

ФЕРМЕНТЛАР

Бокиева Зулфия Арифжоновна,
Андижон Абу Али ибн Сино номидаги
Жамоат Саломатлиги Техникуми,
Умумкасбий-2 фанлар кафедраси мудири

Аннотация

Ферментлар барча тирик хужайраларда мавжуд бўлиб, баъзи моддаларнинг бошқа моддаларга айланишига ҳисса қўшади. Ферментлар тирик организмларда содир бўладиган деярли барча биокимёвий реакцияларда катализатор вазифасини бажаради. 2013 йилга келиб 5000 дан ортиқ турли ферментлар тавсифланган эди. Улар барча ҳаётин жараёнларда муҳим рол ўйнайди, организмдаги метаболизмни бошқаради ва тартибга солади.

Калит сўзлар: Ферментлар, fermentum, энзим, катализатор, апофермент.

Ферментлар (лот. fermentum — ачитқи), энзимлар — ҳайвон, ўсимлик ва бактерияларнинг тирик хужайраларида оқсили катализаторлар. Ферментлар маҳсус хусусиятлари ва кимёвий реакцияларни тезлаштириши билан одатдаги катализаторлардан фарқланади. Улар катализаторлар каби кимёвий реакцияларнинг фаолланиш энергиясини пасайтиради (қ. Катализ).

1914 йили рус кимёгари Кирхгоф ундирилган арпа донидан олинган экстракт таъсирида крахмални қандгача парчалади. 1933 йилда француз кимёгарлари А.Пайен ва Ж.Персо биринчи марта арпа донидан амилаза ферментини ажратиб олдилар. 19-аср ўрталарида микробиологиянинт асосчиси Л.Пастер ачиш жараёнини тирик микроорганизмлар (ачитқилар) қўзғатади ва бу жараён уларнинг ҳаёти билан боғлиқ деб кўрсатди. 1897 йилда немис кимёгари Э. Бухнер ачитқидан спиртли ачиш жараёнини чақиравчи ферментни ажратиб олди.

20-аср бошларига келиб немис кимёгари Р. Вильштеттер ходимлари билан Ферментларни ажратиш ва тозалашда адсорбция усулидан кенг фойдаланди. 20 — 30-йилларда Ж.Самор, биринчи кристаллик фермент (уреаза), сўнгра пепсин ва бир қатор протеологик Ферментларни кристалл шаклида ажратиб олди.

20-аср нинг ўрталарига келиб, физиккимёвий тахлил (асосан, хромотография) ва оқсили кимёси усулларининг ривожланиши натижасида қатор Ферментларнинг бирламчи структураси аникланди. Мас, қорамол ошқозон ости безининг рибонуклеаза ферментлари тўртта дисульфид боги билан боғланган 124 аминокислота қолдиғидан иборатлиги кўрсатиб берилди. Шундан

кейин рентген структура таҳлили ёрдамида бир қанча Ферментларнинг иккиласми ва учламчи структуралари аниқланди. Кўп Ферментлар тўртласми структурага эга эканлиги, яъни молекулалари таркиби ва структураси жиҳатидан турлича бўлган бир қанча оқсил суббираликлар (биополимерлар)дан иборатлиги кўрсатилди.

Ферментлар барча оқсиллар каби оддий ва мураккаб бўлади. Мураккаб Ферментларнинг молекулалари икки компонентдан: оқсил (апофермент) ва оқсил бўлмаган — простетик гурух компонентидан иборат. Простетик гурух апоферментдан осон ажраладиган ҳолларда кофактор ёки кофермент деб аталади. Углеводлар, нуклеотидлар, турли металларнинг ионлари ва б. бирикмалар, витаминалар ҳамда уларнинг ҳосилалари (витаминалари коферментлардан иборат 150 дан ортиқ Ферментлар маълум) коферментлар бўлиши мумкин. Авитаминоз ва гиповитаминозларда қўпгина фермент тизимининг функцияси издан чиқади, бу бутун организм нормал ҳаёт фаолиятининг бузилишига сабаб бўлади.

Кўпчилик Ферментлар аъзо ва тўқималарда шу даражада камки, қатто уларнинг абсолют микдорини (мас, миллиграммларда) билиш қийин. Шу сабабли Ферментларнинг исталган аъзодаги микдорини, уларнинг фаоллигига қараб аниқланади. Ферментларнинг фаоллик бирлиги учун бир мин. да маълум микдордаги субстратнинг ўзгаришини катализлашга кетган Ферментлар миқдори қабул қилинган.

Ферментларнинг таъсир этиши бир қатор омилларга, хусусан, т-ра ва мухит pH га (pH — водород кўрсаткич) боғлиқ. Ферментларнинг таъсир этиш оптимумтраси 38—60°, бундан юқори бўлса, Ферментлар одатда, денатурланиб ўз фаоллигини йўқотади. Пекин баъзи Ферментлар (мас, рибонуклеаза, миокиназа) 100° иссиқликка ҳам чидайди. Одам ва иссиқ қонли қайвонлар ферменти 37—38°да, яъни тана ҳароратида таъсир кўрсатади. Ферментлар фаоллигининг трага боғлиқлигидан тиббиёт амалиётида, жумладан, жарроҳликда фойдаланилади.

Кўпчилик Ферментлар нейтрал реакцияда (pH — 7,0 да) фаол бўлиб, кислотали ва ишқорли мухитда улар ўз фаоллигини йўқотади. Кислотали мухитда фаол бўлган пепсин ва баъзи тўқима протеолитик Ферментлар (мас, катепсин D) ҳамда ишқорли мухитда (pH — 8,0 да) фаол бўлган трипсин булардан мустасно.

Тра ва мухит pH нинг катталигидан ташқари, Ферментлар фаоллигига турли моддалар кучайтирувчи (активаторлар) ёки тўхтатувчи (ингибиторлар) тазийк кўрсатади. Турли анорганик ионлар, хусусан, турли хил металл ионлари Ферментлар активаторлари ҳисобланади. Ферментлар фаоллигини сусайтирувчи

бирикмалар — ингибиторлар Ферментлар билан қўшилиб, ферментатив фаолликни йўқотадиган комплекс ҳосил қиласди.

Ферментларнинг биосинтези генетик код томонидан назорат этилади. Улар ички ва ташқи омиллар: мутациялар, ионловчи радиация, овкатланиш шароити ва таъсирида ўзгариши мумкин. Каталитик таъсири бир хил бўлиб, физиккимёвий хоссаси билан фаркланадиган Ферментлар изоферментлар дейилади. Ҳужайрада Ферментлар фаоллигини бошқаришда хужайра таркибий қисмини ташкил этувчи структуралар — митохондриялар, микросомалар ва б. катта роль ўйнайди.

Энзимопатия ёки ферментопатия деб аталувчи турли Ферментлар тизими функцияларининг бузилиши кишида қўпчилик касалликларнинг келиб чиқишига сабаб бўлади.

Турли омиллар (радиация, кимёвий моддалар, вируслар, бактериялар ва б.) туфайли Ферментларнинг оптималь таъсир этиши шароити ўзгарганда Ферментларнинг қондаги фаоллиги пасайиши кузатилган. Унинг бу хусусиятидан диагностикада фойдаланилади. Ферментларнинг кон зардобидаги фаоллигини аниқлаш усули кенг қўлланилади. Бу усул ёрдамида касалликни бошланиш пайтида аниқлаш мумкин.

Ферментлар касалликларни аниқлашдагина эмас, балки шу касалликларнинг айримларини даволашда (энзимотерапия) ҳам қўлланилади.

Кишиларнинг амалий ҳаётида, шунингдек, енгил, озиқ-овқат ва кимё саноатларида Ферментлардан кенг фойдаланилади.

Фойдаланилган адабиётлар:

1. Алимходжайева Н Т . “Биоанорганик ва физколлоид кимё”. Ўкув қўлланма. 2005 й, Тошкент, “Ўзбекистон миллий енциклопедияси”. 367 б.
2. Тимберлаке К.С. Чемистрий: Ан Интродустрион то Генерал, Органис анд Биологисал Чемистрий. Инс., Пермиссионс Департмент, 1 Лаке Стрееет, Департмент 1Г, Уппер Садdle Ривер, НЖ 07458. Сопиригҳт © 2015. 672 пагес
3. Алимходжаева Н.Т. “Руководство по общей химии”. Учебник. 2005 г. Ташкент, “Ўзбекистон миллий енциклопедияси”. 343с.
4. Акбаров А.Б. “Биоанорганик ва биофизик кимё асослари”. Дарслик. 1996 й., Тошкент. “Абу Али ибн Сино”. 400 б.