

**O‘zbekiston Respublikasi Sog‘liqni saqlash vazirligi
TOSHKENT FARMATSEVTIKA INSTITUTI
NOORGANIK, FIZIK VA KOLLOID KIMYO KAFEDRASI**

7-MA’RUZA:

BIONOORGANIK KIMYO.

TIRIK TABIATDAGI KIMYOVİY ELEMENTLAR

Ma’ruza mualliflari:

farm.f.d., prof. To’xtayev X.R.

farm.f.d., prof. Sharipov A.T.

katta o’qituvchi: Jumabayev F.R.

farhodjumaboyev1@gmail.com

ASOSIY ADABIYOTLAR:

1. X.R.Tuxtayev, A.T.Sharipov, S.N.Aminov. Noorganik kimyo. Darslik. – Toshkent.: “Fan va texnologiya”, 2018, 560 bet.
2. Shriver and Atkins, Inorganic Chemistry, Fifth Edition, 2010/ P.W. Atkins, T.L. Owerton, J.P. Rourke, M.T. Weller and F.A. Armstrong, W.H. Freeman and Company, New York. 2010. P. 825.
3. Э.Т.Оганесян, В.А.Попков, Л.И.Щербакова, А. К. Брель; под ред. Э. Т. Оганесяна. — М. : Юрайт, 2019. — 447 с. — Серия: Специалист.
4. Общая и неорганическая химия для фармацевтов: учебник и практикум для СПО/ под общ.ред. В.В.Негребецкого, И.Ю.Белавина, В.П.Сергеевой.-Издательство Юрайт, 2019.-357 с.-Серия: профессиональное образование.
5. Шрайвер Д., Эткинс П. Неорганическая химия. В 2-х т. Т 1/ Перевод с англ. М.Г.Розовой, С.Я. Истомина, М.Е.Тамм-Мир, 2004.-679 с.
6. Шрайвер Д., Эткинс П.. Неорганическая химия. В 2-х т. Т 2/ Перевод с англ. А.И.Жирова, Д.О.Чаркина, С.Я. Истомина, М.Е.Тамм-Мир, 2004.-486 с.
7. Thomas R. Gilbert - Chemistry_ The Science in Context-Norton (2017)

REJA:

**Mavzuning ma’ruza
davomida yoritiladigan
qismlari:**

1. Tirik tabiatdagi kimyoviy elementlar;
2. Metallarning organizmdagi ahamiyati;
3. Sog’lom turmush tarzi.

**Mavzuning talaba mustaqil
o’zlashtirishi lozim bo’lgan
qismlari:**

1. Biogen elementlarning organizmdagi ahamiyati;
2. Biogen elementlarning farmatsiyadagi ahamiyati.

BIONOORGANIK KIMYO

- **Bionoorganik kimyo** — kimyoning alohida kimyoviy elementlarning (birinchi navbatda, metallarning) tirik organizmlardagi ahamiyatini o‘rganuvchi sohadir.
- Bionoorganik kimyo (BNK) – 20-asrning 2-yarmida biologiya, kimyo, tibbiyat, biokimyo, molekulyar biologiya va boshqalar chorrahasida paydo bo‘ldi. BNK ning fan sifatida shakllanishida klassik kimyo sohasidagi ko‘plab eksperimental ma’lumotlar asos bo’lgan. BNK noorganik kimyo va biokimyo o’rtasidagi "ko‘prik" dir.
- Inson organizmi – organlardan, organlar to’qimalardan, to’qimalar – hujayralardan, hujayralar – molekulalardan, molekulalar esa atomlardan tuzilgan. Hozirgi kunda olimlar tomonidan inson organizmida Mendeleev davriy jadvalining 92 ta elementi mavjudligini aniqlagan.

Metallarning tirik organizmdagi miqdoriga ko'ra elementlar:

Makro-, mikro va ultramikroelementlarga bo'linadi.

Bu elementlar s-, p-, d-elementlardir. Bular:

d - elementlar – Mn, Fe, Co, Cu, Ni, Zn, Cr, Mo, V, Ti;

s - **Na, K, Ca, Mg;**

p - **C, N, S, P, O, H, Cl.**



ODAM ORGANIZMIDAGI MAKRO VA MIKRO ELEMENTLAR

- Makroelementlar – organizmdagi miqdori $\geq 10^{-2}\%$ dan ko’p. Ularga **O, C, H, N, P, S, Ca, Mg, Na va Cl** kiradi.
- Mikroelementlar – organizmdagi miqdori 10^{-3} dan $10^{-5}\%$ gacha. Ularga **I, Cu, As, F, Br, Sr, Ba, Co** kiradi.
- Ultramikroelementlar – organizmdagi miqdori $10^{-5}\%$ dan kam. Ularga **Hg, Au, U, Th, Ra** va boshq.
- Oxirgi paytlarda ultramikroelementlarni mikroelementlar bilan birlashtirib ham o’rganiladi.

Organizm uchun zarur bo'lgan organlar va to'qimalar tuzilishida ishtirok etadigan elementlar **biogen elementlar** deyiladi.

Biogen elementlarning sinflanishi:

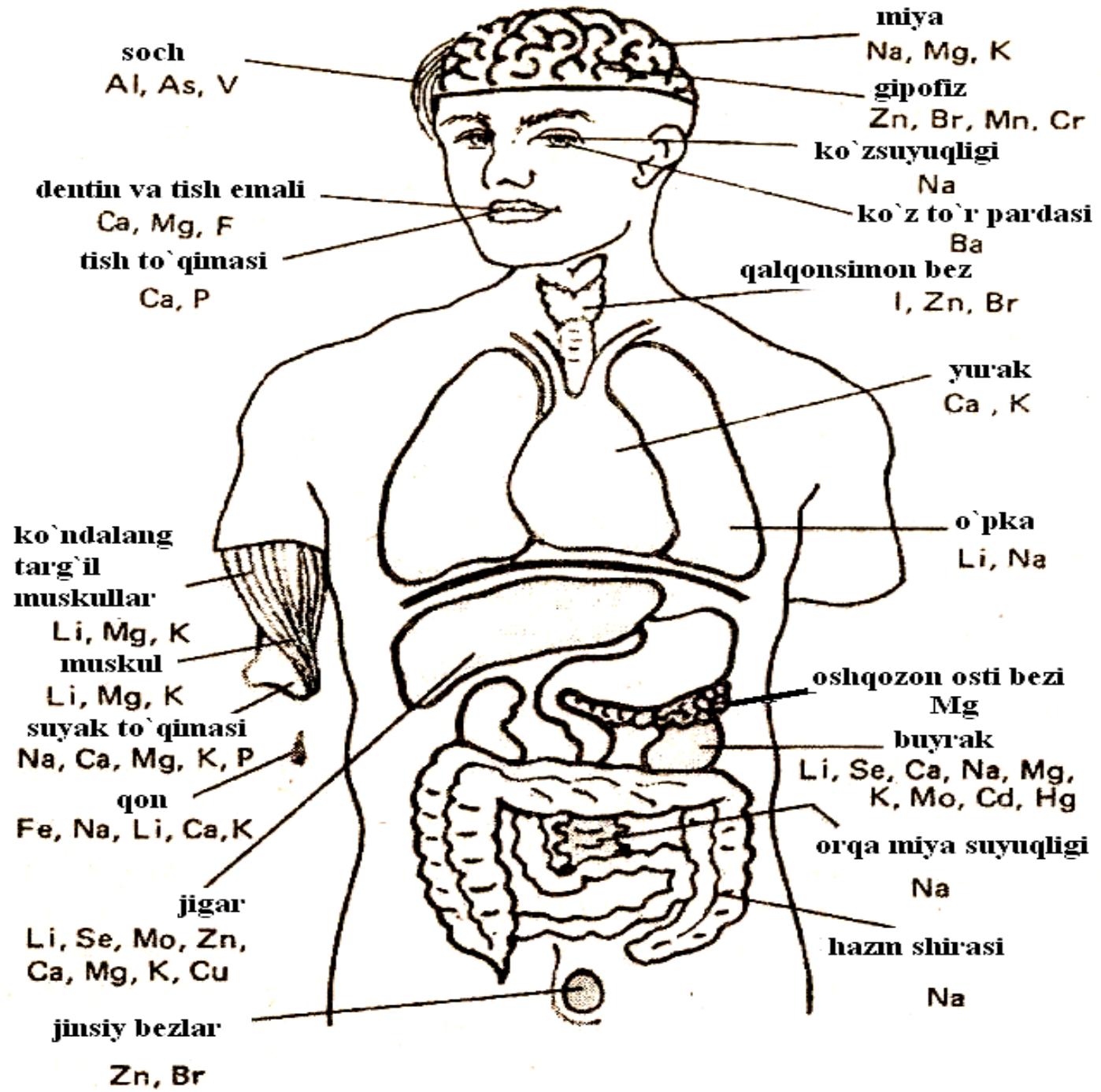
- A) Funksional roliga ko'ra:
 - 1) organizmdagi **organogen elementlar**. Ularning miqdori 97,4% (C, H, O, N, P, S),
- 2) **Elektrolit fon elementlar** (Na, K, Ca, Mg, Cl). Bu ionlar organizmdagi metallarning 99% ni tashkil etadi;
- 3) Mikroelementlar – fermentlar va gormonlar markazidagi **biologik faol atomlar** (d-metallar).

V.V.Kovalskiy organizmning hayot faoliyatiga ko'ra elementlarni ikki guruhga bo'ldi:

- Hayotiy muhim elementlar (almashmaydigan yoki essensial). Ular fermentlar, gormonlar, vitaminlar tarkibida, organizmda doimiy mavjud: **H, O, Ca, N, K, P, Na, S, Mg, C, I, Mn, Cu, Co, Fe, Zn, Mo, V**. Ularning kamayishi organizmning normal hayotiy funksiyasini buzilishiga olib keladi.
- Qo'shimcha elementlar. Bu elementlar hayvon va inson organizmida doimiy mavjud: **Ga, Sb, Sr, Br, F, B, Be, Li, Si, Sn, Cs, Al, Ba, Ge, As, Rb, Pb, Ra, Bi, Cd, Cr, Ni, Ti, Ag, Th, Hg, U, Se**. Ularning biologik roli kam o'r ganilgan yoki ma'lum emas.
- Ayrim qo'shimcha elementlar **Sc, Tl, In, La, Pr, Sm, W, Re** va **boshq.** hayvon va odam organizmida topilgan. Lekin miqdori va biologik roli hali aniqlanmagan.

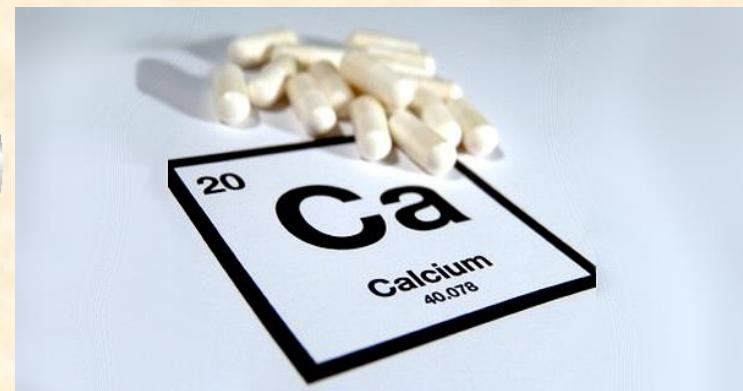
Odam organizmidagi kimyoviy elementlarning miqdori

Elementlarning massa ulushlari,%	Kimiyoviy elementlar (mass. %)
10 va undan ko‘p	O (62), C (21), H (10)
1-10	N (3), Ca (2), P (1)
0,01-1,0	K (0,23), S (0,16), Na (0,08), Mg (0,027).
10^{-3} - 10^{-2}	Fe(0,01)
10^{-4} - 10^{-3}	Zn,Sr
10^{-5} - 10^{-3}	Cu,Co,Br, Cs, Si
10^{-5} - 10^{-4}	I
10^{-6} - 10^{-3}	Mn, V, B, Cr, Al, Ba
10^{-7} - 10^{-4}	Mo, Pb, Ti
10^{-8} - 10^{-5}	Be, Ag
10^{-7} - 10^{-5}	Ni, Ga, Ge, As, Hg, Bi
10^{-7} - 10^{-6}	Th
10^{-12} - 10^{-4}	Ru



Мұхим биометалларнинг биологик роли

- Ca^{2+} ионлари, қийин эрийдиган тузлар ҳосил қылғанлиги учун асосан организмнинг скелетини, пайлар ва түқималарни ҳосил бўлишида иштирок этади.
- Биометаллар 30% яқин ферментатив системаларнинг марказидир. Гидролизга осон учрайдиганлари ферментатив гидролиз жараёнларида, турли оксидланиш даражасига эга бўлган металлар эса оксидланиш қайтарилиш реакциялар жараёнларида иштирок этади.



- Тиббиётда қўлланилиши ва таъсири жиҳатидан организмда комплекс ҳосил қила оладиган органик бирикмаларни ва комплексларни қуидаги турларга бўлиш мумкин:
 - 1) **антидотлар** (комплексонлар ва комплексонатлар);
 - 2) минерал алмашибни мунтазам ҳолатга келтирадиган моддалар;
 - 3) **бактерицидлар** ва вирусларга қарши препаратлар (масалан, сил касалини даволашда - изониазид, фтивазид, циклосерин ва ҳоказоларни металлар билан ҳосил қилган комплекслари);
 - 4) **саратон касалликлариغا қарши қўлланиладиган моддалар;**



Одам организмига бир суткада қабул қилиши зарур бўлган элементлар ва уларнинг бирикмалари

Кимёвий элемент, (мг)	Катта одам	Болалар	Кимёвий элемент, (мг)	Катта одам	Болалар
K	2000-5500	530	Cr	0,05-0,2	0,04
Na	110-3300	260	Co	0,2 (витамин B12)	0,001
Ca	800-1200	420	Cl	3200	470
Mg	300-400	60	PO ₄ ³⁻	800-1200	210
Zn	15	5,0	SO ₄ ²⁻	10	-
Fe	10-15	7,0	J	0,15	0,07
Mn	2,0-5,0	1,3	Se	0,05-0,07	-
Cu	1,5-3,0	1,0	F	1,5-4,0	0,6
Mo	0,075-0,250	0,06			

Кимёвий элементлар етишмаганидан юзага келадиган касалликлар

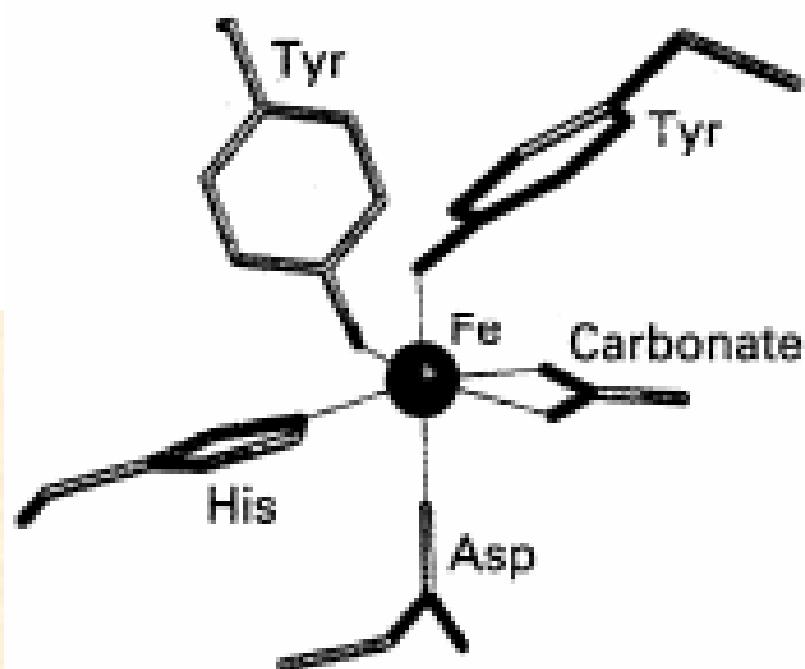
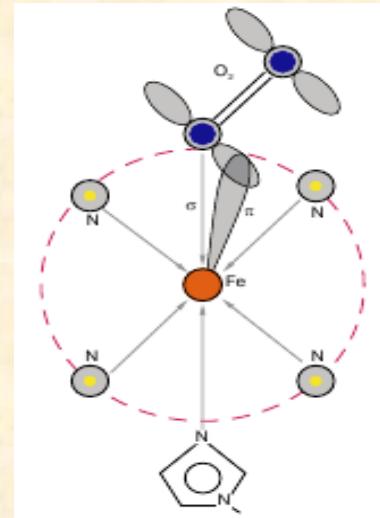
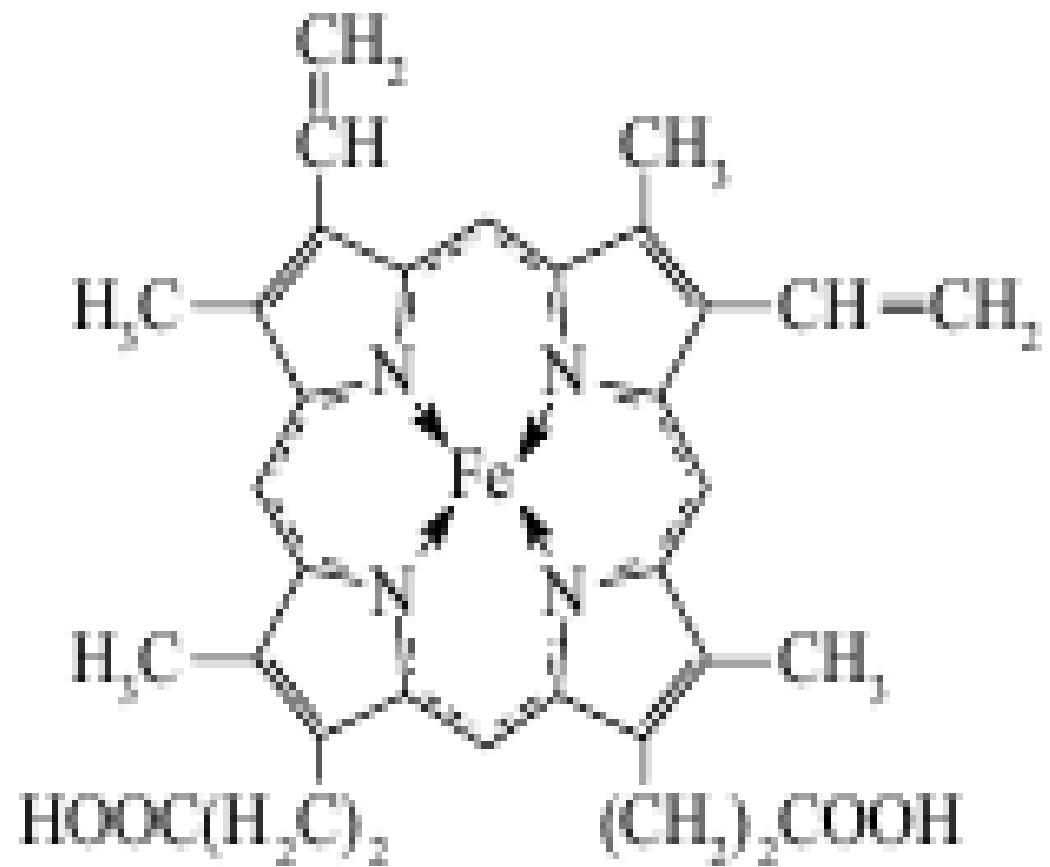
Элемент етиши- мовчилиги	Касаллик белгиси
Ca	Тана скелетининг ўсмаслиги
Mg	Мускуларнинг таранглашуви (судороги)
Fe	Анемия, иммун тизими нинг бузилиши
Zn	Терининг жароҳатланиши, бўй ўсмаслиги, жинсий етилишининг орқада қолиши
Cu	Артерияларнинг сустлашуви, жигар фаолиятининг бузилиши
Mn	Фарзанд кўра олмаслик (бепуштлик), скелетнинг ўсмаслиги
Mo	Хужайра ўсишининг секинлашиши, кариес
Co	Хавфли (злокачественная) анемия

Кимёвий элементлар етишмаганидан юзага келадиган касалликлар (давоми)

Элемент етишмовчилиги	Касаллик белгиси
Ni	Депрессия, дерматит
Cr	Қанд кассаллигининг келиб чиқиши
Si	Скелет ўсишининг бузилиши
F	Тиш кариеси
J	Қалқонсимон без ишининг бузилиши
Se	Мушаклар сустлиги, саратон

ТЕМИР

- Организмнинг муҳим функциялари билан узий боғлиқ бўлиб, **гемоглобин ва миоглобиннинг** муҳим таркибий қисми ҳисобланади.
- Электронларни митохондрияларнинг нафас олиш занжири бўйлаб олиб ўтишда иштирок этувчи **цитохромлар**, шунингдек, **катализ** ва пероксидазанинг оксидловчи, **тикловчи** ферментлари таркибига киради.
- Гемопротеидлар туркумига мансуб бўлган оксилларнинг барчасида темир генининг **порфириин** таркибига киради.



Трансферрин

СЕЛЕН

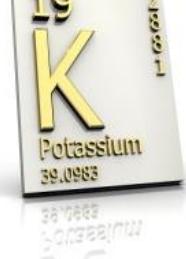
- Se - организмидаги содир бўладиган физиологик жараёнларда селеннинг ўрни катта. Хитой олимлари томонидан одам организмидаги селен етишмовчилиги **кардиомиопатия** касаллигини келтириб чиқариши аниқланган. Бу касалликка аритмия, юсаратоннинг катталashiши, миокарднинг фаол некрозлари ва юсаратон иши етишмовчилиги хосдир.
- Кон зардобида Se микдори **кам бўлган** одамларда **саратон касаллигига** чалиниш хавфи мавжуд. Se га бўлган суткалик эҳтиёж оптимал микдори 8-15 мгни ташкил қиласи. Se нинг озиқ манбаи
- **денгиз махсулотлари,**
- **буйсаратон, жигар,**
- гўшт ва **саримсоқ** ҳисобланади.





Sarimsoq piyoz tarkibida 6,0-13,3% oqsil, 15-28 % qandli moddalar, mineral tuzlar, vitaminlar C, PP, B₁, B₂, efir moddalari(0,23-0,74), allisin va oltingugurt tutgan organik moddalar va **selen** bor.

Ca 181±25mg; Fe 1,7 mg; Mg 24-26 mg; P 153±8 mg;
K 401 ±26mg; Na 17 mg; Zn 1,7 mg Se 14±3mg
Ge, allisin)



Натрий, калий

- ✓ Geosferada Na^+ va K^+ ionlari doim birga ularni ajratish oson emas. Biosferada bo'lsa ular to'qimalar membranasining turli tarafida joylashgan. Bu ionlar ionli kanallar bo'ylab ikki yo'nalishda harakat qiladi, konsentratsiyalar o'zgarishi bo'ylab harakatlanadi. **Natriy-kaliyli nasos** shu prinsip bo'yicha ishlaydi.
- ✓ Bu nasosning vazifasi organizmda Na va K balansini ushlab turish.
- ✓ 1)Bu tufayli biosuyqliklarda osmotik bosim ushlab turiladi. U oziqalarni so'rib olish va chiqarishi ta'minlaydi;
- ✓ 2) Na va K ionlari nerv impulslarini otkazishda muhim rol o'ynaydi. Har bir organ va to'qimalardagi pH qiymatini saqlaydi.

Magniy va kalsiy

Organizmda 1% Ca bor. Organizmda tarqalishi ko'ra 5 element. C, H, O, N.

Sut emizuvchilarda 95% kalsiy qattiq to'qimalarda: suyak, tish, u ftorappatitlar, holatida. Qushlar CaCO₃ ko'proq. gidroksiappatitlat va molyuskalarda

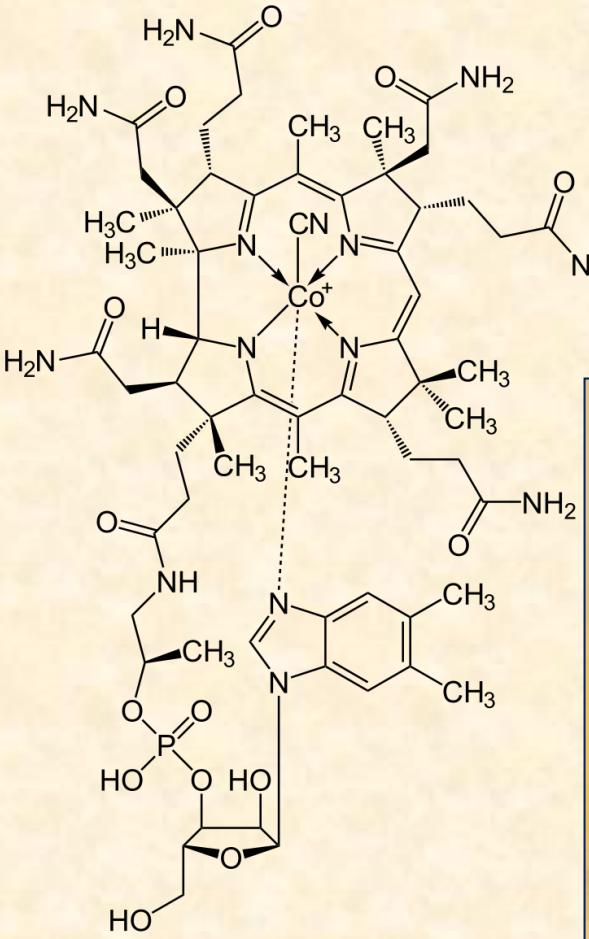
Tomirlar devorida CaCO₃, buyrakda oksalatlar uratlar(siydiq kislotasining tuzi), Qon quyilishida, fermentlarni faollashida, muskul to'qimalarini qisqarishida.

Ca²⁺ ioni kons. Qalqonsimon bezda chiqadigan kalsitonin fermenti bilan boshqariladi. Kamayishi raxitga olib keladi. Ca – hujayradan tashqaridagi element: ~ hujayrada 10⁻⁷ моль/л, hujayradan tashqarida - ~ 10⁻³ моль/л, konsentrasiya o'zgarishi Ca nasos tufayli. Ca²⁺dori: xlorid, glukonat, gips CaSO₄.

Mg²⁺ - ioni Ca²⁺, ioniga nisbatan **kuchli kompleks hosil qiluvchi ion** u metallofermentlarning markaizda. ATPning gidrolizini katalistik fermenti hisoblanadi.

O'simliklarda xlorofilning koordinatsion markazida Mg²⁺ ioni turib fotosintez jarayonini boshqaradi.

Quyosh niri ta'sirida H₂O va CO₂ dan **uglevodlar sintezini** va O₂ suv hosil qiladi. под действием световой энергии.



Уильям Парри Мёрфи, [Джорджем Уиплом](#)

[Джорджем Майнотом](#) -

Америкалик олимлар 1934 йил B12

Анемияга қарши фаоллигини аниқлагани учун Нобель мукофоти лауреати бўлган.

Роберт Бёргс Вудворд
англиялик олим 1965 йил
Нобель мукофоти лауреати бўлган.
У [хинин](#) (1944), [кортизон](#) (1951), [резерпин](#) (1956), [хлорофил](#) л (1960), [тетрациклин](#) (1962), [холестерин](#), [лизергиновая](#) кислота, [цефалоспорин](#) ва [колхицин](#) каби моддаларни синтезини илк бор амалга оширган.

Дороти Мэри Кроуфут-Ходжкин -

англиялик олима 1964 йил
B12

структурасини аниқлагани учун Нобель мукофоти лауреати бўлган.

Молибден

- Mo har xil o.d. (+4, +5, +6), turli koord. son (4, 5, 6, 8). Namoyon etadi. Mo biologik ta'siri xilma xil.
- Mo dukakali o'simliklarning atmosfera azotini o'zlashtirishida rol o'ynaydi.
- Hayvonlar organizmida ksantinoksidaza fermenti tarkibida purin almashinuvi va O_2 tashilisida ahamiyatga ega. Tuproqda ko'p bo'lishi organizmda to'planishiga olib keladi, bu esa ksantinoksidazaning faollashiga olib keladi. Bunda uratlar ko'payadi, kalsiyli tuzlar hosil bo'ladi. Bu padagraka olib keladi.

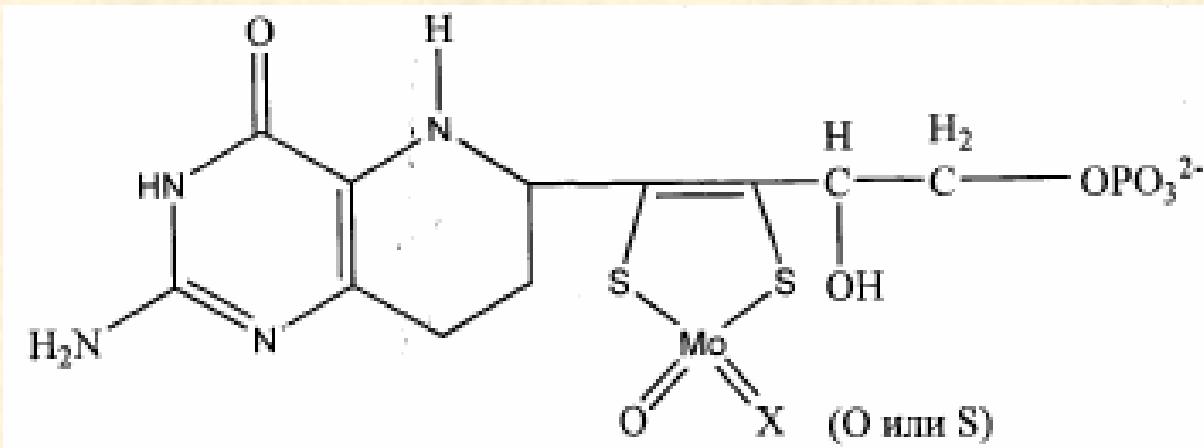
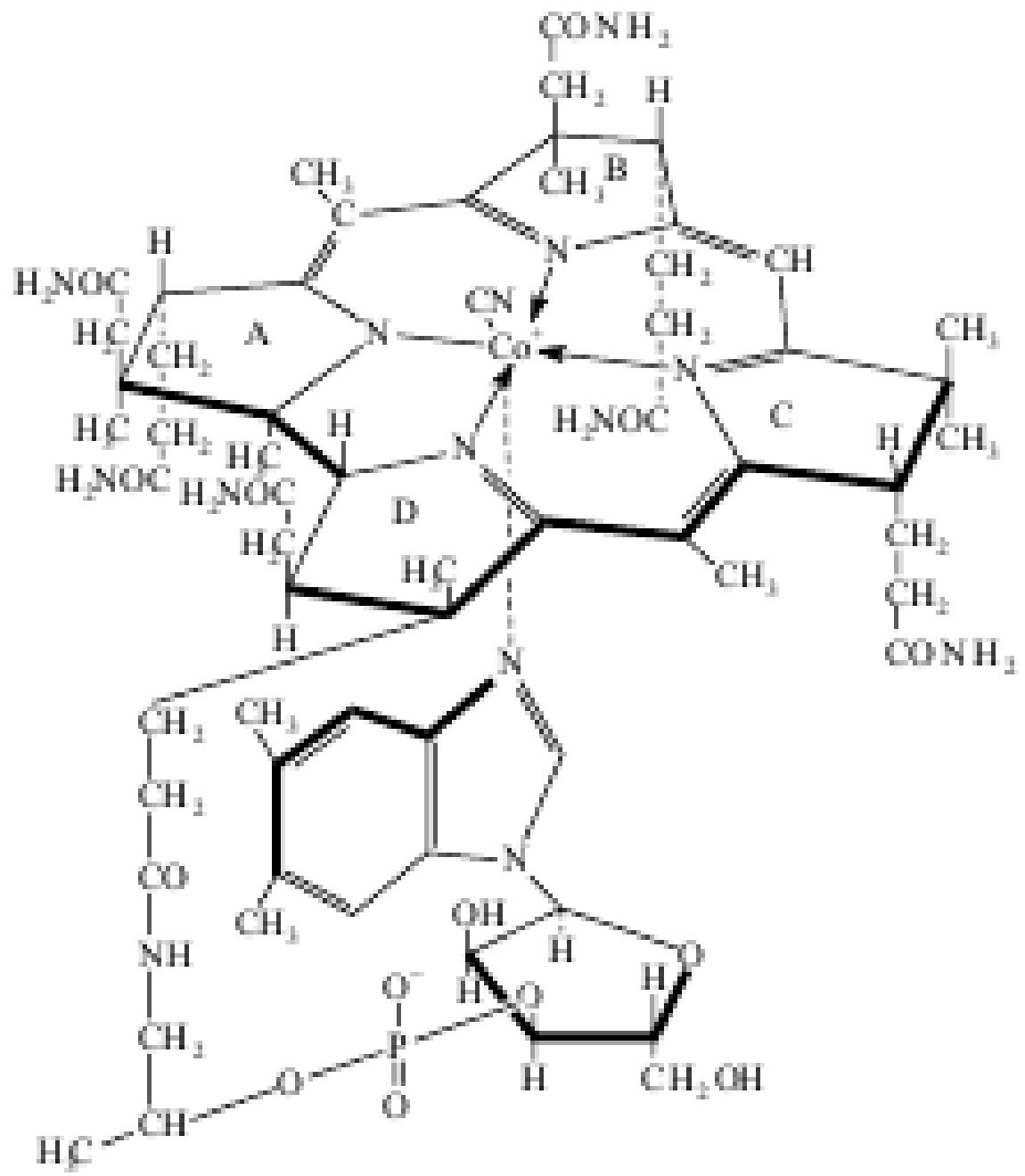


Рис.11. Фрагмент ксантиноксидазы

КОБАЛЬТ

- **Kobalt vitamin B 12 tarkibiga kiradi.**
- Ichakdagi mikofloralar B₁₂ ni sintaz qiladi. Kobalamin korrin halqasi tutadi u nukleotid va dimetilbenzimidazol bilan bog'langan.
- Markazda Co turadi , uning k.s. 5. 6 joyga 5-deoksiadenozin joylashadi. B₁₂ tabbiy metallorganik birikma. 6 joy boshqa kichik ligandlar tursa akvakobalamin, gidroksokobalamin va siankoblalamin hosil bo'ladi.
- Unda Co o.d.+3, +2 va +1
- B₁₂ kamaysa anemiya, boshqa vitaminlar ko'payib ketadi. U oqsil,mineral va uglevod almashinuviga ta'sir etadi.
- Ko'p bo'lsa qalqonsimon bezni funksiyasini pasaytiradi. Yod kamayib bo'qoq yuzaga keladi. Tuproq va suvda Co ko'payib ketsa shunday bo'ladi.



Строение витамина В₁₂

SOG'LOM HAYOTGA BIR QADAM.

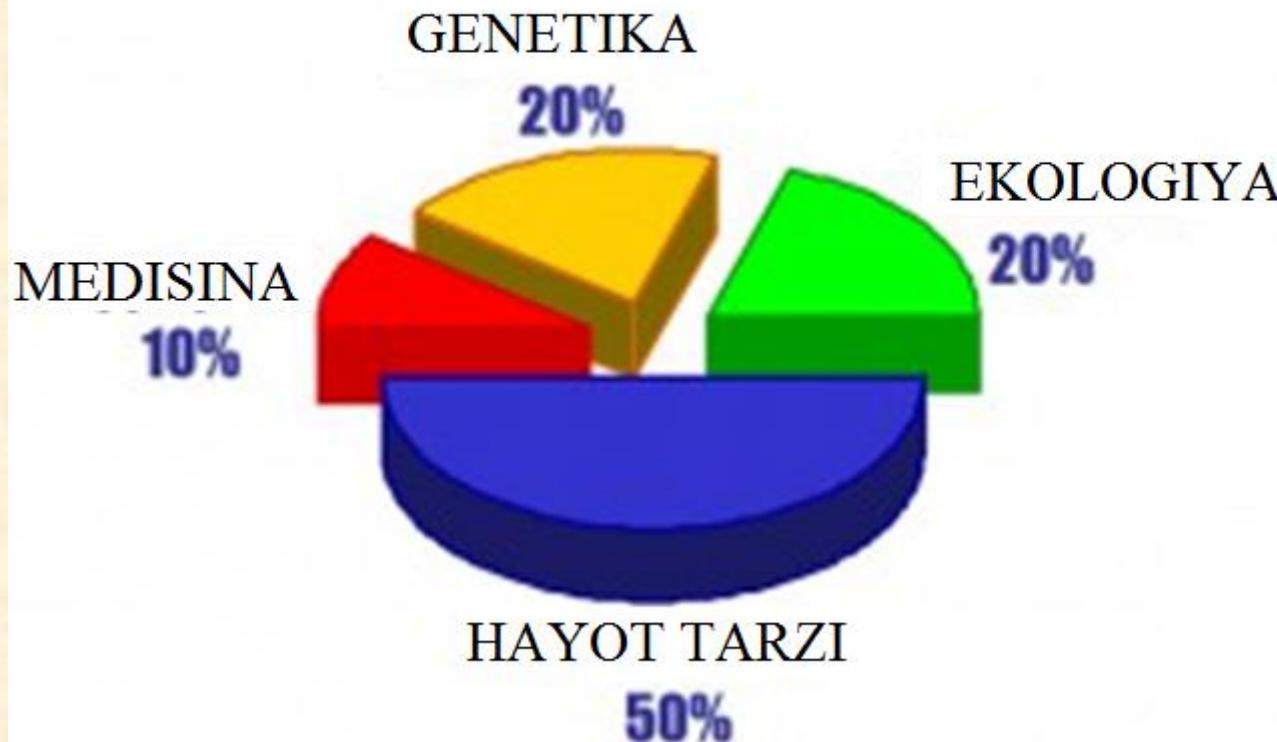
«Biz nima yegan bo'lsak shumiz»



Bizning sog'ligimiz

Butun jahon sog'liqni saqlash tashkiloti
ma'lumotiga ko'ra

Sogliqqa ta'sir etuvchi omillar



KIM AYBDOR?

Biz faqat yashash tarziga ta'sir etishimiz
mumkin!

- OVQAT **«Agar oziqingiz dori bo'lmasa,
doringiz sizga ovqat bo'lgay».**

GIPOKRAT

- Mehnat sharoiti
- Dam olish uchun sharoit
- Yashash uchun sharoit
- Salbiy odatlar

Organizmning vitaminlarini o'zlashtirishiga nima ta'sir etadi?

Alkogol – A va B guruh vitaminlarini buzadi, magniy, kaliy, zink, kalsiyga ta'sir etadi.

Nikotin – Selen va A, C, E vitaminlarini buzadi.

Kofein – Zn, K, Ca miqdorini kamaytiradi, PP, B vitaminlarini buzadi.

Aspirin – Ca, K A, B, C guruh vimainlarini kamaytirasdi.

Antibiotiklar – Fe, Ca, Mg va B guruh vitaminlarini buzadi.

Qanaqa vitaminlar va vitaminli komplekslarni bilasiz?

Ularni qanday qabul qilasiz?

Qiziq faktlar

**XX asr boshiga nisbatan vitaminlar
iste'mol qilish 2-6 marta kamaydi.
Yashirin ochlik.**

- Vitamin C 1 kunda **1,5-2 kg** olma
- Vitamin B1 kepakli **1 kg** qora non yoki **1,5 kg** go'sht.
- Vitamin B2 - **1 – 2 litr** sut yoki **0,5 kg** tvorog (pishloq).
- Kalsiy **200 g.** pisloq yoki **1 kg** tvorog.
- Yod - **4-6 g** yodlangan tuz **yoki 1,5 – 2,0 kg** baliq.
- Temir - **350g.** Mol goshti.

Vitaminlar yetishmasligini oziq-ovqatlar bilan qoplash qiyin!

Echim: 1. **Vitamin mineral komplekslar iste'mol qilish;**
2. Vitaminlarga boyitilgan mahsulotlar sotib olish.

