



МИКРОЭЛЕМЕНТЛАРНИНГ МЕТАБОЛИЗМДАГИ ИШТИРОКИ

ТошПТИ Тиббий ва биологик киме тиббий биология, умумий генетика кафедраси, доцент З.А. Икрамова.

Аннотация: Кобальт ва никель барча тирик организмлар учун ҳаётий муҳим микроэлементлардан бири бўлиб, одам организмида қон ҳосил бўлишида, асаб толалари, мушаклар ва жигар кабиларнинг фаолиятида бевосита иштирок этади. Кимёвий жиҳатдан қаралганда бирикмаларда икки ва уч валетлик намоён қиласи ва катализатор сифатида иштирок этувчи гидролитик ва оксидланиш-қайтарилиш ферментлари таркибида киради. Комплексланиш хусусиятига эга эканлиги метаболизм жараёнида фаол қатнашиб, мушак оқсилларини синтезини активлаш, гемоглабин миқдорини, қоннинг шаклли элементлари миқдорини оширишда қатнашади. Ортиқча миқдордаги ушбу микроэлементлар потологик ҳолатларга сабаб бўлади.

Калт сўзлар: кобальт ионлари, никель элементи, токсик ва биотик таъсирлар, цианокобаламин, металлоэнзимлар, эндопротез, кимёвий заҳарланиш.

Кимёвий элементаларнинг организмдаги миқдорига элементнинг ер қобигидаги тарқалганлиги, табиий бирикмаларининг агрегат ҳолати, сувда ва бошқа эритувчиларда эрувчанлиги каби кўрсаткичлар таъсир этади. Табиатан ўхшаш элементларнинг организмдаги вазифалари фаолиятлари кўпгина ҳолатларда ўхшаш бўлади. Кобальт ва никель элементлари ҳам кимёвий жиҳатдан ўхшаш бўлиб, металл табиати ҳамда намоён қиласидан оксидланиш даражалари бир –бирини такрорлайди. Бу ҳолатлар уларнинг организмдаги вазифалари тўғрисидаги маълумотларни ўрганишга ва тиббиёт ҳамда фармакологиядаги иштироқини ўрганишга ундейди.

Дуневий соғлиқни сақлаш ташкилотларининг берган маълумотларига кўра, элементлар одам организмига асосан сув билан, озиқ-овқатлар билан, ҳаво орқали ва дори препаратлар орқали кириб келади, шу билан бирга баъзан ортиқча миқдорда тўпланади ҳамда одам организмига биотик ёки токсик таъсирлар кўрсатиш эҳтимоли юзага келади. Элементларнинг тирик организмларда ортиқча миқдорда тўпланиши кўп ҳолларда саноат зоналарига боғлиқ ҳолда кузатилиши мумкин. Қон ҳосил қилишда иштирок этадиган кимёвий элементлар қаторига кирадиган кобальт ионлари одам организми учун факат ижобий таъсир этадими, никель элементи ҳам шу жараёнларда иштирок этадими деган савол тиббиёт ходимларини тинимсиз изланишлар олиб боришга ундейди.



Шу кунгача кимёвий элементлар ва уларнинг ионларининг одам организмидаги фаолияти ҳақида изланиш олиб борган олимларнинг берган маълумотларига кўра, кобалт одам организмни учун муҳим ҳамда ҳавфсиз элементлар қаторига киради, аммо, Ястребов Г.С., Калиман П. А. тақдим этган маълумотларига кўра ушбу элеменга ҳам чегара миқдор қийматлари тавсия этилган [3]. Никель 1751 йилда очилганига қарамай, фаолияти тўлиқ маълум бўлмаганлиги сабабли уни токсик элементлар қаторига киритилган, унинг организм учун муҳим эканлиги 1970 йилларда аниқланган. Кунлик эҳтиёж 0,35 мг ни ташкил килади, бу миқдор қўк нўхот, қўзокли лоя, жўхори, гуруч, мол гўшти олма, узум каби маҳсулотлар эвазига тўлдирилади. Никель организмга нафақат озуқа маҳсулотлари билан балки тери ўпка орқали ҳам кириб келади.

Кобалт ҳаётий муҳим микроэлементлардан бири бўлиб, В12 витамини кўринишида қон ҳосил бўлишида, асаб толалари, мушаклар ва жигар кабиларнинг фаолиятида бевосита иштирок этади. У эритроцитларда, плазмада, жигарда (кatta қисми жигарда тўпланади), талоқда, ошқозон ости безида, заҳираланади. Соч таркибида, ёғ тўқималарида ва лимфа тўқималарида учрайди. Маълумотларга кўра, кобалт углевод ва ёғлар метаболизмида қатнашади, қалқонсимон без фаолиятига таъсир этади [5,6]. А, Е, С витаминлари ўзлаштирилишига ижобий таъсир этади. Фоли пантотен кислоталари ҳамда витамин С билан бирга оқсил синтезида ҳам иштирок этади. Бизнинг организмга В12 витамини ва С витаминлари никель ёрдамида кириб келади. Кобалт В12 – цианокобаламиннинг 4,5% ни ташкил қилади. Ушбу микроэлемент шунингдек, темирнинг ўзлаштирилишини яхшилайди, қалқонсимон без гормонларининг синтезида, антиоксидантларнинг қайтарилишида иштирок этади [1]. Одам организмига озуқа маҳсулотлари орқали ўртача бир суткада тахминан 20-50 дан 280 мкг.гача кириб келади.

Ортиқча миқдордаги кобалтнинг 86 % буйрак орқали, 14 % ичаклар орқали чиқиб кетади. Ҳайвонлар организмидаги бу элементнинг етишмаслиги аниқланган. Унинг организмда кўрсатадиган фаолияти кимёвий хоссалари билан бевосита боғлиқ. Кимёвий жиҳатдан қаралганда кобалт ва никель d элементлар оиласига мансуб бўлиб, кўп ҳолларда икки ва уч валетлик бирикмаларни ҳосил қилади. Одам организмидаги ҳам икки ва уч валетлик бирикмалар сифатида гидролитик ферментлар, оксидланиш-қайтарилиш ферментлари таркибида киради ва биокатализатор вазифасини ўтайди [4]. Ферментатив жараёнларда иштирок этувчи кобалт сақловчи этаноламиноксидаза, металспартатаммиаклигаза ва глитцилглицинпептидаза муҳим металлоэнзимлардир. Никель ҳам +2 оксидланиш даражасида аргиназа ферментини фаоллаштиради ва аргининни орнитинга ва мочевинагача парчалайди. Бу билан организмдан азотнинг чиқиб кетишини таъминлашда иштирок этади. Қон ҳосил бўлишида биоген темирга айланиш жараенида қатнашади. ДНК, РНК ва оқсил



тузилиши жараёнида қатнашиб молекула шакли ва зарур конформациясини эгаллашда иштирок этади. Кобалтнинг етишмаслиги тўқималардаги турли инфекцияларга турғунликнинг пасайишига сабаб бўлади. Кобалт ионлари холестеринни бошкаради, унинг қон томирларда тўпланишини олдини олиб антиатеросклеротик таъсир этади. Ортиқча микдордаги ушбу микроэлемент потологик ҳолатларга сабаб бўлади. У заҳарли элемент бўлмасада, организмда ортиб кетиши кучли заҳарланишга олиб келади ва натижада ўпка шишиши, буйрак фаолиятининг ишдан чиқиши, қон кетиш, кўнгил айниши, қайт қилиш белгилари намоён бўлади. Ушбу патологик ҳолатлар кобалт ҳисобига юзага келаётганини аниқлаш учун тўқималарнинг кўрсаткичларини, қондаги текширилаётган модда микдорини доимий кузатиб бориш лозим [5]. Кобалт микдорини сийдикда, қонда ва соч толаларида аниқлаш мумкин. Унинг қондаги микдори билан сийдикдаги даражаси орасида узвий боғлиқлик бор. Кобалт микдорини клиник амалиётда асосан қон таркибидан текширилади ва унинг микдор жиҳатидан ортиб кетиши интоксикацияга олиб келиши устида текширувлар олиб борилади. Доимий заҳарланиш оқибатида ўпка патологияси, аллергик дерматит, қалқонсимон без фаолиятининг бузилиши, кардиомиопатия, юрак етишмовчилиги кузатилади [5,6]. Атроф муҳит ҳароратининг кўтарилиши кобалтнинг заҳарли таъсирини оширади. Бундай салбий оқибатлар шу металл билан ишлаш саноатида қатнашганлар ва шу металлни сақловчи қотишималардан тайёрланган эндопротезлардан фойдаланувчиларда кузатилади. Никелнинг ортиқча микдори асаб системасига таъсир этади, аллергик касалликларни чакқиради, юрак қон томир сиситемасини бузади, ферментлар фаоллигига таъсир этади.

Кобалт ва никельдан металлургия саноатида кенг фойдаланилади, иш жойларида бу элемент кукунлари учун чегара микдор белгиланган бўлиб, 0,675 дан 10 мг/м³ [7] ни ташкил қилади. Кобалтнинг ортиб кетиши онкологик касалликларга сабаб бўлади, лекин изотоплари ўсма касалликларига қарши ишлатилади (60 изотопи γ нурланиш манбайи сифатида). Кобалтнинг антогонистлари ва синергистлари мавжуд: оқсил ва темирнинг кўплиги ошқозон ичак трактида кобалт ўзлаштирилишини секинлаштиради, мис ва рух эса аксинча таъсир этади. Истеъмол қилинадиган озуқа маҳсулотларидан жигар, сут, каром, лавлаги, редиска ва кўкатлар кобалтга бой ҳисобланади.

Юқоридагиларни эътиборга олган холда элементнинг ижобий таъсирлар хусусида қуйидагича хulosha қилиш мумкин: кобалт одам организмидаги темир ва мис билан биргаликда қон ҳосил бўлишида иштирок этади, асаб системасига ижобий таъсир этади, заарлаган суюк тўқималарини тиклашда иштирок этади, метаболитик жараёнларни фаоллаштиради, қондаги холестерин микдорини камайтиради, қалқонсимон без фаолиятини яхшилайди, ичакда темир сўрилишига сабаб бўлади. Элементларнинг организмга салбий таъсирлари бўйича қуйидагича хulosha қилиш



мумкин: салбий таъсирлар элементнинг ортиб кетиши натижасида кузатилади. Бунда аллергик реакциялар кузатилади, юрак қон томир системаси, асад системаси, нафас олиш системалари заарланади. Қалқонсимон без фаолиятида ўзгаришлар кузатилади, чунки йод сўрилиши бузилади, буқоқ ва гипотериоз ривожланади.

Кимёвий моддалар билан заҳарланишни олдини олиш учун ишлаб чиқариш жараёнларида аввалдан кўриб чиқилган ва тасдиқланган чора тадбирларга риоя қилиниши талаб этилади. Қотишмалардан тайёрланган протезлар қўлланилганда эса, протез емирилишни олдини олиш, ҳамда орган ва тўқималарнинг кўрсаткичларини, қондаги текширилаётган заҳарли модда миқдорини доимий кузатиб бориш лозим.

Фойдаланилган адабиётлар:

1. Авцын А.П., Жаворонков А.А., Риш М.А., Строчкова Л.С. Микроэлементозы человека. – М.: Медицина, 1991. – С. 255-265.
2. Предельно допустимые концентрации (ПДК) вредных веществ в воздухе рабочей зоны. СанПиН РУ № 0294-11.
3. Ястребов Г.С. безопасность жизнедеятельности и медицина катостроф. Ростов-на-Дону. 2013 г. 51 с.
4. Икрамова З.А., Тухтамушева А.У. Тиббиет ва кимёда d-элементлар. Ўқув қўлланма –Тошкент, 2021. 170-181 б.
5. Калиман П. А., Беловецкая И. В. Влияние хлорида кобальта на активность ключевых ферментов метаболизма гема в печени крысы // Биохимия. — 1986. — Т. 51, № 8. — С. 1307– 1308
6. Авцын А. П., Жаворонков А. А., Риш М. А., Строчкова Л. С. Микроэлементозы человека. — М.: Медицина, 1991. — 496 с
7. Chlorinated drinking-water; chlorination by produkts; same other halogenated compaunds; cobalt and cobalt compaunds. International agency for Researchon cancer. 12-19 june 1990. 1991.- P1- 544
8. Ковальский В.В. Геохимическая среда и жизнь. – М.: Наука, 1982. – 77 с.
9. Войнар А.И. Биологическая роль микроэлементов в организме животных и человека. – М.: Высшая школа, 1960. – 544 с.