Uglevodlar (79,9 g)	1404	Nafas chiqarish	758
		Tanadan bug'lanish	951
		Turli tuzatishlar	46
Jami	7873	Jami	7788

6.2-§. Biologik tizimlarda energiyaning saqlanish qonuni

Biologik tizimlar ochiq tizimga kiradi, chunki tashqi muhitdan qabul qilingan mahsulot hisobiga organizm rivojlanadi va yashaydi, ya'ni modda almashinushi doimo yuz berib turadi. Umuman tirik organizm statsionar holatda bo'lmaydigan rivojlanuvchi tizimdir. Ammo, odatda, kichik vaqt oralig'ida biologik tizimlar holatini statsionar holat deb olish mumkin. Statsionar holatda bo'lganda tizimning turli qismlaridagi parametrlarning qiymatlari, odatda, bir-biridan farq qiladi: odam tanasining turli qismlari harorati, biologik membrananing turli qismlaridagi diffuziyalanuvchi molekulalar konsentratsiyasi va hokazolar. Shunday qilib, tizim ayrim parametrlarining gradiyenti doimiy tutib turiladi, shu sababli kimyoviy reaksiyalar o'zgarmas tezlik bilan o'tishi mumkin. Har qanday real termodinamik tizim ochiq tizimdir, lekin ma'lum vaqt oralig'ida ideal modelni yopiq tizim deb olish mumkin. Yopiq

tizimning atrofidagi jismlar bilan o'zaro ta'sirini batafsilroq qarab chiqamiz. Issiqlik jarayonlari uchun energiyaning saqlanish qonuni termodynamikaning birinchi qonuni kabi ta'riflanadi.

Tizimga berilgan issiqlik miqdori tizimning ichki energiyasining o'zgarishiga va tizim bajaradigan ishga ketadi:

$$Q = \Delta U + A. \quad (6.1)$$

Tizimning ichki energiyasi deganda, uni tashkil etuvchi zarralarning kinetik va potensial energiyalari yig'indisi tushuniladi. Ideal gaz molekulalari o'zaro ta'sirlashmaydi, shuning uchun uning potensial energiyasi nolga teng. U holda $U = E_k$ bo'ladi. Ichki energiya tizimning holat funksiyasi bo'lib, berilgan holat uchun ma'lum qiymatga ega bo'ladi.

$$\Delta U = U_2 - U_1. \quad (6.2)$$

Issiqlik miqdori ish holat funksiyasi emas, balki jarayon funksiyasidir. Shu sababli ΔU issiqlik miqdori ΔU siz yoziladi.

Q va A ning juda kichik qiymatlari uchun

$$dQ = dU + dA. \quad (6.3)$$

Agar gaz har biri i erkinlik darajasiga ega bo'lgan molekulalardan iborat bo'lsa, u holda ichki energiya

$$U = \frac{i}{2} RT = C_V T. \quad (6.4)$$

Bunda $C_V = \frac{i}{2} R$ o'zgarmas hajmdagi issiqlik sig'imi. R – universal gaz doimiysi. Izojarayonlar uchun termodynamikaning birinchi qonuni tatbiq etilsa, agarda $V = \text{const}$ bo'lganda, ya'ni gaz hajmi o'zgarmasa, u ish bajarmaydi. Demak, (6.3)ni

$$Q = \Delta U \quad \text{yoki} \quad dQ = dU \quad (6.5)$$

kabi yozish mumkin, ya'ni izoxorik jarayonda gazga berilgan issiqlik miqdori, uning ichki energiyasini oshirishga sarflanadi. Agarda $p = \text{const}$ bo'lsa, ya'ni izobarik jarayonda tenglama ko'rinishi (6.3) formula kabi bo'ladi. Agar $T = \text{const}$, ya'ni izotermik jarayonda $Q = A$ yoki $dQ = dA$ bo'ladi. Tashqi muhit bilan issiqlik

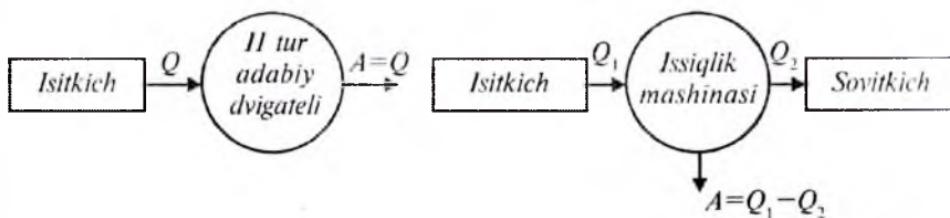
almashmasa, ya'ni adiabatik jarayonda bajarilgan ish ichki energiya o'zgarishi hisobiga bo'ladi.

$O = A + \Delta U$ yoki $A = -\Delta U$ $dA = -dU$ o'zgarmas hajmdagi issiqlik sig'imidan tashqari C_p issiqlik sig'imi ham mavjud bo'lib, ular orasida oddiy munosabat bor, ya'ni bunga Mayer tenglamasi deyiladi.

$$C_p = C_p + R. \quad (6.6)$$

Energiyaning saqlanish qonuni hisoblangan termodinamikaning birinchi qonuni jarayonlarning borishi mumkin bo'lgan yo'nalishlarni ko'rsatmaydi. Masalan, termodinamikaning birinchi qonuniga binoan issiqlik almashinishida issiqliknинг issiqliroq jismdan sovuqroq jismga o'z-o'zidan o'tishi mumkin bo'lganidek, buning teskarisi, issiqlik sovuqroq jismdan issiqliroq jismga o'tishi mumkin.

Lekin kundalik hayotda ikkinchi jarayon o'z-o'zidan yuz bermaydi. Masalan, xona ichidagi havoni sovitish hisobiga choynakdagи suv o'z-o'zidan isimaydi (6.1-rasm).



6.1-rasm. Issiqlik mashinasining chizmasi.

Termodinamikaning ikkinchi qonuni shu savollarga javob beradi. Termodinamika ikkinchi qonunining bir qancha ta'riflari mavjud.

1. Klauzius ta'rifi: *issiqlik o'z-o'zidan harorati past jismdan harorati yuqori bo'lgan jismga o'ta olmaydi.*

2. Tomson ta'rifi: *ikkinchi tur abadiy dvigatel bo'lishi mumkin emas, ya'ni bir jismning sovishi hisobiga issiqlik ishga aylanishi mumkin bo'lgan yagona davriy jarayon bo'lishi mumkin emas.*

Issiqlik mashinasida berilgan issiqlik miqdori hisobiga ish bajariladi, lekin bunda issiqliknинг bir qismi albatta sovitgichga uzatiladi.

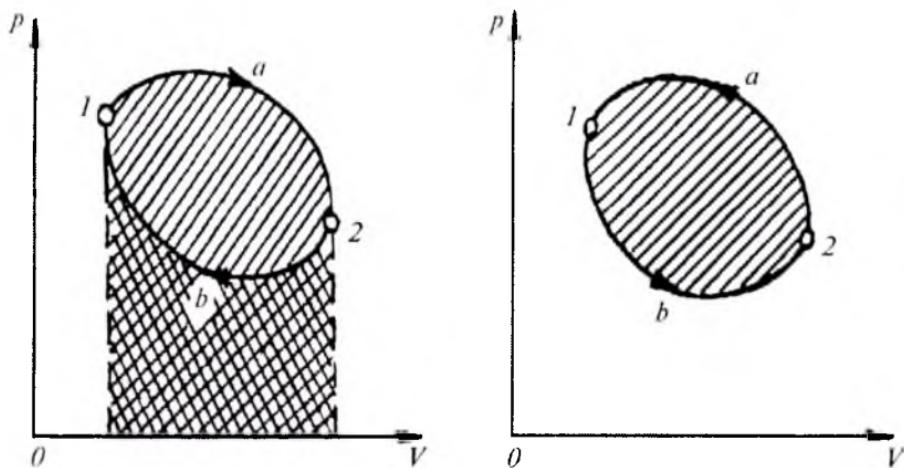
Issiqlik mashinasining foydali ish koeffitsiyenti $\eta = \frac{A}{Q_1}$ formula bilan hisoblanadi.

6.3-§. Ochiq tizimlar uchun entropiya

Ishchi modda tomonidan olingan yoki berilgan issiqlik miqdorining issiqlik almashinish jarayonidagi haroratiga nisbati keltirilgan issiqlik miqdori deyiladi, ya'ni $\frac{Q}{T}$.

Demak, kichik sikllar uchun quyidagi ifodani yozish mumkin:

$$\oint d\frac{Q}{T} = 0. \quad (6.7)$$



6.2-rasm. Termodinamik tizimda bajarilgan ishni hisoblash chizmasi:
 p – bosim; V – hajm.

Jarayon yoki ko'chishga bog'liq bo'limgan fizik xarakteristikalar, odatda, tizimning vaziyatiga yoki boshlang'ich va oxirgi holatiga mos keluvchi biror funksiya ikki qiymatining ayirmasi kabi ifodalananadi. Qaytuvchi jarayon uchun keltirilgan issiqlik miqdorining yig'indisini tizim holatingent entropiyasi deb ataluvchi biror funksiya ikki qiymatining ayirmasi kabi ifodalash mumkin:

$$\Delta S = S_2 - S_1 = \int_1^2 \frac{dQ}{T}. \quad (6.8)$$

Bunda S_2 va S_1 tizimning oxirgi va boshlang'ich holatlariga mos keluvchi entropiyasi. Shunday qilib, entropiya tizimning holat funksiyasi bo'lib, ikki holat uchun entropiya qiymatlarining ayirmasi tizimning bir holatidan boshqa holatiga qaytuvchi o'tishlaridagi keltirilgan issiqlik miqdorlarining yig'indisiga teng. Molekular-kinetik nazariya bo'yicha entropiya tizim zarralari tartibsizligining o'lchovi deb olish mumkin (6.2-rasm).

Tizimdagi tartibsizlik miqdoran termodinamikaviy ehtimollik W_{map} bilan xarakterlanadi.

Bolsman entropiyaning termodinamikaviy ehtimollikning logarifmiga proporsional ekanligini aniqladi:

$$S = k \ln W_{map}, \quad (6.9)$$

bunda k – Bolsman doimiysi.

Termodinamikaning ikkinchi qonuni birinchi qonunni to'ldirgani kabi, entropiya ham energiya tushunchasini to'ldiradi. Ochiq tizimning holati termodinamik muvozanatda tekshiriladi. Agarda termodinamik tizimning holati muvozanat holatidan ozgina farq qilsa, uni xuddi muvozanat holatidagiday parametrlar bilan xarakterlash mumkin.

Bunday tizimning tartibsizlik darajasi entropiya bilan aniqlanadi. Ochiq tizimning entropiyasi muvozanat bo'limagan holatda tizimga energiya va modda kelishi munosabati bilan entropiyasi oshadi. Termodinamikaning ikkinchi asosiga binoan yopiq izolatsiyalangan tizim entropiyasi oshib boradi va o'zining maksimumiga intiladi. Ochiq tizimda esa doimiy entropiyali turg'un holat bo'lishi mumkin. Organizm – turg'un tizim uchun $ds=0$, $S=const$, $dS_i > 0$, $dSe < 0$ deb yozish mumkin. Bunda dSi – tizimdagi qaytmas jarayonlar bilan bog'liq bo'lган entropiyaning o'zgarishi; dSe – tizimning tashqi muhit jismlari bilan ta'sirlashuvi tufayli yuzaga kelgan entropiyaning o'zgarishi quyidagicha hisoblanadi:

$$dS = dSi + dSe \text{ yoki } dSe = dS - dSi < 0. \quad (6.10)$$

Bu esa tizimga o'tayotgan mahsulotdagi (modda va energiya) entropiya tizimdan chiqayotgan mahsulotdagı entropiyadan kichik ekanligini bildiradi.

Prigojin turg'un holat uchun entropiyaning minimumni hosil bo'lish prinsipini ta'riflab, ayrim funksiyalarning ekstremal qiymatlarini ko'rsatdi.

Organizm atrof-muhit entropiyasi izolatsiyalangan tizimdag'i kabi ortib boradi, ammo bunda organizmning entropiyasi o'zgarmas saqlanib qoladi.

Entropiya tizim tartibsizligining o'Ichovidir. Shu sababli organizmning tartibliligi atrof-muhit tartibliligining kamayishi hisobiga saqlanadi.

Ayrim kasalliklar holatlarida biologik tizimlar entropiyasi oshishi mumkin ($dS > O$), bu turg'un holatning bo'lmasligi tartibsizlikning yo'qligi bilan bog'liq.

Masalan, rak kasalliklarida hujayralarning tartibsiz ravishda ko'payib ketishi yuz beradi.

(6.10) ifodani quyidagi ko'rinishda yozish mumkin:

$$\frac{dS}{dt} = \frac{dSi}{dt} + \frac{dSe}{dt}, \quad (6.11)$$

turg'un holat uchun esa

$$\frac{dSi}{dt} = -\frac{dSe}{dt} \quad \left(S = \text{const} \frac{dS}{dt} = 0 \right). \quad (6.12)$$

Prigojin prinsipiغا muvofiq $\frac{dSi}{dt} < 0$ va minimaldir, demak $\frac{dS}{dt}$ ham minimal qiymatga ega bo'ladi.

Bundan quyidagi xulosa chiqadi; atrof-muhit entropiyasining o'zgarishi organizmning turg'un holati saqlanib qolgan holda ham minimumga ega.

Tirik tizimlar (hujayra, a'zolar, organizm) ishlab turishining asosi — diffuzion jarayonlar biokimyoiy reaksiyalar, osmotik hodisalar va hokazo shunga o'xhash jarayonlarning yuz berishi sharoitida turg'un holatini quvvatlab turishidan iboratdir.

6.4-§. Veterinariyada termodinamik davolash usullaridan foydalanish

Tibbiyat va veterinariyada termodinamik davolash usullari keng qo'llanilmoqda. Organizmga asta-sekin qo'shimcha issiqlik berish bilan bir qancha kasalliklarni davolash mumkin. Buning uchun o'ziga issiqlik energiyani to'plab, so'ng asta-sekin beradigan materiallardan foydalilanadi. Masalan, 6.2-jadvalda shunday moddalar keltirilgan.

6.2-jadval

Modda	S_i, kJ/kg·K	λ_i, W/mK
Suv	4,19	0,58
Loyqa	2,09	0,70
Torf	3,85	0,42
Parafin	3,23	0,23
Ozekerit	3,35	0,15

Bu usul qishloq xo'jaligi hayvonlarini davolashda keng qo'llanilmoqda. Masalan, muskullar shamollashida, revmatizm kasalliklarida va hokazo. Parafin va ozekerit 85°C gacha isitilishi mumkin va u tanani kuydirmaydi, chunki tanaga tekkan qismi tezda 45°C gacha soviydi va issiqlik o'tkazuvchanligi yomonligi sababli ichki qismlar harorati saqlanib asta-sekin tanaga beriladi. Parafin, ozekerit hayvonlarda mastit, ginekologik kasalliklarni davolashda keng qo'llaniladi.

Hayvonlarda tana haroratini doimiy saqlash xususiyati ularning gipotalamusida issiqliknin boshqaruvchi markazlarning borligi sababdir. Bunda uzatkichlar rolini teri va shilimshiq pardalarda joylashgan maxsus retseptorlar o'ynaydi. Tanada haroratning oshishi yoki pasayishida bu retseptorlarda seskanish yuz beradi va nerv tizimida issiqlik oqimini ichkariga yoki tashqariga yo'naltiradi.

Teri issiqlik almashishda (70%) asosiy rolni o'ynaydi, shu sababli unga issiq yoki sovuq bilan ta'sir qilib issiqlik almashinishni boshqarish mumkin. Masalan, issiqlik ta'sirida ter chiqishi oshadi va bu issiqlik almashinishni yaxshilaydi va organizmdan zaharli moddalarining chiqib ketishini ta'minlaydi. Tanaga sovuqlik ta'sir qildirib og'riqni kamaytirish usuli ko'pchilikka ma'lum. Organizm

sovuv qotganda qonning zichligi va yopishqoqligi ortadi. Davolash maqsadida o'zida issiqliknı uzoq vaqt saqlab qoladigan, katta solishtirma issiqlik sig'imiga ega bo'lgan moddalardan foydalaniladi. Masalan, suv yordamida vanna qabul qilish va boshqalar.

Torf va loyqa yordamida davolashda nafaqat issiqlik ta'siri, balki mexanik ta'siri ham mavjuddir. Bundan tashqari, loyqa tarkibidagi ba'zi foydali kimyoviy elementlar ham teri orqali organizmga kiradi. Konveksiya yo'qligi tufayli uni ancha yuqori haroratgacha isitish mumkin. Tanaga tekkan qismi tezda tana haroratigacha soviydi, qolgan qismidagi issiqlik asta-sekin organizmga o'tadi.

Agar organizm tashqi muhit sharoitlarining o'zgarishida statsionar holatini saqlash imkoniyatiga ega bo'lmasa, bu holatdan chetlashsa, bu uning o'liniga olib keladi, chunki organizm bu vaziyatga tezda moslasha olmaydi, ya'ni sharoitning o'zgarishiga mos holda nisbatan tezlik bilan statsionar holatga o'ta olmaydi. Harorat har qanday fizik hodisaning asosini tashkil qiladi. Haroratni to'g'ridan to'g'ri o'lchab bo'lmaydi. Ikki xil shkala mavjud. Selsiy – boshlang'ich nuqtasi muzning erish nuqtasi 0°K va suvning qaynash nuqtasi 100°C . Xuddi shunday absolut harorat shkalasi boshlang'ich nuqta 0°K , ya'ni $-273,15^{\circ}\text{C}$ bitta reper nuqtaga ega. Harorat termometrlar yordamida o'lchanadi. Past harorat tibbiyotda tana ayrim qismlarini uzoq vaqt konservatsiya qilish uchun ishlatiladi. Anesteziya xossasiga ega bo'lgan sovuq yordamida asab kasalliklariga tegishli bo'lgan odam bosh miyasidagi ayrim hujayralar yadrosini yo'q qilishda ishlatiladi. Masalan, parkinsonizm, mikrojarrohlikda nam to'qimalarning sovuq metall asboblarga yopishib qolishi usulidan foydalanib, bu to'qimalarni boshqa joyga ko'chirishda foydalaniladi. Krioterapiya, kriojarrohlik va shu kabi yangi atamalar yuzaga kelmoqda.

6.5-§. Tirik organizmda issiqlik almashinishing biofizik asoslari

Ma'lumki, parrandalar va sutemizuvchilar atrof-muhit harorati o'zgarsa ham tana haroratini doimiy saqlab turadi. Buning uchun quyidagi shart bajarilishi kerak, issiqlik yo'qotish issiqlik

hosil bo'lishiga teng bo'lishi kerak. Hayvon ichida yuzaga kelgan issiqlik teriga, qisman to'qimalar orqali atrof-muhitga chiqariladi. Issiqlik almashinish jarayoniga quyidagi tashqi omillar ta'sir ko'rsatadi: havo harorati, konveksiya, nurlanish va boshqalar. Havo uchun issiqlik o'tkazish koeffitsiyenti $0,024 \text{ W/m}\cdot\text{K}$. Yog' to'qimasini uchun $0,025$, metall uchun $40-400 \text{ W/m}\cdot\text{K}$. Atrof-muhit haroratining ko'tarilishi, ya'ni havo va tana haroratlari orasidagi farqning kamayishi, issiqlik o'tkazuvchanlikning oshuvini talab qiladi.

Aksincha, havoning ancha past harorati issiqlik o'tkazuvchanlikni ma'lum chegarada o'zgartirishi mumkin. Buning uchun tana sirtiga qonning oqib kelishini o'zgartirish yoki tashqariga qaraganda tana qismlarining sirtini oshirish bilan (qo'l-oyoqlarning jun bilan qoplangan qismini ochish) teriga qonning oqib kelishini cheklash tananing ichki qismidan issiqlikning yuzaga chiqishini chegaralaydi. Junni va patni o'stirish issiqlik himoyalashni kuchaytiradi. Tanani gujum qilish uning ochiq qismi sirtini kamaytiradi va shu bilan issiqlik yo'qotishni kamaytiradi. Havo isiganda tovuqlar, kabutarlar qanotini yoyadi. Bu usul ham ma'lum darajada samara beradi. Harorati ma'lum qiymatdan past bo'lgan hayvonlar o'z haroratini issiqlik vujudga keltirishini oshirishi tufayli saqlab turadi. Tirik organizmdagi to'qimalar issiqlik o'tkazuvchanligi turlichadir. Bu esa organizmning issiqlik rejimi uchun muhimdir.

Muskul to'qimasining ancha katta issiqlik o'tkazuvchanlikka ega bo'lishi ($0,5 \text{ W/m}\cdot\text{K}$) issiqlik tezda ichki a'zolardan tashqi a'zolarga o'tkazilishiga yordam beradi.

Masalan, tashqi muhit sovuq bo'lganda yog' qatlami issiqlikning chiqib ketishiga to'sqinlik qiladi. Shu sababli sovuq yurtlarda yashovchi hayvonlar ancha katta teriosti yog' qatlamiga ega. Masalan, pingvining teriosti yog' qatlami massasi $10-15 \text{ kg}$ ga teng bo'lib, uning o'zining massasi $30-35 \text{ kg}$. Xuddi shunday jun qatlami qalinligi ham katta rol o'yndaydi.

Organizmda issiqlik muvozanatini aniqlovchi to'rt xil mexanizm mavjud. Bularidan biri issiqlik o'tkazuvchanlikdir. Issiqlik o'tkazuvchanlikda atom, molekula yoki erkin elektronlar o'zlarining kinetik energiyasini kichik energiyali zarralarga beradi. Issiqlik o'tkazuvchanlik har xil jismlarda har xildir.

Issiqlik o'tkazuvchanlikni xarakterlovchi kattalik issiqlik o'tkazuvchanlik koeffitsiyentidir. 6.3-jadvalda ba'zi moddalar issiqlik o'tkazuvchanlik koeffitsiyentlari keltirilgan.

6.3-jadval

T/r	Modda	$\chi, \text{W/m}\cdot\text{K}$
1.	Quruq havo	0,024
2.	Jun mato	0,025
3.	Yog' to'qimasi	0,17–0,21
4.	Odam epidermisi	0,25
5.	Muskul to'qimasi	0,50
6.	Suv	0,585
7.	Metall	40 dan 400 gacha

Jadvaldan ko'rindaniki, eng yaxshi issiqlik o'tkazuvchi modda bu metalldir. Unda issiqliknin katta harakatchanlikka ega bo'lgan elektronlar tashiydi. Gazlar esa eng kichik issiqlik o'tkazuvchanlikka ega. Tirik organizmida to'qimalar turli issiqlik o'tkazuvchanlikka ega bo'ladi.

Eng yaxshi issiqlik o'tkazuvchanlikka muskul to'qimalari ega va unda qon o'tuvchi tomirlar ko'p bo'lib, ichki a'zolardan tashqariga issiqliknin tezda chiqaradi va organizmni ortiqcha isib ketishdan saqlaydi. Aksincha, tashqi muhit harorati past bo'lganda yog' to'qimalari issiqliknin tashqariga chiqib ketishiga to'sqinlik qiladi. Shu sababli shimolda yashovchi hayvonlar yog' qatlami qalin bo'ladi.

Issiqlik konveksiya yo'li bilan ham uzatilishi mumkin. Ayniqsa, gaz va suyuqliklarda bu yaxshi namoyon bo'ladi. Sovuq qatlamlar pastga qarab, issiqliklar esa yuqoriga qarab harakat qiladi. Konveksiya vaqtida beriladigan issiqlik oqimi intensivligi yuza harorati farqiga proporsionaldir.

$$Q = L(T_{yu} - T_y). \quad (6.13)$$

Bunda L – konveksiya vaqtidagi issiqlik uzatish koeffitsiyenti; T_{yu} – yuza harorati; T_y – moddaning o'rtacha harorati.

Konveksiya koefitsiyenti tashqi muhit bosimi oshishi hamda havo tezligiga proporsional oshib boradi. Konveksiyada ham issiqlik o'tkazuvchanlik kabi harorat past tomonga qarab yuz beradi. Agarda atrof-muhit harorati hayvon haroratiga teng yoki yuqori bo'lsa, u holda konveksiya va issiqlik o'tkazuvchanlik issiqlik oqimini yuzaga keltiradi. U esa organizm ichiga yo'nalgan bo'lib, ma'lum sharoitda organizmnning o'ta isishiga va hayvonning halok bo'lishiga olib keladi (ostob urishi).

Har qanday atom va molekula elektromagnit energiya nurlaydi va o'zi bilan ichki energiyaning bir qismini olib ketadi. Ichki energiya oshishi bilan nurlanish intensivligi ham oshib boradi.

Xuddi shunday moddaga tushgan nurlanish uning haroratini oshiradi. Muhim tomoni nurlanish havosiz joyda ham tarqalish xususiyatiga ega. Issiqlik nurlanishi har qanday haroratda har qanday jismda yuz beradi.

Agarda hayvon terisi harorati T_t va havo harorati T_h – desak u holda natijaviy issiqlik oqimi intensivligi:

$$I_{nur} = \varepsilon \delta (T_t^4 - T_h^4). \quad (6.14)$$

Bunda σ – Stefan – Bolsman doimiysi; ε – dielektrik kirituvchanlik. Issiqqonli hayvonlar uchun issiqlik uzatish 50–60% gacha boradi.

Organizmdan ko'p miqdordagi issiqlik bug'lanish orqali chiqib ketadi. Masalan, odam nafas chiqarish bilan sutkasiga 0,35 kg va normal terlashda 0,5 kg suvni chiqarib yuboradi. Agar suvning solishtirma bug' hosil bo'lish issiqligini $2,52 \cdot 10^6 \text{ J/kg}$ desak, u holda bug'lanish orqali yo'qotiladigan issiqlik $0,85 \cdot 2,52 \cdot 10^6 = 2 \cdot 10^6 \text{ J}$. Bu esa organizmdagi issiqlik zaxirasining 30% ini tashkil qiladi. Bug'lanish tashqi haroratga va namlikka bog'liq bo'ladi. Yerdagi hayvonlar uchun muhitning normal namligi 40–50% ga teng. Katta namlikda bug'lanish sekinlashadi va demak, issiqlik ajratishni ham kamaytiradi va organizmnning ortiqcha isishiga olib keladi. Shu sababli odamlarning namlik katta bo'lgan subtropik hududlarda yashashi qiyin. Namlik 40% dan kam bo'lsa, organizm ko'p suyuqlik yo'qotadi. Shu sababli normal namlikni molxonalarda saqlashiga harakat qilish kerak.

Issiqlik yo'qotish fiziologik jarayon aktivligiga ham bog'liqdir. Masalan, bir kunda 12 litr sut beradigan sigir 1m^2 tanasidan soatiga 190 g suv bug'laydi ($4,6 \cdot 10^5 \text{J}$), agarda bir kunda 25 litr sut bersa – 290 g ($7 \cdot 10^5 \text{J}$)suv yo'qotadi.

Ma'lumki, agarda suvda cho'milganda qaltirasak, u holda issiqlik mahsuldarligimiz oshadi, chunki himoyalovchi mexanizm yetishmaydi. Katta jonivorlar ancha qulay sharoitda bo'ladi. Birinchidan, ularning tana sirti hajmiga nisbatan kichik bo'lsa, ikkinchidan, ularning juni ancha qalın bo'ladi. Shu sababli tana o'lchami kamayishi bilan issiqlik o'tkazuvchanlik issiqlik mahsuldarligiga qaraganda tez kamayadi. Natijada katta hayvonlar past haroratlarga chidamliroq bo'ladi. Kichik hayvonlar pulsi katta bo'ladi.

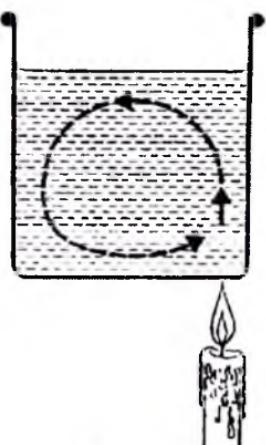
Molxonalarda tashqi harorat – 25°C bo'lganda ichkarida harorat 10°C , namlik maksimal 85%, minimal 40% bo'lishi kerak.

Agar harorat pasaysa va namlik oshsa, u holda sigirlar suti 30–40%, semirish darajasi 40–50% gacha kamayadi.

Qish vaqtida havo almashtirilib turilishi kerak. 100 kg massaga $17 \text{ m}^3/\text{soat}$ bo'lishi kerak. Shamol tezligi uncha katta bo'imasligi kerak, ya'ni $0,5 \text{ m/s}$ dan 1 m/s gacha, tovuqxonalarda esa 1 kg og'irlik uchun $0,7 \text{ m}^3/\text{soat}$ havo almashtirish zarur.

6.3-rasmda suv to'ldirilgan menzurkada konveksiya hodisasining kechish jarayoni tasvirlangan.

Konveksiya atmosfera va okeanda issiqlik almashinishida muhim mexanizm hisoblanadi.



6.3-rasm.

Konveksion oqimni ifodalovchi chizma.

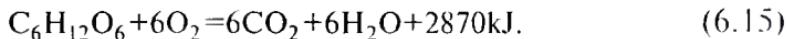
6.6-§. Tirik organizmda issiqlik balansi

Tirik organizm ochiq termodinamik tizim hisoblanadi. Unda haroratni doimiy saqlab turish uchun tashqi muhit va organizm o'rtaSIDA issiqlik almashib turishi zarur. XVIII asrda fransuz

kimyogari Lavuazye tasavvuriga binoan havot bu «sekin yonish» jarayonidan iborat, ya’ni nafas olishda havodagi kislороднинг vodorod va uglerodga qo’shilish reaksiyasi tufayli energiya chiqishdan iboratdir. XIX asrda yashagan nemis olimi Mayerning xulosalariga binoan tirik organizmdagi oksidlanish reaksiyasida energiya qisman issiqlikka aylanadi, bir qismi esa ishga sarf bo’ladi. Demak, Mayer birinchi marta termodinamikaning birinchi qonunini tirik organizmga qo’llash mumkinligini aytgan va shu bilan bioenergetikaga asos soldi.

Hamma hayotiy jarayonlar asosini organizm qabul qilgan oziq-ovqatlarning parchalanishi va organizmda energiyaning yuzaga kelishi hamda issiqlik ajralishi tashkil qiladi. Organizm qabul qilgan va ajratgan issiqliknki taqqoslash kerak. Bu ishni Gess qonuniga asosan amalga oshirsa bo’ladi. Turli xil ketma-ket holatlardan o’tuvchi kimyoviy reaksiyadagi issiqlik effekti kimyoviy tizim boshlang’ich va oxirgi holatlar energiyalari farqiga bog’liqidir. Gess qonuni oziq-ovqatlar kaloriyaliliginini aniqlashda ishlataladi. Organizmda yuz beradigan asosiy reaksiya, bu glukozaning oksidlanish reaksiyasidir (6.4-jadval).

Agar 1 mol glukozani (0,18 kg) 6 mol kislородга (134,4 l) qo’shsak u holda SO_2 (0,288 kg) va 2870 kJ issiqlik ajraladi:



6.4-jadval

Tirik organizmda energiya almashinuvি

T/r	Energiya almashinuvи turi	Energiya almashinadigan organizm qismi
1.	Kimyoviy energiyaning mexanik energiyaga o’tishi	Muskul to’qimasida
2.	Kimyoviy energiyaning elektr energiyasiga o’tishi	Hamma to’qimalarda
3.	Kimyoviy energiyaning yorug’lik energiyasiga o’tishi	Hasharotlar va baliqlar terisida
4.	Yorug’lik energiyasining kimyoviy energiyaga o’tishi	Ko’z to’qimasidagi fotoretseptorlarda, teri to’qimasida, bakteriyalarda, o’simlik barglarida (fotosintez)

5	Akustik to'lqinlar mexanik energiyasining elektr energiyasiga o'tishi.	Quloq ichidagi, Korti organida
6	Hamma energiyalarning issiqlik energiyasiga o'tishi	Hamma to'qima va hujayralarda

Issiqlik mashinasidagi kabi tirik organizmda ham oziq-ovqatlarning, ya'ni oqsil, uglevod va yog'larning hazm bo'lishida energiya ajralib chiqadi. Bundan tashqari o'simliklarda birlamchi energiya manbayi bo'lib quyosh energiyasi hisoblanadi. Shu sababli karbonad angidrid va suvda uglevodorodlar hosil bo'ladi. Tirik organizmda energiyaning hosil bo'lishi murakkab biokimyoviy birikmalarda yuz beradi. Ulardan eng asosiyi adenosintrifosfat kislotadir (ATF).

Bu birikma molekulasi adenin organik birikma, riobaza uglerodi va uchta fosfor kislota qoldig'idan iborat. Bular manfiy zaryadlangan bo'lib, ular orasida itaruvchi elektrostatik kuchlar ta'sir qiladi. ATF ning gidroliz paytida fosfat guruhning bog'lanishi susayadi va elektrostatik itarish kamayadi. Gidroliz tusayli hosil bo'lgan manfiy zaryadlangan radikallar o'z-o'zidan qayta hosil bo'lomaganligi sababli H^+ va OH^- eritma ionlariga qo'shilib ortofosfor kislota va adenosindifosfat (ADF) hosil qiladi. Demak, reaksiya sxemasi quyidagicha bo'ladi.



Qaytarilishda adenosinmonofosfat (AMF) hosil bo'ladi. ATF molekulasiidagi mikroenergetik bog'lanish buzilishida 25 dan 33 kJ/mol chiqishga olib keladi. Oddiy murakkab efirlarning gidrolizi vaqtida esa atigi 8 dan 12 kJ/mol energiya chiqadi xolos. Termodynamik nuqtayi nazaridan ATF molekulalari energiyasi ko'p bo'lgan tizim turiga kiradi. ADF molekulasi esa kam energiyali tizimdir. ATFning sintezi mitoxondriya membranasida bo'ladi va fermentlar ta'sirida organik moddalar hazm bo'lishida ADF fosfor guruhlarga qo'shiladi.

To'qimalar turiga qarab ularda o'nlab, hattoki yuzlab mitoxondriyalar mavjuddir. O'simlik to'qimalarida ATF sintezi yorug'lilik

nuri ta'sirida hosil bo'ladi. Bu jarayon fotofosforlash deyiladi. Organik moddalarning sinteziga *fotosintez* deyiladi. Oziq-ovqat-larning hazm bo'lishida hosil bo'ladigan energiya issiqlik ajratishga sabab bo'ladi. Bu issiqlikn ni shartli ikki turga bo'lish mumkin, ya'ni birlamchi (asosiy) va ikkilamchi (aktiv). Birinchisi oziq-ovqat hazm bo'lishi bilan ajraladi va u organizmni isitishga sarf bo'ladi. Tanada 50% energiya mikroenergetik bog'lanishlarda to'planadi va uning yordamida hayotiy zarur ishlar bajariladi (yurak ishi, muskullar ishi va hokazo).

Patologik o'zgarishlarda mikroenergetik bog'lanishlar hosil bo'lishi susayadi va shu sababli birlamchi issiqliknинг sarfini oshiradi, bu esa tana haroratining oshuviga olib keladi.

Issiqliknинг ajralishi, asosan, muskullarda, ichki a'zolarda yuz beradi va u hayvon turiga, yoshiga, o'lchamiga, jinsiga va bosh-qalarga bog'liq bo'ladi. Umumiy ajratadigan issiqlik juda katta bo'lishi mumkin. Masalan, odam bir yilda 4 GJ issiqlik ajratishi mumkin.

1932-yilda M.Klayberning aniqlashicha, hayvonlarning issiqlik mahsuldorligi, ya'ni birlik vaqt ichida ajralib chiquvchi issiqlik miqdori ($Q_r = Q/t$), uning massasi M ga to'g'ri proporsional va quyidagi empirik formula bilan ifodalanishi mumkin:

$$Q_r = kM^n. \quad (6.17)$$

Bunda k — empirik koefitsiyent, n — ko'rsatkich darajasi bo'lib, Klayber ma'lumoti bo'yicha 0,75 ga teng. Bu formulani logarifmlasak $\lg Q_r = \lg k + n \lg M$. Demak, logarifmik koordinatalarda bu bog'lanish to'g'ri chiziqli bo'ladi.

$q = \frac{Q_r}{Mt}$ — solishtirma issiqlik mahsuldorligi son jihatdan birlik vaqt ichida hayvonning birlik massasi ajratib chiqaradigan issiqlik miqdoriga teng. A.I. Bexovskiy fikricha, tananing issiqlik mahsuldorligi tananing ikki a'zolarini hujayralarning o'zaro ta'siri va tananing barcha hujayralarining massasiga proporsionaldir, ya'ni uning umumiy massasi M tanani atrof-muhit bilan o'zaro ta'siriga, ya'ni tana yuzasiga to'g'ri proporsional yoki $S = \sqrt{M^2}$. Shunday

qilib $Q_r = aM + bm^{2/3}$. Yuqoridagi formulalardan $q = a + \frac{b}{3\sqrt{M}}$ ni hosil qilamiz, bunda a va b – doimiy kattaliklar bo'lib, tajribalar natijasida aniqlanishicha gomoyoterm hayvonlar uchun $a=41,9$ kJ/kg · kun va $b=244$ kJ/kg^{2/3} · kun ga teng.

Tajribalarning ko'rsatishicha, tana massasi oshishi bilan issiqlik mahsuldarligi kamayib boradi. Bu esa o'lchamning kamayish bilan uning yuzasining hajmiga nisbati oshishiga olib keladi. Solishtirma yuza qancha katta bo'lsa, tanadan atrof-muhitga sarflanadigan issiqlik ham shuncha katta bo'ladi. Shu sababli tana haroratini saqlash uchun issiqlik mahsuldarligi ham katta bo'lishi kerak. Buning uchun ko'proq oziq-ovqat iste'mol qilish lozim bo'ladi. Sayroqi mayda qushlar va kichik zararkunandalar bir kunda o'z massasidan ko'proq bo'lgan oziqani yeydi. Katta yirtqichlar esa o'z massasini 5–8% igacha oziqa iste'mol qiladi.

Sovuqqonli hayvonlarda boshqa hayvonlarga nisbatan issiqlik mahsuldarligi 25–30 marta kamadir. Ularda tashqi muhit bilan issiqlik almashinish kam bo'ladi, chunki tana harorati bilan tashqi muhit harorati farqi kichik bo'ladi.

Issiqlik mahsuldarligi tufayli issiqqonli jonivorlarda tana harorati tashqi muhit haroratiga bog'liq bo'lmaydi. Faqat uzoq vaqt sovitish organizmning boshqa funksiyalarining zaiflashishi bilan bo'lishi mumkin. Yurak va miya jarrohligi shunga asoslangandir. Sovuq-qonli jonivorlarda tana harorati tashqi muhit haroratiga qarab chiziqli o'zgaradi. Tashqi sharoit va fiziologik jarayonlar ma'lum chegarada o'zgargani uchun turg'un haroratni saqlash uchun hayvon organizmi evolutsiya jarayonida tashqi muhit bilan issiqlik almashishni oshirish yoki kamaytirish yo'lli bilan tana haroratini ozroq oshirgan yoki kamaytirgan. Masalan, jonivor sovqotganda uning hujayrasida ATP gidrolizi tezligi oshadi va muskulga qo'shimcha energiya keladi. Bu holdagi turli muskul tolalarining tartibsiz qisqarishini achitqi deyiladi. Bundan tashqari, hayvonlarda tuklar o'sadi va tuklar orasida havo qatlami kengayadi. Bu esa hayvon va tashqi muhit o'rtasida issiqlik almashishni kamaytiradi (odamlar terisida «tovuq badan» tanachalar paydo bo'lishi).

Tashqi muhit harorati oshsa, organizmda haroratni pasay-tiruvchi markazlarning ishga tushishiiga va natijada qon tomirining kengayishi, terlashning ko'payishi, nafas olishning qiyinlashuviga olib keladi.

Tana haroratini doimiy saqlab turishda gipotalamusdagi ikkita markaz muhim rol o'yнaydi. Ulardan biri unga keluvchi qon haroratining oshishiga reaksiya qilsa, ikkinchisi uning kamayishiga reaksiya qiladi. Ularning har birida haroratning o'zgarishi nerv impulsini yuzaga keltiradi va u ko'rsatilgan mexanizm bo'yicha haroratni tenglashtiradi. Bunda asosiy rolni (80%) yuqori issiqlik o'tkazuvchanlikka ega bo'lgan qon bajaradi. Qon chap yurak qorinchasidan itariladi, u «isitkich» orqali o'tadi, so'ng (tana yuzasi, o'pka)da tashqi muhitga issiqlikn ni beradi va qayta o'ng yurakka kelib tushadi.

Sinov savollari

1. *Qaytar va qaytmas jarayonlar nima?*
2. *Biologik tizimlarda energiyaning saqlanish qonunini ta'riflang.*
3. *Ichki energiya nima?*
4. *Termodinamikaning ikkinchi qonuni qanday ataladi?*
5. *Tirik organizm ochiq termodinamik tizim ekanligini tushuntiring.*
6. *Entropiya va uning fizik mohiyatini tushuntiring.*
7. *Prigojin teoremasini ta'riflang.*
8. *Veterinariyada kriogen texnikasidan foydalanishni asoslang.*
9. *Tirik organizmda issiqlik balansini tushuntiring.*
10. *Veterinariyada termodinamik usullardan foydalanishiga misollar keltiring.*

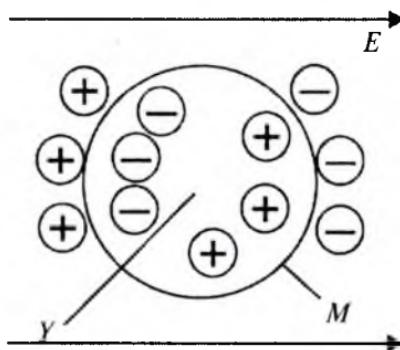
VII BOB

BIOELEKTROMAGNETIZM

7.1-§. Tirik organizmga elektr tokining ta'siri

Biologik to'qimalarning qarshiligi unchalik katta bo'limgan obyektlardir. Ularning qarshiligi elektr maydoni ta'sirida o'zgaradi. Odam organizmidan o'tuvchi tok kuchi uning qarshiligiga bog'liq. Sog'lom terining solishtirma qarshiligi 10^3 Om.m. Sog'lom teri quruq bo'lsa, qo'l uchlari orasidagi qarshilik 15000 Om ni tashkil qiladi. Odam uchun xavfsiz bo'lgan tok kuchi otni o'ldirishi mumkin. Tajribalarning ko'rsatishicha, sitoplazma, tirik hujayra, ayrim to'qimalarning o'zgarmas tokka qarshiligi ancha kattadir. Turli to'qimalalar elektr o'tkazuvchanligi bir-biridan ancha farq qiladi.

Orqa miya suyuqligi, qon, limfa tokni yaxshi o'tkazadi, muskullar, jigar, yurak, o'pka muskullari yomon o'tkazadi. Yog' va suyak to'qimalari, teri ulardan ham yomon o'tkazadi. Hujayraning elektr xossalari ham ancha murakkabdir. Sitoplazmaning solishtirma qarshiligi 0,1 dan 300 Om m. chegarasida yotadi. Hujayra membranasi 1 sm^2 yuzining qarshiligi $10^3 - 10^4$ Om m. gacha bo'ladi. Biologik tizimlaridan tok o'tishiga hujayrada ro'y beradigan qutblanish hodisalari ancha ta'sir qiladi (7.1-rasm).



7.1-rasm. Hujayra elektr maydonida:
M – membrana; Y – yadro.

Elektr maydon ta'sirida hujayra sirtida qarama-qarshi yo'nali shda turli ishorali ionlar to'planadi. Bu ionlar konsentratsiyasi ma'lum bir miqdorga teng bo'lgach, dielektrik qatlam «teshiladi», ya'ni hujayra membranasi orqali tok o'ta boshlaydi. Kuchsiz toklarda membrana umuman «teshilmaydi», chunki bunda hujayraning ikki uchida to'planayotgan ionlar issiqlik harakati tufayli sochiladi.

Demak, to'qimalarning elektr toki tomonidan ta'sirlanish bo'sag'asi mavjud bo'lib, undan past tokda tirik organizm tok ta'sirini sezmaydi. Elektr tokining ta'siri sezilarli bo'lishi uchun hujayra sirtida ma'lum miqdorda zaryad to'planishi shart, buning uchun ma'lum bir vaqt kerak bo'ladi. Bo'sag'a tokining vaqtga bog'lanishi Veyss formulasi orqali ifodalanadi:

$$J = \frac{a}{t} + b. \quad (7.1)$$

Tok kuchi kuchlanishiga proporsional bo'lgani uchun Veyss formulasini quyidagicha yozishi mumkin (7.2-rasm):

$$U = \frac{A}{t} + B. \quad (7.2)$$

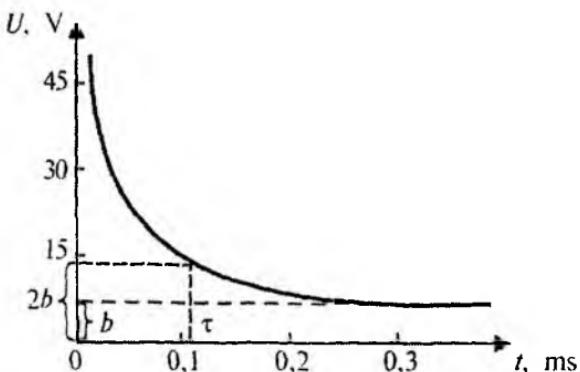
Bunda, A, B, a, b — tajribadan topiladigan o'zgarmas kattaliklar.

b yoki B — konstanta bo'sag'a tokining ko'p vaqt davomida ta'sir etuvchi minimal kuchini ko'rsatadi va u reobaza deb yuritiladi. Ikki reobazaga teng tok kuchida organizmni ta'sirlashtirishga ketadigan vaqtga *xronaksiya* deyiladi.

Xronaksiya kattaligi to'qimaning qo'zg'aluvchanligini ko'rsatadi va hayvonlar patologik holatini aniqlashga imkon beradi.

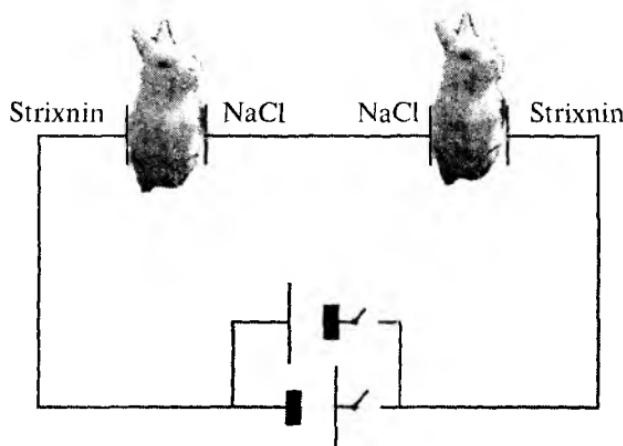
Qishloq xo'jaligida parrandalarga 60 dB dan yuqori shovqin bilan ta'sir etilsa, qushlarning xronaksiyasida o'zgarish ro'y beradi, shu bilan birga ularning fiziologik holati yomonlashadi va tuxum tug'uvchanligi pasayadi. Shu sababli xronaksiyani o'lhash orqali ayrim kasalliklarni aniqlash mumkin. Kuchsiz toklar terapeutik ta'sirga ega, kuchsiz o'zgarmas toklar bilan davolash usuliga galvanizatsiya deyiladi.

Bu usuldan XIX asr boshlarida foydalana boshlaganlar. Elektrodlar joylashishi o'rniga qarab ta'sir teridan nerv hujayralari orqali u yoki bu ichki a'zoga uzatiladi. Natijada tok ta'sirida almashish



7.2-rasm. Tovuq uchun doimiy tokning ta'sir etish vaqt.

va funksional xossalarda o'zgarishlar ro'y beradi. Teri va ichki a'zolarning tok ta'siriga javob reaksiyasi tufayli kapillarlar reflektor tarzda kengayadi, hujayra membranalarining o'tkazuvchanligi o'zgaradi (7.3-rasm).



7.3-rasm. Elektr maydoni yordamida tirik organizmga dori moddalar kiritish.

Veterinariya klinikasida elektr toki yordamida tirik organizmga dori moddalarini kiritish usuli elektroforez keng qo'llanilmoqda. Bunda hayvon tanasiga kiritilayotgan dorilar ta'siri o'zgarmas tok ta'siri bilan birga bo'ladi.

Bunda elektrod bilan teri orasiga dori eritmasiga ho'llangan mato qo'yiladi. Tok o'tishi paytida matodagi dori ionlari teri orqali organizmga o'tadi. Shu vaqtning o'zida teridan matoga hujayralardan K^+ , Na^+ , Cl^- va boshqa ionlar o'tadi.

7.2-§. Biopotensiallar va ularni o'lichehash

Tirik organizm turli qismlari orasida mayjud bo'lgan potensiallar farqi *biopotensiallar* deyiladi. Biopotensiallar hayvon va o'simliklarning hujayralarida, to'qimalarida va organizmlarida paydo bo'ladi. Ularning ba'zilari doimiy mavjud, ayrimlari tashqi ta'sirlar tufayli paydo bo'ladi.

Elektr impulslari nerv, muskul to'qimalarining faoliyati vaqtida paydo bo'ladi va tirik organizmlarda kechadigan fiziologik va patologik jarayonlarni aks ettirishi mumkin.

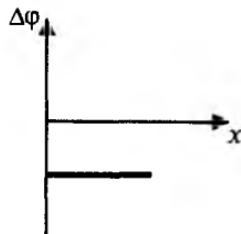
Bioelektrik hodisalarni o'rGANISH 1771-yilda L.Galvani tajriba-laridan boshlandi. 1838-yilda Matteuchi muskulning tashqi sirti musbat, ichki sirti manfiy zaryadga ega ekanligini aniqladi. Tinch holatdagi muskulning tashqi va ichki sirtlari orasidagi potensiallari esa muskulning qisqarishi, bezlar sekretsiyasi hujayralarning ta'sirlanishi paytida hosil bo'ladi.

Biopotensiallar quyidagi turlarga bo'linadi:

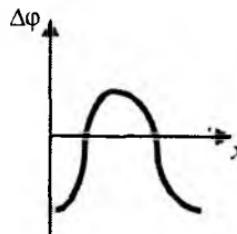
1. G'abayonlanmagan holatda bo'lgan hujayraning tashqi va ichki qismidagi potensiallar farqiga tinchlikdagi potensial deyiladi (7.4-rasm).

2. Hujayraga tashqi ta'sir ko'rsatilganda u g'abayonlanadi. Bunda o'licheangan potensiallar farqi *harakat potensiali* deb ataladi (7.5-rasm).

1875-yilda rus fiziologgi V.Y. Danilevskiy birinchi bo'lib, bosh miyaning biopotensiallarini aniqladi. Biopotensialarning hosil bo'lishi ancha murakkab masala bo'lib, hozirgacha uning to'liq nazariyasi yaratilmagan. Hozirgi vaqtida 1952-yilda Xojkin, Xaksli, Kaslar taklif qilgan nazariya ko'p qo'llaniladi.



7.4-rasm. Tinchlikdagi potensialni o'lichehash.

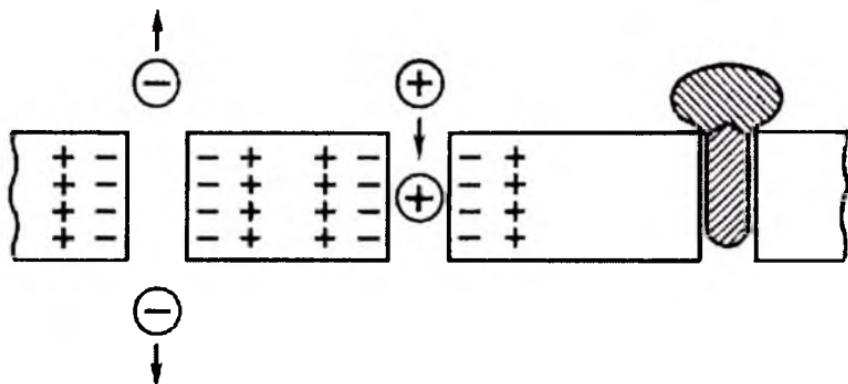


7.5-rasm. Harakat potensialini o'lichehash.

Shu nazariya bilan qisqacha tanishamiz.

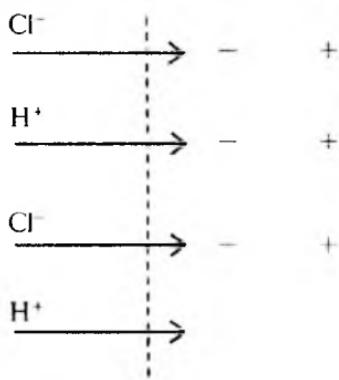
Biror to'qimaning potensialini uning tarkibidagi hujayralar potensiallari yig'indisi deb qarash mumkin. U holda hujayra tirik organizmning asosiy struktura elementigina emas, asosiy elektrik elementi hamdir. Hujayra va uni o'rabi olgan hujayradan tashqidagi biologik muhitni, tashqi muhitdan yarimo'tkazgichli hujayra membranasi bilan ajralgan murakkab tizim deb qarash mumkin. Hujayra ochiq termodinamik tizim bo'lib, tashqi muhit bilan uzlusiz energiya, modda va informatsiya almashinadi. Bu almashinuv membranalar orqali amalga oshiriladi. Membrana oddiy holda lipid qatlamlidan iboratdir. Lipidlar qatoriga neytral yog'lar, esfirlar kiradi.

Hujayrada lipidlar oqsil qatlamlari bilan o'rabi olingan. Membrana lipid qatlamida diametri 0,7–0,8 nm li teshiklar mavjud bo'lib, ular orqali suv va boshqa mayda molekulalar o'tadi, katta molekulalar esa o'ta olmaydi. Teshiklar, elektr zaryadiga ega bo'lganligi uchun, hujayraga ma'lum ishorali ionlar o'tishiga imkon beradi va teskari ishorali ionlarning o'tishiga xalaqit beradi. Ayniqsa ko'p valentli ionlar o'tishi qiyin bo'ladi, chunki ularning zaryadi katta bo'lgani uchun gidrat qatlami bilan qoplanadi va effektiv diametri oshadi. Turli ionlar o'tkazuvchanligi har xil bo'lgani uchun membrananing turli tomonida ba'zi bir ionlarning nosimmetrik tarqalishini biopotensiallar paydo bo'lishining asosiy sababi deb qarash kerak. Biopotensiallar paydo bo'lish mexanizmi bo'yicha quyidagi turlari mavjud (7.6-rasm):



7.6-rasm. Hujayrada biopotensial hosil bo'lishi.

1. Diffuz potensial $\Delta\varphi$ paydo bo'lishi uchun (7.7-rasm) turli konsentratsiyalari va anionlar, kationlar harakatchanligi turliha bo'lgan elektrolitlarning kontakti bo'lishi kerak ($U_{H^+} \gg U_{Cl^-}$). Chegara sirti ikkala ion uchun bir xil o'tkazuvchanlikka ega. H^+ va Cl^- ionlar o'tishi kichik konsentratsiyalar tomoniga bo'ladi. Vodorod ionlarining kattaroq harakatchanligi tufayli chegaradan o'ng tomonda ularning kattaroq konsentratsiyasi paydo bo'ladi, $\Delta\varphi\alpha$ potensiallar farqi hosil bo'ladi.



7.7-rasm. Diffuz potensial paydo bo'lishi.

Diffuz potensiali $\Delta\varphi\alpha$ Genderson tenglamasi bilan aniqlanadi.

$$\Delta\varphi\alpha = \frac{U^+ - U^-}{U^+ + U^-} \cdot \frac{RT}{ZF} \ln \frac{S_1}{S_2}.$$

2. Teng vaznli membrana potensialining hosil bo'lishi.

Hujayra sitoplazmasida va tashqi muhitda eng ko'p miqdorda bo'lgan asosiy ionlar, bu K^+ , Na^+ , Cl^- va katta diametrali ionlar. Masalan, aminokislota ionlari R dir. Faraz qilaylik, hujayra ichida K^+ , Cl^- va R⁻ ionlari, tashqarisida esa faqat K^+ va Cl^- ionlari bo'lsin. U holda kaliy va xlor ionlari membrana orqali ikkala yo'nalishda ham diffuziyalanadi, R⁻ ioni esa hujayra ichida qoladi (7.8-rasm).

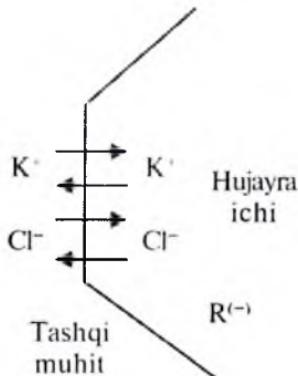
Kaliy va xlor ionlarining diffuziyasi har xil ishoralardan iborat, chunki xlor ionlarining tashqi muhitdan hujayra ichiga o'tishiga R⁻ ionlari hosil qilayotgan manfiy zaryad to'sqinlik qiladi. Natijada kaliy va xlor ionlarining hujayra ichida va tashqarisidagi konsentratsiyalari bir xil bo'lmaydi.

Bunda Danon tenglamasi deb ataladigan munosabat bajariladi:

$$[K^+]_u \cdot [Cl^-]_u = [K^+]_t \cdot [Cl^-]_t. \quad (7.3)$$

Membrana orqali o'ta olmaydigan R – ionlar membrana ichki sirti yonida to'planishib, manfiy zaryad hosil qiladi. Bu zaryad hujayra tashqarisidagi ionlar tortishib, membrana tashqi sirtida musbat qatlam hosil qiladi. Bunda hosil bo'ladigan potensiallar farqi Nernst tenglamasi deb ataladi:

$$\varepsilon_I = \frac{RT}{zF} \ln \frac{C_1}{C_2}, \quad (7.4)$$



7.8-rasm. Hujayra membranasidan ionlarning o'tishi.

bunda $\frac{C_1}{C_2}$ – kaliy ionlari konsentratsiyasining nisbati:

$$\frac{[K^+]_u}{[K^+]_t} = \frac{[Cl^-]_t}{[Cl^-]_u} \quad (7.5)$$

7.1-jadvalda turli hayvonlar uchun $\frac{C_u}{C_t}$ va membrana potensiali keltirilgan.

Nernst tenglamasi bo'yicha hujayra membranasini uchun Na^+ , K^+ , Cl^- ionlari hosil qilayotgan potensiallar hisoblab topildi. Biroq, bu ionlarning yig'indi potensiali tajribada o'lchangan qiymatlardan farq qildi.

To'qima turi	Na ⁺	K ⁺	Cl ⁻	Hayvon turi	To'qima	U, mV
Kalmar nervi	0,11	41	0,074	hasharot	qanot muskuli	80–90
Baqa asabi	0,31	44	—	baqa	oyoq muskuli	40–80
Baqa muskuli	0,12	1,2	0,01	ot	asab	6
Baqa yurak muskuli	0,082	52	—	it	silliq muskul	1–3

Hujayraning tinchlikdagi potensialini tushuntirish uchun yangi nazariya zarur bo'lib qoldi.

3. Statsionar membrana potensiali (7.9-rasm). Xojkin va Kas hujayraning tinchlikdagi potensiali teng vaznli bo'lmasdan, statsionar, ya'ni Na⁺, K⁺, Cl⁻ ionlari oqimlari dinamik muvozanati bilan aniqlanadi, deb faraz qilishdi. Statsionar holatda oqim zichliklarining yig'indisi nolga teng, ya'ni vaqt birligi ichida membrana orqali hujayra ichiga kiruvchi va hujayra ichidan membrana orqali chiquvchi turli xildagi ionlarning soni bir-biriga teng: $I=0$:

$$I = I_K + I_{Na} + I_{Cl} = 0.$$

Ularning faraziga ko'ra yig'indi oqim bir tomondan Na⁺ va K⁺ ionlarining ATF gidrolizi paytida chiqadigan energiya hisobiga ro'y beradigan aktiv transporti bilan, ikkinchi tomondan Na⁺, K⁺, Cl⁻ ionlarining passiv transporti bilan aniqlanadi. Bu holda membranada paydo bo'ladigan potensial Golsman-Xojkin-Kas tenglamasi (5.28) bilan aniqlanadi:

$$\Delta\varphi = \frac{RT}{F} \ln \frac{P_K[K^+]_0 + P_{Na}[Na^+]_0 + P_{Cl}[Cl^-]_i}{P_K[K^+]_i + P_{Na}[Na^+]_i + P_{Cl}[Cl^-]_0}.$$

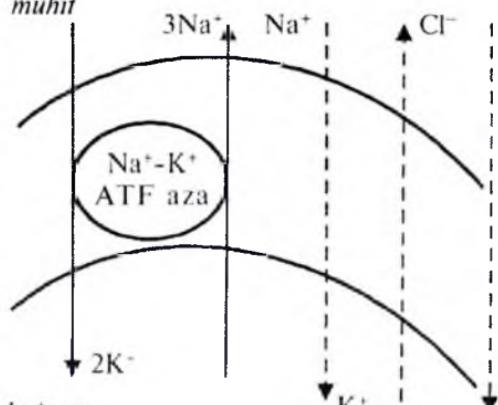
Yuqorida ko'rib chiqilgan uch hol hujayra membranasida tinchlikdagi potensial paydo bo'lishiga olib keladi.

Hujayraga tashqi omillar ta'sir etsa, unda hujayra membranasining o'tkazuvchanligi o'zgarishi tufayli tinch biopotensial ham o'zgaradi. Bunda hosil bo'ladigan biopotensialga harakat

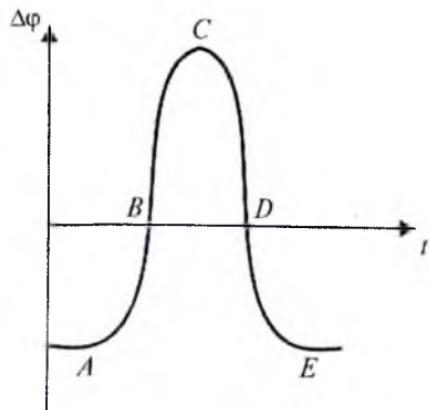
potensiali deyiladi. Bu potensial paydo bo'lishining sababi biror fizik omil (mexanik, issiqlik, elektr) ta'sirida hujayra membranasining o'tkazuvchanligi yuz martalab oshadi.

Harakat biopotensiali paydo bo'lishi mexanizmlarini ko'rib chiqaylik (7.10-rasm).

*tashqi
muhit*



7.9-rasm. Statsionar membrana potensialining hosil bo'lishi.



7.10-rasm. Harakat potensialining paydo bo'lishi.

Hujayraga tashqi ta'sir etganda (masalan, to'g'ri burchakli tok impulslari) hujayra membranası Na^+ ionlari uchun tanlanma o'tuvchan bo'lib qoladi. Ular hujayra ichiga gradiyent bo'ylab aktiv kira boshlaydi va protoplazmaning mansiy potensialini 0 gacha kamaytiradi (chiziqning *AB* qismi). Na^+ ionlarining sizib o'tishi davom etib, u yerda musbat potensial hosil bo'ladi (chiziqning *BC* qismi).

C nuqtaga yetgach, membrananing natriy nayi yopilib, kaliy nayi ochiladi. K^+ hujayra ichidan aktiv chiqishi tufayli hujayraning musbat potensiali kamayadi (chiziqning *CD* qismi). *D* nuqtada membrana K^+ va Na^+ ionlari o'tkazuvchanligi bo'yicha boshlang'ich holatga keladi. Potensialning keyingi o'zgarishi (chiziqning *DE* qismi) $\text{K}^+ - \text{Na}^+$ nasos ishi hisobiga ro'y beradi. *E* nuqtada hujayra g'alayonlanmagan holatga qaytadi.

Membrana tashqi sirti qo'zg'atilmagan qismlariga nisbatan musbat zaryadli bo'lib qoladi. Masalan, Kalmar gigant aksonining

tinchlik potensiali -45 mV, qo'zg'alish tufayli hujayra ichining potensiali $+40$ mV bo'ladi. Potensialning to'liq o'zgarishi yoki harakat potensiali 85 mV, membrananing natriy ionlari o'tkazuvchanligining oshishi qisqa vaqt davom etadi, so'ngra u kamayadi, shu vaqtida kalyi ionlarining o'tkazuvchanligi oshadi, bu esa tinchlik potensiali tiklanishiga olib keladi.

Harakat potensiali bir joyda yo'q bo'lsa-da hujayraning qo'shni qismini qo'zg'atadi. Natijada potensial impulsi tola bo'ylab tarqaladi. Harakat potensialining davom etish vaqt 2 ms, tarqalish tezligi esa 100 m/s.

Baqaning muskul tolasi harakat potensiali 110 mV, it yurak muskul tolasi potensiali 120 mV. Elektr baliqlarda ancha katta harakat potensiali paydo bo'ladi. Kichik bo'lsa-da harakat potensiali hamma hayvonlar va o'simliklar hujayralarida paydo bo'ladi. Biopotensiallar mavjudligi hujayra hayotiy faoliyatining xarakterli belgisidir. Shuning uchun tashqi elektr maydoni hujayrada ro'y beradigan jarayonlarga ta'sir etadi.

Masalan; kalamushning kesilgan oyog'iga mikroelektrodlar qo'yilib, kichik tok o'tkazilishi natijasida suyak va muskul tolalarining $5-7$ mm ga o'sishi kuzatiladi. Hozirgi vaqtida tibbiyot va veterinariya klinikasida yurak potensiallarini qayd qilish usullari (EKG) va muskul to'qimalarining potensialini qayd qilish usuli (elektromiografiya yoki EMG) keng ishlatilmoqda. Yuqori chastotali elektr toklari va elektromagnit maydonlardan foydalaniilmoqda.

Odam organizmi uchun xavfli tok 100 mA, buzoqlar uchun $200-300$ mA, qo'zilar uchun $150-200$ mA, cho'chqalar uchun $170-200$ mA, qoramollar uchun 220 mA. Qanday tok xavfli ekanligi to'g'risida biror qonuniyat mavjud emas. Hattoki 12 V ham odamni o'ldirishi mumkin, masalan, bir fermada mollarni avtomatik sug'oruvchi qurilmaga elektrovdvigateldan bir fazaga tegishi tufayli 93 mol halok bo'lган. Hattoki $3-4$ V li kuchlanish sigirning sut berish mahsulorligini kamaytirib yuboradi.

Odatda, biopotensiallar uncha katta emas, ya'ni bir necha o'n millivolttdir. Lekin ba'zi akula va qiltiqli baliqlarda bir necha yuz voltga yetishi mumkin. Ugri, skat kabi elektr baliqlarning borligi qadimdan ma'lum edi.

Aniqlanishicha 300 turga yaqin baliqlarda elektr a'zolari mavjud ekan. Ko'plari bu elektr razryadini dushmaniga hamla qilishda ishlatsa, ba'zilari okean tubida lokatsiya uchun ishlatadi. Baliqlarning asosiy elektr a'zosi, bu plastinka shaklidagi muskul to'qimalaridir. Masalan, ugrida bu plastinka qalinligi 10 mkm, uzunligi 10 mm atrofida bo'ladi. Bitta plastinka kuchlanishi kichik, lekin ular ketma-ket ulanib oshiriladi. Masalan, Janubiy Amerika suvlarida yashovchi ugrida 8000 tagacha plastinka bo'lib, kuchlanishi 500 voltgacha yetishi mumkin. Suvning o'tkazuvchanligi katta bo'lganligi sababli, bu baliq o'z zaryadi bilan ot yoki sigirni o'ldirishi mumkin.

Biopotensialni o'lhash uchun mikroelektrodlar kerak. Agarda a'zoning hamma hujayralari bir vaqtida uyg'onsa uni bevosita usul bilan o'lhash mumkin. Bunday a'zolarga yurak, muskullar, miyalar kiradi.

Tibbiyot va veterinariyada yurak biopotensiali (EKG) to'qimalar biopotensiali (EMG – elektromiografiya), miya biopotensiali EEG (elektroensefalografiya)da keng qo'llaniladi. Biopotensialni o'lhash uchun kerakli a'zoga elektrodlarni qo'yish bilan aniqlanadi. Lekin klinik amaliyotda hayvon va odam tanasi sirtida hosil bo'ladigan kuchlanish o'lhash yordamida aniqlanadi.

Veterinariyada muskullar aktivligini tekshirish muhim rol o'ynaydi. Masalan, oshqozon va ichaklardagi hosil bo'ladigan biopotensiallarni o'lhash.

7.3-§. Veterinariya tibbiyotida elektr tokidan foydalanish

Keyingi vaqtarda tibbiyot va veterinariya tibbiyotida elektr toki yordamida tashxis qilish va davolash keng qo'llanilmoqda. Shu sababli elektr tokining qanday qiymati xavfsiz ekanini bilishning ahamiyati kattadir. Elektr toki hayvonga ta'sir qilganda, asosan, nerv tizimi ishdan chiqadi va, natijada, nafas olishning va yurak faoliyatining to'xtashiga sabab bo'ladi. Odam miyasida qon aylanishining ham buzilishiga olib keladi.

Yurakning ritmik ishi yurak oldi zonasida joylashgan sinuslar tugunida boshqariladi. Bu tugunda hosil bo'ladigan potensial oldin

yurak oldi qismining va so'ng (odamda 0,1s) qorinchada qisqarishga olib keladi. Bu kechikish yurakning qisqarishidan oldin yurak oldining qonni yurakchalarga o'tkazishiga olib keladi. Potensial impulsi yurakcha sirtlari orqali yurakka qaytadi. Sinusoidal tugundan keyingi impuls chiqqan yurakchani qisqartirguncha 0,8 sekund vaqt o'tadi. Shunday qilib, yurak o'z-o'zidan uyg'o-nuvchi rejimda ishlaydi. Agarda tashqi manbadan kelayotgan tok yurak orqali o'tsa, u muskul tolalarini uyg'otadi va ta'sir potensiali yurak orqali hamma yo'nalish bo'ylab tarqaladi, yurakchaning boshqarilmaydigan qisqarishiga olib keladi. U boshqa sabablar tufayli ham yuzaga kelishi mumkin: xirurgik operatsiya vaqtida, sovuq suvga birdan tushishda, zaharlanganda va boshqalar.

O'z-o'zidan boshlangan jarayon uni hosil qiluvchi ta'sir olingandan so'ng ham davom etishi mumkin. 1–2 minut davomida qon olmagan yurak muskullari zaiflashadi va muskullarning normal siqilishi to'xtaydi va u yomon oqibatlarga olib keladi. Lekin yurakning bunday tartibsiz ish jarayonini to'xtatish mumkin. Buning uchun unga qisqa vaqt davomida yo'nalgan katta tok impulsi beriladi.

Bu tok impulsi ta'sirida yurak muskullari birdaniga qisqaradi va impuls berish to'xtatilgandan so'ng muskullar bir vaqtda bo'shashadi. Bunda sinus tuguni yurakning hamma muskul tolalarini o'ziga bo'ysundiradi va yurakning ritmik ishlashi tiklanadi. Bu holatda tok kuchi 1 A dan kam bo'lmasligi kerak, chunki undan kam tokda hamma muskul tolalari birdaniga ritmik qisqarmasligi mumkin. Shu sababli kuchlanishi 220 V bo'lgan tok o'limga olib keladi, chunki bu holda yurak muskulidan 0,1–0,2 A tok o'tadi va u fibrillatsiyaga sabab bo'ladi. Yuqori kuchlanishli toklar esa kuchli kuyish yuzaga keltiradi, ammo birdaniga o'limga olib kelmaydi, yurak muskullarini qisqa vaqtida qisqarishiga olib keladi va u yana o'z holatiga qaytadi. Hozirgi vaqtida defibrillatorlar yurak holatini yaxshilashda, patologik tug'ishlarda bachadonni desibrillatsiya qilishda ishlataladi. Elektrodlar ko'krak va orqaga qo'yilgan, unga 10A tok va bir necha kilovolt kuchlanish yuboriladi.

Fibrillatsiyani yuzaga keltira olmaydigan kichik toklar nafas a'zolarini nazorat qiluvchi nerv markazlarini ishdan chiqarishi mumkin. Hayvon tanasidan o'tuvchi tok kuchi qo'yilgan kuch-

lanish va elektr qarshiligidagi bog'liq. Tana qarshiligi ko'plab omillarga bog'liq: elektr o'shlarning qo'yilishiga, teri holatiga. Nerv tizimida uncha katta bo'limgan kuchlanish ham sutni ajratuvchi reflekslarni to'xtatishi mumkin. Xavfsiz chegaradan yuqori bo'limgan toklar yordamida mollarni boqish uchun ajratilgan maydonlarni chegaralashda ham ishlatiladi. Bu holda 5–12kV kuchlanish to'siq-larga beriladi va agar mollar unga tegsa, unda seskanish hosil qiladi.

Bu usul ekin maydonlarini yovvoyi hayvonlar, g'ozlardan himoya qilishda ham ishlatiladi. Tokning ta'sir vaqt 10 millisekund dan kichik bo'lishi kerak. Generatordan 5 millisekund davom etuvchi kuchlanish beriladi. Ikki impuls orasidagi vaqt 1 sekundga teng. Bu holda hayvonga ta'sir etuvchi tok 100 mA dan oshmaydi. 10–15 marta hayvonga tok ta'sir qilsa, unda tokli o'tkazgichga yaqinlashganda qo'rqish hissi uyg'onadi va u tok o'tkazgichga yaqinlashinaydi.

Sinusoidal yoki impulsli tok yordamida og'riqni qoldirish (elektronarkoz) keng qo'llanilmoqda. Umumiy og'riq qoldirish uchun ignali elektroddan foydalaniladi. Uni hayvon boshi orqa tomoniga qo'yiladi. Unga sinusoidal yoki impulsli kuchlanish beriladi. Qoramollar uchun chastotasi 1 kHz tok kuchi 10–15 mA bo'lganda yaxshi natija olish mumkin.

Elektronarkoz yordamida hayvonlarda turli xil operatsiyalarini o'tkazish mumkin. Oddiy narkozdan farqi bu holda aniq dozirovka, tez bajarish, boshqa effektlarning yo'qligidir.

7.4-§. Veterinariya terapiyasida magnit maydonining qo'llanilishi

Magnit maydonidan amalda ko'p maqsadlarda foydalananadilar. Tibbiyotda kuchli magnit maydoni yordamida ko'zdagi temir buyumlarni jarrohiksiz olishda ishlatiladi. Organizmning ko'p qismi diamagnitdir. Organizmdagi ion va molekulalar paramagnitdir. Organizmda ferromagnit zarralar yo'q. Organizmdagi biotoklar kuchsiz magnit maydoni hosil qiladi (magnitokardiografiya).

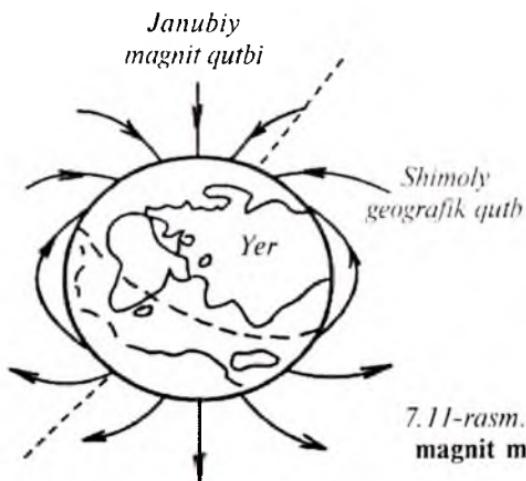
Magnitobiologiya magnit maydonning organizmga ta'sirini o'rGANADI. Qonning xarakteristikasi magnit maydonida o'zgarishi

mumkin. Bunga sabab molekulalarning magnit maydonda oriyentirlanishi, ionlarning Xoll effekti tufayli siljishidir.

Yaxlit metallarda uyurmali toklar hosil bo'ladi. Bunday toklar biologik a'zolarda ham hosil bo'lishi mumkin. Fizioterapiyada uyurmali toklar yordamida terining ba'zi qismlarini isitishda foydalanadilar (induktoterapiya).

Magnit maydoni yordamida qoramollar yutgan temir buyumlarni oshqozondan olish mumkin.

Baland kengliklarda qutb yog'dusining ko'plab hosil bo'lishi, yer magnit maydonining ta'siri bilan tushuntiriladi (7.11-rasm).



7.11-rasm. Yerning magnit maydoni.

Kosmosdan yerga uchib kelayotgan zaryadli zarralar yerning magnit ta'sir doirasiga tushadi va maydonning kuch chiziqlari bo'ylab, ularga «o'ralgan» holda harakatlanadi. Yer magnit maydonining konfiguratsiyasi shundayki, zarralar yerga, asosan, qutb sohalarida yaqinlashadi va erkin atmosferada yolqin razryad hosil qiladi. Rus olimi Chijovskiy ko'plab biologik jarayonlarning davriy takrorlanishini aniqladi. Bu esa quyosh aktivligi o'zgarishi bilan bog'liqidir. Hayvonlar va hasharatlar populatsiyasi, epidemiylarning takrorlanishi, bir davrdan boshqa davrda hayvonlarning ko'chishi, inson va hayvon qon to'qimasi tarkibining o'zgarishi, tug'ilish va o'lish, hattoki avtomobil halokatlari va travmatizmning o'zgarishi ham magnit bo'ronlariga bog'liq ekan. Magnitobiologik effektlar, asosan, quyidagilardan iborat: 1. Doimiy magnit, asosan,

tomirlarga, jigarga, o'pkaga ta'sir qiladi. 2. Leykotsit va eritrotsitlar ko'payadi. 3. Miyaning elektr aktivligi oshadi. 4. Hayvonlar harakatchanligi oshadi. Baliq va qushlarning $4000 \cdot 10^{-4}$ Tl magnit maydonda to'la harakati to'xtaydi. Yerning o'rtacha magnit maydoni $0,7 \cdot 10^{-4}$ Tl dan iboratdir.

Qonning turli tomirlardagi tezligini o'lhash uchun maxsus elektromagnit hisoblagich ixtiro qilingan. Bu qurilma zaryadlangan zarralarning magnit maydonidagi harakatiga asoslangan. Qonda juda ko'p zaryadli ionlar mavjud. Masalan, qon plazmasida 145 mmol/l Na^+ ionlari, 125 mmol/l Cl^- ionlari mavjud.

Boshqa ionlar konsentratsiyasi ancha kam, faraz qilaylik ma'lum miqdor bir zaryadli ionlar arteriyada tezlik bilan harakat qilayotgan bo'lsin va u magnit maydoniga joylashtirilsa, bu ionlar arteriyaning turli tomonlariga harakatlanadi. Arteriyada U potensiallar farqi hosil bo'ladi. U holda tezlik

$$\vartheta = \frac{U}{Bd} \quad (7.6)$$

Demak, qon harakati tezligini o'lhash uchun potensiallar farqini bilish zarur. d — qon tomiri diametri.

Erkin radikallar — molekula yoki molekulaning bir qismi bo'lib, u konpensatsiyalanmagan elektron spinga ega.

Erkin radikalning magnit momenti mavjud, shu sababli to'g'ridan to'g'ri magnit kirituvchanlikni o'lhash yo'li bilan erkin radikalni aniqlash mumkin. 1944-yilda Zavoyskiy elektron paramagnit rezonans usulini aniqladi. Bu usul moddaning magnit xossasi bilan bog'liq elektromagnit energiyaning yutilishiga, ya'ni elektron va atom yadrosi magnit xossalariiga asoslangan. EPR yordamida biologik tizimlarda erkin radikallarni aniqlash mumkin.

Silliq sirtli urug'larni (beda, zig'ir, yo'ngichqa) yovvoyi o'tlarining g'adir-budur sirtli urug'lardan tozalaydigan urug' tozalash magnit mashinasini ishlashi ham ferromagnit xossalariiga asoslangan. Bu urug'lar aralashmasiga ferromagnit kukunlar aralashhtiriladi. Ular yovvoyi o't urug'lari g'adir-buduriga kirib qoladi va elektromagnit barabaniga tortiladi.

Yerdagi hamma tirik jonzot kuchsiz statik elektr maydoni (SEM) ta'siridadir. Bu elektr maydoni yerdagi ortiqcha manfiy

zaryadlar tomonidan hosil qilinadi. Yer shari o'tkazgich sifatida va atmosferaning yuqori o'tkazuvchan qismlari ionosfera musbat zaryadi toklardan iborat bo'lib, sferik kondensatorni hosil qiladi va elektr maydon kuch chiziqlari ionosferadan yerga qarab yo'nalgandir. Yer elektr maydoniga undagi o'tkazuvchilarning hajm bo'y lab taqsimlanishi va atmosfera sharoitlari ta'sir ko'rsatadi. Yer sirtida o'rtacha maydon kuchlanganligi taxminan 150V/m ga teng bo'lib, momaqaldiroq vaqtin yuzlab marta oshadi.

XX asrda yuqori kuchlanishli elektr liniyalarining ishga tushishi SEM kuchlanganligini $5-20\text{kV/m}$ gacha oshirdi. Shu sababli bu maydonning tirik organizmga ta'sirini o'rganish muhimdir.

SEM yordamida ishlov berilgan urug'lar o'suvchanligi tezlashganligi aniqlangan. XVII asrda SEM yordamida davo $\ddot{\text{l}}$ ash (franklinizatsiya yoki statik dush) usullari ixtiro qilingan. Ular qo'llanilganda odam yoki hayvon 50kV kuchlanishli elektrodlar orasiga joylashtiriladi. Bu usul asab va boshqa kasallikkarni davo $\ddot{\text{l}}$ ashda ishlataladi, lekin hozirgacha bu maydonning tirik organizmiga qanday mexanizm orqali ta'sir qilishi ma'lum emas. Fizik nuqtayi nazardan olganda SEM to'qima va molekulalar tarkibidagi hujayraning qutblanishi bilan aniqlanadi, ya'ni jism sirtida elektr zaryadlari paydo bo'ladi va o'tkazuvchi qismlarda mikrotoklar hosil bo'ladi. 10kV/m dan yuqori bo'lgan kuchlanganlikda elektr maydon DNA molekulalardagi zanjirlarning uzulishiga olib keladi va xromosomalarning ajralishiga sabab bo'ladi.

Xuddi, SEM kabi yerdagi har bir jonzot doimiy magnit maydon (DMM) ta'sirida hamdir. Yerning magnit maydonining kelib chiqish sabablari aniq bo'lmasa-da, uning asosiy xarakteristikasi ma'lumdir.

Geomagnit maydonning o'rtacha qiymati taxminan $0.7 \cdot 10^{-4}\text{Tl}$ ga teng. Lekin, yerdagi ayrim anomaliyalar tufayli ba'zi joylarda magnit maydon induksiyasi $2 \cdot 10^{-4}\text{Tl}$ gacha ham yetishi mumkin. Yerning magnit maydoniga asosiy sabab yer tubidagi jarayonlardir, lekin bundan tashqari ionosferadagi elektr toklar ham unga ta'sir ko'rsatadi. Bular ichida eng kuchli ta'sir quyoshda bo'ladigan magnit bo'ronlaridir. Eng ko'p ma'lum bo'lgani 11 kunlik davriy sikldir. Lekin 27 kunlik sikl ham mavjud. Gravitatsion maydon kabi geomagnit maydon ham biosferaga ta'sir ko'rsatadi. Keyingi

vaqtarda magnit maydonning tirik organizmlarga biologik ta'siriga e'tibor qaratilmoqda.

Olimlarning ko'p yillik izlanishlari tirik organizmda magnit maydoni ta'sirida quyidagi o'zgarishlar bo'lishi mumkinligini aniqladi.

1. Qonning magnitogidrodinamik tormozlanishi. Magnit maydoni ta'sirida biologik suyuqliklarda induksion toklar paydo bo'lib, qon harakatini to'xtatadi.

2. Magnit maydoni ta'sirida bo'lgan nerv tovasi orqali harakatlanadigan elektr impulsiga Amper kuchi ta'sir qiladi va tola egiladi. Bu holda o'zinduksiya toki hosil bo'ladi va Lens qonuniga binoan to'xtaydi.

3. Nerv tovasida hamma molekulalar magnit momentiga ega bo'lib, ba'zi molekulalarning magnit momenti ancha katta bo'ladi. Ularning magnit maydoniga mexanik moment ta'sir qiladi va uni ma'lum yo'nalishda oriyentirlaydi. Biologik aktiv molekulalarda bo'ladiqan o'zgarish biokimyoviy reaksiya kinetikasi va biomembrana singdiruvchanligiga ta'sir ko'rsatishi mumkin.

Doimiy magnit maydondan veterinariyada ko'p maqsadlarda foydalaniлади. Chorvachilikda ishlatiladigan poxol, somon va boshqa oziqalar ichiga tushib qolgan turli xil metall parchalar magnit yordamida ushlab qolinadi.

Barcha tirik organizmlar quyosh va kosmosdan kelayotgan elektromagnit maydon ta'sirida bo'ladi. Bu to'lqinlar diapazoni 10 MHz dan 10 GHz gachadir. Ammo, ularning intensivligi kichik va, odatda, $10^{-9} W/m^2$ ga tengdir. Oxirgi vaqtarda texnikaning rivoji, bu maydonning oshishiga olib keldi.

Hayvonlar bilan o'tkazilgan tajribalar shuni ko'rsatadi, barcha jonivorlar, shu jumladan, odamning ham ko'p a'zolariga elektromagnit maydon ta'sir qilar ekan. Elektromagnit maydon bioobyeqt bilan ta'sirlashganda u, asosan, organizmni isitadi. Chastota 10 MHz atrofida bo'lganda hamma to'qimalarni o'tkazgich deb olish mumkin. UVCH va SVCH to'lqinlarda to'qimalarni o'tkazgich deb olib bo'lmaydi. Elektromagnit maydon to'qimaga yarim to'lqin uzunlikkacha masofaga kirishi mumkin.

To'qimada ajraladigan issiqlik miqdori to'qimaning elektr kattaliklariga, chastotaga, intensivlikka bog'liqdir. Elektromagnit

maydon odamda yurak faoliyati ish rejimining buzilishi qon bosimi oshishiga, modda almashinuvi buzilishiga, ko'rish qobiliyatining pasayishiga, eshitish qobiliyatining pasayishiga olib kelishi mumkin.

Hayvonlarda emotsiyonal holatining o'zgarishiga, ya'nı o'ta aggressiv yoki charchagandek hollarga olib kelishi mumkin. Tirik organizm tabiiy elektromagnit maydonidan qo'shimcha ma'lumotlar olishi mumkin. Odam, qurbaqa, hasharotlardagi xususiy elektromagnit maydonlarni o'lchashga imkon bo'ldi. Masalan, asalari 300 Hz chastotali tok impulsi hosil qiladi va unda 10 sm masofada uning qiymati $10 \mu \text{V/m}$ ga teng ekan. Tashqi va xususiy elektromagnit maydonlarning o'zaro ta'siri baliqlar to'planishi, qushlar va hasharotlar migratsiyasiga ham ta'sir qiladi.

Elektroterapiya. Elektromagnit maydondan terapiya va jarrohlik amaliyotida foydalinishda ularning chastotasi va intensivligi muhim ahamiyatga egadir. Darsonvalizatsiya deb chastotasi 200–500 kHz, kuchlanishi 20 kV, tok kuchi 15–20 mA bo'lgan impulsli toklar bilan davolash usuliga aytildi.

Bu usulni 1892-yilda fransuz fizigi va fiziologi J.A.DArsonval taklif qilgan. Veterinariyada uzunligi 100 mikrosekund vaqt oralig'ida 0,02 sekund impuls hosil qiladigan Iskra-1 va «Ultratan» apparatlari ishlatiladi. Impuls generatordan hayvonga maxsus vakuum shisha quvurlar yordamida uzatiladi. Tok kuchi kichik bo'lgani sababli darsonvalizatsiya vaqtida to'qimalarning isishi unchalik sezilarli bo'lmaydi. Qutblanuvchanlik sababli hujayra membranasida ancha sezilarli o'zgarishlar bo'lishi mumkin.

Bu usulning asosida tok ta'sirida reflektiv hodisalar yuz berishi yotadi. Mahalliy darsonvalizatsiya vaqtida — retseptorlarni kichik uchqunlar bilan uyg'otiladi. Buning natijasida ichki a'zolarning unga reaksiyasi kuzatiladi. Elektrod ta'siri zonasida arterial kapillar tomirlar kengayadi va qonning aylanishi tezlashadi. Mahalliy darsonvalizatsiya yara va lat yegan joylarning bitishini tezlashtiradi, og'riqni kamaytiradi. Umumiylar darsonvalizatsiyada hayvon yuqori chastotali generatorga ulangan to'r ichiga joylashtiriladi. Bu to'r solenoidga o'xshash magnit maydon impulslarini hosil qiladi. Hayvon tanasida impuls toklari yuzaga keladi. Bu usuldan itlardagi o'lat kasalligidan keyingi diasez vaqtida, ekzemadan davolashda qo'llaniladi.

Diatermiya deb to'qimaning ichki qismlarini endogen issiqlik bilan isitish usuliga aytildi. Bu usulda chastotasi 1–1,5 MHz, kuchlanishi 200–250 V va tok kuchi 1–3 A bo'lgan toklar yordamida tananing aniq bir qismi isitiladi. Diatermiyada biror to'qima haroratini 2–5°C gacha isitish mumkin.

Hayvon tanasiga mexanik elektrod o'rnatiladi va bu elektrod harorati tok o'tganda o'zgarmaydi. Hayvon tanasidagi ajraladigan issiqlik miqdori tok kuchi kvadratiga to'g'ri proporsionaldir. Solishtirma qarshilikka qarab issiqlik qon, muskullar, jigar, quruq teri, o'pka, yog' to'qimalari, suyakda ajralib chiqadi. Ichki a'zolarga qaraganda terida ko'proq isiydi. Ana shu diatermiyaning kamchiliklaridan biri hisoblanadi. Terining ko'proq isishi, ya'ni elektrod ostida tok zichligi ko'proq bo'ladi, chunki ichkariga kirgandan so'ng tok tarmoqlanadi. Bu tarmoqlanish ham bir jinsli bo'lmaydi, chunki tananing turli qismlari solishtirma qarshiligi turlichadir. Eng kam qarshilik qonda bo'lgani uchun diatermiyada elektrodlarni qon tomirlariga perpendikular joylashtirgan ma'quldir.

Diatermiyada fiziologik effektning mohiyati shundaki, tana ichki qismlari harorati oshadi va u tashqi manba uzilgandan keyin ham bir necha soat saqlanib turadi. Diatermiyada qon harakati oshadi va biokimyoiy reaksiyalarning aktivlashuviga olib keladi. Veterinariyada diatermiyadan nafas a'zolarini, nefritlarni, artritlarni, jigar kasalliklarini, jinsiy a'zolarni va boshqalarni davolashda foydalilaniladi.

Induktotermiya deb yuqori chastotali elektromagnit maydonlar yordamida hayvon tanasida induksion toklar hosil qilish usuliga aytildi. Diatermiyada elektrod qo'yilgan joyda katta tok zichligi yuzaga kelib kuydirishi mumkin, ikkinchidan tana va elektrod orasida havo bo'shlig'i qolsa, uchqunlar chiqib noxush natijalarga olib kelishi mumkin. Induktoterapiyada bu kamchiliklar tugatiladi. Bu holda ajraladigan issiqlik to'qima solishtirma qarshiligiga teskari proporsionaldir.

Demak, qancha solishtirma qarshiligi kichik bo'lsa, shu qism shuncha ko'p issiydi (masalan, qon, jigar). Diatermiyadan usuuning ustunligi, ancha yuqori chastotali toklar, ya'ni 10–15 MHz, ishlataliganligi uchun tananing birday isishiga erishadi.

Induktiv g'altak bir necha o'ramdan iborat bo'lib, u isitiladigan qismлага joylashtiriladi.

O'YCh terapiyada chastotasi 30–300 MHz bo'lган elektr maydonlari ishlatiladi. Hayvon yoki uning a'zosi tebranish konturidagi kondensator orasiga joylashtiriladi. O'YCh terapiyada suyak, to'qimalar, yog' to'qimalari, qon aylanuvchi tugunlarga qaraganda (limfa tugunlari) kuchliroq isiydi. O'YCh terapiyada teri maydon uchun shaffof hisoblanadi. Bu holda issiqlik effekti uncha kuchli emas. O'YCh elektr maydoni fermentlarni aktivlashtiradi. Katta O'YCh maydon qaytmas jarayonlarga ham olib kelishi mumkin. Masalan, kalamushlarni katta intensivlikdagi O'YCh maydon bilan nurlantirganda ularning lablari va burunlarining shishishi kuzatilgan. Yana kattaroq maydonlarda kalamushlar halok bo'lib, o'lishigacha olib kelgan.

Veterinariyada O'YCh terapiyadan bo'g'indinlardagi shamolashlar, mastit, gaymorit, furunkul kasalliklarini davolashda foydalilanildi.

Kichik to'lqinli terapiya. Bu holda o'ta yuqori chastotali elektromagnit to'lqinlar ishlatiladi, ya'ni santimetrik detsimetrik to'lqinlar diapazoni elektromagnit to'lqinlarni magnetron generatrlar hosil qiladi. Bu to'lqin tananing kerakli qismiga yuboriladi. U organizmga, santimetrik diapazonda 2–6 sm, millimetrik diapazonda 7–9 sm kiradi. Asosiy energiya dielektriklarda sarflanadi. Suvning dielektrik kirituvchanligi katta, shu sababli endogen issiqlik suvi ko'p to'qimalarda yuzaga keladi (qon, muskullar). Hayvonlar uchun to'qimalar intensivligining chegaraviy qiymati SMT uchun $10\text{W}/\text{sm}^2$, DMT uchun $40\text{ mW}/\text{sm}^2$. Kichik to'lqinlar ta'sirida biologik aktiv moddalar hosil bo'ladi.

Veterinariyada, bu usuldan nerv tizimini, ginekologik kasalliklarni davolashda foydalilanildi.

Elektrojarrohlik. Elektrojarrohlik deb yuqori chastotali tok yordamida hayvon biror a'zosini kesish yoki ta'sir qilishga aytildi. Diatermiyadan bu usulning farqi katta tok kuchi ishidadir. Bu holda tok zichligi $40\text{ kA}/\text{m}^2$ gacha yetishi mumkin. Elektrojarrohlik usuli yordamida qon tomirlarini birlashtirishda, alveolalarini tikishda, ko'z to'r pardasini payvandlashda ishlatiladi. Elektrodlar ingichka igna yoki skalpel shaklida bo'ladi. Elektrojarrohlikning

odatdagи jarrohlik usullaridan quyidagi afzalliklari mavjud: kam qon yo'qotiladi, operatsiyadan keyin og'riqlarning kam bo'lishi, bakteritsid ta'siri, boshqa usullarga qaraganda elektrodlar shaklini o'zgartirib ko'п maqsadlarda ishlatish mumkin.

Sinov savollari

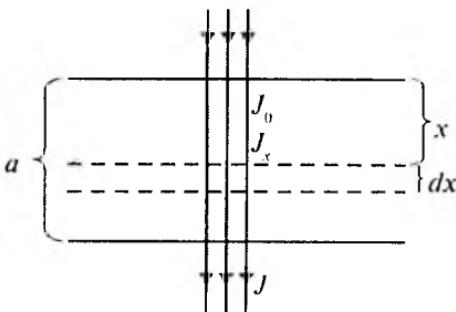
1. Elektr maydon nima? Maydon kuchlanganligi haqida tushuncha bering.
2. Potensiallar farqi, uning o'chov birligi nima?
3. Moddalarning elektr xossalalarini aytинг.
4. Elektrostatik induksiya hodisasi deb nimaga aytildi?
5. Yarimo'katzgich va ularning xossalalarini tushuntiring.
6. Dielektrik kirituvchanlik nimani ko'rsatadi?
7. Tirik organizm dielektrik kirituvchanligi organizm holatiga qanday bog'liq?
8. Termistorlar va ularning qo'llanilish sohalarini tushuntiring.
9. Qanday suyuqliliklar elektrolitlar deyiladi?
10. Elektroliz va uning qonunlari nimalardan iborat?
11. Tirik organizmga o'zarmas tokning ta'siri qanday bo'ladi?
12. Elektroforez nima?
13. Uyg'onish tokining ta'sir etish vaqtini nima?
14. Biopotensiallar nima? Tinchlik va qo'zg'alish biopotensiallarini tushuntiring.
15. Biopotensialarni o'chash (EKG) usullari.
16. Hujayra biopotensiali nima?
17. Magnit maydoni nima?
18. Ersted va Amper tajribalarini tushuntiring.
19. Amper qonunini tushuntiring.
20. Tesla nimaning o'chov birligi?
21. Magnit kirituvchanligi nima?
22. Moddalar magnit xususiyatiga ko'ra necha xil bo'ladi?
23. Magnit maydonining tirik u'zosiga qanday ta'sir qiladi?
24. Magnit zondlari nima?
25. Magnitoterapiya nima?
26. Erkin radikallarni aniqlashda magnit maydonining roli nimadan iborat?
27. Elektroterapiya nima?

VIII BOB KVANT BIOFIZIKASI

8.1-§. Yorug'likning moddalar bilan o'zaro ta'siri

Yorug'likning yutilishi deb uning biror muhitga tushganda energiyaning bir qismini issiqlik va boshqa tur energiyalarga aylanishiga aytildi. Yutilish natijasida intensivlik kamayadi (8.1-rasm).

Yorug'lik intensivligi deb nurga perpendikular 1m^2 yuzaga 1s vaqt davomida olib o'tilgan energiya miqdoriga aytildi. Biror shaffof moddadidan α -qalinlikdagi qatlam ajratamiz. Yorug'likning bu qatlamdan o'tishi tufayli intensivligrining o'zgarishi (8.1-formula) Buger qonuni bilan ifodalanadi.



8.1-rasm. Yorug'likning yutilish qonunini chiqarish uchun chizma.

$$I = I_0 e^{-\alpha x}. \quad (8.1)$$

Bunda I_0 va I – tushayotgan va qalinligi χ bo'lgan moddadidan chiqayotgan yorug'lik intensivligi α -yutilish koefitsiyenti bo'lib, yorug'lik to'lqin uzunligi modda kimyoviy tarkibiga va modda holatiga bog'liq bo'lib, intensivlikka bog'liq bo'lmaydi.

$x = \frac{1}{\alpha}$ qatlamda intensivlik e – marta kamayadi, normal sharoitda havo uchun $\alpha = 10^{-3} \text{ m}^{-1}$, shisha uchun 1m^{-1} , metallar uchun 10^6 m^{-1} .

Har qanday modda yorug'likni tanlab yutish xususiyatiga ega. Masalan, suv va suv bug'i infraqizil nurlarni kuchli yutadi. Odatdag'i shisha ko'rinadigan nurlarni yaxshi o'tkazadi, infraqizil nurlarni ancha zaiflashtiradi, ultrabinafsha nurlarni deyarli butunlay yutadi. Tirik o'simliklarning barglari ko'rinuvchi spektrning yashil ($0,52 < \lambda < 0,6$ mk) va to'q qizil ($\lambda > 0,7$ mm) sohalaridan tashqari butun sohani kuchli yutadi. Bunday yutishga barglardagi pigment, xlorofill sabab bo'ladi.

Yorug'likning yutilishi, uning molekulalar bilan o'zaro ta'siri tufayli sodir bo'lgani uchun yorug'likning yutilish qonunini molekulaning ba'zi bir xarakteristikalari bilan bog'lash mumkin. n -molekula konsentratsiyasi, σ -molekula yutilishining effektiv kesimi.

U holda

$$I = I_0 e^{-\sigma n x} \quad (8.2)$$

yoki

$$I = I_0 e^{-\chi c x}. \quad (8.3)$$

(8.19), (8.20) formulalar Buger – Lambert – Beer qonunini ifodalaydi.

$C = \frac{n}{Na}$ – molar konsentratsiya, $\chi = \alpha C$ – yutilishining tabiiy molar ko'rsatkichi.

$$I = I_0 e^{-\alpha c x} \quad (8.4)$$

χ – yutilishning molar ko'rsatkichi

$$\tau = \frac{I}{I_0}. \quad (8.5)$$

Shaffof moddalari yorug'likning o'tkazish koeffitsiyenti (8.22) formula bilan ifodalanadi:

$$D = \lg \frac{I_0}{I} = \frac{1}{2,3} \alpha C x. \quad (8.6)$$

O'tkazish koeffitsiyenti teskari qiymatining o'nli logarifmiga eritmaning optik zichligi deyiladi.

Buger – Lamber – Beyer qonuniga asoslanib, bo'yalgan eritmalarda modda konsentratsiyasini aniqlashning bir qator fotometrik usullari mavjud.

Modda orqali yorug'lik oqimi o'tganda bir qism modda atomlari tomonidan ushlanib qolinadi va yorug'lik oqimi intensivligi kamayadi. Fotonni ushlab qolish fotoeffekt vaqtida yoki elektronlarning atomdagи yuqoriq energetik holatlarga o'tishida yuz berishi mumkin.

Fotokimyoviy reaksiya deb, yorug'lik ta'sirida bo'ladigan reaksiyalarga aytildi. Bu holda foton ta'sirida molekula uyg'onadi yoki ionlashadi. Har qanday reaksiyadagi kabi fotokimyoviy reaksiya vaqtida ham fotonlar tashqi elektron qobiqlardagi elektronlar bilan ta'sirlashadi. Yutilgan energiya miqdori nurlanish tezligiga to'g'ri proporsional bo'ladi. Bu fotokimyoviy reaksiyaning asosini tashkil qiladi va Bunzen – Rasko qonuni deyiladi:

$$f_1 \Delta t_1 = f_2 \Delta t_2 . \quad (8.7)$$

Fotokimyoviy reaksiya darajasini ko'rsatuvchi kattalik reaksiyaning kvant chiqishi deyiladi, ya'ni $\varphi = \frac{N}{N_y} N_y$ – yutilgan fotonlar soni, N – barcha tushayotgan fotonlar soni.

Agarda har bir yutilgan foton reaksiyaga kirishsa, u holda kvant chiqish 100% bo'ladi. Odatda, bu bir necha foizdan oshmaydi. Masalan, fermentlarni aktivatsiya qilish reaksiyasi uchun 0,1–0,01% ga teng.

Birlamchi va ikkilamchi fotokimyoviy reaksiyalarni farqlash muhim ahamiyatga ega. Eynshteyn ko'rsatishicha har bir molekula bitta fotonni yutadi va, demak, birlamchi reaksiyadagi molekulalar soni fotonlar soniga proporsionaldir.

Aminokislota, oqsil, nuklein kislotalarni katta dozadagi ultrabinafsha nurlar bilan nurlantirsa fotojemirilish yuz beradi. Natijada, kimyoviy bog'lanishlar uzilib radikallar, ionlar va neytral atomlar hosil bo'ladi. Bu tur reaksiyaga Yerda bo'ladigan kislorod – ozon reaksiyasi kiradi.

Quyoshdan kelayotgan ultrabinafsha nurlar ta'sirida stratosferada kislorod molekulalarining dissotsiatsiyasi kuzatiladi:

$O_3 + h\nu \rightarrow 2O$. Hosil bo'lgan aktiv kislorod atomlari kislorod molekulalari bilan birlashib, ozon hosil qiladi: $O + O_3 \rightarrow O_2$. Ozonning parchalanishi ham fotokimyoviy reaksiya tufayli ro'y beradi.

$O_3 + h\nu \rightarrow O_2 + O$. Bu ikki reaksiya natijasida 25 km yuqorida qalinligi 2–3 km li ozon qatlami hosil bo'ladi. Undan yuqori qatlamlarda kislorodning kamligi natijasida kam miqdorda ozon hosil bo'ladi.

Undan past qatlamlarda ultrabinafsha nurlarning kam kelishi tufayli reaksiyalar amalga oshmay qoladi. Quyoshdan kelayotgan ultrabinafsha nurlarning to'lqin uzunligi 290 nm.dan kamini stratosfera ozon qatlami to'laligicha yutib oladi. Agar bu to'lqin uzunlikli nurlar Yerga yetib kelganda edi, barcha tirik jonzot halok bo'lar edi. Ozon infraqizil sohadagi 10 mkm to'lqin uzunlikli nurlarni yutuvchi qatlamga ham egadir. Aynan shu to'lqin uzunlik Yerdagi issiqlik nurlanishiga mos keladi. Demak, ozon 20% issiqlik nurlanishni ushlab turadi va issiqlik ekrani bo'lib xizmat qiladi. Natijada Yerdan issiqlikning koinotga tarqalishiga to'sqinlik qiladi. Afsuski, keyingi yillarda aviatsiyadan foydalanish va sanoat chiqindilari ta'sirida ozon qatlami qisman yemirilib bormoqda. Arktika ustida kengligi 5 mln. km² li «Ozon tirqishi» hosil bo'lgan. Bu «tirqish» ning keyingi oshuvi yerda turli kasalliklarning kelib chiqishiga sabab bo'ladi va uning ekologik ta'sirini baholash qiyindir.

$$I = I_0 e^{-ml}, \quad (8.8)$$

bunda m – sochilish ko'trsatkichi.

Reley qonuniga binoan sochilgan nur intensivligi to'lqin uzunligi to'rtinchchi darajasiga teskari proporsionaldir:

$$I \sim \frac{1}{\lambda^4}. \quad (8.9)$$

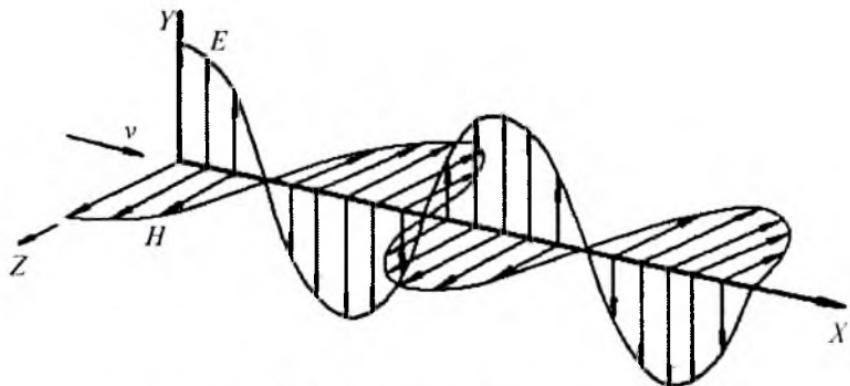
Ozmonning ko'k rangi ham yorug'likning atmosfera zarralaridan sochilishiga sabab bo'ladi. Quyoshning botishidagi qizil rangi, ko'k va binafsha nurlarning qiya tushganda biosfera qatlamlari ichida ancha chuqurroq masofaga sochilishi natijasida oq yorug'lik spektrining o'zgarishidir. Infracizil nurlar yanada kamroq sochiladi.

Maksvell nazariyasiga binoan elektromagnit to'lqinlар ko'n dalang, ya'ni elektr va magnit maydon kuchlanganliklari E va H tebranishlari to'lqin tarqalish yo'nalishiga perpendikulardir. Qutblanish qonunlarini tushuntirish uchun bulardan bittasini, odatda, elektr maydon kuchlanganlik \vec{E} vektorining o'zini tutishini bilish yetarli.

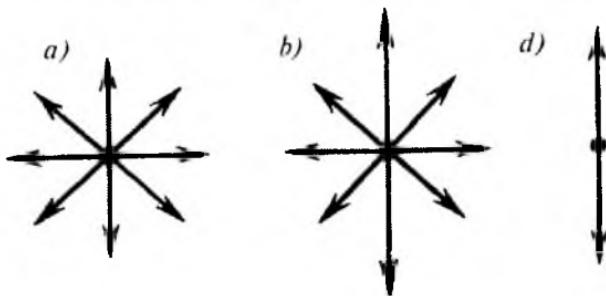
Yorug'lik ko'plab atomlar nurlanishi to'plamidan iboratdir. Atomlar esa bir-biriga bog'liq bo'lmasan holda nurlaydi (8.2-rasm).

Hamma yo'nalish bo'yicha \vec{E} (\vec{H}) elektr va magnit maydon kuchlanganlik tebranish vektorlariga ega bo'lgan yorulikka tabiiy yorug'lik deyiladi.

Ma'lum yo'nalish bo'yicha \vec{E} (\vec{H}) vektori tebranishi ajratilgan yorug'likka qutblangan yorug'lik deyiladi. Qutblanish darajasi quyidagi kattalik bilan aniqlanadi (8.3-rasm):



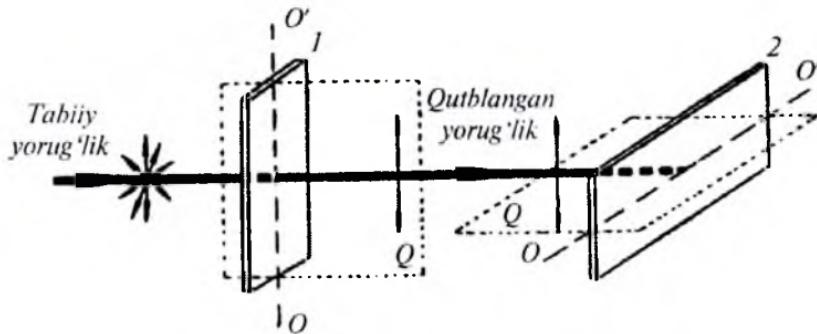
8.2-rasm. Elektromagnit to'lqinlarning tarqalishi.



8.3-rasm. Tabiiy (a), qisman qutblangan (b) va to'la qutblangan (d) nurlar.

$$P = \frac{I_{\max} - I_{\min}}{I_{\max} + I_{\min}} \quad (8.10)$$

I_{\max} va I_{\min} lar E elektr maydon kuchlanganlik vektorining o'zaro perpendikular tekisliklardagi intensivligi (8.4-rasm).



8.4-rasm. Yorug'likning qutblanishi.

Tabiiy nurni qutblantiruvchi asboblarga polarizatorlar (qutblantirgichlar) deyiladi. Tabiiy kristallardan turmalin kristali shunday xususiyatga ega. Kristallning $00'$ optik o'qiga parallel kesilgan 1 turmalin plastinkasi orqali o'tgan tabiiy nur qutblanadi. Unga perpendikular qo'yilgan ikkinchi turmalin plastinkasi bu nurni o'tkazmaydi, har bir kristallda shunday bir yo'nalish bo'ladiki, bu yo'nalishga nisbatan kristall panjaraning atomlari (yoki ionlari) simmetrik joylashadi, bu yo'nalish kristallning optik o'qi deyiladi.

Polarizatordan tabiiy nurning yarim intensivligi o'tadi. Polarizator buralsa, qutblanish tekisligi buraladi, lekin intensivlik o'zgarmaydi. Agar tekis qutblangan E_0 amplitudali nur analizatorga tushsa, undan $E = E_0 \cos \varphi$ qismi o'tadi.

φ – bu polarizator asosiy o'qi bilan analizator orasidagi burchak.

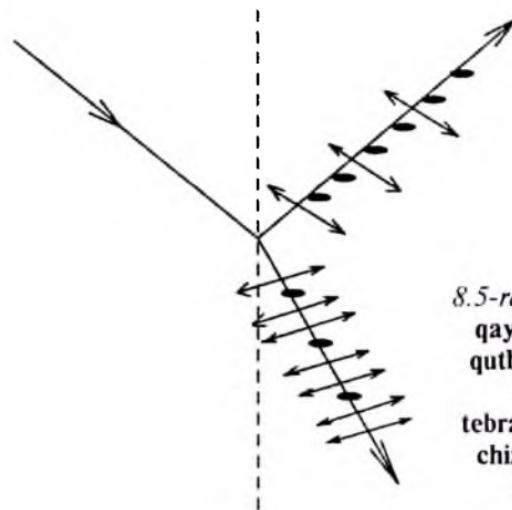
Intensivlik kuchlanganlik amplitudasi kvadratiga proporsional $I \sim E^2$ bo'lgani uchun quyidagi munosabat o'rinni bo'ladi:

$$I = I_0 \cos^2 \varphi. \quad (8.11)$$

(8.11) formula Malyus qonunini ifodalaydi.

Ikki dielektrik chegarasidan qaytuvchi tabiiy nur qisman qutblanadi. Qaytgan nurda tushish tekisligiga perpendikular tebra-

nishlar ko'p bo'lsa, singan nurda tushish tekisligiga parallel mulu ko'p bo'ladi (8.5-rasm).



8.5-rasm. Yorug'likning qaytish va sinishida qutblanishi: nuqtalar chizmaga tik tebranishlar, chiziqlar chizma tekisligidagi tebranishlar.

Agar tushish burchagi i quyidagi shartni qanoatlantirsa, u holda qaytgan nur to'la qutblanadi:

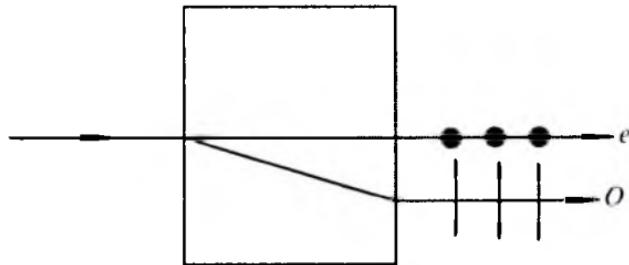
$$\operatorname{tg} i_b = n. \quad (8.12)$$

(8.12) formula Bryuster qonunini ifodalaydi.

Bunda: i_b – Bryuster burchagi;

n – muhitning nisbiy sindirish ko'rsatkichi.

Ba'zi kristallarda ikkilanib sinish xususiyati namoyon bo'ladi (8.6-rasm). Bunda



8.6-rasm. Yorug'likning ikkilanib sinish hodisasi:

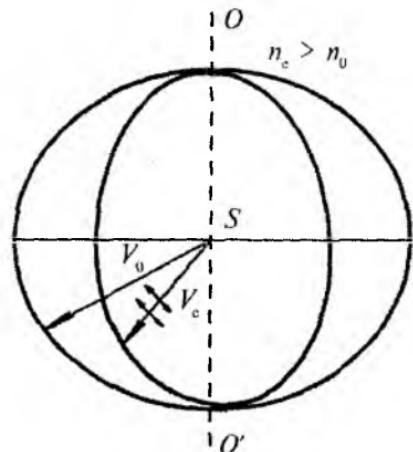
e – odatdagimas nurlar; O – odatdagisi nurlar,

O uchun sinish qonuni o'rinnli;

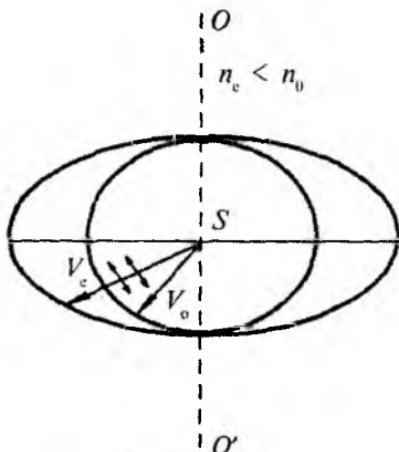
e uchun sinish qonuni bajarilmaydi.

o va *e* nurlarning tarqalishi bir xil bo‘lgan o‘qlarga kristallning optik o‘qi deyiladi. Bunday o‘q bitta bo‘lsa, bir o‘qli kristall deyiladi. Ularga Ca CO₃, kvars, turmalin va boshqalar kiradi. Optik o‘q va tushuvchi nur orqali o‘tuvchi tekislikka asosiy tekislik deyiladi.

O nuring tebranishi asosiy o‘qqa perpendikular bo‘lsa, *e* nuring tebranishi shu tekislikda yotadi. Odatdag'i va odatdagimas nurlar tezligi $V_0 = \frac{C}{n_0}$ – kristall optik o‘qi bo‘ylab ikkalasi ham bir xil bo‘ladi (8.7-rasm).



Musbat kristall



Manfiy kristall

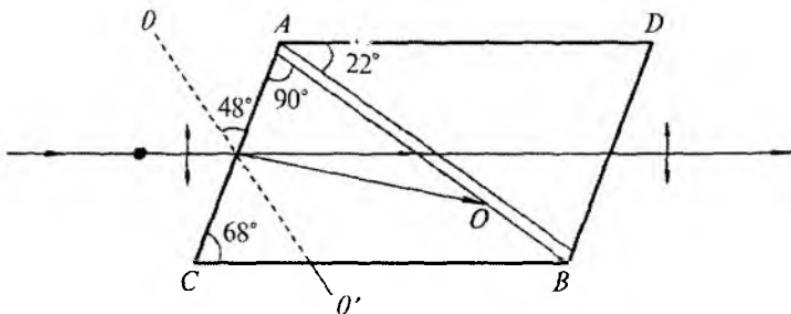
8.7-rasm. Musbat va manfiy kristallar. n_o – oddiy nur uchun sindirish ko‘rsatkichi.

Island shpati uchun $n_o = 1,6504$, $n_e = 1,4864$.

Ikkilanib sindiruvchi kristallarda *e* va *o* nurlar bir-biridan juda kam masofaga uzoqlashadi, shu sababli ulardan qutblagichlar sifatida foydalanimaydi. Bularidan maxsus polarizatsion prizmalar tayyorlanadi. Eng ko‘p tarqalgani Nikol prizmasidir. Ikkita island shpatini kesib, kanada balzami bilan yelmlanadi (8.8-rasm).

Unda *O* nur yutiladi, *e* nur esa pastki qirraga parallel holda chiqadi.

O‘ziga tushgan tekis qutblangan nurni qutblanish tekisligida buradigan moddalarga optik aktiv moddalar deyiladi (kvars).



8.8-rasm. Nikol prizmasida nuring yo‘li.

Agar optik o‘qlari perpendikular bo‘lgan polarizator va analizator orasiga kvars plastinkasini qo‘ysak, kvars yorug‘lik nuri qutblanish tekisligini burgani uchun yorug‘lik analizatordan o‘tadi (8.9-rasm).

A ni ma’lum burchakka burib, yana qorong‘ilik hosil qilish mumkin. Bu burchakka qutblanish tekisligining buralish burchagi deyiladi.



8.9-rasm. Polarizator va analizatorda nuring yo‘li.

Aniq to‘lqin uzunlik uchun $\alpha = \alpha_0 \cdot l$, bunda l – optik aktiv moddadagi nuring yo‘li.

α_0 – aylanish doimiysi (grad/mm). Ikkixil kvars mavjud, o‘ngga (soat strelkasi bo‘yicha) va chapga (soat strelkasiga teskari) buruvchi, ikkala holda ham bir xildir. Optik aktiv moddalarga toza suyuqliklar (masalan, skipidar), eritmalar (shakarning suvdagi eritmasi), bug‘lar (kamfora bug‘lar) kiradi. Bular uchun

$$\alpha = [\alpha_0] S \cdot l. \quad (8.13)$$

Bunda S – modda konsentratsiyasi.

Bu formula yordamida modda konsentratsiyani aniq o‘lchash mumkin. Tibbiyotda polarimetrlar va saxarometrlar keng ishlataladi. Siydkda shakar miqdorini, oziq-ovqat sanoatida lavlagi, uzum, olma sharbatlarida shakar miqdorini aniqlashda qo‘llaniladi. Biologik obyektlarni mikroskopda qarab, ularning tuzilishini

aniqlash qiyin, shuning uchun ular polarizatsion mikroskop yordamida o'rganiladi. Bu mikroskop oddiy mikroskopdan kondensor oldiga polarizator, obyektiv va okular orasiga analizator qo'yilishi bilan farq qiladi. Bu holda obyekt qutblangan nur bilan yoritiladi. Agar R va A o'qlari o'zaro perpendikular bo'lsa, predmet stolchaga izotrop modda qo'yib kuzatilsa ham qorong'i bo'ladi. Ammo anizotrop modda qo'yilsa yorug'lik yuzaga kelib, to'qimalar, bakteriyalarni ko'rish mumkin. Polarizatsion mikroskop yordamida suyak to'qimalarida hosil bo'ladigan mexanik kuchlanishlarni kuzatish mumkin.

Optik anizotropiya ikkilanib sinishi tabiiy moddalarda o'rinli. Ammo optik anizotropiyani sun'iy yo'l bilan ham hosil qilish mumkin. Optik izotrop moddalarni anizotrop qilishning 3 xil usuli mayjud.

1. Bir tomonlama siqilish va cho'zish (kubik kristallar, shisha va boshqa moddalar).

2. Elektr maydon yordamida [(Kerr effekti) (amorf jismlar, suyuqliklar, gazlar)].

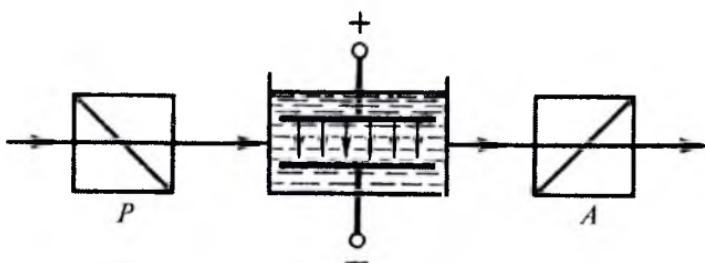
3. Magnit maydoni yordamida (suyuqliklar, shisha, kolloidlar).

Optik o'qiga perpendikular yo'nalishdagi odatdag'i va odatdan tashqari nurlar sindirish ko'rsatkichlari farqi hosil bo'ladigan optik anizotropiya o'lchovi bo'lib xizmat qiladi. Bu ta'sirlar deformatsiyasi natijasida $n_o - n_e = K_1 \sigma$ optik yo'llar farqi hosil bo'ladi.

$n_o - n_e = K_2 E^2$ (elektrostatik maydon bo'lganda), $n_o - n_e = K_3 N^2$ (magnit maydon).

δ – normal kuchlanish. K_1 , K_2 , K_3 – moddani xarakterlovchi doimiyliklar, E va N – elektr va magnit maydon kuchlanganliklari.

Elektr maydoni holini qaraymiz (8.10-rasm).



8.10-rasm. Kerr effektini suyuqlikda ko'rsatuvchi qurilma.

Bunda P – qutblantirgich, A – analizator.

Kerr yacheykasiga suyuqlik (masalan, nitrobenzol) solingan va kondensator plastinkalari o'rnatilgan elektr maydon bo'lmasa, nur (A va R perpendikular bo'lganda) o'tmaydi. Agarda shu holda elektr maydoni ulansa, nur o'tadi, ya'ni $\Delta = L(n_o - n_e) = K, L, E$ yo'llar farqi yuzaga keladi. L – masofa.

U holda fazalar farqi

$$\varphi = \frac{2\pi\Delta}{\lambda} = 2\pi VLE^2. \quad (8.14)$$

Bunda $V = K_2/\lambda$ – Kerr doimiysi.

Kerr effekti elektr maydon ta'sirida moddalar optik anizotropiyasi – har xil yo'nalishlar bo'yicha suyuqlik molekulalarining har xil qutblanishini tushuntiradi. Bu jarayon inersiyasiz 10^{-10} s da modda izotrop holatdan anizotrop holatga elektr maydon ta'sirida o'tadi.

Shuning uchun u Kerr yacheykasi zatvori bo'lib xizmat qilishi mumkin (ovozi yozishda, ovozi eshittirishda, tez fotografiyada va kinoda yorug'lik tarqalishini o'rganishda va hokazolarda).

Bundan tashqari, optik lokatsiyada, optik telefonda, mashinalar faralariga qutblagich qo'yib, qarama-qarshi yo'nalishda kelayotgan avtomobil chiroqlarini o'zaro perpendikular tekislikda qutplash mumkin. Natijada haydovchilar ko'zi qamashmaydi.

Magnit maydoni ta'sirida qutblanish tekisligining burilishini Faradey aniqladi va unga Faradey effekti deyiladi.

Bu esa optik va magnit hodisalar bog'liq ekanini ko'rsatuvchi dalildir.

Keyingi yillarda yorug'likni qutplash uchun qutblagichlar keng ishlatilmoqda. Qutblagich qalinligi 0,1 mm ga yaqin bo'lgan shaffof polimer plyonka bo'lib, unda ko'plab mayda sun'iy kristalchalar – qutblovchilar, masalan, gerappatit kristalchalar (yod xinin sulfati) bo'ladi.

Gerappatit barcha kristallchalarining optik o'qlari qutblagich (polaroid)ni tayyorlashda bir yo'nalishda oriyentiriladi. Qutblagich plyonkasi unchalik qimmat emas, juda elastik, yuzi katta, ko'rinuvchi yorug'likning barcha to'lqin uzunliklarini deyarli binday (juda oz) yutadi.

8.2-§. Quyosh nurining biologik ahamiyati

To'lqin uzunligi 400 nm dan 100 nm gacha bo'lgan elektromagnit to'lqinlar *ultrabinafsha nurlanish* deyiladi. Uning to'lqin uzunligi ko'rindigan nurlar va yumshoq rentgen nurlari o'rtasida joylashgan. To'lqin uzunligi 100 nm dan kichik bo'lgan to'lqinlar yupqa havo qatlamida ham kuchli yutiladi. Shu sababli amaliyotda ultrabinafsha nurlarning qolgan qismi qo'llaniladi. Fizioterapiya va fotobiologiya bo'yicha xalqaro kongressda ultrabinafsha nurlanish sohasini shartli uchga bo'lish kelishib olingan. I-UBNA ($\lambda > 400 \div 315$ nm). UBN-V ($\lambda = 315 \div 280$ nm), *UFN* – C – ($\lambda = 280 \div 100$ nm) quyosh spektrining 9 foizi ultrabinafsha nurlanishdan iborat, lekin Yer sirtida 280 nm dan past to'lqin uzunlikli nurlanishlar yo'q va UBN-V dan Yerga atigi 0,1% yetib keladi. Bunga sabab atmosferadagi azot va ozon qatlami ularni kuchli yutishidadir. Agarda UBN-V va UBM-S yutilmaganda edi, yerdagi hamma jonzot halok bo'lgan bo'lar edi.

Sun'iy yorug'lik manbalaridan keng spektrdagi nurlanish olish mumkin. 3000 K dan yuqori darajada isitilgan qattiq jismlar ko'p miqdorda ultrabinafsha nurlar chiqarishi mumkin. Lekin ulardan intensivligi katta bo'lgan qisqa to'lqinlar chiqishi amalda mumkin emas. Chunki nurlanishning maksimumi 100 nm ga to'g'ri kelishi uchun jismni 29000 K gacha isitish zarur. Bunday harorat faqat yadro portlaganda markazida bo'lishi mumkin. Shu sababli qisqa to'lqinli nurlar spektrini ultrabinafsha nurlar chiqaruvchi metall bug'larining elektr razryadlari vaqtida hosil qilinadi. Veterinariya amaliyotida 280–380 nm. to'lqin beruvchi va bakteritsid (253–265 nm) lampalardan foydalananiladi. Ularni qayd qilish uchun sezgir fotoelementlar, fotoplastinkalar, luminessent moddalardan foydalananiladi.

Ultrabinafsha nurlar energiyasi ko'rindigan nurlarnikidan katta bo'lgani uchun modda bilan kuchli ta'sirlashadi. Shu sababli ular ko'rindigan nurlarga qaraganda ko'proq fotoeffekt, fotokimyoiy reaksiyalar va luminessensiyani hosil qilishi mumkin.

Ultrabinafsha nurlarning biologik ta'siri kuchli bo'lgani uchun u veterinariyada keng qo'llaniladi. Ultrabinafsha nurlarning biologik ta'siri mexanizmi juda murakkab bo'lib, hozirgacha aniqlan-

magan. Bu holda yutilish mexanizmi issiqlik effekti emas, balki fotokimyoviy reaksiyalardir. Ushbu holda foton ta'sirida molekulalardan elektron chiqib ketadi va oqsil molekulasi zaryadi o'zgaradi. Nurlanish fotolizga olib keladi, ya'ni katta molekulalar bo'laklari hosil bo'ladi va ular yuqori biologik aktivlikka egadir. Fotolizni to'lqin uzunligi eritem sohada bo'lgan to'lqinlar hosil qiladi. Denaturatsiya esa bakteritsid to'lqin sohasida kuzatiladi. DNK molekulalaridagi nuklein kislotalarida bo'ladigan o'zgarishlar hujayralar hayotiy holatiga ta'sir qiladi va ularning o'sishiga va keyin hujayra va bir hujayrali organizm — bakteriyalarning halokatiga olib keladi. Turli bakteriyalar har xil to'lqin uzunliklarda halok bo'lishi mumkin. Masalan, stafilokokk to'lqin uzunligi 265 nm, *E. coli* — 251nm nurlanish ta'sirida halok bo'ladi. Hujayraning halok bo'lishi uchun katta miqdorda nurlanish dozasi talab qilinadi. Masalan, *E. coli* — hujayrasini o'ldirish uchun $2 \cdot 10^6$ ta foton kerak bo'ladi.

Ultrabinafsha nurlarning bakteritsid ta'siridan yopiq binolarni sterilizatsiya qilishda foydalaniladi.

Sanoat parrandachiligidagi bu keng qo'llaniladi, chunki ko'p miqdordagi tovuqxonalarda havo orqali turli xil mikroblar tarqalishi mumkin. Jo'ja boqiladigan xonalarni sutkasiga 3 mahal 5—25 minutdan nurlantirish jo'jalarning yaxshi o'sishi va kam halok bo'lishiga olib kelgan.

Dezinfeksiya maqsadlarida chorva binolariga beriladigan havolar ham ultrabinafsha nurlar balan nurlantiriladi. Ultrabinafsha nurlar dezinfeksiyadan tashqari havoni ionlashtiradi ham. Bu holda ozon hosil bo'ladi va molxonadagi yoqimsiz hidrlarni kamaytiradi.

Hayvonlarga ultrabinafsha nurlanishning ta'siri uning terisiga tushganda yutilishi bilan bog'liqidir. Nurlanish biologik effekt berishi uchun u teri ostida joylashgan qon va nerv tomirlarigacha yetib borishi kerak. Odam terisi uchun to'lqin uzunligi 300 nm dan kichik bo'lgan to'lqinlar 0,5 mm kiradi xolos. Hayvonlar terisi qalin va juni bo'lganligi uchun ham kam masofaga o'tadi.

Yorug'lik ta'sirida biokimyoviy reaksiyalar va fiziologik jarayonlar tufayli teri ostida gistogramin hosil bo'ladi.

Gistamin boshqa molekula «bo'laklari» bilan qon tomirlari orqali tarqaladi. Gistamin qon tomirlarini kengaytiruvchi modda

bo'lib, natijada giperamin hosil bo'ladi. Organizmning nurlanishiga aks ta'siri terida pigmentatsiya, ya'ni kuyish hosil bo'lishidir. Teri pigmenti melanin epidermisning tubida joylashgandir.

Ultrabinafsha nurlanish ta'siridan teri va so'ng qolgan qismlarda modda almashinuvi yaxshilanadi va natijada organizm immuno-biologik holati yaxshilanadi. Shu sababli ultrabinafsha nurlar veterinariyada shamollash kasalliklarini davolashda ishlatiladi.

Ultrabinafsha nurlar ta'sirida D vitamini hosil bo'ladi. Bu esa kalsiy elementining o'zlashtirilishiga imkon beradi. Agarda organizmda D vitamini yetishmasa organizm kalsiyini suyakdan oladi va bu raxit kasalligiga olib keladi. D vitaminining yetishmasligi skeletning o'sishini sekinlashtiradi. D vitamini go'sht, yog'lar tarkibida bo'ladi, lekin uni organizmning o'zida ultrabinafsha nurlar ta'sirida hosil qilish mumkin. Buning uchun organizmni 280–315 nm li ultrabinafsha nurlari bilan nurlantirilishi kerak. Bu narsa buzoqlar va jo'jalarni nurlantirishda ishlatiladi. Oxirgi yillarda hayvonlar qonini UB nurlar bilan nurlantirish yo'li bilan hayvonlarning turli kasalliklarga chalinishining oldi olinmoqda. Buning uchun hayvon venasidan 1 kg massaga 1–2 ml qon olib, ultrabinafsha nurlar bilan nurlantirilib, yana organizmga yuboriladi.

Shuni qayd qilish kerakki, ultrabinafsha nurlarning salbiy ta'sirlari ham ko'p va undan himoyalanish ham zarur.

Quyosh nuridan fotosintezda foydalanilishi ma'lum, lekin tushayotgan quyosh nurining atigi 5 foizi bevosita fotosintezga sarflanadi (bahorgi bug'doy uchun 3,26 foiz, kartoshka uchun 3,02 foiz, makkajo'xori uchun 2,35 foiz va h.k). O'simliklarning organik massasi fotosintez jarayonida to'planadi, shuning uchun qishloq xo'jaligi ekinlarining hosildorligini oshirish uchun quyosh energiyasidan foydalanish koeffitsiyentini oshirish zarur. Buning uchun sun'iy yorug'lik berish kerak. Bunda o'simliklar karbonat angidrid bilan boyib ildizdan suyuq oziqa berilgani holda sun'iy ravishda qo'shimcha yoritiladi. Yorug'lik teri qatlamiga ham ta'sir qiladi. Ko'rinarigan va infraqizil nurlar, asosan, terining sirtini qizdiradi. Ultrabinafsha nurlar tashqi qatlamda fotokimyoiy reaksiyani vujudga keltiradi, buning natijasida qo'ng'ir pigment hosil bo'ladi (kuyish), bu pigment melanin deyiladi va ultrabinafsha nurlarni kuchli yutib, organizmni ularning haddan tashqari

ta'siridan saqlaydi. Ultrabinafsha nurlarning kuchsiz (normal) ta'siri organizmga foydali ta'sir ko'rsatadi, uning yuqumli kasalliklarga qarshiligini ko'rsatadi va modda almashinuvini yaxshilaydi.

Odam, hayvon va o'simliklar yashashi uchun yorug'lik zarurdir, uning yetmasligi organizmning normal faoliyatini buzadi. 0,28 mkm dan qisqa to'lqinli ultrabinafsha nurlar kuchli bakteritsid ta'sirga ega.

Bundan binolarning havosini tozalash, sutni sterilizatsiya qilishlarda foydalilanadi. Bu nur kvars lampalar yordamida hosil qilinadi.

Yerga yetib keladigan quyosh nurlarida 0,29 mkm dan qisqa to'lqinli nurlar bo'lmaydi, chunki bu nurlarni atmosferaning yuqori qatlamlari (12–50 km) ozon (O_3) batamom yutib qoladi.

Infraqizil nurlar ilonlar hayotida muhim ahamiyatga ega. Ilonlarda ko'rish, eshitish, hid bilish zaif, lekin infraqizil nurlarni o'tkir qabul qiladi. Ilonning boshida ko'zlar bilan burun orasida ikkita chuqurcha bo'lib, ularda o'ziga xos «termolokatorlar» – infraqizil nurlarga sezgir a'zolar bo'ladi.

Bular yordamida turli mayda qushlar va hayvonlardan kelayotgan zaif issiqlik nurlanishlarni ham tutib oladi va ularning turgan joylarini aniqlaydi. Shuning uchun qorong'ida ham ilon o'z o'ljasiga aniq tashlanadi. Bir yilda quyosh nuri ta'sirida 450 milliard tonna organik modda hosil bo'ladi.

8.3-\$. Ko'rishning biosifizik mohiyati

Ko'rish tizimiga tushgan yorug'lik elektr impulsiga aylanadi va u ko'rish nervlari orqali miyadagi markaziy nerv tizimiga beriladi. Fotoretseptorlar sezgirligi juda yuqori bo'lib, unga tushgan kuchsiz yorug'likni ham elektr impulsiga aylantirib beradi. Yorug'lik ta'sirida retseptor hujayralarida ma'lum biokimyoiy reaksiyalarni hosil qildiradi va harakat potensiali yuzaga keladi.

Ko'z nafaqat elektromagnit to'lqinni qabul qiladi, balki ularni farqlay oladi ham. Buyum tasvirini va rangini, qanday masofada joylashganini ham aniqlaydi. Tabiat bunga uzoq evolutsiya tufayli erishdi.

Ba'zi umurtqali hayvonlar ham odam kabi ranglarni ajratadi. Masalan, otlar, qo'yilar va cho'chqalar faqat qizil va zangori ranglarni farqlaydi.

Tunda ov qiluvchi hayvonlar, masalan, mushuklar, bo'rilar rangni farqlamaydi. Hayvonlar ultrabinafsha va infraqizil nurlarni farqlay olmaydi. Bunga sabab quyoshdan yerga amalda 290 nmdan kichik to'lqinlar yetib kelmaydi. Shu sababli hayvon va odamlarda bu to'lqin uzunlikni sezuvchi a'zolar rivojlanmagan. Lekin, bundan ancha katta to'lqin uzunlikli ultrabinafsha nurlarni ham ko'z sezmaydi. Bunga sabab yuqori energiyali ultrabinafsha nurlar ko'zdagi yorug'likka sezgir pigmentlarni buzishidadir.

Shu sababli gavhar va shishasimon suyuqlik nafaqat UB nurlarni balki to'lqin uzunligi 400 nmga yaqin ba'zi nurlarni ham kuchli yutadi. Agar bu nurlar energiyasi katta bo'lsa, to'r pardani kuydiradi.

IQ nurlarni oladigan bo'lsak, uni hayvonlar tanasining o'zi ham chiqaradi. 37°C da maksimal nurlanish mkm to'lqin uzunlikka mos keladi. 1sm^2 hayvon tanasi 50 mW quvvatli energiyani nurlaydi. Bu esa ko'zga quyoshdan tushadigan energiyadan ancha kattadir.

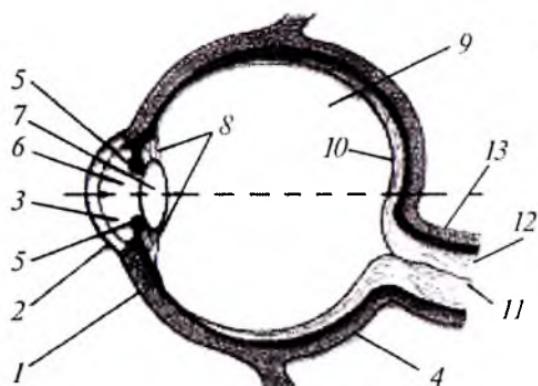
Lekin ko'z ko'rish sohasidan boshqa to'lqinlarni ham sezadi. Masalan, odam 300 nm li ultrabinafsha va 950 nm infraqizil nurlarni ham sezadi. Agarda ko'z gavhari olib tashlansa, ko'zning ultrabinafshaga sezgirligi ancha oshadi.

Umurtqali hayvonlar uchun ko'rish spektri odamlarning yaqin fotoretseptor hujayradan keladigan informatsiyani bir bitga teng desak, bir sekundda nerv tolasi orqali miyaga beriladigan impulslar axboroti bitga teng.

Taqqoslash uchun oladigan bo'lsak, televizion kanal sekundiga 102 bit axborot beradi, bu esa 30 marta kamdir. Lekin bu taxminiy hisoblardir. Amalda bundan bir necha marta katta bo'lishi mumkin. Ko'z o'ziga xos optik asbob bo'lib, u optikada alohida o'rinn tutadi (8.11-rasm).

Ko'z kosasi uncha to'g'ri bo'lmagan shar shaklida bo'lib, katta odamlarda uning old-orqa o'lchami o'rtacha $24,3 \text{ mm}$ vertikal o'lchovi $23,4 \text{ mm}$ va gorizontal o'lchovi $23,6 \text{ mm}$. Muguz parda, ko'zning eng kuchli sindiruvchi qismidir.

Ko'z gavhari ikki tomonlama diametri 8–10 mm bo'lgan qavariq linzadir, oldingi egrilik radiusi 10 mm, orqasining egrilik radiusi 6 mm, uning sindirish ko'rsatkichi 1,4 dan katta aroq. To'r parda bir necha qatlamdan iborat bo'lib, qatlamlarning qalinligi va yorug'likka sezgirligi turlichaydi. Unda yorug'likni sezuvchi hujayralar mavjud. Ularning cho'zinchoq uchlariga tayyoqchalar, konussimon uchlariga kolbachalar deyiladi.



8.11-rasm. Ko'zning tuzilishi:
 1 – tashqi oqsil qoporda;
 2 – muguz qoporda;
 3 – konyuji qopiq;
 4 – qon tomisi qoporda;
 5 – rangdor qopiq;
 6 – qora qopiq;
 7 – ko'z gavhari;
 8 – ko'zning oldingi kamerasi;
 9 – shishasimodda nervi;
 10 – ko'rurvarda;
 11 – to'r dog';
 12 – ko'k dog';
 13 – sariq.

Ko'zning asosiy vazifasi ko'zga tushgan yorug'lik energiyasini (fotoretseptor to'qimalar yordamida) elektr energiyasiga aylantirib ko'rish nervlari yordamida markaziy miyaga yekun kazishdir. Fotoretseptor to'qimalar sezgirligi juda kuchli. Odan tizimda ko'zi tirik organizmlarda eng mukammal tizimdir. Chuvalchangli aylarda ko'rish faqat yorug' va qorong'ilikni farqlashdan iborat bo'lib, ularda fokuslovchi qism yo'q. Molluskalarda chuqurcha maydonlarda u yorug'likning tushish yo'nalishini aniqlay oladi. Tayoqchalar har xil hayvonlarda turlichadir. Masalan, 100 ta bo'lsa, ninachida 28 mingta, lekin ularda qobiliyati kichik. Sochish burchagi 18° atrofida, ko'zning hamma sirtida bir tekisda joylashgan bo'lib, qora retseptor rolini o'yaydi. Kolbachalari esa, to'plangan bo'lib, asosan, rang uchun javobgardir. Sezgirligi kolbachalarnikidan katta. Masalan, tayoqchalar 10 " ik-

da ko'rish imkonini beradi. Kolbachalar esa 10^{-2} lk da rangni ajrata oladi. Yorug'likni sezish ham Veber-Fexner qonuniga bo'y sunadi. Ko'zga kesimi 4 mm^2 bo'lgan ko'rish nervi keladi, u esa million nerv tolalariga bo'linadi. Odam ko'zida 10 ta qatlam bo'lib, fotoretseptor to'qima eng oxirgisi hisoblanadi. Fotoretseptor yorug'lik energiyasini elektr energiyasiga aylantiradi va uning kuchaytirish koeffitsiyenti $10^5 - 10^6$ ga tengdir. U hatto 3-4 foton tushsa ham ishlaydigan qurilmadir. Kishi ko'zining to'r qatlamida 130 million tayoqcha va 7 million kolbachalar joylashgan. Yorug'likning asosiy sinishi muguz pardanining tashqi chegarasida yuz beradi. Uning optik kuchi 40 dioptriya, gavharniki 20 dioptriya. Ko'z turli uzoqlikdagi jismlarni bir xil ravshanlikda ko'rishi kerak. Buning uchun ko'z gavhari egriligi o'zgaradi. Bunga «keskinlikka to'g'rilanish» – akkomodatsiya deyiladi, jism cheksizlikda bo'lsa, uning optik kuchi nolgacha kamayadi. Jism yaqinlashsa, gavhar radiusi kattalashadi. 25 sm oraliq zo'riqishsiz eng yaxshi ko'rish masofasi hisoblanadi. Buyum o'lchami B , undan ko'zgacha masofa L va ko'rish burchagi orasida quyidagi munosabat o'rini:

$$B = L\beta \quad \text{yoki} \quad \beta = \frac{B}{L}. \quad (8.15)$$

Bu ko'zning ajrata olish qobiliyati taxminan $1'$ ga teng. Bu esa eng yaxshi ko'rish masofasi uchun ikki nuqta orasidagi masofa 70 mkm ga teng bo'lishini ko'rsatadi.

Bu holda to'r pardada 5 mkm tasvir hosil bo'ladi. Yaqindan ko'rishda akkomodatsiya yo'qoladi va tasvir parda oldida bo'ladi. Uzoqdan ko'rishda esa fokus pardadan orqada bo'ladi. Yaqindan ko'ruvchi ko'zni tuzatish uchun sochuvchi (mansiy), uzcqni ko'ruvchi ko'zni tuzatish uchun yig'uvchi (musbat) linzalar ishlataladi.

Tayoqchaning tuzilishi 8.12-rasmida ko'rsatilgan. Uning xarakterli tashkil etuvchisi tashqi segmentlardir (TS). Odamda uning qalinligi 2 mkm, uzunligi 20-30 mkm, tayoqchaning umumiy uzunligi 50-60 mkm. TS ning butun sitoplazmasi disklar deb ataluvchi maxsus organoidlar bilan to'lgan. Har bir tayoqchaning TS da 700 tadan 1000 tagacha disk mavjud, ular bir-biri ustiga joylashtirilgan tashqi segment disk membranalari bilan to'ldirilgan. Bu membranalarda yorug'likning birlamchi sezish jarayoni

boshlanadi. Shuning uchun disk membranalari fotoretseptor membranalari deb ataladi.

Barcha biomembranalar singari ular lipidlar va oqsillardan tashkil topgan, biroq disk membranalari uchun farq qildiruvchi ikkita muhim jihat mavjud:

birinchidan, uning asosiy oqsil tashkil etuvchisi bo'lib, ko'rish pigmenti – rodopsin xromoglikoproteidi hisoblanadi (uning konsentratsiyasi fotoretseptor membranada umumiy oqsilning 90%ini tashkil etadi);

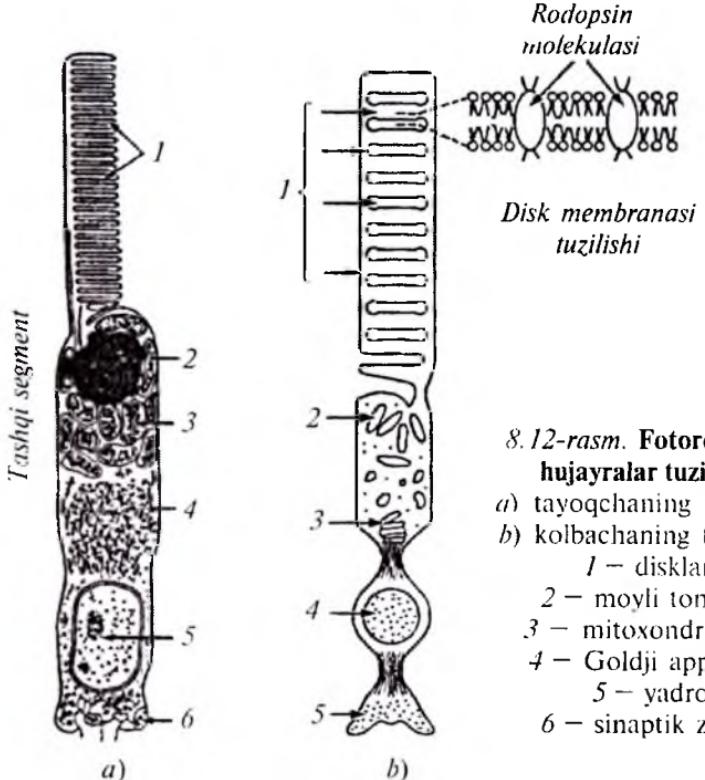
ikkinchidan, disk membranasining fosfolipidlari tarkibidagi yog' kislotalar 40% polito'yinmagan yog' kislotalari tashkil etadi. Shuning uchun fotoretseptor membrananing qovushqoqligi kichik bo'lib (~30 mPas), harakatchanligi katta bo'ladi.

Fotoretseptor membrana sirtining 75%ini lipidlar, 25%ini oqsillar (asosan, rodopsin) tashkil etadi. Har bir tayoqchada 10⁹ tadan ortiq ko'rish pigmenti molekulasi mavjud.

Rodopsin – molekular massasi 39 kDa bo'lib, asosan, A vitamini aldegidi (retinal) va opsin deb ataluvchi lipoproteindan tashkil topgan. Rodopsin fotoretseptor membranada yettita spiralli ustunlar tariqasida joylashgan. Shunga o'xshagan strukturaga galofill bakteriyalardagi plazmolemeda bakteriorodopsinlar egadir. Lipid qo'shqatlami ichida retinal joylashgan bo'lib, opsin molekulasidagi lizin qoldig'i bilan kovalent bog'langan. Retinal barcha hayvonlar ko'rish pigmentlarining xromofor (yorug'likka sezgir) guruhidir, ammo ularning oqsil komponentlarida farq bor. Turli hayvonlar opsinlarining xususiyatlariga qarab, ular ko'rish pigmentlari yutilish spektrining maksimumi 330 nm dan 700 nm gacha bo'lishi mumkin. Shuning uchun turli hayvonlar ko'rishi turli muhitlarga – dengiz tubidan havo okeanigacha moslashgan. Rodopsin yutilish spektridagi maksimum 498 nm ga to'g'ri keladi.

Rodopsin ultrabinafsha nurlarni ham yaxshi yutadi ($\lambda_{\max} = 278$ nm), biroq bu yutilish maksimumi retinalga emas, opsin tarkibiga kiruvchi aminokislotalar (tryptofan va tirozin)ga bog'liq (8.13-rasm).

Biroq ultrabinafsha nurlar ko'zning to'ridagi rodopsinni qo'zg'ata olmaydi, chunki bu nurlarni ko'zning singdiruvchi muhiti yutib qoladi.



8.12-rasm. Fotoretseptor hujayralar tuzilishi:

- tayoqchaning tuzilishi;
- kolbachanening tuzilishi;

1 – disklar;

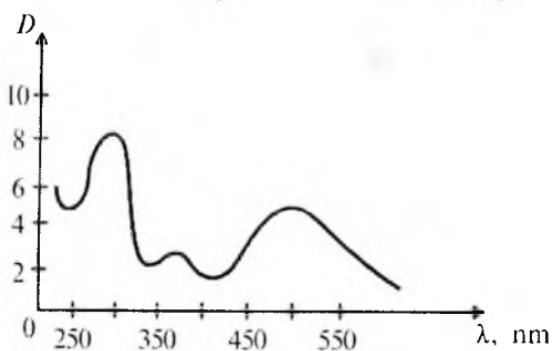
2 – moyli tomichi;

3 – mitoxondriyalar;

4 – Goldji apparati;

5 – yadro;

6 – sinaptik zona.



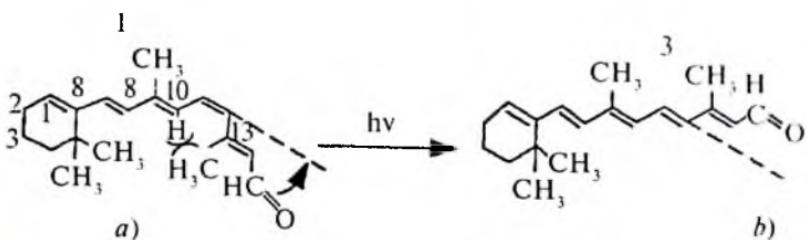
8.13-rasm. Rodopsin yutilish spektri:

λ – to'lqin uzunligi;

D – optik zichlik.

Qorong'ilikda retinal buralgan 11-sis shaklda bo'ladi. Bu shakldagi sisretinal molekulasi opsin bilan kuchli ta'sirlashadi, shuning uchun ular birikmasi ancha turg'undir.

Uni yemirish uchun 11-sisretinalni boshqa izomerga – to'la transretinalga o'zgartirish kerak. Yorug'lik ta'siridagi bunday o'zgartirishga fotoizomerlash deyiladi (8.14-rasm).



8.14-rasm. Retinal fotoizomerlanishi sxemasi:
11 sisretinal (a) ning to'la transretinal (b) ga aylanishi.

Fotoizomerlash – ko'rish aktidagi birinchi va yagona fotokimyoviy reaksiyadir. U alohida rodopsin molekulasi ichida ro'y beradi va fotosintezdan farqli o'lar oq kimyoviy reaksiyalar bilan bog'liq bo'lmaydi. Ko'rishning fotosintezdan yana bir farqi shundaki, rodopsin molekulalari orasida energiya o'tishlari mumkin emas, chunki fotoretseptor membranada ular bir-biridan 7 nm masofada joylashgan. Fotoizomerlash tufayli ko'rish hissiyoti paydo bo'lishiga rodopsin molekulasining konformatszion o'zgarishi sababchi bo'ladi. 11-sisretinal fazoviy holda opsin aktiv markazi tuzilishiga to'g'ri keladi. Transizomer hosil bo'lganda bu muvofiqlik buziladi, natijada retinal opsinidan ajraladi va rodopsin rangsizlanadi – fotolizga uchraydi.

Yorug'lik ta'sir etmagan holda parchalangan rodopsin tiklanadi. Transretinal o'zining sis shakliga qaytadi. Fotoizomerlashga teskari bunday jarayon *reizomerlash* deb ataladi. Har bir tayoqcha bir sutkada rodopsinni, 11-sisretinalni opsin bilan qo'shilishi orqali sintezlaydi. Bu ko'rish pigmentining bir sutkadagi umumiy sintezi $2 \cdot 10^{14}$ molekulani tashkil etadi.

Retinal fotoizomerlanishi tufayli opsinda paydo bo'ladigan konformatszion o'zgarishlar fotoretseptor membrananing fizik-kimyoviy xossalarni o'zgartiradi. Buning natijasida fotoretseptor hujayraning membrana potensialida o'zgarishlar ro'y beradi. Qorong'ilikda hujayrada erkin siklik guanozinmonofosfat (s GMP) mavjud va sitoplazmatik membrananing ionlar kanallari ochiq, membrana potensiali hujayra ichida «+» ishoraga ega.

Yorug'likning bir necha millisekund davomidagi ta'sirida tayoqchalarning tashqi segmentlari s GFM ni ATP ishtirokida

bog'lashi ro'y beradi. Hujayrada bog'lanish markazlari soni s GMF molekulalari sonidan ko'proq bo'lgani uchun, siklik nukleotid to'la bog'lanishi va u sitoplazmadan yo'qolishi mumkin. Bu ionlar kanallarining yopilishiga va membrana potensialdagi siljishga olib keladi. So'ngra sGMF bog'lanish markazlarida nukleotid desorbsiyasi boshlanadi, kanallar ochiladi va qorong'ilikdagi hujayra uchun xos bo'lgan tinchlikdagi membrana potensiali tiklanadi.

Kolbachalar orasida yutilish spektri molekula maksimumlari 445, 535 va 570 nm bo'lgan 3 turi ochilgan. Kolbachalar pigmenti, rodopsindagi kabi, 11-sisretinalga ega, ammo pigmentning oqsil qismida farq bo'lgani uchun, kolbachalar pigmenti yodopsin deb ataladi. Kolbachalarning tashqi segmenti berk bo'lмаган disklardan tashkil topgan (8.12-rasm, b). Uchala tipdagagi kolbachalarning pigmentlardagi xromofor guruhi retinaldan iborat, yutilish spektridagi farqlar esa turli oqsillar mavjudligi bilan tushuntiriladi. Kolbachalarning uch tipi mavjudligi sababli odam ko'zi ranglarni ajrata oladi.

Ayrim genetik kasallikkarda yodopsin oqsillardan birining sintezi buziladi, natijada rangli ko'rishning mos keluvchi pigmenti hosil bo'lmaydi va odam ranglarni ajratish qobiliyatini yo'qotadi. Ushbu kasallik *daltonizm* deb ataladi.

Bakteriorodopsin galofill bakteriyalar membranasida topilgan bo'lib, qator xossalari bilan rodopsisiga o'xshaydi (aminokislotali tarkibi, molekulalar massasi, xromoferning kimyoviy tabiat). Bu umumiylilik ulardagi fotokimyoviy o'zgarishlar jarayonida ham mavjud.

Sinov savollari

1. Yorug'lik tabiatini haqida umumiy ma'lumotlar bering.
2. Geometrik optika qonunlarini aytинг.
3. Yorug'likning to'la ichki qaytish hodisasi nima?
4. To'la ichki qaytishdan tibbiyot va veterinariyada qo'llanilishi sabablarini tushuntiring.
5. Refraktometrlar va ulardan foydalanish sohalarini ko'rsating.
6. Endoskoplar va ulardan foydalanish sabablarini tushuntiring.
7. Yorutilganlik va uning o'lchov birligi nimadan iborat?
8. Yorug'lik kuchi va uning o'lchov birligi qanday?
9. Ravshanlik va uning o'lchov birligi qanday?

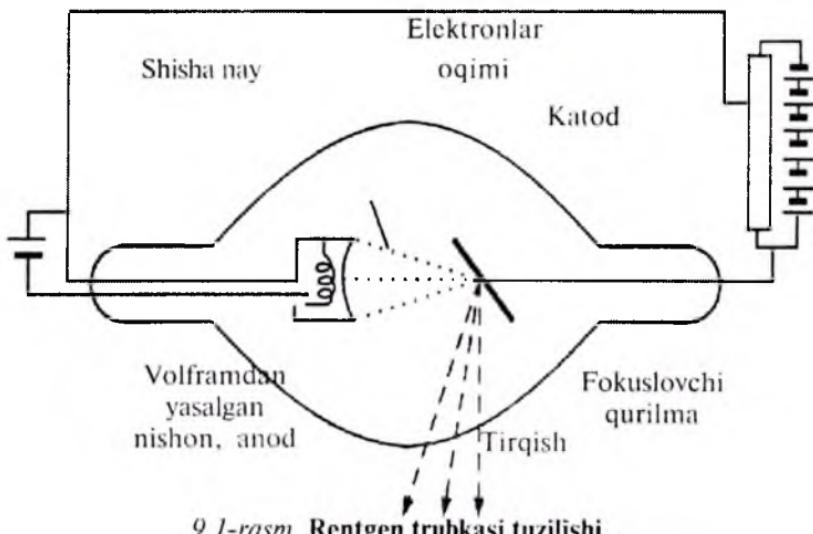
10. Yutilish nima? Buger, Buger – Lambert – Beyer qonunlarini tushuntiring.
11. Yutilishning qo'llanilishi va ahamiyati nimadan iborat?
12. Qizosh nurining biologik chami ati nima? Uchun iborat?
13. Qutblanish hodisasini tushuntiring.
14. Malyus, Bryuster qonunlarini tushuntiring.
15. Ikkilanib sinish hodisasini tushuntiring.
16. Keyer effekti nima? Optik aktiv moddalar haqidu tushuncha bering.
17. Fotobiologik jarayonlarni tushuntiring.
18. Ko'rindigan, infragizil va ultrabimafsha nurlardan diagnostika, profilaktika va davolashda qo'llanilishini tushuntiring.
19. Stefan-Bolsman va Vin qonunlarini tushuntiring.
20. Plank gipotezasi nirmadam iborat?
21. Yorug'lik bosimi nima? Kompton effektini tushuntiring.
22. Fotoeffekt va uning qonunlarini tushuntiring.
23. Fotoelementlar, fotoqarshiliklar va fotokuchaytirgichlar nima?
24. Fotoelementning volt – amper xarakteristikasini tushuntiring.
25. Ko'zning tuzilishi nimalardan iborat?
26. Ko'zning optik kuchi qancha?
27. Ko'zda tayoqchalar va kolbachalar soni nechta?
28. Optik nurlanishning biologik ta'sirini tushuntiring.

IX BOB

ATOM TUZILISHI VA NURLANISHI

9.1-§. Rentgen nurlari, xossalari va qo'llanilish sohalari

Rentgen nurlari deb to'lqin uzunligi 80 nm dan 10^{-6} nm gacha bo'lgan elektromagnit to'lqinlariga aytildi. Rentgen nurlari 2 xil bo'ladi, (tormozli) va qattiq (xarakteristik). Rentgen nurlari rentgen trubkalarida hosil qilinadi (9.1-rasm).



9.1-rasm. Rentgen trubkasi tuzilishi.

Havosi so'rilgan (10^{-7} mm sim. ust.gacha) idishdagi anod va katod orasida 10^5 V kuchlanish beriladi. Bunda katoddan chiqayotgan elektronlar 100000 km/s ga yaqin tezlikka erishadi. Bu elektronlar anodda tormozlanganda undan qisqa to'lqinli elektromagnit to'lqinlar (rentgen nurlari) chiqadi. Bunda turli elektronlar turlicha tezlikka ega bo'lgani uchun hosil bo'layotgan rentgen nurlarining to'lqin uzunligi ham turlicha bo'ladi va u tutash spektriga egadir. Shu sababli ularga oq rentgen nurlari deyiladi. Kuchlanish katta bo'lganda esa xarakteristik rentgen nurlari chiqsa boshlaydi va u chiziqli spektrni beradi. Elektronlar anodda tormozlanganda

energiyaning faqat bir qismi rentgen nuri hosil qiladi. Qolgan qismi esa anodni qizdirishga sarf bo'ldi. λ_{\min} – bu elektron energiyasi foton energiyasiga teng bo'lganda hosil bo'ldi:

$$eU = h\nu_{\max} = \frac{hc}{\lambda_{\min}}. \quad (9.1)$$

$$\lambda_{\min} = \frac{hc}{eU}. \quad (9.2)$$

Qisqa to'lqin uzunlikka ega rentgen nurlari uzun to'lqin uzunlikli rentgen nurlariga qaraganda modda ichiga kuchli kirish xususiyatiga ega bo'lgani uchun, ularga qattiq rentgen nurlari, uzun to'lqin uzunlikli rentgen nurlariga esa yumshoq rentgen nurlari deyiladi. Rentgen nurlari oqimi

$$\Phi = k \cdot I \cdot U^2 \cdot Z \quad (9.3)$$

formuladan aniqlanadi. Bu yerda U va I lar rentgen trubkasidagi kuchlanish va tok kuchi, $k=10^{-9} \text{ V}^{-1}$ proporsionallik koefitsiyenti, Z – anod moddasi atomining tartib nomeri. Xarakteristik rentgen nurlari spektri chiziqlidir. Katta tezlikka ega elektronlar atomning ichki elektron qobiqlariga kiradi va undan elektronni urib chiqaradi. Bo'sh o'rirlarga yuqori energetik holatlardan elektron o'tadi va rentgen fotonini chiqadi.

Optik spektrlardan farqli holda rentgen spektrlari turli atomlarda o'xshash bo'ldi. Buning sababi turli atomlarning ichki qatlamlari o'xshash bo'lib, faqat energetik jihatdan farq qiladi, ya'ni yadroning ta'siri tartib nomeri ortishi bilan ortib boradi. Bu esa xarakteristik rentgen nurlari spektrining yadro zaryadi ortishi bilan katta chastota tomonga siljishiga olib keladi. Buni Mozli qonuni bilan ifodalash mumkin:

$$\sqrt{\nu} = A(Z - B), \quad (9.4)$$

bunda: ν – spektral chiziq chastotasi;

Z – nur chiqarayotgan elementning atom nomeri;

A va B – doimiyalar.

Xarakteristik rentgen nurlarining optik nurlardan yana bir farqi shundaki, u atomning qanaqa kimyoviy bog'lanishda bo'lishiga

bog'liq emas. Masalan, kislород atomining xarakteristik rentgen nuri O_1 , O_2 , NO , larda bir xildir, Bularning optik spektrлari farq qiladi, shuning uchun ham xarakteristik rentgen nuri deyiladi. Xarakteristik rentgen nurlanish ichki qatlamlarda bo'sh joy bo'lгanda (u qanday hosil bo'lishidan qat'i nazar) paydo bo'ladi. Rentgen nurlari atomda yutilganda undan elektron chiqishi mumkin va atom ionlashadi. Agar rentgen fotonini energiyasi unchalik katta bo'lmasa, atomning uyg'onishi elektron chiqmasdan ham bo'lishi mumkin. Bu birlamchi effektlar. Bundan tashqari, ikkilamchi, uchlамchi va hokazo hodisalar bo'lishi mumkin. Masalan, ionlashgan atom xarakteristik rentgen nuri chiqarishi mumkin va uyg'ongan atomlar ko'rindigan nur chiqaradi. Bunga rentgenoluminessensiya deyiladi. Bundan maxsus yorug'lik ekranlar qurishda va unda rentgen nurlanishni vizual ko'rishda qo'llaniladi. Rentgen nurlarining kimyoviy ta'siri ham mavjud. Masalan, vodorod peroksid hosil bo'lishi, ionizatsion ta'siri, rentgen nurlari ta'sirida o'tkazuvchanlikning oshishi.

Birlamchi rentgen nurlari moddadan o'tganda quyidagi qonun bo'yicha kamayadi:

$$\Phi = \Phi_0 e^{-mx}. \quad (9.5)$$

m – so'nishning chiziqli koeffitsiyenti, ko'pchilik hollarda m ning o'rniga so'nishning massa koeffitsiyenti μ_m ishlataladi:

$$\mu_M = \frac{\mu}{\rho}. \quad (9.6)$$

Bunda ρ – zichlik.

Tibbiyotda rentgen nurlari, asosan, tashxis qo'yish maqsadlarida ishlataladi. Buning uchun energiya 60–120 keV bo'lган fotonlar to'plamidan foydalilaniladi. Bu holda

$$\mu_m = K \lambda^3 Z^3. \quad (9.7)$$

Bunda K – proporsionallik koeffitsiyenti, Z – atom nomeri, λ – to'lqin uzunligi.

Rentgen nurlarining yutilishi modda atomining qaysi birikmada bo'lishiga bog'liq emas. Shuning uchun so'nishning massa koeffitsiyentini taqqoslash mumkin. Masalan, suyak uchun Ca

$(RO_4)_2 - \mu_o$ va N_2O suv uchun μ_{suv} va ular nisbati $\frac{\mu_0}{\mu_{suv}} = 68$ ga teng bo'ladi.

Demak, organizm turli qismlarida yutilishi turlicha bo'lgani uchun ichki a'zolarning ham soyasini suratda ko'rishimiz mumkin. Bu rentgenotashxis bo'lib, yoki suratini olish mumkin yoki luminessent ekranda tasvirini ko'rish mumkin. Agarda tekshiriluvchi a'zo va atrofdagi to'qimalar bir xil yutish qobiliyatiga ega bo'lsa, maxsus kontrast modda yutilib suratga olinadi. Flurografiya ham rentgen nurlari yordamida suratga olishdir. Davolash maqsadida rentgen nurlari o'simtalarni kuydirishda ishlatiladi.

Rentgenli tomografiya va uning mashina varianti – kompyuterli tomografiya usullari rentgenografiyaning qiziqarli va istiqbolli variantlari hisoblanadi. Oddiy rentgenogramma tananing katta qismini egallaydi va har xil a'zo va to'qimalar bir-biriga soya tushiradi, tomografiyada esa qatlamma-qatlama rentgen tasvirini olish mumkin.

Mana shundan tomografiya nomi kelib chiqqan. Bundan foydalanib, hattoki miyaning kulrang va oq moddalarini farqlay olish hamda kichik o'simtalarni ko'rish mumkin.

Birinchi Nobel mukofoti 1901-yilda Rentgenga berilgan bo'lsa, kompyuterli rentgen tomografiyasi ishlab chiqqanlari uchun 1979- yilda Xaunsfild va Mak Kormak Nobel mukofotiga sazovor bo'ldilar.

9.2-§. Luminessensiya turlari, xarakteristikalari va qo'llanilishi

Luminessensiya deb modda atom va molekulalarning yuqori energetik sathdan quyi sathga o'tishida moddaning sho'ylanishiga, ya'ni ko'rindigan yorug'lik chiqarishiga aytildi. Modda atom va molekulalari avvaldan uyg'otiladi. Ana shu uyg'otuvchi ta'siri olingandan so'ng luminessensiya modda tabiatiga qarab bir necha sekunddan bir necha kungacha davom etishi mumkin. Luminessensiyaning davom etish muddatiga qarab 2 turga bo'linadi.

1. Fluoresensiya — sho'lalanish vaqtı kichik.
2. Fostoresensiya — sho'lalanish vaqtı katta.

Luminessensiyani issiqlik nurlanishi va boshqa tur nurlanislardan farqlash uchun unga yana quyidagi ta'rifni berish mumkin.

Luminessensiya — bu moddaning berilgan haroratda issiqlik nurlanishidan ortiqcha bo'lgan va chekli davom etadigan sho'lalanishidir.

Luminessensiyalarish qobiliyatiga ega bo'lgan moddalar luminoforlar deyiladi.

Luminessensiyani uyg'otish usullariga qarab bir necha turlarga bo'linadi:

1. Fotoluminessensiya — ko'rindigan va ultrabinafsha nurlar bilan uyg'otiladi. Masalan, soat raqamlari yozuvni va strelkalari.

2. Rentgenoluminessensiya — rentgen nurlari bilan uyg'otiladi. Masalan, rentgen apparati ekranidagi tasvir.

3. Radioluminessensiya — radioaktiv nurlanish uyg'otadi. Masalan: ssintillatsion schotchkik ekranida kuzatish mumkin.

4. Katodoluminessensiya — elektron oqimi uyg'otadi. Masalan, ossilograflar, televizor, radiolokator ekranlarida kuzatiladi.

5. Elektroluminessensiya — elektr maydon uyg'otadi. Masalan, gaz razryadi quvurlarida kuzatiladi.

6. Kimyoviy luminessensiya — kimyoviy jarayonlar uyg'otadi, Masalan, oq fosforining, chiriyotgan yog'ochning, hasharotlar, dengiz hayvonlari va bakteriyalarining sho'lalanishi.

Uyg'otilmagan molekulalar eng past energiyali holatda, ya'ni asosiy holatda bo'ladi. Organik molekulalarda bu holat singlet holat bo'lib, undagi to'lgan orbitaldagi elektronlar spinini antiparalleldir (S_0 — holat, 9.2-rasm).

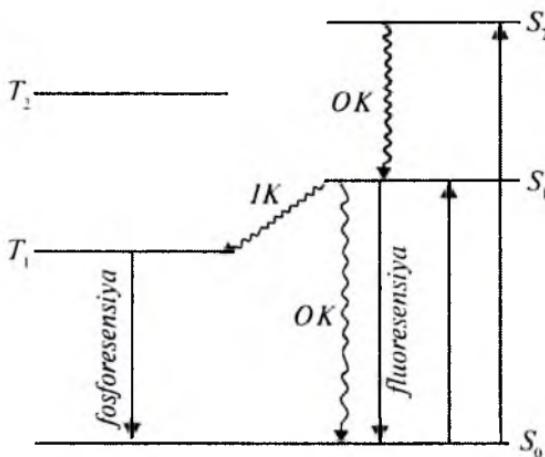
Asosiy S_0 holatdan molekula turli elektron holatlari S_1 , S_2 va h.k.ga energiya yutishi natijasida o'ta oladi. Luminessensiyalovchi molekulalarda uyg'ongan singlet holatlarda elektron 10^{-9} — 10^{-8} s yashay oladi. Boshqa molekulalarga energiya o'tishi ro'y bermasa va fotokimyoviy reaksiyalar bo'lmasa uyg'ongan molekulaning asosiy holatga o'tishi quyidagi uchta yo'l bilan bo'lishi mumkin.

1. Elektron uyg'ongan holat S_1 dan asosiy holat S_0 ga o'tsa, fluoressensiya yorug'lik kvanti chiqadi.

2. Uyg'ongan holat energiyasi asta-sekin molekulaning issiqlik harakatiga sarf bo'ladi. Elektron uyg'ongan S_1 holatidan asosiy S_0 holatga o'tishda yorug'lik kvanti chiqmaydi. (9.2-rasmagi OK o'tish). Bunday elektron o'tish nurlanishsiz deb ataladi.

3. S_1 holatda elektron spin'i teskari buriladi va molekula triplet holat T_1 ga o'tadi, bu holat energiyasi singlet holatnikidan bir qadar kam. Triplet holatdan asosiy singlet holatga to'g'ridan to'g'ri o'tish ehtimoli kam bo'lgani uchun molekula triplet holatda 10^{-4} s dan bir necha sekundgacha bo'lishi mumkin. Oddiy haroratlarda suyuqliklarda bu vaqt ichida triplet holatdan asosiy holatga nurlanishsiz o'tish sodir bo'ladi: $T_1 \rightarrow S_0$. Suyuq azot bilan muzlatilgan eritmalarda va qattiq jismlar uchun xona haroratida $T_1 \rightarrow S_0$ o'tishda fosforessensiya kvanti nurlanishi mumkin.

Biologik moddalarning yutilish va fluoressensiya spektrlarini o'rganish orqali ularning tuzilishi, konformatsion o'zgarishlari va boshqa xossalari haqida ma'lumot olish mumkin.



9.2-rasm. Biomolekulalarda elektron o'tishlar: S_0 – asosiy (uyg'otilmagan) holat, S_1, S_2 va T_1, T_2 – uyg'otilgan mos holda singlet va triplet holatlar; $S_0 \rightarrow S_1$ va $S_0 \rightarrow S_2$ o'tishlar energiya yutilishi; OK – ichki konversiya (elektron spinlari o'zgarmasdan o'tishi); interkombinatsion konversiya (elektron spin'i o'zgarishi bilan bo'ladigan o'tish); $S_1 - S_0$ o'tish fluoressensiya, $T_1 - S_0$ o'tish fosforessensiya.

Biologik obyekt yoki eritma optik zichligining yutilayotgan yorug'lik to'lqin uzunligiga bog'liqligi uning *yutilish spektri* deb ataladi. Ushbu spektrni konsentratsiya va kyuveta uzunligining birligiga nisbatan olinsa, yutilish spektri deb yutilish molyar koefitsiyenti ϵ ning to'lqin uzunligi λ ga bog'lanishiga aytiladi.

Biologik muhim moddalar yutilish spektri (9.3-rasm) bitta yoki bir necha maksimumi bor egri chiziqlardan iborat. Atomlar va sodda molekulalarning gaz holatida yutilish spektri chiziqli bo'ladi.

Oqsillarda uchraydigan aminokislotalardan uchtasi yaqin ultrabinafsha sohada yutilish va fluoressensiya spektrlariga ega: triptofan, tirozin va fenilalanin. Ulardan triptofan uyg'ongan holatdagi reaksiyalarga va oqsildagi molekular dinamikasiga nisbatan eng katta qiziqish o'yg'otadi (9.4-rasm). Buning bir necha sababi bor:

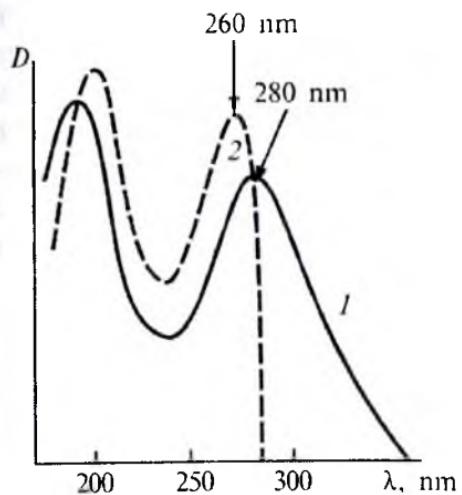
- triptofan fluoressensiya spektrlari muhit xossalariiga kuchli bog'liq;
- triptofan turli fotofizik va fotokimyoviy reaksiyalarda ishtirok etadi;
- triptofan fosforessensiya spektri strukturaliligi;
- triptofanning oqsillar fluoressensiya spektrlaridagi ulushi yuqori bo'lgani.

Biologiya va tibbiyotda oqsillarni o'rganishda ular tarkibiga kiruvchi aminokislolar spektrini o'rganishdan tashqari molekular nishonlar va zondlardan keng foydalaniilmoqda. Spektral nishonlar va zondlarni oqsillar yoki nukleotidlар bilan bog'lash orqali ularning xossalari, tuzilishi normal va patologik holatlarini o'rganish imkonini paydo bo'ladi. «Fluorescent zond»lar biomolekulalar bilan kimyoviy bog'lanmaydigan, «Nishon»lar biomolekulalar bilan kovalent bog'lanadigan aromatik molekulalardir. Fluorescent zondlarga naftalin sulfanatlar, stiril, sianin bo'yoqlar, nishonlarga rodamin, fluoressein kabi sintetik bo'yoqlar misol bo'la oladi.

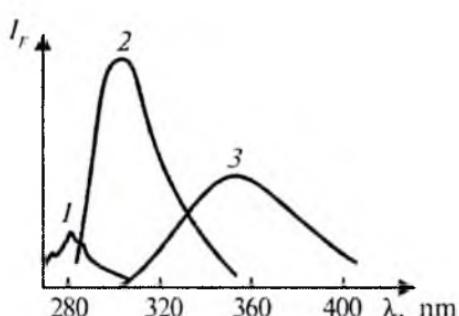
Demak, luminessensiya turli uzunlikdagi elektromagnit to'lqinlar energiyasini ko'rinaradigan yorug'lik energiyasiga aylantiradigan kvant generatori ekan. Yutilayotgan (W_0) energiyaning luminessensiya energiyasi (W)ga aylantirish darajasiga luminesenssiyaning energetik chiqishi deyiladi:

$$\eta = \frac{W}{W_0}. \quad (9.8)$$

Luminessensiya spektri luminessensiyalananuvchi moddaning tabiatiga va luminessensiya turiga bog'liq. Yuqorida ko'rib o'tilgan luminessensiyalardan fotoluminessensiya amalda ko'proq ahamiyatga ega, shu sababli uni mufassalroq qarab chiqamiz. Luminessensiya spektri va uning maksimumini uyg'otishda foydalilanilgan spektrga nisbatan uzunroq to'lqinlar tomonga birmuncha siljigan bo'ladi. Bunga Stoks qoidasi deyiladi (9.5-rasm). Buni kvant nazariyasiga asosan tushuntirish mumkin. Yutilayotgan ν_0 kvant energiyasining bir qismi boshqa energiyaga aylanadi. Masalan, issiqlik energiyasiga. Shuning uchun luminessensiya energiyasi $h\nu < h\nu_0$ bo'ladi. Bunda $\nu_0 > \nu$ yoki $\lambda_0 > \lambda$.



9.3-rasm. Stoks qonunini ifodalovchi chizma.

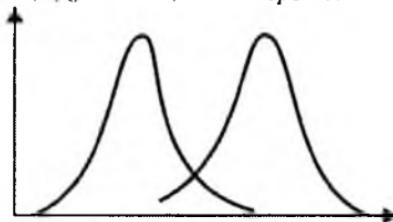


9.4-rasm. Aromatik aminokislotalarning xona haroratida pH 7,0 suvdagi luminessensiya spektrlari:
1 – fenilalanin; 2 – tirozin;
3 – triptofan;
λ – intensivlik to'lqin uzunligi.

Ba'zida antistoks luminessensiya ham bo'ladi. $\lambda_0 > \lambda$ avval uyg'ongan molekula yorug'lik kvantini yutgan holda ro'y beradi. Bu holda luminessensiya kvantiga yutilgan foton energiyasining bir qismidan tashqari yana molekulaning uyg'onish energiyasi kiradi. Demak, $\nu_0 > \nu$ yoki $\lambda_0 > \lambda$.

Suyuq va qattiq luminoforlarning muhim xususiyati, ularning luminessensiya spektrining yorug'lik to'lqinlarining uzunligiga

*Yutilish spektri Luminessensiya
(uyg'otuvchi) spektri*



9.5-rasm. Stoks qonunini ifodalovchi chizma.

bog'liq bo'lmasligidan iborat. Shu tufayli fotoluminessensiya spektiga qarab suyuq va qattiq luminoforlarning tabiatini to'g'risida fikr yuritish mumkin.

Atom yoki molekula ketma-ket oraliq nurlanishlardan asosiy holga o'tadi. Luminessent analiz – bunda ultrabinafsha nurlar bilan uyg'otilgan fotoluminessensiya spektriga qarab modda tarkibi aniqlanadi. Bu juda sezgir usul bo'lib 10^{-10} gramm moddani aniqlash mumkin. Luminessensiya usuli bilan qishloq xo'jaligi mahsulotlarining buzila boshlanishi aniqlanadi. Farmakologik mahsulotlarni saralashda va kasalliklarga tashxis qilishda qo'llanildi. Maxsus mikroskoplar yordamida obyektlarning luminessent tahlili olib boriladi. Bu mikroskoplarda yorug'lik manbayi sifatida yuqori bosimli simob lampalari va 2 ta svetofiltrlar ishlataladi. Bularidan bittasi kondensor oldida joylashtiriladi va u luminessensiya uyg'otuvchi nurni ajratadi.

Fotoluminessensiya yordamida mashinalar detallari va boshqa buyumlar sirtidagi yoriqlarni ham payqash mumkin. Buning uchun detal sirti luminofor modda bilan moylanib, 15–20 minutdan so'ng yuviladi. Yoriqlarda qolgan luminofor sho'lalanishi tasvirga olinadi. Fotoluminessensiya yashirin yoritish va dekorativ maqsadlarda (bo'yoq ranglar) foydalaniylmoqda.

Luminessent analiz deb, ultrabinafsha nurlar ta'sirida moddaning sho'lalanishiga qarab, ularning tarkibini aniqlash usuliga aytildi. Bu holda tekshirilayotgan moddaning xususiy luminessensiysi yoki unga kiritilgan luminoforning nurlanishi kuzatiladi. Bu usulda moddaning buzilishisiz tahlil o'tkazishga imkon beradi. Luminessent analiz fan va amaliyotning turli sohalarida ishlataladi. Masalan, kriminalistikada ultrabinafsha nur bilan nurlantirish

yordamida qonning ko‘rinmaydigan izlarini aniqlash mumkin. Odamlar, hayvonlar va qushlar qonining nurlanishi bir-biridan farq qiladi. Xuddi shunday haqiqiy va qalbaki pullar ham turlicha nurlaydi. Luminessent analiz yordamida suratlarning haqiqiy yoki nusxa ekanligini aniqlash numkin.

Veterinariya-sanitariya ekspertizasida ham bu usuldan keng joydalaniladi. Masalan, go‘sht-sut stansiyalarida, bozorlardagi veterinariya laboratoriyalarda mahsulot sifatini nazorat qilishda ekspress analiz uchun mahsulotlar ultrabinafsha nurlar bilan nurlantirilganda uning buzilish darajasining ko‘payishiga qarab qizil binafsha rangdan, zangori-ko‘k rang ko‘rinishida, baliqlar – sariq rangdan sarg‘ish-zangori rang ko‘rinishida, sut – zangor sarg‘ish rangdan ko‘k rang ko‘rinishiga qarab o‘zgaradi. Luminessent analiz bir necha minut ichida mahsulotlarning boshlang‘ich buzilishini aniqlab berishi mumkin. Bundan tashqari, luminessent mikroskoplar yordamida ham mahsulotlar sifatini, mikropreparatlar nurlanishiga qarab infektion kasalliklarni uyg‘otuvchilarni, immunofluoressent usul yordamida hayvonlarda infektion kasalliklarning boshlanishini aniqlash mumkin.

Biokimyoviy luminessensiya deb tirik to‘qimalarning kuchsiz sho‘lalanishiga aytildi.

Bioluminessensiyanı ba’zi tirik organizmlarda kuzatish mumkin. Bu holda kimyoviy energiyaning yorug‘lik energiyasiga o‘tish darjasasi ancha yuqori bo‘ladi. Buning mexanizmi ancha murakkab va to‘la o‘rganilgani yo‘q. Ko‘p tirik organizmlarda vodorod bilan boy organik birikmalarda fermentativ oksidlanish, ya’ni lusiferinoz yuz beradi. Oksidlanishni tezlatuvchi fermentlarga lusiferedlar deyiladi.

Alohiда olingan lusiferin oksidlanishi va nurlashi uncha katta emas, lekin lusiferin ta’sirida luminessensiya intensivligi 10000 marta oshishi mumkin. Bioluminessensiya bo‘lishi uchun, lusiferin molekulalari bo‘lishi zarurdir. Uning tarkibida atigi 10^{-9} gramm bo‘lsa luminessensiya yuz beradi. Ba’zi hollarda fermentlar bo‘lmasa ham nurlanish bo‘lishi mumkin.

Bioluminessensiya ko‘plab har xil jonivorlar uchun xos bo‘lgan xususiyatdir. Masalan, bakteriyalar, hasharotlar baliqlar, molluskalar va hokazo. Taxminan 250 turga yaqin jonzotlarda bu

hol kuzatiladi. Ko'plari bu xususiyatni o'ljasini ushlashda, ba'zilari dushmanini qo'rqtishda qo'llaydi. Bunday hollarda nurlanish energiyasi 0,02 kJ bo'lishi mumkin. Ko'plab o'simlik va jonzotlarda nurlanish intensivligi kuchsiz bo'lib, ularni fotokuchaytirgichlar yordamida qayd qilish mumkin. Bu luminessensiya hujayradagi bo'linishlar bilan bog'liq bo'lganligi sababli tirik organizmdagi o'zgarishlar haqida qo'shimcha axborotlar berishi mumkin.

9.3-§. Lazer nurlarining fizik xossalari va biologik ta'siri

Fotoluminessensiyada luminessensiyanuvchi moddaning atomlari mutlaqo tartibsiz nurlaydi. Ular har xil vaqtida nurlanadi, chastotalari va fazalar ayirmasi turlicha bo'ladi, yo'nalishlar ham har xil. Ammo keyingi vaqtarda bir xil yo'nalishli yorug'likning ingichka dastasini hosil qiluvchi monoxromatik nur hosil qiluvchi qurilmalar paydo bo'ldi. Bularga optik kvant generatorlar (OKG) deyiladi.

«Lazer» degan nom quyidagi inglizcha so'zlarning birinchi harflaridan tuzilgan: Light Amplification by Stimulated Emission of Radiation (Majburiy nurlantirish yo'li bilan yorug'likni kuchaytirish). Ishlatiladigan modda turiga qarab qattiq, suyuq va gaz lazerlari mavjud. Lazerlarni N.G. Basov, A.M. Proxorov, Ch.Tauns yaratgan. Lazer ishlay boshlashi uchun uning ishchi moddasidagi ko'p atomlar metastabil holatlarga o'tishi kerak. Unda atom nisbatan uzoq vaqt yashaydi, ya'ni 10^{-3} sekund. Buning uchun ishchi moddaga maxsus manbadan yetarlichcha katta elektromagnit energiya beriladi, metastabil holdan barcha atomlar deyarli bir vaqtida normal holatga o'tadi. Shu masalani to'laroq qarab chiqaylik.

Kvant o'tishlar 2 ga bo'linadi. Agar bu o'tish ichki bo'lib, atom o'z-o'zidan quyi holatga o'tsa, bunday o'tishga spontan o'tish deyiladi. Bu vaqt bo'yicha tasodifiy va xaotikdir. Oddiy yorug'lik manbalari spontan nur chiqaradi.

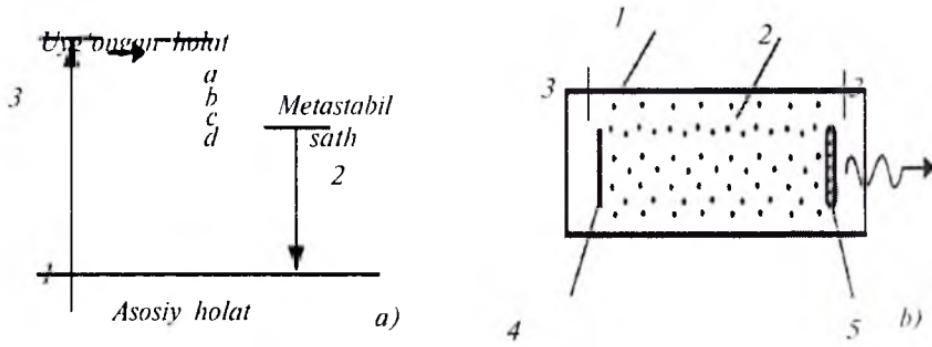
Agar o'tish majburiy bo'lib, foton bilan uyg'ongan zarra ta'sirlanishi natijasida hosil bo'lsa, majburiy (indutsirlangan) o'tish deyiladi. Majburiy o'tish paytida 2 ta foton tarqaladi: birlamchi

va ikkilamchi fotonlar. Majburiy o'tishlar soni birlamchi fotonlar intensivligi va energetik sohalarning to'laligiga bog'liq.

Zarralarning energetik sathlar bo'yicha taqsimlanishi Bolsman qonuniga bo'ysunadi. Elektromagnit to'lqinlarning kuchayishini kuzatish uchun hech bo'lmaganda ikki energetik holat uchun Bolsman taqsimotiga teskari holatni yuzaga keltirish zarur. Bu holat Bolsman taqsimotida formal T OK uchun hosil qilinishi mumkin. Shuning uchun bu holatga manfiy haroratlari holat yoki inversli holat deyiladi.

Bunday moddada yorug'lik tarqalsa uning intensivligi oshadi, ya'ni yutilish kam bo'ladi. Bu degani Buger qonunida ($J = J_0 S^{-\chi \ell}$). $\chi < 0$, ya'ni yutish koeffitsiyenti manfiy. Inversiya to'ldirilganlik holati maxsus uyg'otiladi (elektr yoki yorug'lik bilan). O'z-o'zidan manfiy haroratlari holat ko'p vaqt tura olmaydi. Bu OKGlar ishlash prinsipidir. Birinchi o'ta yuqori chastotali radioto'lqinlar diapazonda lazer 1955-yilda yaratilgan. 1960-yilda rubin kristalida lazer yaratildi.

Shu yili geliy – neon lazeri yaratildi, unda nurlovchi bo'lib neon atomi xizmat qiladi. Geliy atomi esa yordamchi vazifasini bajaradi. Elektr razryadi vaqtida neon atomlarining bir qismi asosiy 1 holatdan 3 holatga o'tadi, neon uchun 3 holatda yashash davri kam va tezda u 1 yoki 2 holatga o'tadi (9.6-a rasm). Inversiya to'ldirilganlik hosil qilish uchun 3 holatda yashash davrini oshirish zarur. Geliy atomi esa xuddi shu vazifani bajaradi. Geliyning



9.6-rasm. **Geliy-neon gaz lazeri:** a – elektron sathlar; b – lazer tuzilishi;

1 – kvars trubkasi; 2 – Ne-Ne gaz aralashmasi 1 GPa bosimda joylashtiriladi; 3 – gaz razryadini amalga oshiruvchi elektrodlar; 4,5 – ko'zgular.

birinchi uyg'ongan holati neonning 3 holatiga to'g'ri keladi. Agar uyg'ongan geliy uyg'onmagan neon bilan to'qnashsa, energiya berish ja rayoni yuz beradi. Geliy-neon lazerining asosiy qismi 1-gazora zryad nayi (odatda, qo'shimcha kvarsli nay) dan iborat. 2-nayda 1 GPa bosimda geliy va neon aralashmasi solinadi (geliy 90%, neon 10% atrofida). Nayda gaz razryadini hosil qilish uchun 3 elektrondlar kavsharlangan. Nay uchlarida 4 va 5 ko'zgular joylashgan bo'lib, ulardan biri (5) yarimshaffofdir. Majburiy nurlanishda chiqadigan fotonlar ko'zgulardan ko'p marotaba qaytib, o'zi majburiy o'tishlarni yuzaga chiqaradi va natijada 5 ko'zgu orqali chiqib ketadi.

Lazerlar monoxromatik nur manbayidir, ularning sochilishi kam. Masalan, Oyga yo'naltirilgan lazer nuri 3 km li dog' hosil qiladi. Oddiy projektorlarniki 40000 km li dog' hosil qiladi. Energiya zichligi juda katta millionlargacha J/sm²s. Linzalar yordamida fokuslab, energiya zichligini yanada oshirib, o'ta qattiq moddalarni teshish, payvandlash mumkin. Ular tibbiyotda 2 xil maqsadda ishlatiladi.

1. Lazerlar biologik to'qimalarni buzishi mumkin, bundan jarrohlik amaliyotida foydalaniлади. Saraton to'qimalarini kuydirishda, organizmda maxsus teshiklar hosil qilishda, tishlarni davolashda ham qo'llaniladi.

2. Geliy-neon lazer asosida gastroskop yaratilgan bo'lib, u oshqozonning hajmiy tasvirini ko'rishda ishlatiladi. Hozirgi vaqtida ko'z jarrohligida — oftalmokoagulator — glaukomani davolashda keng foydalanilmoqda.

Birinchi rubin lazerlarining energiyasi 0,1 Joulga teng bo'lган. Hozirgi vaqtida energiyasi bir necha ming joulga teng bo'lган lazerlar mavjud. Impuls qisqa vaqt ta'sir qilganligi sababli quvvat ancha katta $3 \cdot 10^{-12}$ bo'ladi.

Masalan, neodim lazer impulsi energiyasi 75 Joul davomiyligi sekund bo'lganda quvvati $2,5 \cdot 10^{13}$ W ga yetadi.

Gaz lazerlar quvvati 50 kW gacha bo'ladi. Impulslari lazerlar intensivligi $10^{14} W/m^2$ ga teng bo'ladi. Taqqoslash uchun quyosh nurining Yer sirtidagi intensivligi $10^3 W/m^2$ ga teng ekanligini ko'rsatish mumkin. Eng kuchsiz lazerlar yorqinligi quyosh yorqinligidan million marta kattadir.

Lazer nuri kogerent, monoxromatik va qutblangan, sochilish burchagi juda kichik, ya'ni 10^{-3} rad, elektr maydon kuchlanganligi juda katta, ya'ni $3 \cdot 10^{10} \text{ V/m}$. Odattagi nurlar maydon kuchlanganligi 10^4 V/m dan oshmaydi. Elektromagnit maydon moddaga tushganda unga bosim beradi. Oddiy yorug'lik nuri bosimi $4 \cdot 10^{-6}$ ga teng, atmosfera bosimi 10^5 Pa , lazerniki esa 10^{12} Pa ga yetadi. Bunday bosim eng qattiq materiallarni qayta ishlashda ishlatiladi. Masalan, olmos va o'ta qattiq qotishmalarda teshiklar hosil qilish mumkin.

Lazer nuri biologik obyektlarga tushganda u bilan ta'sirlashadi.

Lazer nuri modda bilan ta'sirlashganda uning asosiy energiyasi issiqlikka aylanadi. Biologik to'qimada yutilish tanlab yuz beradi, chunki to'qima tarkibiga kiruvchi hujayra, fermentlar, gormonlar, pigmentlar turli xil yutish va qaytarish xususiyatiga ega. Masalan, gavhar ko'rindigan nurni deyarli yutmaydi, melanin yutish maksimumi spektrning qizil qismiga ($0,65\text{--}0,75 \text{ mkm}$) to'g'ri keladi. Odam tanasi qaytarish koeffitsiyenti $35\text{--}40\%$, qora tanllilar uchun bundan ham kichik bo'ladi.

Kuchli lazer ta'sirida to'qimalarning jarohatlanishi xuddi yuqori chastotali toklar ta'siridagi kuyishga o'xhash bo'ladi, faqat kuyish chegarasi aniq ifodalangan bo'ladi. Bu nurning yo'nalganligi bilan tushuntiriladi. Termik ta'sirga sezgir bo'lgan hujayralar birinchi bo'lib buziladi. Ular biokimyoiy reksiyalarini tezlatuvchilari bo'lib fermentlarning buzilishi reaksiyasini susaytiradi va natijada hujayralar halok bo'lishi mumkin. Lazer nurining termik effekti natijasida venalarda tromb hosil bo'lishi tufayli to'qimalarning buzilishi yuz beradi.

To'qimaning lazer tushgan joyida issiqlikdan hajmiy kengayish yuz beradi va natijada mexanik kuchlanish hosil bo'ladi. Nurlanayotgan sohada to'qima molekulalarining bug'lanishi natijasida impulsning saqlanish qonuni bo'yicha impuls paydo bo'ladi. Bu impuls bog'lanuvchi zarralar tezligi yo'nalishiga qarama-qarshi bo'ladi. Natijada bosim yuzaga keladi. To'qima va hujayraning suyuq komponentlarida bosimning oshishi tufayli tovush tezligidan katta tezlikda bo'lgan to'lqinlar hosil bo'ladi. Lazer nuri teriga tushganda uni buzmasa-da hosil bo'lgan to'lqin ichki to'qimalarni jarohatlashi mumkin. Xuddi shu usulda tajriba

tariqasida dengiz cho'chqalari miyasi energiyasi 100 J lazer bilan nurlantirilganda miyaning 1 mm^3 hajmi 500°C gacha isigan va suyak ostida 20 atm bosim hosil bo'lgan.

Elektrostriksiya hodisasi tufayli elektromagnit to'lqin ta'sirida moddada deformatsiya yuzaga kelishi mumkin. Masalan, dengiz cho'chqalari jigari energiyasi 250 J bo'lgan lazer nurlari bilan nurlantirilganda uning solishtirma qarshiligi 4 marta kamaygan, dielektrik kirituvchanlik esa 8 marta oshgan. Bunga sabab atom-larning ionlashishidadir. Ionizatsiya molekulalardagi kimyoviy bog'lanishlarni ham buzadi va ion radikallar hosil bo'ladi.

Biologik to'qimalarda mavjud bo'lgan suv eritmalarida lazer nurlari tufayli ON va NO_2 radikallar hosil bo'ladi. Erkin radikallar nafaqat lazerlar ta'sirida, balki tabiiy modda almashinuvida ham hosil bo'ladi. U bilan hayvon organizmida bo'ladigan bir qancha patologik o'zgarishlar bog'langandir. Aniqlanishicha, buning natijasida biologik keksayish va ba'zi rak kasalligi formalarining kelib chiqishi mumkin ekan. Shu sababli lazer nuri ta'sirida qo'shimcha erkin radikallarning hosil bo'lishi maqsadga muvofiq emas.

Bir necha mikron qalinlikka ega bo'lgan lazer nurlari yordamida hujayra va to'qimalarda bo'ladigan jarayonlarga ta'sir ko'rsatish imkonи tug'ildi. Tuxum hujayrasini nurlantirish yo'li bilan uning rivojlanish yo'nalishini o'zgartirish, xromosomani nurlantirish bilan naslni o'zgartirish ham mumkin. Lazer gen-injenerligida, ya'ni yangi xususiyatlarga ega bo'lgan organizmlar hosil qilishda qo'llaniladi.

Lazer yordamida hujayrani ajratib, uning hayotini kuzatish mumkin. U hujayra ichidagi biokimyoviy bog'lanishlarni, hujayra yutgan moddalar taqsimotini, turli holatlarda bo'lgan hujayralarni taqqoslashda va hujayradagi patologik o'zgarishlarni aniqlashda qo'llaniladi.

Tibbiyot va veterinariyada SO_2 lazer yordamida jarrohlik operatsiyalari bajarilmoqda. Kesish chuqurligi to'qima turiga bog'liq bo'lib, odatda, 2–3 mm bo'ladi. Oddiy mexanik kesishga qaraganda ko'p qulayliklar mavjud. Energiya intensivligi katta bo'lgani uchun lazer qon tomirchalarini payvandlab, operatsiyani qonsiz bajarishga imkon beradi. Bundan tashqari, terini sterilizatsiya qiladi, ya'ni

begona mikroorganizmlar halok bo'ladi. Lazer mexanik ta'sir ko'rsatmaydi, shu sababli jarrohlik og'riqsiz o'tadi. Lazer yordamida kesilgan joylar tikib ketiladi. Yorug'lik tolosi yordamida lazer nuri organizmni kesmasdan ovqat yo'llari orqali ichki a'zolarni ham operatsiya qilish imkonini beradi. Ayniqsa, oshqozon-ichak, yurak, neyroxirurgik operatsiyalarda keng qo'llaniladi. Teri o'simtalarini 97% holatda lazer nuri yordamida davolash mumkin ekan.

Lazerlar oftalmologiyada keng qo'llanilmoqda. Ko'z gavhari va shishasimon suyuqligi qizil nur uchun shaffof bo'lsa, to'r parda uni kuchli yutadi. Ayniqsa, to'r pardani ko'z tubidan ajralishida lazerlar yaxshi natija beradi. Oddiy xirurgik yo'l bilan bu jarrohlikni bajarish murakkab, og'riq bilan o'tadi va bemor 2–3 oy statsionarda davolanishi kerak bo'ladi. Lazer nuri yordamida bu ish ancha oson va kam vaqtda bajariladi. Glaukomani davolashda ham yaxshi natijalarga erishilmoqda. Glaukomada ko'z ichidagi suyuqlik tashqariga chiqmay qoladi va ko'z ichida bosim oshadi, ko'rish qobiliyati kamayadi va ko'r bo'lib qolish mumkin. Shu sababli lazer yordamida ko'zda kichik teshik hosil qilinadi. Buning uchun lazerning ta'sir vaqt va quvvat yetarlicha katta bo'lishi kerak.

Sinov savollari

1. Atom tuzilishi haqidagi dastlabki tasavvurlar qanday edi?
2. Rezerford tarjribasining mohiyati nimadan iborat?
3. Atom elektron qobiqlari qanday tuzilgan?
4. Balmer formulasi va seriyalarini tushuntiring.
5. Ko'rindigan sohaga qanday seriyalar o'rinci?
6. Bor postulatlari nimalardan iborat?
7. Frans-Gers tajribasining mohiyati nimadan iborat?
8. Rentgen nurlari qanday hosil qilinadi?
9. Rentgen nurlarining qanday turlarini bilasiz?
10. Rentgen nuri nima?
11. Tomografiya nima?
12. Rentgen nurlari veterinariyada qanday maqsadlarda ishlataladi?
13. Luminessensiya nima?
14. Luminessensiya turlarini tushuntiring.
15. Luminessensiyadan amalda qanday maqsadlarda foydalilaniladi?
16. Optik kvant generatorlari (OKG) nima?
17. Lazerlar turlari, tuzilishi va ishlash prinsipini tushuntiring.
18. Lazerlardan amalda qanday maqsadlarda foydalilaniladi?

**X BOB
RADIOAKTIVLIK. RADIOBIOLOGIYA
ASOSLARI**

10.1-§. Atom yadrosining tuzilishi va fizik xarakteristikalari

Atom yadrosi haqidagi ta'limotlar XX asrning boshida intensiv rivojlanib bordi va hozirgi vaqtida bu sohada juda katta ishlar olib borilmoxda. Yadro energiyasidan tinchlik maqsadlarida ham ko'plab foydanilmoqda. 1932-yilda D.D. Ivanenko hamma yadrolar tarkibida ikkita zarralar, ya'ni protonlar va neytronlar borligi haqida gipotezani bayon qildi. Rezervford α -zarralarning sochilishi bilan o'tkazgan tajribalarida atomning asosiy massasi uning markazida jöylashganini aniqladi va uni yadro deb atadi. Yadro tarkibidagi proton musbat zaryadlangan bo'lib, zaryadi elektron zaryadiga tengdir, ya'ni $e_+ = 1,6 \cdot 10^{-19}$ KJ, uning tinchlikdagi massasi $mp = 1,67 \cdot 10^{-27}$ kg. Neytron zaryadsiz zarra bo'lib uning massasi $mn = 1,6748 \cdot 10^{-27}$ kg. Proton va neytronlar birgalikda nuklonlar deb ataladi. Hamma yadrolar musbat zaryadlangan bo'lib, ular zaryadi protonlar zaryadi bilan aniqlanadi. Masalan, yadroda Z ta proton bo'lsa, u holda yadro zaryadi $q_{ya} = ze$ ga teng bo'ladi. Yadroning massasi atomning massasidan ozgina farq qiladi. Odatda, yadro massasi maxsus birlikda (massanining atom birligi m.a.b) da o'lchanadi.

Massanining atom birligi uglerod $^{12}_6C^{12}$ izotopi atomi massasining $\frac{1}{12}$ qismi qabul qilingan: $1 \text{ m.a.b.} = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg.}$

U holda $m_p = 1,00747 \text{ m.a.b.}$ $m_n = 1,00892 \text{ m.a.b.}$

Massa soni – yadroda nuklonlar soniga teng, ya'ni Z protonlar va N neytronlar bo'lsa, u holda massa soni

$$A = Z + N. \quad (10.1)$$

Yadro quyidagicha belgilanadi A_ZX .

Yadroda protonlar soni bir xil, ammo neytronlar soni har xil atomlar *izotoplar* deyiladi. Masalan, vodorodning 4 ta izotopi mavjud: ${}_1^1\text{H}$ vodorod, ${}^2_1\text{D}({}^2_1\text{H})$ deuteriy, ${}^3_1\text{T}({}^3_1\text{H})$ tritiy va ${}^4_1\text{X}({}^4_1\text{H})$ 4 ta nuklonli – nomi yo‘q.

Bir kimyoviy elementning barcha izotoplari elektron qobiqlarining tuzilishi bir xil bo‘ladi. Shuning uchun ularning fizik xossalari ham bir xil bo‘ladi. Lekin yadro strukturasidan kelib chiqadigan kimyoviy xossalari (massa soni, zichligi radioaktivligi va hokazolar) ancha farq qiladi.

Bu farq, ayniqsa, yengil kimyoviy elementlarda yaqqol ifodalanganadir. Shu sababli Mendeleyev davriy sistemasidagi ko‘p atomlarining atom og‘irligi butun son emas, ya’ni ular ko‘p izotoplarni aralashmasidan iboratdir.

Rezersford birinchi bor tajribalar natijasiga binoan yadro radiusi $10^{-15}\text{--}10^{-14}$ m degan xulosaga kelgan edi. Umuman, barcha yadrolar radiuslari quyidagi formuladan taxminan hisoblanadi:

$$R = (1,45 \div 1,5) 10^{-15} \text{ A}^{1/3}. \quad (10.2)$$

Yadro fizikasida uzunkilning femtometr degan o‘lchov birligi ishlataladi ($1 \text{ fm} = 10^{-15} \text{ m}$). U holda (10.2) formula quyidagicha yoziladi.

$$R = (1,45 \div 1,5) \text{ A}^{1/3}. \quad (10.3)$$

Yadro eng zich modda hisoblanadi, uning zichligi taxminan $4,1 \cdot 10^{17} \text{ kg/m}^3$ ga tengdir.

Yadroning spinini nuklonlar spinlarining yig‘indisidan iborat. Proton va neytronlar spinlari o‘zaro teng bo‘lib, quyidagiga teng $s_1 = 1/2 \hbar$.

Ko‘pchilik hollarda spin \hbar o‘lchamlarida aniqlanadi. Demak, proton va neytron spinlari $1/2$ ga teng ekan.

Juft sonli nuklonlardan tashkil topgan yadroning spinini \hbar ning butun sonlariga karrali yoki nol bo‘ladi.

Masalan: ${}^2_1\text{N}$ uchun \hbar ga teng. ${}^4_2\text{Ne}$ – uchun esa nolga teng.

Toq sonli nuklonlardan tashkil topgan yadroning spinini s_2 ga karrali, masalan, ${}^3_2\text{H}$ $\frac{1}{2}\hbar$ uchun ${}^{115}_{99}\text{Jr}$ esa $9/2\hbar$.

Yadro spinini bilan magnit momenti bog‘langan. Uni yadro

magnetoni $M_B = \frac{e\hbar}{2m_p} = 5,08 \cdot 10^{-27} \frac{J}{T_i}$ orqali aniqlash mu'mkin.

Protonning magnit momenti $P_{mr} = 2,79 M_{ya}$, neytronni esa $P_{cr} = 1,91 M_{ya}$ ga teng bo'ladi.

«—» ishora neytronning magnit momenti spiniga teskari yo'nalgaligini ko'rsatadi.

Yadro kuchlari – bu nuklonlarni bog'lab turuvchi kuchlar bo'lib, zarra zaryadiga bog'liq emas. Ular $\sim 10^{-15}$ m masofada ta'sirlashadi. Yadro kuchlari to'yinish xususiyatiga ega, ya'ni nuklon o'zini o'rab turuvchi hamma nuklonlar bilan emas, balki bir nechta aniq nuklonlar bilan ta'sirlashadi. Yadro kuchlari elektromagnit kuchlaridan ancha kattadir.

Yadroning massasi uni tashkil etuvchi nuklonlar massalari yig'indisidan kichikdir. Bu farqqa massa defekti deyiladi. Nisbiylik nazariyasiga asosan massa va energiya o'zaro bog'liqdir.

$$E = mc^2. \quad (10.4)$$

Ya'ni, massa va energiya o'zaro bog'liqdir. Yadro energiyasi ham nuklonlar energiyalari yig'indisidan kichikdir.

Yadroni alohida nuklonlarga ajratish uchun zarur bo'lgan energiyaga bog'lanish energiyasi deyiladi.

(10.4) ga asosan bog'lanish energiyasi uchun quyidagini yozish mumkin:

$$E_{bog'>3} = (Zm_p + Nm_n - M_{ya})s^2 \quad (10.5)$$

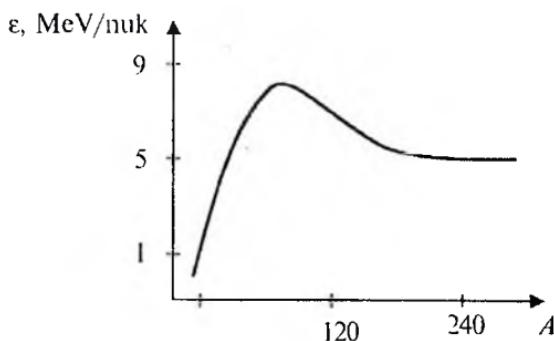
Im.ab. – taxminan 931 meV energiyaga to'g'ri keladi. U holda bog'lanish energiyasi

$$E_{bog'>3} = (Zm_p + Nm_T - M_{ya}) 931 \text{ meV}. \quad (10.6)$$

Amalda bitta yadroni ikki bo'lakka bo'lishda kerak bo'ladigan energiyani hisoblash zarur bo'ladi. Bunday hollarda bitta nuklonga to'g'ri keladigan bog'lanish energiyasi aniqlanadi (10.1-rasm).

Solishtirma bog'lanish energiyasining atom massasiga bog'lanish grafigidan ko'rindaniki, maksimal bog'lanish energiya 8,6 MeV massa soni $A=50$ ga yaqin bo'lgan yadrolarga to'g'ri keladi.

Agar tizim katta energiya holatidan kichik energiya holatiga o'tsa, ya'ni boshqacha aytganda kichik bog'lanish energiya holatidan



10.1-rasm. Solishtirma bog'lanish energiyasi(ϵ)ning atom massasi(A)ga bog'liqlik grafigi.

katta bog'lanishli energiya holatiga o'tganda reaksiyada energiya ajraladi. Atomdagи jarayonlarga qaraganda yadroda jarayonlarda katta energiya talab qilinadi. Atomdan elektron urib chiqarish uchun bir necha o'n elektron volt energiya kerak bo'lsa, yadroda nuklonni chiqarish uchun bir necha meV energiya kerak bo'ladi.

10.2-§. Radioaktivlik, uning turlari va asosiy qonunlari

Radioaktivlik deb turg'un bo'limgan yadrolarning o'zidan boshqa yadrolar yoki elementar zarralar chiqarib yemirilishiga aytiladi. Buning xarakterli tomonlaridan biri reaksiyaning o'z-o'zidan bo'lishidir. Radioaktivlik ikki turga bo'linadi: tabiiy va sun'iy. Tabiiy radioaktivlikni 1896-yilda fransuz fizigi Bekkerel uranda aniqlagan, keyinchalik bu xususiyat boshqa og'ir yadroli elementlar aktiniy, toriy, poloniyl, radiyiga ham xos ekanligi aniqlandi. Poloniyl va radiy nurlanishini 1898-yili Pyer va Mariya Kyurilar ochgan. Sun'iy radioaktivlik esa yadro reaksiyalari paytidagi nurlanishlardir.

Tabiiy va sun'iy radioaktivlikda prinsipial farq yo'q. Bular uchun umumiyl qonuniyatlar o'rinnlidir. Radioaktiv nurlanishlar o'z tabiatiga qarab murakkabdir. Nurlanishlarning uchta turi mavjud, ya'ni alfa, betta, gamma nurlanishlar.

Alfa nurlanishlarda yadro alfa zarralar chiqarib boshqa yadroga aylanadi. Buni quyidagi ko'rinishda tasvirlash mumkin:

$$Z_X^A \rightarrow Z_2 Y^{A-4} + {}_2\alpha^4, \quad (10.7)$$

bunda X – onalik yadro, Y – bolalik yadro.

Uranning toriyga aylanishini quyidagicha ifodalash mumkin:



Ona yadro massasi bola yadro va α zarralar massasidan katta bo'ladi (demak, energiyalari ham katta). Bu energiyalar farqi alfa-zarra va bola yadro kinetik energiyasiga teng bo'ladi. Reaksiyadan so'ng bola yadro normal va uyg'ongan holda ham bo'lishi mumkin. α -zarralar elektr va magnit maydonlarida og'adi. α -zarra zaryadi $+2e$ ga, massa soni 4 ga teng. Alfa-zarralar radioaktiv moddalardan 10000 – 20000 km/s tezlik bilan uchib chiqadi. Bu esa 4–9 MeV kinetik energiyaga tengdir. Alfa-zarralar moddadan o'tganda ularga o'z maydoni bilan ta'sir qilib ionlashtiradi va ikkita elektron qo'shib olib neytral geliy atomiga aylanadi.

Alfa-zarraning havoda o'tish yo'li 3–9 sm va ionlashtirish qobiliyati 250000 juft ionga teng. Alfa zarralar qalinligi 0,06 mm bo'lgan aluminiy qatlamida yoki 0,12 mm bo'lgan biologik to'qima qatlamida to'la yutiladi.

Betta yemirilish deb yadro ichida neytron va protonlarning o'zaro aylanishiga aytiladi. Buning uch xil turi mavjud.

Elektron yoki betta yemirilishda yadrodan betta-zarra (elektron) uchib chiqadi va spektri tutash bo'ladi. Bu esa yadroning diskret energetik holatlardan tashkil topganligi to'g'risida tasavvurlarga to'g'ri kelmaydi. Shuning uchun 1932-yilda Pauli bu holda betta-zarralar bilan kichik massali boshqa zarralar ham chiqadi, degan gipotezani aytdi. Bu zarrani Fermi neytrino deb atadi. Keyinchalik aniqlanishicha, neytrino betta plus yemirilishida hosil bo'lar ekan. Betta minus yemirilishda esa antineytrino hosil bo'lar ekan.

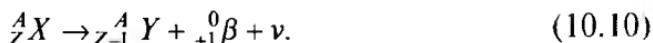
Betta minus yemirilish sxemasi quyidagicha tasvirlanadi:



Masalan: tritiyning geliyga aylanishi ${}^3H \rightarrow {}^3He + {}_{-1}^0\beta + \bar{\nu}$ bunda $\bar{\nu}$ – antineytrino.

Betta yemirilish yadro ichida neytronning protonga aylanishida ham hosil bo'ladi.

Pozitronli yoki betta + yemirilish sxemasi quyidagicha tasvirlanadi:



Yadroda protonning neytronga aylanishi ham beta+ yemirilishga kiradi:



Bunda yadro birorta ichki elektronni qabul qilib, atomdagи uning protonini neytronga o'tkazadi:



β – zarralar massasi α – zarralarnikidan – 7350 marta kichik, o'rtacha tezligi 160000 km/s energiyasi 0,001–10 meV oralig'ida. Shuning uchun bularning ionlashtirish qobiliyati α -zarralarnikidan 100 marta kichik. Moddadan o'tish masofasi esa shuncha kattadir. Masalan, havoda 40 metrgacha aluminiyda 2 sm va biologik to'qimada 6 sm gacha kiradi.

γ -nurlanish – chastotasi juda katta (10^{20} Hz), to'lqin uzunligi esa juda kichik (10^{-12} m) bo'lgan fotonlar oqimidan iborat bo'lib, energiyasi 1 meV atrofida. γ -nurlar eng qattiq elektromagnit nurlar bo'lib, rentgen nurlariga o'xshash. Zaryadi yo'q, tezligi 300000 km/s ga teng. Kristalldan o'tganda difraksiyalanadi. γ -nurlar atom yadrosidan chiqadi. γ -nurlar ionlashtirish qobiliyati kichik, u havoda 100 ta (1 sm da 1–2 juft) ion hosil qiladi. O'tish qobiliyati katta, havoda yuzlab metr, 5 sm qo'rg'oshindan va kishi tanasidan bemalol o'tadi. Radioaktiv nurlanish atomlarning elektron qobiqlaridan emas, balki atom yadrosidan chiqadi. Radioaktiv nurlanish statistik hodisa bo'lib, berilgan nostabil yadro qachon yemirilishini aytish qiyin. Faqat ehtimolligini aytish mumkin. Juda ko'p yadrolar uchun yemirilmagan yadrolarning vaqtga bog'liqligini ifodalovchi statistik qonunni chiqarish mumkin. Agar dN vaqt ichida dN ta yadro yemirilsa, u holda quyidagini yozish mumkin:

$$dN = -\lambda N dt. \quad (10.13)$$

λ -yemirilish doimiysi turli yadrolar uchun turlichadir.

« \rightarrow » har doim $dN < 0$ ekanligini, ya'ni yemirilganda radioaktiv moddalar doim kamayib borishini ko'rsatadi. (10.13) formulani integrallab quyidagini olamiz.

$$N = N_0 e^{-\lambda t}. \quad (10.14)$$

Bunda N_0 – yadrolarning boshlang'ich soni, N – qolgan yadrolar soni.

Bu radioaktiv yemirilishning asosiy qonunidir. Amalda λ o'rniغا yarimyemirilish davri qo'llaniladi.

Yadrolarning yarimyemirilishi uchun ketgan vaqtga yarimyemirilish davri deyiladi. λ va T orasidagi bog'lanishni topish uchun (10.14) da $N = N_0/2^{1/T}$ deb olamiz. U holda $N_0/2 = N_0 e^{-\lambda T}$ yoki $1/2 = e^{-\lambda T}$, buni logarifmlasak, $T = \ln 2/\lambda = 0,69/\lambda$.

Radioaktiv moddalar bilan ishlaganda ulardan 1 sekundda chiqadigan zarralar va γ -fotonlar sonini bilish zarur. Bu son yemirilish tezligiga proporsional bo'lib, aktivlik deyiladi.

$$A = -dN/dt \quad (10.15)$$

(10.14) va (10.15) ga asosan $A = dN/dt = \lambda N = \lambda N_0 e^{-\lambda t} = N_0 e^{-\lambda t} / \ln 2$ bo'ladi.

Aktivlik vaqtga qarab eksponensial qonun bo'yicha kamayib boradi. Aktivlik birligi Bekkerel (Bk) qabul qilingan.

1 Bk 1 sekundda 1 ta yemirilish bo'ladigan manbaning aktivlidir. Tizimdan tashqari va ko'p ishlatiladigan aktivlik birligi Kyuri (Ku).

$$1 \text{ Ku (kyuri)} = 3,7 \cdot 10^{10} \text{ Bk} = 3,7 \cdot 10^{10} \text{ s}^{-1}.$$

Yana boshqa birlik ham mavjud.

$$1 \text{ Rf (rezerford)} = 10^6 \text{ Bk.} \quad 1 \text{ Rf} = 1/37000 \text{ Ku.}$$

Radioaktiv manba birlik massasining aktivligini xarakterlash uchun – solishtirma massa aktivligi kiritilgan (Bk/kg).

10.3-§. Rentgen va radioaktiv nurlarning tirik organizmga ta'siri

Zaryadlangan zarralar moddaga tushganda yadrolar va elektronlar bilan ta'sirlashadi, natijada modda va zarraning holati o'zgaradi. Bunda asosiy mexanizm α , β , γ -zarralarning moddada ionizatsiya tormozlanishi natijasida energiyasining bir qismining

yo'qolishidir, uning kinetik energiyasi modda atomlarining ionlanishiga sarf bo'ladi. Zarralarning modda bilan ta'siri miqdori jihatdan 3 ta kattalik bilan aniqlanadi: solishtirma ionizatsiya, solishtirma ionizatsion yo'qotish, zarraning moddadagi yo'li.

Solishtirma ionizatsiya deb, zarraning moddada 1 sm yo'l bosganda hosil qilgan ionlar soniga aytildi.

Solishtirma ionizatsion yo'qotish deb zarraning 1 sm moddada yurganda energiyasining o'zgarishiga aytildi.

Zarraning moddadagi yo'li (R) deb, bu zarraning moddada tezligi issiqlik harakati tezligidan katta tezlikda harakatlanadigan masofaga aytildi.

α -zarralarning muhitda bosib o'tgan yo'li solishtirma ionizatsiyaga bog'liqdir.

Bitta molekulani ionlashtirish uchun 34 eV ga yaqin energiya talab qilinishi sababli $dE/dx = 0,71 \div 2,7$ MeV/sm oraliq'ida bo'ladi.

α -zarrachalarning o'tish masofasi uning energiyasiga bog'liq, havoda quyidagi formula bilan ifodalanadi: $R = 0,318 e^{3/2}$, bunda $e - \alpha$ -zarra energiyasi.

α -zarraning suyuqlikda va to'qimada, ya'ni tirik organizmda o'tish yo'li 10–100 mkm ga teng.

α -zarraning tezligi molekulalar issiqlik harorati tezligigacha sekinlashgach, u moddada ikkita elektronni tutib olib, geliy atomiga aylanadi.

Ionizatsiya va uyg'onish birlamchi jarayonlardir, ikkilamchi jarayonlar esa molekular kinetik harakat tezligi oshishi, xarakteristik rengen nurlari chiqishi, radioluminessensiya, kimyoviy jarayonlardir.

α -zarralarning yadro bilan ta'siri ionizatsiya jarayonidan ancha ehtimolligi kamdir.

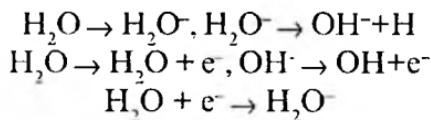
β -zarralar to'qimalarga 10–15 mm gacha kiradi. Aluminiyda esa 0,4 mm, suvda 1,1 mm gacha kiradi.

γ -nurlar moddaga tushganda rentgen nurlariga xos bo'lgan jarayonlardan (kogerent sochilish, Kompton effekt, fotoeffekt) tashqari elektron-pozitron juftligi hosil bo'lishi, fotoyadroviy reaksiyalar γ -fotonlar atomlarini ionlashtirishi ham mumkin.

Ionlashgan zarralarning biologik ta'sirlari turlichadir. Masalan, neytrino biologik ta'sir ko'rsatmaydi. α -zarrachalar ham to'qi-

maning yuza qismida to'la yutiladi. Shuning uchun ham uning ta'siri kuchsizdir. Bu zarralarning ta'sirida erkin radikallar yoki suvning kimyoviy almashinuvlari (radioliz) va demak OH radikal va vodorod peroksid hosil bo'ladi. Biologik tizim molekulalari bilan kimyoviy reaksiyaga kirishadi.

Masalan, suv radiolizining mumkin bo'lgan mexanizmlari:



Kislород bilan reaksiyada gidroperoksid va vodorod peroksidи hosil bo'ladi:



Nurlanishning kichik dozasi yutilganda katta biologik buzilishlar yuz berishi mumkin. Nurlanish olgan obyektlarning ta'siri naslga o'tadi. Shuning uchun nurlanishdan himoyalanish katta ahamiyatga ega.

Nurlanishning bir xil dozasiga hujayraning turli qismlarining sezgirligi turlichadir, nurlanishning ta'siriga hujayralarning yadrosi eng sezgirdir. Bo'linish qobiliyati hujayralarning eng nozik funksiyasi bo'lgani uchun nurlanishda eng avvalo o'suvchi to'qimalar jarohatlanadi. Demak, nurlanish eng avvalo bola organizmi uchun (embrionlik davridan boshlaboq) xavflidir. Odam organizmining doimiy yoki davriy bo'linib turadigan hujayralardan tashkil topgan to'qimaga, oshqozon va ichakning shilimshiq pardasiga, qon hosil qiluvchi to'qimalarga, jinsiy hujayralarga nurlanish halokatli ta'sir qiladi.

Nurlanish ta'sirida o'simtalarni kuydirish mumkin.

Radioaktiv izotoplar tibbiyotda ikki maqsadda ishlataladi: tashxis qo'yishda va davolashda. Tashxis uchun nishonlangan atom usulida organizmning ma'lum qismiga izotop kiritiladi va o'sha qismning aktivligi aniqlanadi. Masalan, izotop $^{53}\text{J}^{125}$ yoki $^{53}\text{J}^{131}$ hisoblagich yodning to'planishiga qarab tashxis qilish mumkin. Xuddi shunday izotopni o'simlik ildizlari yaqinidagi tuproqqa suv yoki havoning oqimiga, tirik organizm to'qimalariga, dvigatel moyiga kiritiladi. So'ngra hisoblagich yordamida kiritilgan izotopning ko'chishi kuzatiladi.

Bu kuzatishlar natijalari tahlil qilinib tekshirilgan tizimda o'tadigan jarayonlar to'g'risida ma'lumotlar olinadi. Nishonlangan atomlar qo'llanishini qishloq xo'jaligi ekinlarining fosforli oziqlanish jarayonini kuzatish bilan tushuntirish mumkin. Tekshiriladigan R^{32} ¹⁵ izotop tuproqqa ildiz oldiga ko'miladi. Shundan so'ng o'simlik davriy ravishda hisoblagich yordamida tekshirilib turiladi. Bunda o'simlikning turli qismlaridan chiqadigan nurlanishga qarab fosforning taqsimplanishi haqida ma'lumot olish mumkin. Masalan, fosforning qachon ildiz tizimiga kirishi, o'simlik ichkarisida qanday tezlik bilan ko'chishi, o'simlikda taqsimplanishi, modda almashinuvida ishtiroki va hokazolar. Bu tekshirishlar, odatda, radioavtograflash bilan to'ldiriladi, ya'ni o'simlik kesilib quritiladi va fotografiya plastinkasiga joylashtirib surati olinadi. Fosfor bor joylar qorayadi. Renozariyada esa J izotopi tirik organizmga (odam yoki hayvon) yuborilib, radiogrammasi olinadi va buyrakning ish faoliyati o'r ganiladi. Nishonlangan atom usuli yordamida qishloq xo'jaligi ishlab chiqarishi uchun muhim bo'lgan fotosintez, o'g'ilarni ratsional ravishda qo'llash, o'simliklarning turli elementlarni o'z-lashtirishi, qishloq xo'jaligi hayvonlarining ovqatlanishi, sut yog'ini va muskul oqsillarini sintez qilish, suv va suv bug'ining tuproqdag'i ko'chishi, hasharotlarning ko'chib yurishi, insektitsidlarning (hasharotni o'ldiruvchi moddalar) ta'siri, avtomobil va traktor detal-larining ishqalanadigan qismlarining yemirilishi va boshqalar mu-vaffaqiyatli o'r ganilmoqda. Radioaktiv izotoplarning organizmda to'planishini o'r ganish uchun gamma-tipograf (ssintigraf) ishlataladi. Organizmdagi suyuqlik hajmini aniqlashda ham foydalilaniladi. Masalan, qonning qanchaligini aniqlash mumkin. Davolash maqsadida γ -nurlar qo'llaniladi. Manba sifatida Co^{60} ishlatiladi.

Nurlangan moddaga berilgan energiyaning shu modda mas-sasiga nisbatiga nurlanishning yutilgan dozasi deyiladi.

O'Ichov birligi Grey (Gr) – u 1 kg massali nurlangan moddaga 1J ionlovchi nurlanish energiyasi berilishiga teng bo'lgan nurlanish dozasiga tengdir.

Nurlanish dozasi quvvati sekundiga Greylarda (Gr/s) ifodalananadi. Nurlanish dozasining tizimdan tashqari birligi rad. (Radiation Absorbed Dase so'zlarining bosh harflari) 1 rad = 10^{-2} Gr. Quvvatining birligi (rad/s) larda ifodalananadi.

Yutilgan doza tushunchasidan tajribada kam foydalilaniladi. Amalda jism yutgan dozani nurlanishning uni o'rab turgan havoga ionlovchi ta'siri bo'yicha baholanadi. Bunga ekspozitsion doza deyiladi. SI tizimida birligi (KJ/kg). Amalda esa rentgen ishlataladi. Bunday dozada 1 sm³ quruq havoning ionlashishi natijasida 0°C va 760 mm sim.ust. bo'lgan vaqtida har bir ishorasi 1 birl. SGSSga teng bo'lgan zaryad tashuvchi ionlar hosil bo'ladi.

Nurlanish va ekspozitsion dozalar o'zaro proporsionaldir.

$$D = f \cdot X.$$

Bunda f – o'tish koeffitsiyenti.

Suv va odam tanasining yumshoq to'qimalari uchun $f=1$.

Ionlanish uchun, odatda, nurlanish dozasi qancha katta bo'lsa, biologik ta'sir ham shuncha katta bo'ladi. Lekin turli nurlanishlar aynan bir xil yutilgan dozada ham turli xil ta'sir ko'rsatadi. Shuning uchun nurlanishning organizmlarga ta'sirini ko'rsatuvchi ekvivalent doza kattaligi qabul qilingan.

To'qimalarda yutilgan doza birday bo'lganda berilgan nurlanish turining biologik ta'siri effektivligining rentgen yoki gamma nurlanish effektivligidan necha marta katta ekanligini ko'rsatuvchi K-koeffitsiyent sifat koeffitsiyenti deb ataladi. Radiobiologiyada uni nisbiy biologik effektivligi (NBE) deb ataladi.

Yutilgan doza sifat koeffitsiyenti bilan birgalikda ionlanuvchi nurlanishning biologik ta'siri to'g'risida ma'lumot beradi.

Ekvivalent doza birligi zivert (Zv) standart tarkibli biologik to'qimaning $1 \frac{j}{kg}$ yutilish dozasiga tengdir. Tizimdan tashqari birlik ber (rentgen biologik ekvivalenti): $13v = 10^2$ ber.

Tabiiy radioaktiv manbalari (kosmik nurlar, yer bag'ri hamda suv radioaktivligi, odam gavdasi tarkibidan yadrolar radioaktivligi va hokazolar) taxminan 125 mber ekvivalent dozaga mos fon hosil qiladi. Nurlanish bilan ish olib borgan kishilar uchun bir yillik ruxsat etilgan dozasi 5 ber, o'limga olib boradigan dozasi 60 ber.

Dozimetrik asboblar deb ionlovchi nurlar dozasini o'lchash yoki dozalar bilan bog'langan kattaliklarni aniqlovchi asboblarga aytiladi. Tuzilishi jihatdan ular yadroviy nurlanish detektori va

o'lchov qurilmadan iborat bo'ladi. Odatda, ular doza yoki doza quvvati birliklarida darajalangan bo'ladi. Ishlatiladigan detektor turiga qarab, dozimetrlarni ionizatsion, luminessent, yarim-o'tkazgichli, fotodozimetrlar va boshqa turlarga ajratiladi.

Rentgen va gamma nurlanishning ekspozitsion dozasini o'lchashga mo'ljallangan dozimetrlarga rentgenometrlar deyiladi.

Ularda detektor sifatida ionizatsion kamera qo'llaniladi. Kamera zanjirlardan o'tuvchi zaryad ekspozitsion doza, tok esa uning quvvatiga proporsionaldir. Masalan, MRM-2-mikrorentgenometrlar DK-0,2 – individual dozimetr kompleksi.

Detektorlari gaz razryad hisoblagichlaridan iborat bo'lgan dozimetrlar ham mavjud. Radioaktiv izotoplар aktivligini yoki konsentratsiyasini o'lchash uchun radiometrlar qo'llaniladi.

Radiatsion himoyalanishning uchta turi mayjud: vaqtdan, masofadan va material bilan himoyalanish.

Vaqt qancha ko'p bo'lib, masofa qanchalik kam bo'lsa ekspozitsion doza shunchalik katta bo'ladi. Material bilan himoyalanishda nur turiga bog'liq. Alfa nurlanishdan himoyalanish sodda bo'lib, bir varaq qog'oz yetarlidir. Ammo nafas yo'li va ovqat orqali ham nurlanish mumkin. Betta nuridan himoyalanish uchun bir necha sm qalinlikdagi aluminiy, plestglas yoki shisha plastinka yetarli. Neytral nurlanishlar hisoblangan rentgen va gamma nurlanishlarda himoyalanish murakkabdir. Bulardan ham qiyini neytronlardan himoyalanishdir. Kosmik nurlar 92,9% protonlar, 6,3% alfa-zarralardan iborat. Birlamchi kosmik nur energiyasi 10^9 eV, Yerga yetib kelganda quvvati 1,5 GW bo'ladi.

Nurlanish organizmga qisqa vaqt ichida ta'sir qilsa (sekunddan bir necha soatgacha), unga *kiruvchi nurlanish* deyiladi. Agarda organizm uni uzoq vaqt davomida olsa (yillar va o'nlab yillar davomida) unga *doimiy nurlanish* deyiladi. 10.1-jadvalda turli intensivlikdagi nurlanishning organizmga ta'siri keltirilgan.

Xirosima va Nagasaki aholisini kuzatish natijalari shuni ko'rsatdiki, ko'z qorachig'inining xiralashuvi (ko'z kataraktasi), qalqonsimon bez leykemiyasi, qondagi leykotsitlarning xromosomik abberatsiyasi va yoshligida nurlangan odamlarning o'sishida pasayish kuzatiladi. Keyingi izlanish natijalari, asosan, ko'krakda va o'pkada qattiq o'simtlarning hosil bo'lishi aniqlandi. Rak

kasalliklari nurlanishdan 30 yil o'tganda ham kuzatilishi mumkin ekan. 10.1-jadvalda natijalar butun tana uchun keltirilgan.

10.1-jadval

Organizmning λ-nurlanish olgan dozasi,	Effekt	Eslatma
0,-0,25	Kuzatilmaydi	—
0,25-1	Qonda ba'zi o'zgarishlar, kuchsiz chanqoqlik seziladi	Ilik limfotik tugunlar va taloqning biroz buzilishi
	Umumiy holsizlik, qonda o'zgarish, qayt qilish, charchash	Antibiotiklar bilan davolash natijasida to'la davolash mumkin
1 - 6	Yuqorida aytilgan effektlar va zaharlanish, qon quyilishi	Davolashda antibiotik va qon quyish. Ba'zi hollarda ilik ko'chirib o'tqazish. Tuzalish ehtimoli 50%
	Yuqorida aytilgan hamma effektlar va markaziy nerv tiziminining jarohatlanishi	Agarda nurlanish dozasi $8 \frac{J}{kg}$ dan oshsa, o'lim muqarrar

Lekin tananing turli qismlari radiatsiyaga turlicha reaksiya beradi. Shu sababli 10.2-jadvalda tananing turli qismlarining radiatsiyaga chidamliligi keltirilgan.

10.2-jadval

A'zo	Simptomlar	5 yillik simptomga asosan, olgan nurlanish dozasi, J/kg	
		5%	50%
Teri	yara, tolalar hosil bo'lishi	0,055	0,07
Oshqozon	yara hosil bo'lishi	0,045	0,05
Jigar	og'riq assitoz	0,035	0,04
Buyrak	nefroskleroz	0,013	0,028
Yurak	perekardiya, pankardiya	0,04	0,1
Suyak	nekroz, sinish	0,06	0,15
Ko'z qorachig'i	katarakta	5	0,012
Qalqonsimon bez	gipotireoz	0,045	0,15
Muskullar	o'sish to'xtaydi	0,02-0,03	0,04-0,05
Ilik	gipoploaziya	2	5
Homila	o'lim	2	4

Nurlanishning genetik ta'sirini aniqlash juda qiyin. Lekin radiatsiya ta'sirida mutatsiya natijasida xromosomada buzilishlar yoki DNK zanjirida o'zgarishlar yuzaga keladi.

Yaponiyada olib borilgan tekshiruvlar natijasiga ko'ra hozirgacha genetik effektlar kuzatilmagan. Lekin hozircha unchalik ko'p vaqt o'tmagan.

Doimiy nurlanish bilan ishlaganda olingan nurlanish dozasi o'sha dozaning birdaniga olingan holdagiga qaraganda ta'siri unchalik katta effektga ega emas. Bunga sabab odam va hayvonlar tanasi kichik dozada olgan nurlanishlarga qarshilik qobiliyatiga ega. Lekin har qanday nurlanish organizmda qandaydir o'zgarish yuzaga keltiradi. Nurlanishdan tibbiyot va veterinariyada ko'p foydalaniladi, chunki radioaktiv nurlar turli a'zolarda tanlab yutiladi. Masalan, qalqonsimon bez J^{131} kuchli yutiladi. J^{131} ning yarimyemirilish davri 8,05 kunga teng va shu sababli u organizmdan bir necha hafta ichida chiqib ketadi.

Radioaktiv izotop J yodni skanerlovchi qurilma yordamida oson aniqlash mumkin. Radioaktiv nurlardan ko'plab rak kasalliklarini davolashda foydalaniladi.

Turli xil rak kasalliklarini xirurgik yo'llar yoki radiatsiya yordamida davolash mumkin. Ko'plab hollarda radiatsion usul yaxshi natija beradi. Masalan, tomoq rakini jarrohlik yo'li bilan olib tashlashda 80% muvaffaqiyatga erishish mumkin. Ammo bu holda tovush a'zolari buziladi va odam umuman gapira olmasligi mumkin yoki uni ancha yomonlashtiradi. Uni radiatsion usul bilan davolashda ham 80% muvaffaqiyatga erishish mumkin. Lekin bu holda tovush a'zolari o'zgarmaydi. Ichki a'zolarda joylashgan o'simtalarni radiatsiya bilan nurlantirganda nurlanish tashqi manbadan yuboriladi. Bunday o'simtalarni buzish uchun zarur bo'lган bir oylik nurlanish dozasi 60 Greyga teng.

Oddiy rentgen qurilmalarda hosil qilinadigan rentgen nurlari energiyasi 150 keV ga teng. Bu nurlarning energiyasi organizm ichki qismlariga kirishga yetarli emas. Shu sababli davolashda ^{60}CO izotopidan chiqayotgan γ nurlar ishlataladi. Uning energiyasi 1 MeV ga teng. Bu nurlar rentgen nuriga qaraganda organizmga ancha chuqur kiradi. Hozirgi vaqtida energiyasi 4 MeV ga teng bo'lган elektronlar oqimidan foydalaniladi. Organizmning juda

ichki qismlarida joylashgan o'simtalarni nurlantirish uchun uglerod, kislorod yoki neon ionlaridan foydalanish yaxshi natijalar beradi. Bu holda o'simta atrofidagi sog'lom to'qimalar juda oz nurlanish olar ekan. Ammo hozirgi vaqtida bunday ionlarni ancha yuqori energiyalarga tezlashtiruvchi tezlatkichlar ishlab chiqarish qimmatga tushadi. Shu sababli bunday qurilmalar kelajakda ko'plab ishlab chiqarilishi mumkin.

10.3-jadvalda hozirgi kunda kasalliklarga tashxis qo'yishda foydalaniladigan izotoplar keltirilgan.

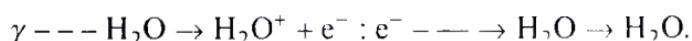
10.3-jadval

Radioizotop	Yarimyemirilish davri	Qo'llanilishi
³² R	14,3 kun	Leykemiya va boshqa rak kasalliklari
⁵¹ Sr	27,8 kun	Qon oqishini tekshirish, skaner qilishda rak to'qimalarini tashqi nurlantirish
⁶⁰ Co	5,24 kun	Rak to'qimalarini tashqi nurlantirish
⁷⁵ Se	127 kun	Qalqonsimon bezni tekshirish
⁸⁵ Sr	64 kun	Suyaklarni tadqiq qilish
⁹⁰ U	64 soat	Rak to'qimalarini mahalliy nurlantirish uchun zondlarga o'rnatiladi
⁹⁹ Ts	6 soat	Miya, qalqonsimon bez, buyrak va taloqni tekshirishda, qalqonsimon bezni davolashda
¹²⁵ I	60 kun	Qalqonsimon bezni tekshirish va davolashda
¹³¹ I	8,05 kun	Miya o'simtasini aniqlash, jigar, buyrak va o'pkani tekshirishda
¹⁹⁸ Au	2,7 kun	Ko'krak rakin davolashda.

10.4-§. Radiatsion biofizika

Radioaktiv fon yildan yilga ortib borishining sabablari juda ko'p bo'lib, radioaktiv uranni qazib olish, qayta ishslash, boyitish jarayonlari radioaktiv moddalardan energetik nuqtayi nazaridan fan va qishloq xo'jaligida, tibbiyotda qo'llanilishi radioaktiv fonning ortib borishiga olib kelmoqda. Prezidentimiz I.A. Karimov o'zining «XXI asr bo'sag'asida: xavfsizlikka tahdid barqarorlik shartlari va taraqqiyot kafolatlari» (1997) asarida eng dolzarb ekologik

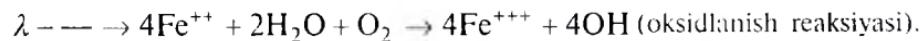
muammolardan biri deb, radioaktiv foning oshib borayotganligini ta'kidlab o'tganlar. Chunki respublikamiz hududlarida radioaktivligi yuqori bo'lgan joylar ko'plab uchraydi. Ayniqsa, Uchquduq, Yangiobod, Chotqol tog' tizmalarida, Buxoro, Qashqadaryo, Surxondaryo, Namangan viloyatlarida radioaktiv uranli tuproqlarda yem-xashak o'tlari o'sadi va hayvonlar boqiladi. Natijada bevosita hayvonlarning go'shtida, sutida radioaktivlik paydo bo'ladi. Bu esa nafaqat hayvonlarda, balki odamlarda ham «nur kasalligi»ning elementlari paydo bo'lishiga olib keladi. Shuning uchun ham hozirgi avlod atom nurlarining tirik organizmga, jumladan, hayvonlarga zararli ta'siri oqibatlarini astoydil o'rganish kerak. Bitta misol keltiraylik: gamma-kvant radiatsiyaning suvga ta'sirini ko'rib o'taylik, chunki tirik organizmning 50–80% ini suv tashkil etadi:



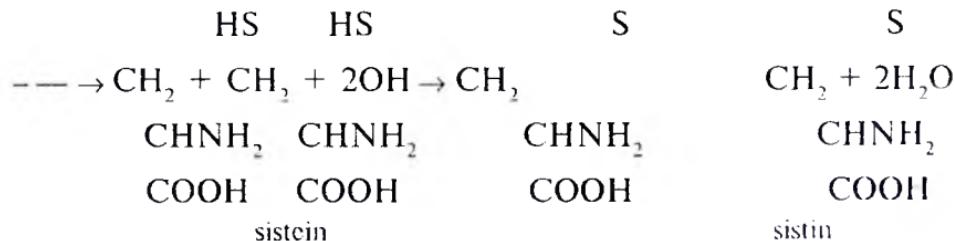
Bu holatda fizikaviy-kimyoviy xususiyatlari ionlashtirilgan suv molekulasidan farq qiladi. Ionlashtirilgan suv molekulasi qisqa vaqt yashab erkin elektronlar hosil qiladi. Musbat suv ionlari proton va gidroksillarga, qoldiqlari vodorod atom gidroksil qoldiqlariga aylanadi:



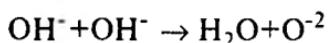
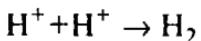
Ionlovchi nurlarning to'g'ri ta'siri natijasida oksidlanish-qaytarilish reaksiyalari vujudga keladi:



Bu moddalar yuqori kimyoviy faolligi bilan hamda erkin elektronlar mavjudligi natijasida suvda eritilgan moddalar bilan reaksiyaga kirishib, quyidagi moddalar hosil bo'ladi.



Bu hollarda suvdagi erigan kislorod hisobiga suv va vodorod peroksidi hosil bo'ladi:



Yuqoridagi reaksiyalardan ko'rinish turibdiki, erkin radikallarning hosil bo'lishi nurlangan hayvon va o'simliklarda kimyoviy birinchi reaksiyalarni vujudga keltirar ekan. Bu esa «Nur kasalli»gining boshlanishidan dalolat beradi. Erkin radikallarning tirik organizmida kimyoviy moddalar bilan o'zaro ta'siri 10^{-5} – 10^{-6} sekundni tashkil etadi. Erkin radikallarni kimyoviy organik va noorganik moddalar bilan o'zaro ta'siri oksidlanish-qaytarilish reaksiyalarini to'g'ri va noto'g'ri, ya'ni bevosita ta'siri natijasida hayvonlarga, o'simliklarga ta'sir etadi. Bu haqda akademik A.M. Kuzinni radiatsiyaning bevosita molekulaning strukturasiga ta'siri haqidagi nazariyasi mavjuddir (A.M. Kuzin, 1986). Bu nazariyaga asosan nurlantirilgan organizmda kislorodning miqdori asosiy rol o'ynaydi. Chunki kislorod bilan tirik organizmda birinchi reaksiyalar vujudga keladi. Bu effekt natijasida nur kasalligi tobora rivojlanadi. Asosan kislorod effekti gamma va rentgen nurlanishlarda α -nurlanishga nisbatan ko'proq bo'ladi. Kislorod effekti barcha biologik obyektlarda: biofizik, biokimyoviy hamda fiziologik jarayonlarda o'z ta'sirini ko'rsatadi.

Kislorod effekti tibbiyot klinikasida «nur kasalligi»ning rivojlanishida va nur kasalligi bilan jarohatlanishni kamaytirish masalalarida qo'llaniladi. Kemiruvchi hayvonlarda ko'pincha me'yorida bo'lgan kislorod bosimi (30–45 GPa) zararli ta'sirida hayvonlarni radiatsiyaga bo'lgan chidamliligi ortadi. Kislorodni atrof-muhitda ortishi radiatsiyadan keyingi tiklanish holatiga ijobjiy ta'sir etadi. Shuni ham aytish kerakki, quyonlarda kislorodning past va me'yordagi bosimlarida kislorod effekti bo'lgan nurlantirilgan quyonda yashovchanlik xususiyati kislorodning miqdori havoda yuqori bo'lgandagidan kamroq bo'lgani aniqlangan. «Nur kasalligi»ning mexanizmi haqida olimlar o'z qarashlariga egadirlar. Bu haqda ingliz olimi Li aytadiki, tirik organizmda juda sezgir

molekulalar bor. Ana shunday molekulalar asosan DNK bo'lib, ular «nishon» deyiladi. Agar radiatsion nur DNK molekulasiga urilsa, nur kasalligi vujudga keladi deydi. Bu nazariya bir hujayrali organizmlar uchun tasdiqlanadi. Ammo ko'p hujayrali organizmlar uchun tasdiqlanmaydi. Keyingi nazariya tirik organizm nur kasalligiga chalinganida hujayra va to'qimalardagi yog'lar radioaktiv nur ta'sirida suv, vodorod peroksid, aldegid, keton va epoksid kabi zaharli moddalar hosil bo'lib, nur kasalligiga olib keladi deyiladi.

Akademik A.M. Kuzin nazariyasi bo'yicha atom nurlari ta'sirida modda almashinish jarayonida sitoplazmatik jarayonlar tufayli hujayra strukturasida o'zgarishlar sodir bo'ladi. Bu nazariya bilan akademik A.M. Kuzin tirik organizmda fenolni xinonga aylanishida semixinon, ortoxinon kabi moddalar o'zgarishi bo'lib, «nur kasalligi»ni vujudga keltiradi deydi. Keyingi nazariyalardan biri, Y.B. Kudryashov nazariyasi bo'lib, radiatsiyaga chidamlilik organizmdagi endogen himoya rolini o'ynaydigan moddalarga bog'liq deydi va kalamush, sichqonlardagi endogen misolida tasdiqlaydi.

Bunda radioaktiv uranli tuproqda o'sayotgan o'simliklar misolida prof. N.Norboyev ham tasdiqlaydi. Ya'ni, yuqori radioaktiv tuproqda o'sayotgan o'simliklarda rutin, kvarsetin, sietin-sestinalin moddalari oddiy tuproqqa (15–25 mkR/s) nisbatan ko'proq sintez bo'lib to'planganligi tajribalar yordamida tasdiqlandi. Yuqorida keltirilgan gipotezalar hayvonlar organizmi uchun ham radiatsiyaning birinchi ta'sir mexanizmi uchun to'g'ri, ammo hayvonlarda neyroendokrin reaksiyasida alohida xususiyatga ega.

Hayvonlar organizmining hujayralari ionlovchi nurlar ta'siriga rivojlanish bosqichiga qarab har xil chidamlilikda bo'ladi. Qonning buzilishi hatto 30 soatdan keyin sodir bo'ladi. Hujayraning organoidlari orasida yadro juda ham radiatsiyaning zararli ta'siriga sezgirdir. 1000 R nur olgan hujayrada morfologik o'zgarishlar ro'y beradi, ya'ni sitoplazmaning yopishqoqligi o'zgaradi, oqsillarda nur sindirish koeffitsiyenti o'zgaradi, nurlantirilgan hujayrada yadroning o'lchami kattalashadi, mitoz o'zgaradi, hujayra aylana shakliga kelib qoladi. Nurlantirilgan hujayrada DNK molekulasida zanjirlar uzilib, xromosom aberratsiyasi ichki membranasi o'zgarib, modda almashinishi buziladi.

Olib borilgan ilmiy tekshirish ishlari natijalari ko'rsatadiki, ionlovchi radiatsiyaning ta'siriga hujayra bo'linishining profaza bosqichi eng sezgir ekan. Ionlovchi nurlar ta'sirida hujayra to'qimalarida mitozga stimulatsiya beruvchi auksin kabi moddalar hosil bo'lishi isbotlangan.

Radiatsiya ta'sirida hujayra membranasining o'tkazuvchanligi buziladi, ayniqsa sitoplazma va yadroning membranalarida elektritolitlarning o'tkazuvchanligi o'zgaradi. Bu esa hujayraning bo'linishiga zararli ta'sir etadi. Radiatsiya ta'sirida hujayraning bo'linishini susaytiruvchi moddalar hosil bo'ladi. Masalan, ATF me'yordan ortiq hosil bo'lishi hujayraning bo'linishini to'xtatadi.

Ionlovchi nurlar ta'sirida dezoksiribonuklein kislotasi (DNK) sintez bo'lishi susayadi. Bu esa mitoz bo'lishiga zararli ta'sir etadi. Ionlovchi nurlar ta'sirida xromosomalarning strukturasi buziladi. Natijada hujayrani o'limga olib keladi. Hayvonlarda radiatsiyaga sezgirlik juda xilma-xil bo'lib, radiatsiyaning quvvatiga, miqdoriga hamda tirik organizmning turiga bog'liqdir. Ko'pgina LD 50/30 va LD 100/30 (letal dozasi) o'limga olib boruvchi radiatsiya miqdori 30 kun mobaynida 50% va 100% o'limga olib keladi. Hayvonlarning radiatsiyaga bo'lgan sezgirligi darajasini aniqlab beradigan to'liq nazariya hozirgacha yo'q. Shuni ham aytish kerakki, hayvonlarda, insonlarda nurlanishga juda sezgir qushlarga, baliqlarga, suvda yashovchi jonivorlarga nisbatan hayvonlarning radiatsiya zararli ta'siriga sezgirligi hatto bir to'qimaning har xil joyidagi hujayralarda ham bir-biriga nisbatan farq qiladi. Hatto radiatsiya ta'siridan tiklanishi ham farq qiladi. Radiosezgirlik hayvonlar organizmida quyidagi tartibda pasayib boradi: katta yarimshar, bosh miya, limfalar, orqa miya, oshqozon-ichak tizimi, jigar, o'pka, buyrak, yurak, muskullar, teri va suyak to'qimasi.

Hayvonlar nurlantirilgan jarayondan keyin a'zolarning tiklanishini 3 guruhga bo'lish mumkin:

1) limfatik usullar, oshqozon-ichak trakti, miya, qorataloq, jinsiy a'zolarda 25 R miqdorida radiatsiya olganda ham seziladi;

2) radiatsiya ta'siriga sekin-asta sezuvchan teri va ko'z;

3) ionlovchi nurlarning ta'siriga chidamli jigar, o'pka, buyrak, miya, yurak, suyak, nerv tolalari hatto 100 R olgandagina morfoloqik o'zgarishlar seziladi.

Tirik organizmni umumiy bir xil radiatsiya miqdorida nurlantirish biofizik effekt beradi. Agar hayvonni ekranlashtirib, birorta a'zosini nurlantsak, tirik organizmnning chidamliligini oshiradi. Ionlashtiruvchi radiatsiyadan masalan, oshqozonosti bezi himoyalashtirilgan hayvonning ayrim a'zolari yashovchanligini ko'ramiz.

10.4-jadvalda sichqonlarning ayrim qismlarini ekranlashtirib nurlantirilganda yashovchanligi ko'rsatilgan.

10.4-jadval

№	Ekranlashtirilgan joyi	Nurlanish miqdori, R	30 kun davomida yashovchanligi, %
1.	Qorataloq	1025	77,7
2.	Jigar	1025	33,0
3.	Kalla	1025	27,7
4.	Ichak	1025	26,6
5.	Nazorat	1025	0
6.	Qorataloq	800	33,4
7.	Nazorat	800	0
8.	Orqa oyoq	700	30,4
9.	Nazorat	700	0
10.	Ikkala oyoq	600	88,2
11.	Bitta oyoq	600	70,6
12.	Nazorat	600	17,6

Yuqoridagi jadvaldan ko'rinish turibdiki, orqa oyoq boshqa a'zolarga nisbatan birmuncha ionlashtiruvchi nurlarning ta'siriga sezgir ekan. Ionlovchi nurlarning zararli ta'siriga N.R. Tarxanov nerv tizimi sezgir ekanligini ko'rsatadi. Agar umumiy ravishda (5000R) nur bilan yoki lokal ravishda nurlantirilsa, hayvonlarning markaziy nerv tizimida sindrom kuzatiladi, ya'ni meningit, ensefalit kasalliklari kuzatiladi. Ionlovchi nurlarning ta'siri shuni ko'rsatadi, nur ta'sirida oldingi fazada jarayonlarni faollashtiradi, keyingi fazada susaytiradi (10.5-jadval).

Ko'rinib turibdiki, hayvonlarning gomeostatik funksiyasi bir xil o'zgarishda ionlashtiruvchi nurlar ta'siri bir xil bo'lmaydi.

10.5-jadval

Organizm nurlangandan keyin bo'ladigan jarayonlar dinamikasi

No	Nurlanish miqdori R	O'zgarish	1-faza	2-faza
1.	1000	Quyon qoni oq qismining o'zgarishi	Nurlangandan keyin birdaniga leykotsitoz	24 soatdan keyin leykopeniya
2.	1000	Quyon qonida va ko'zning ichki kamerasida adrenalin miqdori o'zgaradi	ortadi	24 soatdan keyin kamayadi
3.	800	Kalamushning ichagida peristaltika o'zgaradi	1 soat davomida tezlashadi	3 kun davomida pasayib ketadi
4.	1000	Kalamush yodni qalqonsimon bezga biriktirib oladi	ortadi	24 soat davomida pasayadi

Ionlashtiruvchi nurlar hayvonlarning markaziy nerv tizimiga umumiy va spetsifik ta'sir etadi. Umumiy ta'sir etish reflekslari shu bilan birqalikda markaziy nerv tizimida nurlanishga javob reaksiyasi sinxronsiz o'tadi.

Miya po'stlog'i va po'stloq tagidagi markazlarda o'zaro ta'sirining buzilishi ionlovchi nurlar rivojlanishida katta vazifani bajaradi. Kalamushlarni umumiy nurlantirganda sodir bo'ladi. Ammo lokal nurlantirganda sodir bo'lmaydi.

Radioaktiv nurlarning ta'siriga eng birinchi javob reaksiyasi bioelektrik faollik bilan markaziy nerv tizimi javob beradi. Ya'ni, bosh miya po'stlog'i quyonlarning nurlanishini birinchi sekundlaridayoq 0,05 r ni sezadi.

Nerv tizimi juda yuqori radiatsion sezgirlikka egadir. Nerv tizimi radiatsiyaning ta'siriga spetsifik va nospetsifik ta'sir reaksiyalariga egadir.

Xulosa qilib aytish mumkinki, rentgen nurlari, yuqori chastotali elektromagnit maydoni bilan bir xil jarayonlar hayvonlarda kechishi aniqlangan. Hayvonlarni shartli reflektorlik faoliyatida, birinchi ta'sir mexanizmida spetsifik jarayonlar ham mavjuddir.

Ionlovchi radiatsiyani hayvonlarni sezish a'zolariga ta'siri, ya'ni eshitish, ta'm bilish, hid sezish, vestibular va boshqa a'zolariga ta'siri umumiy xarakterda bo'ladi. Ammo tirik mavjudotning boshlang'ich faoliyati sezgirligiga ham bog'liqdir.

Ionlovchi nurlarning ko'zga ta'siri juda ilgariroq o'rganilgan bo'lib, ya'ni rentgen nurlari kashf etilishi bilan bog'liqdir. Albatta ionlovchi nurlarning miqdori yuqori bo'lganda ko'z kasalligi vujudga keladi. Ya'ni, yuqori ionlovchi nurlar ta'sirida ko'z gavharining hamma organoidlarida kasallik sodir bo'ladi. Organizmning umumiy o'zgarishi natijasida agar ko'zga lokal nurlanish berilsa, nerv tolalarida ham ba'zi bir javob reaksiyalari bo'ladi. Ko'z uchun jarohatga olib boruvchi nur 0,5–0,85 R miqdorida yetarlidir. Nurlantirilgandan keyingi vaqtarda ko'z hujayralarida bo'linish faoliyati susayadi. 2–20 R nurlanishda ko'zning muguz pardasida vaqtinchalik o'zgarishlar bo'ladi, ammo 250 R va yuqori dozalarda qaytmas morfologik o'zgarishlar ro'y beradi. Ko'zga ionlovchi nurlarning kuchli ta'sirida gavharda o'zgarish bo'lib, ko'z kataraktiga olib keladi, kataraktning rivojlanishi uchun 15–20 R yetarlidir.

Ko'z to'qimasida, ya'ni gavharda hayvonlarning yashashi, o'sishi bilan ko'z kasalligini tiklanish imkoniyati kamayib boradi.

Ionlovchi nuring teriga, ya'ni to'qimaga ta'siri shuni ko'rsatadiki, hayvonlarni nurlantirilganda birinchi reaksiya terida bo'ladi. Teri birinchi navbatda radiatsiyaga sezgir bo'ladi. Lokal nurlantirilganda ta'sir terining oldingi holatiga bog'liqdir. Terining ionlovchi nurlar ta'sirida o'zgarishiga 2 R nurlanish yetarli. Radiatsiya miqdori oshishi bilan terida morfologik o'zgarishlar ro'y beradi.

Hayvonlarning nur kasalligiga olib keluvchi qismi bu bazal, ya'ni junlarni tomir olgan qatlami bo'lib hisoblanadi, ya'ni bunda fiziologik regeneratsyaning pasayishiga, hujayra bo'linishining buzilishiga, ko'p yadroli hujayralarning paydo bo'lishiga yoki yadroning shishib ketishiga, jun tolalari follikullarining kamyishiga, ya'ni yog' bezlarining yo'q bo'lishiga olib keladi.

Har xil hayyonlarning ionlovchi nurlar ta'siriga javob reaksiyasi bir-biridan ozgina farq qiladi. Masalan, qo'yning radiatsiya ta'sirida juni tushib ketadi. Xuddi shunday holat cho'chqalarda ham ro'y beradi. Ya'ni, terisi qizarib ketadi. Agarda juda yuqori miqdorda terini lokal nurlantirilsa, terining kuyishi ro'y beradi. Nurlantirilgan hayvonlarda teri kasalligi to'lqin shaklida ro'y beradi, ya'ni avvalo xuddi nur kasalligi tingandek bo'lsa-da, ammo ikkinchi to'lqinda biofizik, fiziologik va morfologik o'zgarishlar ro'y beradi. Agarda kuchli, ya'ni o'limga olib boruvchi letal miqdorda nurlantirilsa, qo'yni 3–4 kunda o'limga olib keladi. Qo'ylerda nur kasalligi elementlari boshqa hayvonlarga nisbatan ko'proq sodir bo'ladi. Letal miqdorda nurlantirilgan qo'ylerda terining tiklanish holati bo'lmaydi.

Hayvonlarning endokrin bezlariga radiatsiyaning ta'siri bevosita va bilvosita bo'ladi hamda organizmning ichki muhitiga ham bog'liqdir. Ionlovchi nurlarning qonga va qon hujayralariga ta'siri juda kuchli bo'lib hisoblanadi. Ammo qon hujayralarining chidamlilik masalasi ionlovchi nurlar ta'siriga chidamliligi haqida hozirgacha olimlar tomonidan bir xil fikr yo'q. Ayrim olimlarning fikricha ionlovchi nurlar ta'siriga eng sezgir hujayra eritoblastlardir. Ammo har xil hayvonlarda har xildir. Masalan, tovuqda juda ham past. Demak, hayvonlar qonining radiatsiyaga sezgirligi har xildir. Ionlovchi nurlarning oshqozonga ta'siri shuni ko'rsatadiki, radiatsiya sezgirligi jihatidan ingichka ichak, so'lak bezlari, oshqozon, to'g'ri va o'rama ichak, oshqozonosti bezi va jigar bo'lib hisoblanadi.

300 R bilan nurlangandan keyingi 24 sutkalarda qo'y oshqozonosti sekretsiya bezi kichik nurlangan hayvonlarda gipersekretsiya – oshadi, giposekretsiyada kamayadi. Bu holatda oshqozondan ajralgan suyuqlik o'zgaradi. Oshqozonning hazm qilishi o'zgarib morfologik o'zgarishlarga olib keladi va qon quyulishiga olib kelib oshqozonda yara hosil qiladi.

Lokal va umumiy nurlanishlarda ingichka va o'n ikki barmoqli ichaklarda fermentlarning faolligi to'lqinsimon o'zgaradi. Radiatsiyaning og'ir formalari nur kasalliklarida birinchi kunlari peristaltika sekretsiya bezlari kattalashadi va fermentlarning faolligi oshadi. Keyinchalik beshinchi kunga borib sekretsiya bezlari va

fermentlar faolligi pasayib ketadi. Shuni ham aytish kerakki, radiatsiyaning ta'siri hayvonlarda fermentlarning sintez bo'lishi to'lqinsimon o'zgarib turadi. Membrananing qisqa vaqtda o'tkazuv-chanligi nur kasalligida o'zgarib, keyinchalik esa oshqozon bezlarida pasayib ketadi. Bu jarayon yosh buzoqchalarda kichik miqdordagi radiatsiyalarda radiatsion effekt katta hayvonlarga nisbatan ko'proq sodir bo'ladi. Yosh qoramollarni qisqa muddatda nurlantirilganda oshqozon membranalarida fazaviy o'zgarishlar ro'y beradi. Ya'ni, avvalo jarohatlangan hayvonlarda fermentlar faolligi pasayadi, keyinchalik esa fermentlarning faolligi oshadi va peristaltikaning nurlangan hayvonlarda oshqozon-ichak tizimining tiklanishi har xil muddatda bo'ladi.

10.6-jadval

Nº	A'zolar	Ko'rsatkichlar	Nurlangandan keyingi tiklanish muddatlari (kunlarda)
1.	Oshqozon	Shira miqdori Pepsinlar miqdori Kislotalar	83 2 67
2.	Oshqozon- osti bezi	Shira miqdori Pepsin va amilaza miqdori pH	30 35 14
3.	O'n ikki barmoqli ichak	Shira miqdori Shirada qon aralashmasining yo'qolishi Enterokinazalar Fosfatazalar miqdori	153 164 100 114
4.	Ingichka ichakning o'rta qismi	Shira miqdori Shirada qon aralashmasining yo'qolishi Enterokinazalar Fosfatazalar miqdori	172 198 178 187

10.6-jadvaldan ko'rinish turibdiki, haqiqatan ham itning oshqozon-ichak a'zolarining tiklanishi har xil muddatlarda sodir bo'lar ekan. Demak, endokrin strukturasining radiatsion sezgirligi ya'ni radiatsiyaga chidamliligi har xil ekan. Ionlovchi nurlar hayvonlarning yurak-qon tomirlar tizimida yurakda eng avval ritm tizimida seziladi. O'rta miqdordagi radiatsiya ta'sirida hayvonlarning

morfologik funksiyalari o'zgaradi. Ko'pincha yurakda har xil darajada qon quyilish jarayonlari sodir bo'ladi. Bu jarayonlar RNK va DNK miqdorining pasayishiga olib keladi.

Ionlovchi nurlarning kichik miqdorlarida hayvonlarni nafas olish intensivligi deyarli o'zgarmaydi. Ammo yuqori ionlovchi nurlar ta'sirida nafas olish intensivligi aniq o'zgarib, hayvonlar o'pkasida ba'zi bir kasallik alomatlari paydo bo'lib, nur kasalligining kuchayishi, qon quyilishi bilan bronxional tomirlarida qora, qizil ranglarda ko'rinish qoladi.

Nur kasalligida o'pkada gemografik shamollash hodisalari sodir bo'ladi va davriy ravishda hayvonlarda yo'talish paydo bo'ladi.

Radioaktiv nur ta'siriga hayvonlarning buyragi juda sezgir bo'lib, 3–5kR lokal nurlanish ta'sirida buyrakning jarohatlanishi ro'y berib, siydik chiqarish yo'llarida qon quyilish degenerativ-distrofik o'zgarishlar bo'ladi va natriy, kaliy, xlor kabi moddalarni ko'proq chiqarib, siydik pusagida morfologik va funksional o'zgarishlar sodir bo'ladi. Itni 400 R nurlantirilganda oshqozon a'zolarining tiklanish muddatlari o'zgaradi.

Radiatsiya ta'sirida hayvonlarning suyagi, muskuli va chidamliligi hayvonlarning yoshiga bog'liq bo'lib, yosh mollar chidamsiz, o'sishdan to'xtagan, voyaga yetgan hayvonlar suyagi chidamlidir. Asosan, radiatsiya suyaklarni birlashtirib turgan joylariga ta'sir etib, ularni suyaklar ajralib ketishiga olib keladi. Radiatsiyaning nisbatan yuqori miqdorlarida hayvonlarda nekroz suyaklar sinib ketadi, ya'ni mo'rt bo'lib qoladi. Hayvonlarning boshi, ya'ni kallasi nurlantirilganda tishlarida kariyes jarohati rivojlanadi, yosh buzoqchalarning o'sishi, rivojlanishi susayadi.

Hayvonlarning muskul to'qimalari nisbatan radiatsiyaga chidamli bo'lib, hatto lokal nurlantirilganda bir necha ming rentgendagina o'zgarishlarni ko'rish mumkin.

Hayvonlarning ko'payish a'zolari radiatsiya ta'siriga juda sezgir bo'lib, hayoti davomida o'zgarib turadi hamda pusht to embrion bo'lib yetilgunicha vaqt davomida radiatsiyaga sezgirligi kamayib boradi. Hayvonlarning jinsiy a'zolarida radiatsiya, asosan, generativ a'zolariga ta'sir etadi, ammo gormonal xususiyatlari kamroq jarohatlanadi.

Hayvonlarning tuxumdonlari 25–50 R radiatsiya ta'sirida strukturaviy o'zgarishlarga olib keladi. Radiatsiyaning 500R va undan ortiq miqdorlarida tuxumdonlari o'lchami o'zgarib boradi. Xo'rozlarni 600R bilan nurlantirilganda ularda deyarli o'zgarishlar sezilmaydi, ammo letal va subletal radiatsiyaning miqdorlarida jinsiy a'zolarida salbiy o'zgarishlar sodir bo'ladi, ya'ni ular tiklanmaydi. Ma'lumki, hayvonlar boqiladigan dalalarda har xil radionuklidlar mavjud bo'lib, yem-xashak bilan tirik organizmlarga ham o'tadi va tirik organizmlarda nur kasalligining elementlarini paydo qiladi. Demak, hayvonlarning go'shti, suti orqali odam organizmiga ham o'tishi mumkin. Shuning uchun ham radionuklidlarning ta'sirini tirik organizmda o'rghanish muhim radiatsion biofizik ahamiyatga egadir. Hozirgi vaqtida radionuklidlarni tirik organizmga o'tishini pasaytirishning zootexnik, agrotexnik, agrokimyoiy usullari ishlab chiqilgan bo'lib, yetarli darajada organizmning nurlanishini kamaytiradi. Hayvonlar va parrandalarni dala joylaridan o'troq joylarga o'tkazish bilan go'shtda, sutda va tuxumda radionuklidlar miqdori minimal darajaga keltiriladi. Yangi joyga ko'chirilgan hayvonlarni so'yishdan oldin radionuklidlar kam bo'lgan oziqalar bilan boqiladi.

Ma'lumki, 1945-yil avgust oyida Yaponiya davlatining Xirosima va Nagasaki shaharlari ustida AQSH atom bombasini portlatganidan so'ng, yana ko'p atom bombalari tajriba sisatida portlatildi hamda radioaktiv uranli tuproqlarni qazib olish va boyitish jarayonlari natijasida havoda, tuproqda, suvda radioaktiv moddalar miqdori oshib bordi. Olimlarning tekshirish natijalari ko'rsatadiki, atmosferada ^{90}Sr , ^{131}J , ^{137}Cs , ^{144}Ce kabi radionuklidlar ko'paydi.

10.5-§. Atom yadro nurlarining qishloq xo'jaligida qo'llanilishi

Hozirgi vaqtida atom texnikasining yutuqlaridan foydalanib, qishloq xo'jaligi ekinlarining biokimyo, biofizika, fiziologik, morfologik va genetik jarayonlarini ochish sohasida diqqatga loyiq muvaffaqiyatlarga erishildi.

Radioaktiv nurlarning o'simliklarning o'sishi borasidagi ijobiy ta'sirini alohida uqtirib o'tish kerak. Bu borada ayniqsa,

A.N. Kolsov, A.M. Kolsovalarning o'simliklarning mutatsiyalar sohasidagi birinchi ishiga katta e'tibor berish kerak. 1962-yil mobaynida L.P. Bereslav es radiostimulatsiya sohasida katta ishlarni bajardi. Keyinchalik radiostimulatsiya sohasida A.M. Kuzin va M.M. Berezinaning tadqiqotlari natijasi nurlantirilgan chigitning tez unib-o'sishi va qishloq xo'jaligiga foyda keltirgani diqqatga sazovordir. Tabiiy radioaktiv element bo'lgan tuproqda mineral o'g'it sifatida foydalanish ham muhim ahamiyatni kasb etadi. Bu ishlarni N.N. Timofeyev-Resovskiy, P.A. Vlasyuk, N.G. Jekson va boshqalar amalga oshirdilar. Ma'lumki, respublikamiz paxtakor o'lkadir. O'zbekiston olimlari yadro nurlaridan, ayniqsa, paxtachilikda foydalanish borasida juda ko'plab ulkan yutuqlarni qo'lga kiritdilar. Masalan, akademik J.A. Musayev va N.N. Nazirov g'o'zaga yadro nurlarining biologik, biokimyoiy, fiziologik va morfologik ta'sirini o'rgandilar. Bundan tashqari N.N. Nazirov va F. Joniqulovlar tomonidan g'o'za navlariiga radioaktiv fosfor-32 berish bilan yangi navlar yaratildi.

Yadro nurlaridan genetikaning mutatsion jarayonlarida foydalanish, ayniqsa, katta istiqbollar ochib berdi. Mutatsion o'zgarish vujudga kelgan formalar seleksionerlar uchun boshlang'ich material bo'lib xizmat qiladi.

N.N. Nazirov ilmiy ishlarida shuni ko'rsatadiki, tirik organizmlarning radioaktiv nurlaridan ta'sirlanishi va metastabillik darajasi ortadi. Masalan, 4% namligi eksikatorda quritilgan urug' 8–12% namlikka ega bo'lgan urug'ga nisbatan kuchli ta'sirlanadi. Kechpishar g'o'za navlari ertapishar navlarga nisbatan ionlovchi radiatsiyaga ancha chidamsiz bo'ladi. Nurlantirish uchun qishloq xo'jaligi ekinlari eng qulay obyekt hisoblanadi va nurlangandan keyingi birinchi yil laboratoriyyada saqlab keyin radiatsion effektlarni aniqlashda va nur bilan jarohatlangan «yara» ni qayta tiklash muammosini hal etishda ham katta ahamiyatga egadir.

Oimlardan G.A. Nadson va G.S. Fillipov, L.N. Deloyev, A.A. Sanigen, S.A. Krivoy va boshqalar birinchi bo'lib radioaktiv nurlar ta'sirida mutatsiya formalari olishni isbotladilar.

Radioaktiv nurlar kuchsiz miqdorlarining organizmga ta'siri to'g'risida bir qancha fikrlar mavjud. L.P. Bereslav es radioaktiv nurlarning kuchsiz miqdorlari organizmdagi bo'linadigan hujayralar

sonini oshiradi degan xulosaga kelgan. A.M. Kuzin va boshqalar esa bu jarayonni fermentlarning aktivlanishi natijasida moddalar almashinuvining tezlanishi bilan bog'laydilar. Ikkinci fikr olimlar tomonidan ma'qullangan. G'o'za chigitini nurlantirishda gamma nurlarining kuchsiz dozasi 0,5–3kR gacha bo'lganda Sh.I.Ibragimovning kuzatishi natijasida radioaktiv kobalt (CO^{60}) ning 500r dan 2kR gacha bo'lgan dozasi bilan nurlantirilgan «108-f» g'o'za navining chigitlari nurlantirilmaganlarga qaraganda tez unib chiqqan. Birinchi avlod o'simliklarda unib chiqqanidan keyin vegetatsion davr qisqargan, ko'sak yirikligi, hosildorligi oshgan.

N.N. Nazirov va O.Jalilovlar 1965–1980-yillarda S-4727 naving 30 kunlik ko'sagiga gamma nuri ta'sir ettirib, qishloq xo'jaligi uchun muhim bo'lgan belgilarni saqlagan holda ertapishar ko'sagi yirik mutant olishga erishdilar. Olingan mutant «AN-Chimboyobod», «AN-Kattaqo'rg'on» deb nomlangan. Shu olimlar tomonidan tezpishar «1306-DV» navli urug'ni ekishdan oldin radioaktiv fosfor R32 eritmasida 24 soat ivitib qo'yish va ivitilgan chigitdan unib chiqqan o'simlikni takroriy yakka tanlash usulini yaratganlar. Uning dastlabki formaga nisbatan ko'sagi yirik bo'lib; ertapisharligi saqlangan. Keyingi yillarda akademik O.Jalilov va professor F.Joniqulovlar radiatsiya ta'sirida g'ozaning yangi navlarini yaratdilar.

G'o'zaning vilt kasalligiga chidamli navlarini yaratishda ham radioaktiv fosfor – R32 eritmalari yaxshi natijalar bermoqda. 1960–1970-yillarda N.N.Nazirov, F.Joniqulov va boshqalar yovvoyi Meksikanum g'o'za chigitini ekishdan oldin radioaktiv fosfor eritmasida (30 ta chigitni 50 mikrokyuri dozada) 48 soat mobaynida ivitib, so'ngra sun'iy ravishda vilt bilan zararlantirgan. Birinchi bo'g'inda meva beradigan viltga chidamli bitta o'simlik chiqqan. Bu o'simliklardan olingan urug'lardan bir necha yil saralash natijasida ertapishar, serhosil, vilt kasalligiga chidamli, 1,5–7% gacha kasallananadigan AN-401 navini yaratdilar. Ularning dastlabki ma'lumotlariga qaraganda, AN-401 navi 108-F ga nisbatan vilt bilan zararlangan maydonlarda 3–4 hissa ko'proq hosil berar ekan.

1971-yildan boshlab «AN-401» navi davlat nav sinash uchast-kalarida sinalgan. Tinimsiz izlanishlar natijasida keyingi yillar davomida N.N.Nazirov shogirdlari bilan AN-402, AN-403, AN-405,

AN-407, AN-408, AN-412, AN-416 kabi bir qancha afzalliklarga ega bo'lgan g'o'za navlarini yaratdilar. Shuni aytish kerakki, hozirgi kunda nurlarning qo'zg'atuvchi (kuchsiz va mutagen kuchli) fazalari barcha qishloq xo'jaligi ekinlari uchun aniqlangan.

Tajribada gamma nurining 1 va 2 kR dozasi bilan nurlantirilgan urug'larning unib chiqishi duragay o'simliklarda 2–3 kunga tezlashishi kuzatiladi. Ayniqsa «Toshkent-3» navining chigitlari shu doza ta'sirida duragay va kontrol chigitlariga nisbatan 3–4 kun kech unib chiqdi. Shuni ta'kidlash kerakki, radioaktiv nurlarning ta'sirini o'rganishda birinchi bo'g'in nihollarining asosiy poyasining o'sishi asosiy mezonlardan biri hisoblanadi. Chunki bu jarayonni birinchidan o'simliklar, mineral o'g'itlarning ko'p solinishiga, sug'orishning ko'p va me'yorida, ikkinchidan, organizmdagi birinchi murakkab biokimyoviy jarayonlari, ya'ni organizmlarning genetik komponentlariga bog'liqdir.

Yadro nurlaridan qishloq xo'jaligi mahsulotlarini radiosterilizatsiya qilishda ham keng foydalanilmoqda. Odatda, qishloq xo'jaligi mahsulotlarini yig'ib olishda ularning 25–30% miqdori isrof bo'ladi. Shuning uchun ham qishloq xo'jaligi mahsulotlarini saqlash muddatini radiosterilizatsiya usuli yordami bilan cho'zish olimlar, muhandislar diqqatini o'ziga jalb etdi.

Radiatsion sterilizatsiya usuli yordamida bahorgi-yozgi davrlarda kartoshka, piyoz va boshqa ekinlar, tez buzilib qoladigan mevalarning sharbati saqlanadi. Baliqlarni, go'shtlarni va yarimtayyor mahsulotlarni saqlashda ham radiatsion usuldan foydalaniladi. Tajribalar shuni ko'rsatadiki, 10 kR gamma nuri bilan nurlantirilgan kartoshka 3–4 oy yaxshi saqlanadi va insonlar tomonidan iste'mol qilinadi va hech qanday zararli ta'sir ko'rsatmaydi.

Mevalarni 200–300 krad miqdordagi radiatsion nur bilan nurlantirilganda 5–6 kecha-kunduzdan to 12–13 kecha-kunduzgacha saqlash mumkin. Bu esa mevalarni boshqa shaharlarga jo'natish muddatini oshiradi. Bunday miqdorda nurlantirish katta iqtisodiy samaradorlikka ega bo'lib, shaftoli, o'rik, gilos va boshqa mevalarni saqlash uchun ahamiyatlidir. Yadro nurlarining ta'siri qishloq xo'jaligi zararkunandalariga qarshi kurashda ham katta rol o'ynamoqda. Masalan: hozirgi kunda gelmintlar va boshqa zararkunanda hasharotlarning rivojlanishi yadro nurlari bilan to'xtatilmoqda.

A.Murodov va V.D. Bubnov (1971)lar tomonidan olib borilgan ishiar shuni ko'rsatadiki, askaridaning tuxumini 80–120 krad miqdorda nurlantirilsa, uning rivojlanishi to'liq to'xtaydi. Yuqori harorat va yadro nurlanishi ta'sirida bu jarayon yaxshi amalga oshiriladi. Qishloq xo'jaligi zararkunandalariga qarshi kurash, ayniqsa, yadro nurlarining miqdoriga ham bog'liq bo'ladi. Oziq-ovqat texnologiyasida yuqori sifatli mahsulotlar ishlab chiqarish talab etiladi. Ammo yuqori sifatli mahsulot esa uzoq muddat saqlashni talab etadi. Bunga yorqin misol qilib konyak ishlab chiqarishni keltirish mumkin. Yoqimli konyak ishlab chiqarish uchun ichimlik eman bochkalarda uch va besh yilgacha saqlanishi kerak.

Tekshirish ishlari shuni ko'rsatadiki, nurlantirilgan o'simlik va hayvonlar to'qimasida o'tkazuvchanlik hamda hosil bo'lgan erkin radikallar hisobiga hosildorlik bir necha marta oshar ekan. Natijada oziq-ovqat texnologiyasida qo'llaniladigan reaksiyaning tezlanishiga yordam berar ekan. Bunday nurlantirish sog'liq uchun zararli, chunki nurlangan oziq-ovqat mahsulotlarida kanserogen moddalar hosil bo'lishi mumkin. Radiatsion texnologiyada mahsulotlarni saqlashda nurlantiruvchi manba sifatida kobalt-60 va seziy-137 qurilmalari hamda tezlashtiruvchi elektron generatorlar ishlatilmoqda.

Radiatsion ishlov berish quyidagi maqsadlar uchun amalga oshiriladi:

1. Qishloq xo'jaligi mahsulotlarida bo'ladijan fiziologik jarayonlarni to'xtatish.
2. Mahsulotlarga zarari bo'lgan mikroorganizmlarni pasterizatsiya yo'li bilan to'xtatish.
3. Sterilizatsiya yo'li bilan zararli mikroorganizmlarni butunlay yo'qotish.
4. Dezinseksiya, ya'ni zararli hasharotlarni yo'qotish.

Har qanday tur mahsulotlarning buzilishi uchun, asosan, bitta asosiy sabab bo'ladi, masalan, kartoshka, piyozi, sabzi kabi mahsulotlarning buzilishi ularning unib chiqishidan boshlanadi. Bu holatlarda ionlovchi nur yordamida shu fiziologik jarayonni to'xtatish kerak. 5–10 krad gamma nuri bilan nurlantirilgan kartoshka 18 oygacha buzilishdan saqlanadi.

Qishloq xo‘jaligi mahsulotlarining buzilishida zararli hasharotlar ham katta rol o‘ynaydi. Atrof-muhitni e’tiborga olgan holda zararli hasharotlarni keltirgan iqtisodiy zararlariga ko‘ra 2 kategoriyaga bo‘lish mumkin:

1) oziq-ovqat mahsulotlarini iste’mol qiluvechi hasharotlar;

2) qishloq xo‘jaligi o’simliklari va hayvonlariga zarar keltiruvchi hasharotlar.

Qishloq xo‘jaligi zararkunandalariga qarshi radiatsion yo‘l bilan kurashning bir necha usullari mavjud.

1-usul: qishloq xo‘jaligi mahsulotlarini zararkunandalar, ya’ni hasharotlarni butunlay yo‘q qilish uchun bevosita yuqori radiatsion miqdordagi 10–100 krad nur bilan nurlantirish.

2-usul: kichikroq miqdordagi (1–10 krad) nur bilan jinsiy urchishini to’xtatish, ya’ni radiatsion sterilizatsiya qilish.

Bu holatda zararli hasharotlar birdaniga o‘lib ketmaydi-yu, ammo kelgusidagi ko‘payish tezda kamayadi. Bu usul uzoq muddat talab qilsa, bиринчи usulga nisbatan mahsulotlar sisatining saqlanishiga imkon yaratadi.

3-usul: bu ham 2-usulga yaqin. Ammo bu holatda faqatgina hasharotlarning erkagini biofabrikalarda ko‘paytirilib nurlantiriladi, keyin esa tabiiy sharoitda qo‘yib yuboriladi. Bu nurlantirilgan zararkunanda-kemiruvchilar nasl qoldirmaydi, natijada bu populatsiya o‘lib ketadi.

Oziq-ovqat mahsulotlarini radiatsion sterilizatsiya yo‘li bilan saqlash va qishloq xo‘jaligi zararkunandalariga qarshi kurash yadro nurlaridan foydalanishning boshqa bu sohada qo‘llanayotgan usullariga nisbatan iqtisodiy jihatdan afzalligi bormi, degan savol tug‘ilishi tabiiydir. Radiobiologiya texnologiyasini ishlab chiqish odatdagи texnologiyaning iqtisodiy samaradorligi bilan taqqoslaniladi.

Radioaktiv nurlanishning o’simlikda bo‘ladigan biokimyoiy jarayonlariga, modda almashinishi va fotosintezga ta’sirlarini o‘rganish natijasida juda muhim ma’lumotlar qo‘lga kiritildi. Bu kabi ilmiy izlanish Ukrainianada akademik P.A. Vlasyuk rahbarligida olib borildi. Urug‘larni ekishdan avval tarkibida fosfor-32, rux-65, kalsiy-45 va boshqa radioaktiv izotoplari bo‘lgan tuzlarning eritmasi bilan ishlanganida ekinning tekis unib chiqishi va hosildorlikning ortishi aniqlandi.

Masalan, qandlavlagining og'irligi radioaktiv nurlar ta'sirida 1,5–2 marta ortdi. Urug'larni kichik dozalardagi radioaktiv nurlar bilan nurlantirish natijasida bug'doyning boshoq chiqarishining tezlashishi va beda hosildorligining ortishiga sabab bo'ldi. Lyutik – chiroyli o'simlik urug'lariga ekishdan avval radioaktiv rux tuzlari eritmasi bilan ishlov berish ekin ildizining kattalashganligiga, o'simlikning yaxshi o'sishiga va ildizda azotli bakteriyalar bor tuganaklarni yo'qotishga yordam berdi.

O'simlik kichik dozalardagi nurlar bilan nurlantirilganda tez rivojlanadi. Masalan, grechka nurlantirilsa, uning ko'k massasi unumdorligi ortadi. Bu jihatdan sabzavot ekinlari ham e'tibordan tashqarida qolgan emas. Olib borilgan tekshirish ishlari shuni ko'rsatdiki, pomidor ildizidan radioaktiv kobalt bilan oziqlantirilganda, hosildorlik ikki martaga yaqin ortadi va shu bilan pomidor tarkibida shakar miqdori ko'payadi. Ekishdan oldin bodring urug'lari radioaktiv nurlar bilan nurlantirilganda hosil 15–30%, sabzida esa 25–30% ortadi. Lekin radioaktiv nurlarning ta'siri faqat hosildorlikni oshirish va pishish muddatini qisqartirish bilan cheklanib qolmaydi. Olimlar o'tkazgan tajribalar bu nurlar ta'sirida o'simlikning qurg'oqchilikka va sovuqqa chidamliligi ham ortishini ko'rsatdi.

Hozirgi zamon qishloq xo'jaligi fanida yangi soha radiatsion seleksiya fani vujudga keldi. O'simliklar yuqori dozali nurlar bilan nurlantirilsa, u holda bunday nurlar xo'jalik uchun foydali yangi xossalari bo'lgan shakllarni olish mumkin bo'ladi. O'simliklar bunday nurlar bilan nurlantirilganda ularda turli kasalliklarga chidamlilik ham oshadi. Kichik dozadagi radiatsiyaning o'simlik-largagina emas, balki hayvon organizmiga ham foya yetkazishi ma'lum bo'ldi. Moskva viloyati ayrim xo'jaliklarida tovuq tuxumi nurlantirilganda jo'ja ochib chiqish muddati tezlashgan, xuddi shunday tajribalar professor P.A. Hakimov, akademik A.M. Kuzin rahbarligida ham olib borildi. Shuni ham aytish kerakki, nur ta'sir ettirilganda tuxumlardan chiqqan jo'jalar katta bo'lganida oddiy tovuqlarga qaraganda o'rtacha 12–17% ko'p tuxum qiladi. Radioaktiv nurlardan qishloq xo'jaligining turli zararkunandalariga qarshi kurashishda foydalanish nihoyatda katta istiqbollarga olib kelmoqda. Olimlarning hisoblab chiqishlariga ko'ra, butun

dunyoda yiliga zararkunandalar yeb ketadigan mahsulot 200 million kishilarning ovqatlanishlari uchun yetarlidir.

Hasharotlar va bakteriyalarning ko'pchiligi juda katta bo'limgan dozalardagi radioaktiv nurlar ta'sirida nobud bo'lishlari aniqlangan. Ammo ularni butunlay yo'qotish uchun bu dozani anchagina oshirish kerak bo'ladi. Faqat ba'zi hollardagina to'liq sterilizatsiya qilish kerak bo'ladi. Zararli mikroorganizmlarning 80—90 foizining yo'qotilishining o'zi ham, turli mahsulotlarning saqlanish muddatini bir necha marta oshiradi.

Radioaktiv izotoplар yordами bilan tajribalar o'tkazish natijasida lavlagi, makkajo'xori, g'o'za kabi o'simliklar sochma usulda berilgan o'g'itni yomon o'zlashtirishi aniqlandi. Turli qishloq xo'jaligining ekinlari o'simlikning qaysi davrida fosforni maksimal o'zlashtirishini tekshirish ustida olib borilgan tajribalar yaxshi natijalar berdi. Masalan, fosforni g'o'za, tamaki va qandlavlagi, sholi kabi o'simliklar o'sishining dastlabki davrlarida yaxshi o'zlashtiradi. Bu ma'lumotlardan foydalanib Uzoq Sharqdagi ekish stansiyalarida yerga beriladigan o'g'itlarning umumiyligi miqdori kamaytirilgan holda har gektaridan olinadigan hosil 25 sentnerdan oshmaydi.

Sinov savollari

1. Atom yadroси nimalardan tashkil topgan?
2. Yadro kuchlari nima va u qanday xarakterga ega?
3. Massa defekti deb nimaga aytildi?
4. Bog'lanish energiyasi nimaga teng?
5. Izotoplар deb qanday moddalarga aytildi?
6. Radioaktivlik deb nimaga aytildi?
7. Yemirilish qonuni nimadan iborat?
8. Yarimi yemirilish davri deb nimaga aytildi?
9. Radioaktiv yemirilish turlarini tushuntiring.
10. Radioaktiv zarralarni qayd qilishning qanday usullarini bilasiz?
11. Rentgen va radioaktiv nurlar tirik organizmga qanday ta'sir qiladi?
12. Nishonli atom va ularning ishlatilishi haqida nimalarni bilasiz?
13. Qishloq xo'jaligining qaysi sohalarida radioaktiv nurlardan foydalaniladi?
14. Radioaktiv nurlardan qanday hinioyanish mumkin?
15. Grey va Zivert nimani anglatadi?
16. Dozimetrik asboblar haqida nimalarni bilasiz?
17. Radioaktiv nurlarning qanday ekologik ta'siri mavjud?

FOYDALANILGAN ADABIYOTLAR

1. Грабовский Р.И. Физика курси. – Т.: Ўқитувчи. 1980.
2. Ремизев А.Н. Тиббий ва биологик физика. – Т.: Ибн Сино номидаги нашриёт, 1990.
3. Мерион Ж.Б. Общая физика с биологическими примерами. – М.: Высшая школа, 1986.
4. Рубин А.Е. Биофизика. 1–2-том. – М.: Высшая школа, 1982.
5. Белановский А.С. Основы биофизики ветеринарии. – М.: Агропромиздат, 1989.
6. Аккерман В. Биофизика. – М.: 1964 .
7. Волькенштейн В.М. Биофизика. – М.: Высшая школа. 1981.
8. Глазер Р. Очерки основы биомеханики. –М.: Мир, 1988.
9. Левинцов Н.М. Курс физики. – М.: Высшая школа, 1978.
10. Основы агрофизики под редакцией АФ Иоффе. – М.: Высшая школа, 1990.
11. Tom A.Waigh. Applied biophysics: A molecular approach for physical scientists. – University of Manchester, 2007.
12. Самойлов В.О. Медицинская биофизика. СП б. 2004.
13. Антонов В.Ф. Биофизика. – М.: Дрофа. 2000.
14. Владимиров Ю.А., Потапенко А.Я. Физико-химические основы фотобиологических процессов. – М.: Высшая школа. 1989.

MUNDARIJA

So'z boshi	3
Kirish	5

I BOB. Biomexanika asoslari

1.1-§. Biopolimerlar tuzilishi va xossalari.....	7
1.2-§. Biopolimerlar orasidagi kuchlar.....	13
1.3-§. Muskul mexanikasi.....	17

II BOB. Bioakustika

2.1-§. Tovush. Tovushning veterinariyadagi ahamiyati va fiziologik xossalari.....	30
2.2-§. Tovushning fiziologik xossalari.....	31
2.3-§. Tibbiyot va veterinariyada tovush usullaridan foydalanish.....	34

III BOB. Gidrodinamikaning fizik asoslari

3.1-§. Suyuqliklar yopishqoqlik koeffitsiyentini o'lchash usullari.....	40
3.2-§. Yurak va qon tomirlarning yopiq biofizik tizimliligi.....	43
3.3-§. Yurakning ishi va quvvati.....	47
3.4-§. Qonning fizik xossalari.....	49

IV BOB. Membranalar biofizikasi

4.1-§. Biologik membranalarning tuzilishi.....	53
4.2-§. Hujayra membranasi mexanikasi.....	57

V BOB. Biologik tizimlarda ko'chish hodisalari

5.1-§. Ko'chish turlari.....	61
5.2-§. Biologik membranalarda ko'chish.....	64
5.3-§. Biomembranalarda elektronlar ko'chishi va energiya transformatsiyasi.....	75
5.4-§. Osmos. Osmotik bosim.....	84
5.5-§. Ho'lllash va ho'llamaslik. Kapillar hodisalar	87

VI BOB. Biologik jarayonlar termodinamikasi

6.1-§. Termodinamik jarayonlar va tizimlar.....	93
6.2-§. Biologik tizimlarda energiyaning saqlanish qonuni.....	95
6.3-§. Ochiq tizimlar uchun entropiya.....	98
6.4-§. Veterinariyada termodinamik davolash usullaridan foydalananish.....	101
6.5-§. Tirik organizmda issiqlik almashinishing biofizik asoslari.....	102
6.6-§. Tirik organizmda issiqlik balansi.....	106

VII BOB. Bioelektromagnetizm

7.1-§. Tirik organizmga elektr tokining ta'siri.....	112
7.2-§. Biopotensiallar va ularni o'lchash.....	115
7.3-§. Veterinariya tibbiyotida elektr tokidan foydalananish.....	122
7.4-§. Veterinariya terapiyasida magnit maydonining qo'llanilishi.....	124

VIII BOB. Kvant biofizikasi

8.1-§. Yorug'likning moddalar bilan o'zaro ta'siri.....	133
8.2-§. Quyosli nurining biologik ahamiyati.....	144
8.3-§. Ko'rishning biofizik mohiyati.....	147

IX BOB. Atom tuzilishi va nurlanishi

9.1-§. Rentgen nurlari, xossalari va qo'llanilish sohalari.....	156
9.2-§. Luminessensiya turlari, xarakteristikalari va qo'llanilishi.....	159
9.3-§. Lazer nurlarining fizik xossalari va biologik ta'siri.....	166

X BOB. Radioaktivlik. Radiobiologiya asoslari

10.1-§. Atom yadrosining tuzilishi, fizik xarakteristikalari.....	172
10.2-§. Radioaktivlik, uning turlari va asosiy qonunlari.....	175
10.3-§. Rentgen va radioaktiv nurlarning tirik organizmga ta'siri.....	178
10.4-§. Radiatsion biofizika.....	186
10.5-§. Atom yadro nurlarining qishloq xo'jaligida qo'llanilishi.....	197
Foydalanilgan adabiyotlar.....	205

**Ermamat Ismailov
Nuriddin Mamatqulov
G‘ayrat Xodjayev
Norali Norboyev**

BIOFIZIKA

Oliy o‘quv yurtlarining talabalari uchun darslik

*Muharrir Xudoyberdi Po‘latxo‘jayev
Badiiy muharrir Yasharbek Rahimov
Texnik muharrir Yelena Tolochko
Kichik muharrir Gulbayra Yeraliyeva
Musahhih Zulfiya G‘ulomova
Kompyuterda sahifalovchi Gulchehra Azizova*

Litsenziya raqami AI № 163. 09.11.2009. Bosishga 2013-yil 5-noyabrdagi ruxsat etildi. Bichimi $60 \times 84^1/_{16}$. Ofset qog‘ozi. Tayms garniturasi. Sharhlis bosma tabog‘i 12,09. Nashr tabog‘i 10,98. Adadi 500 nusxa. Sharhnomasi № 74–2013. Buyurtma № 68–6. Bahosi kelishilgan narxda.

O‘zbekiston Matbuot va axborot agentligining Cho‘lon nomidagi nashriyot-matbaa ijodiy uyi. 100129, Toshkent, Navoiy ko‘chasi, 30. Telefon: (371) 244-10-45. Faks (371) 244-58-55.

«TAFAKKUR-BO‘STONI» MCHJ bosmaxonasida chop etildi. Toshkent shahar, Chilonzor ko‘chasi, 1-uy.



*Cho'lpox nomidagi
nashriyot-matbaa ijodiy uyi*

ISBN 978-9943-05-605-3

9 789943 056053