كيمياء الانزيمات Chemistry of Enzymes

كيمياء الإنزيمات Chemistry of Enzymes

تشتق كلمة enzymes (كلمة يونانية حيث en تعنى في داخل ، zyme أي الخميرة) فالإنزيمات (الخمائر) تعرف بأنها عوامل حفزية بروتينية Protein catayst والمسئولة عن آلاف التفاعلات الكيميائية التى تحدث داخل الكائن الحى وهى تدخل التفاعل وتخرج منه دون حدوث أي تغير لها لتقوم بتفاعل جديد

الخواص العامة الحفزية للإنزيمات:

أهم خاصتين يمكن بهما تشخيص الإنزيم هما قوته الحفزية وتخصصه فمعدل التفاعل الذي يحفز بواسطة الإنزيم يساوي من ١٠١٠-١٢١ مرة تمثل نظيره في غياب الإنزيم أما تخصص الإنزيم فيمكن تحديده بقياس المعدلات المختلفة لتفاعلات كيميائية مشابهة يقوم بها الإنزيم أو بقدرته علي التمييز بين المواد المتشابهة

هناك نوعان من التفاعلات الكيميائية:

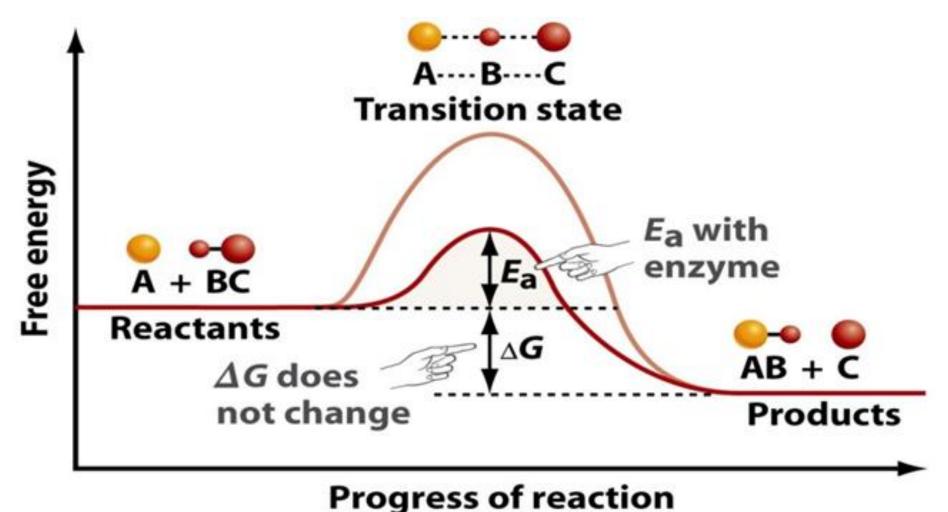
- التفاعل الإنزيمي enzymatic reaction
- والنوع الأخر يتم في غياب الإنزيم ويسمي بالتفاعل غير الإنزيمي nonenzymatic reaction

الفرق بين التفاعل الانزيمي وغير الانزيمي

1- أن تحلل البروتين في غياب الإنزيم قد يتطلب يوما كاملاعلي درجة حرارة ١٠٥م باستخدام حمض HCl مولر للحصول علي مخلوط من الأحماض الأمينية بينما تحلل نفس البروتين باستخدام الإنزيمات المحللة له لا يتطلب سوي بضع ساعات وعلي درجة حرارة من ٣٠-٠٤٥م

- يعمل الإنزيم على تخفيض طاقة التنشيط energy للتفاعلات التي يقوم بتحفيزها ، فالإنزيم مثل العامل المساعد المعدني كلاهما يساعدان في زيادة سرعة التفاعل الكيميائي ولكن الفرق بينهما في أن الإنزيم يخفض من طاقة التنشيط بينما لا يقوم العامل المساعد المعدني بذلك.

٣- لا يغير الإنزيم من اتزان التفاعل الذي يقوم بتحفيزه equilibrium reaction بمعنى أن الإنزيم يقوم بالإسراع من التفاعل الكيميائي دون حدوث تأثير على عملية الإتزان فمثلا إذا اعتبرنا أن المادة المتفاعلة (A) تتحول إلى الناتج (B) وبافتراض غياب الإنزيم وأن ثابت معدل التفاعل من (A) إلى (B) هو ١٠-النية بينما معدل التفاعل من (B)في الاتجاه العكسي إلي النية (A)هو ۱۰۰- فإن ثابت الاتزان هو ۱۰۰۰۱ - ۱۰۰ وهذا يعنى أن تركيز المادة B يساوي ١٠٠ مرة تركيز المادة A وفي غياب الإنزيم يستغرق التفاعل بضع ساعات للوصول إلى هذه الحالة في الاتزان في حين يمكن الوصول إلى نفس الحالة من الاتزان في وجود الإنزيم خلال دقائق رسم تخطيطي يوضح طريقة تفاعل المواد المتفاعلة A+BC والحالة الانتقالية Transition state ونواتج التفاعل AB + C وطاقة التنشيط اللازمة.



٤- للإنزيم صفة التخصص specificity فهناك إنزيمات تؤثر على مادة واحدة فقط وهذه المادة تسمى substrate أي المادة الخاضعة ويكون التخصص في هذه الحالة تخصص تام أو مطلق لهذه المادة التي يؤثر عليها الإنزيم absolute substrate specificity فوسفاتیز glucose 6- phosphatase وهو متخصص لإزالة مجموعة الفوسفات من جزئ الجلوكوز٦-فوسفات glucose 6- phosphate

الطبيعة الكيميائية للإنزيمات

- امن حيث البناء الكيميائي مواد بروتينية وتقسم إلى:
- ۱- أنزيمات بروتينية بسيطة Simple proteins وهي تلك الإنزيمات التي تتكون فقط من بروتين مثل أنزيم الببسين Pepsin وأنزيم الماليتز.
- أنزيمات بروتينية مركبة Haloenzymes ويطلق عليها أيضا Haloenzymes وهو الإنزيم الكامل (جزء بروتيني + جزء غير بروتيني) والجزء البروتيني من الإنزيم يسمى Apoenzyme ويتميز بعدم ثباته بالحرارة
- الجزء الغير بروتيني قد يكون غير وثيق الاتصال بالجزء البروتيني ويمكن أن ينفصل عنه

المرافقات الأنزيمية المعدنية

- الانزيمات المعدنية لا تتفاعل بدون وجود بعض المعادن مثل
- ۱- أيونات الكالسيوم ++Ca+ ضرورية لتحويل ال Prothrombin الى Active thrombin
- ٢- أيونات الماغنسيوم ++Mg تكون ضرورية في الـ ATP في عملية فسفرة السكريات.
 - ومن أمثلة الأنزيمات والمرافقات المعدنية لها ما يلى:
- Alcohol dehydrogenase, Zn++
- Cytochrom, Fe++ or Fe+++
- Catalase, Fe++ or Fe+++
- Cytochrom Oxidase, Cu++or Cu+
- والإنزيمات التى تحتاج إلى مرافقات إنزيميه معدنية يطلق عليها Metalo-enzyme

وظيفة المرافق الإنزيمي المعدني

- ١- تعمل كمركز أولى لبدء التفاعل بين الإنزيم والسبسترات.
- ٢- تعمل على اتصال الإنزيم مع السبسترات وربطها معاً ومن ثم تكوين ES Complex.
- ٣- تعمل على ثبات شكل الجزئ البروتينى للأنزيم في الصورة النشطة له.

المرفقات الإنزيمية العضوية

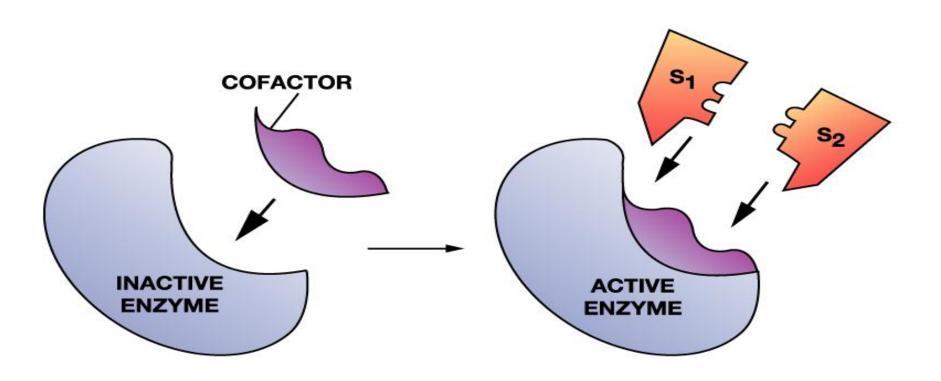
- المرافقات الإنزيمية العضوية عبارة عن مركبات عضوية معظمها فيتامينات
- والفيتامينات توجد بكميات صغيرة جداً إلا أنها هامة جداً للوظائف الحيوية للخلية حيث أن معظمها يعمل كمرافقات أنزيميه
- الفيتامينات كمرافقات عضوية تعمل كحامل لمجاميع وظيفية أو إلكترونات وعندما يكون المرافق الانزيمى مرتبط بقوة مع الجزء البروتينى يطلق عليه Prosthetic group

ومن أهم المرافقات الإنزيمية العضوية

- ۱ نیکوتین أمید أدنین دای نیوکلیوتید
- Nicotinamide-adenine dinucleotide (NAD) •
- وله أهمية في بعض إنزيمات الأكسدة والاختزال وفي تفاعلات الأكسدة الحيوية.
 - ۲- نیکوتین امید-ادنین دای نیوکلیوتید فوسفات:
 - Nicotin amide-adenine dinucleotide phosphate •
- ويختصر إلى NADP ويحتوى على فوسفات وفيتامين النبكوتين أميد.
- FAD ويختصر إلى Flavin-Adenine dinucleotide ويختصر إلى vitamin B2) وهو مهم لبعض ويحتوى على فيتامين الريبوفلافين (vitamin B2) وهو مهم لبعض انزيمات الاكسدة والاختزال

- ٤- مرافق الإنزيم Co-enzyme A ويختصر إلى CoA ويحتوى على فيتامين حامض البانتوثينيك وله أهمية في حمل ونقل وتنشيط بعض المركبات ذات سلاسل الكربون القصيرة كما في تنشيط أو حمل حامض الخليك في صورة -Acetyl. Co A
- • ثیامین بیرو فوسفات Thiamin Pyrophosphate ویختصر إلی TPP ویحتوی علی فیتامین الثیامین الثیامین Pyruvate ویختصر (vitamin B1) وله دورأساسی مع انزیم dehydrogenase ونزع ثانی أکسید الکربون.
- ۲- أدينوسين تراى فوسفات ATP ويعتبر مرافق انزيمى triphosphate ويعتبر مرافق انزيمى مهم فى نقل مجاميع الفوسفات.

Coenzymes or Cofactors المرافق الانزيمي



جدول يوضح المرافقات الإنزيمية الشائعة

نوع التفاعل	قرين الإنزيم
نقل مجموعة كربوكسيل	البيوتين
نقل مجموعة الكيل	قرائن إنزيم الكوباميد (ب12)
نقل مجموعة اسيل	قرین إنزیم ۸
أكسدة- اختزال	قرائن إنزيمات الفلافين
نقل مجموعة اسيل	حمض الليبويك
أكسدة — اختزال	قرائن إنزيمات النيكوتين أميد
نقل مجموعة أمين	بيريدوكسال فوسفات
نقل مجموعة كربون واحدة	رباعي هيدروفولات
نقل مجموعة الدهيد	تیامین بیورفوسفات

تقسيم الإنزيمات Classification of enzymes

وهذه الاقسام بالترتيب هي:

١-أنزيمات الأكسدة والاختزال

٢-أنزيمات ناقلة Transferaseوتقوم بنقل ذرة من جزىء لاخر

۳-أنزيمات التحلل المائي Hydrolase

٤- إنزيمات النزع والإيضافة Lyases

ه-أنزيمات التشابه Isonmerase وتحول السكريات الكيتونيه الى الدهيدية والعكس (تحول سكر الجلوكوز الى فركتوز والعكس)

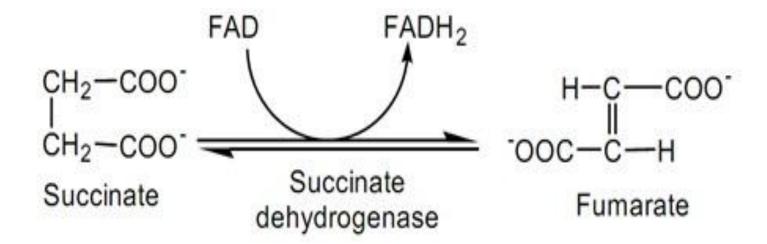
٦-أنزيمات الرابط Ligases وتختص بربط جزيئين معاً والاستفادة من الرابطة الغنية بالطاقة ATP.

أولاً: إنزيمات تقوم بعمل الأكسدة والاختزال Oxidoreduetases ومن أمثلتها:-

alcohol dehydrogenase إنزيم الكحول ديهيدروجينيز الذي يحفز أكسدة الإيثانول إلى أسيتالدهيد في خلايا الخميرة ويستخدم الإنزيم الـ NAD كمرافق إنزيم كما في المعادلة التالية:

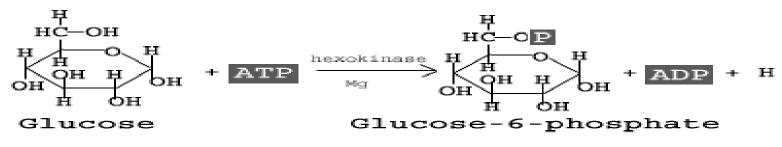
 NAD^{+} CH3-Ö-H alcohol dehydrogenase CH₃CH₂OH NADH

السكسينات ديهيدروجينيز succinate dehydrogenase ويساعد في أكسدة السكسينات إلى فيومارات ويستخدم الإنزيم الـ FAD كمرافق إنزيم في تفاعل عكسي كما في المعادلة التالية:



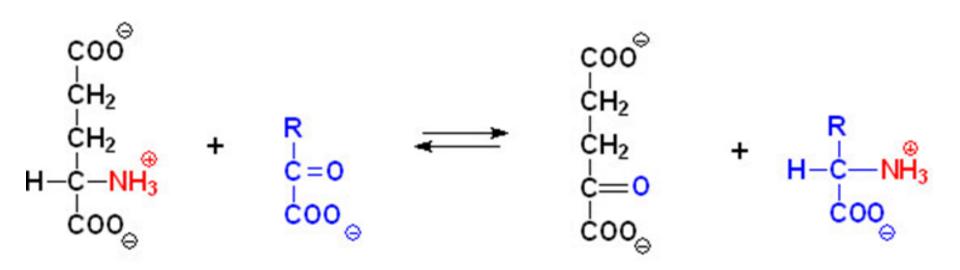
ثانيا: إنزيمات ناقلة لمجموعات فعالة Transferses

١- الهكسوكينيز hexokinase الذي يساعد في نقل مجموعة الفوسفات من جزئ الـ ATP إلي ذرة الكربون رقم ٦ لجزئ الجلوكوز كما في المعادلة التالية:



۲- الفوسفوجلوكوميوتيز phosphoglucomutase ويقوم بالمساعدة في نقل مجموعة الفوسفات من ذرة الكربون رقم ۱ في جزئ الجلوكوز إلى ذرة الكربون رقم ٦ على نفس الجزئ وبالعكس جزئ الجلوكوز إلى ذرة الكربون رقم ٦ على نفس الجزئ وبالعكس

مجموعة الأمين amino group ويكون المسئول عن المساعدة في نقلها إنزيمات تسمي الأمينوترانسفيريز aminotransferases كما في المعادلة التالية:



Glutamate

α-Keto acid

∞-Ketoglutarate

α-Amino acid

ثالثاً: إنزيمات التحلل المائي Hydrolases

١- إنزيمات مسئولة عن تحفيز تحلل رابطة الإستر في الجليسريد الثلاثي بواسطة إنزيم الليبيز lipase كما في المعادلة التالية:-

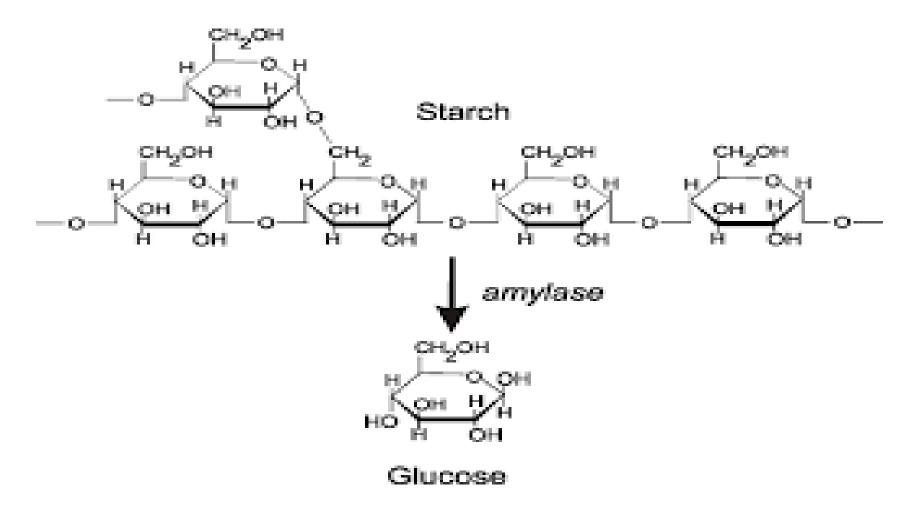
٢- إنزيمات مسئولة عن تحفيز تحلل الرابطة الببتيدية peptid كما في تحلل البروتين وتسمي ببتيديز peptid كما في البروتين وتسمي ببتيديز peptidases في المعادلة التالية:-

PROTEIN –
$$\frac{H}{R}$$
 – $\frac{H}{R}$ – PROTEIN

$$\downarrow H_2O$$
PROTEIN – $\frac{H}{R}$ – $\frac{H}{R}$ – PROTEIN

PROTEIN – $\frac{H}{R}$ – $\frac{H}{R}$ – PROTEIN

- إنزيمات مسئولة عن تحفيز تحلل الرابطة الجليكوسيدية glycosidic bond كما في تحلل الكربوهيدرات بواسطة إنزيم الألفا- أميليز α-amylase كما في المعادلة التالية: α-الألفا



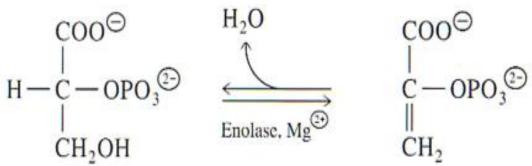
٤- إنزيمات مسئولة عن تحفيز تحلل روابط أندريد الحمض مثل انزيم البيروفوسفاتيز المعدني pyrophosphatase إنزيم البيروفوسفاتيز المعدني Ppi كما في المعادلةخ التالية:

رابعاً: إنزيمات اللييز Lyases

وهي إنزيمات مسئولة عن تحفيز تفاعلات الإضافة إلى الرابطة الزوجية أو نزع مجموعات مع تكوين رابطة زوجية ومن أمثلة إنزيمات اللييز Lyases:-

أ- الديهيدراتيز Dehydratases ومنها:-

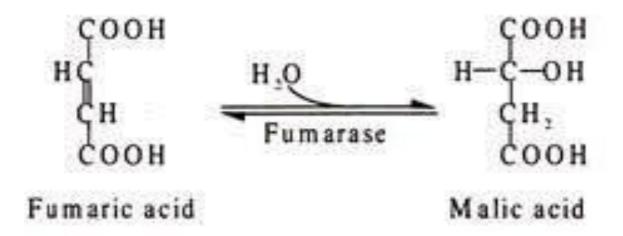
۱- الإينوليز enolase الذي يحفز نزع جزئ ماء من الفوسفوجليسريدات وتحويله إلي فوسفواينول بيروفات (التفاعل عكسي) في مسار هدم الجلوكوز (glycolysis) كما في المعادلة



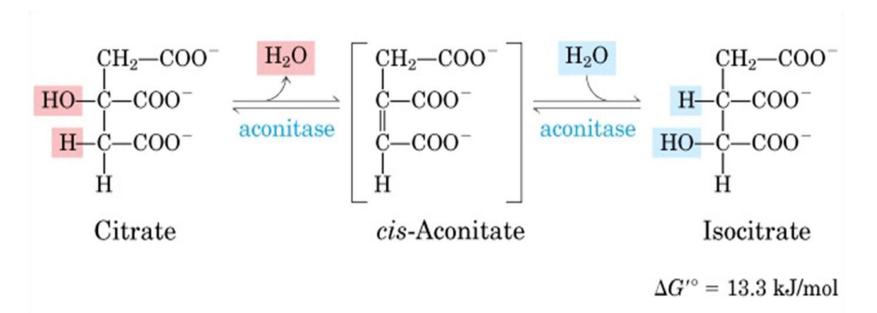
2-Phosphoglycerate

Phosphoenolpyruvate

٢- لفيوماريز fumarase ويساعد في تحويل الفيومارات إلي المالات (التفاعل عكسي) في دورة حمض الستريك كما في المعالة التالية:-

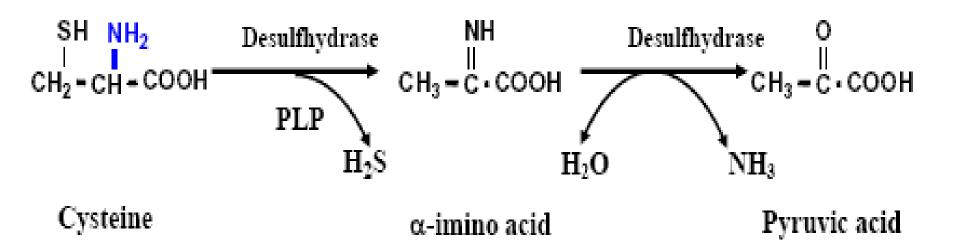


٣- الأكونيتيز Aconitase حيث يقوم بالمساعدة في نزع جزئ ماء من السترات ويقوم بتحويله إلي الأكونيتات cis-aconitate ثم يضيف جزئ ماء إلي الأخير لتحويله إلي الأيزوسترات (التفاعل عكسي) في دورة حمض الستريك كما في المعادلة التالية:-



ب- إنزيمات الديسلفهيدريز Desulfhydrase ومنها:-

السيستنين ديسلفهيدريز Cysteine desulfhydrase الذي يساعد في نزع مجموعة الـ SH من السيستنين وتحويله إلي البيروفات كما في المعادلة التالية:

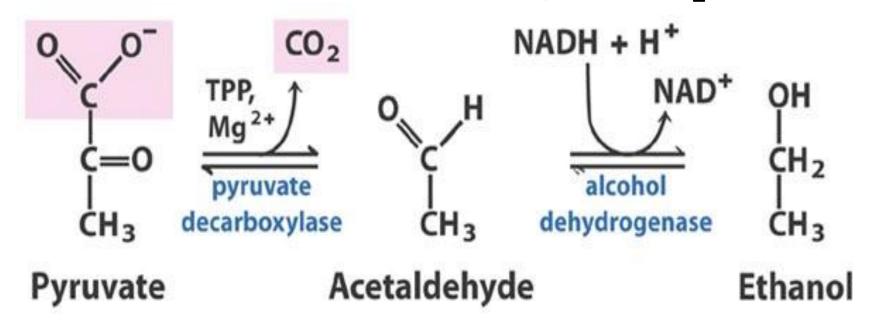


ج) إنزيمات الديكربوكسيليز Decarboxylases ومنها:-

oxaloacetate ديكربوكسيليز ديكربوكسيل $\frac{1}{2}$ decarboxylase الذي يقوم بتحفيز نزع مجموعة الكربوكسيل من الأكزالوأسيتات وتحويله إلي بيروفات و $\frac{1}{2}$ كما في المعادلة $\frac{1}{2}$

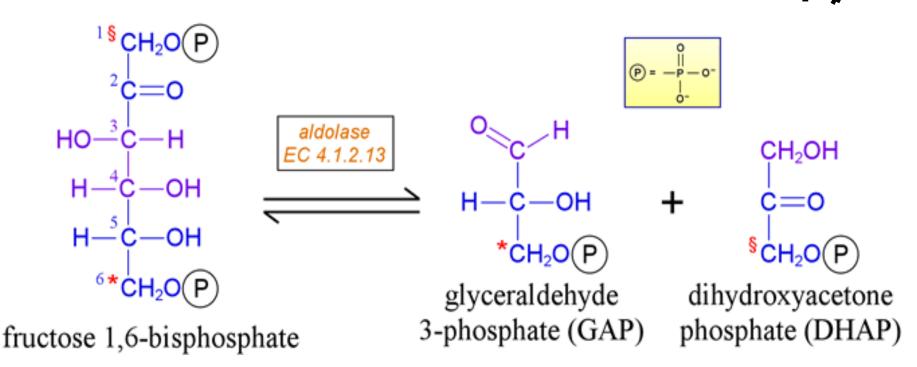
$$\begin{array}{c|c} \text{CH}_2\text{COOH} & -\text{CO}_2 & \text{CH}_3 \\ \text{O=C-COOH} & \text{O=C-COOH} \\ \\ \text{Oxaloacetic Acid} & \text{Pyruvic Acid} \\ \end{array}$$

البيروفات ديكربوكسيليز decarboxylase pyruvate (يوجد في الخميرة والنباتات) ويعمل علي تحفيز تحويل البيروفات إلي أسيتالدهيد و CO₂ كما في المعادلة التالية:



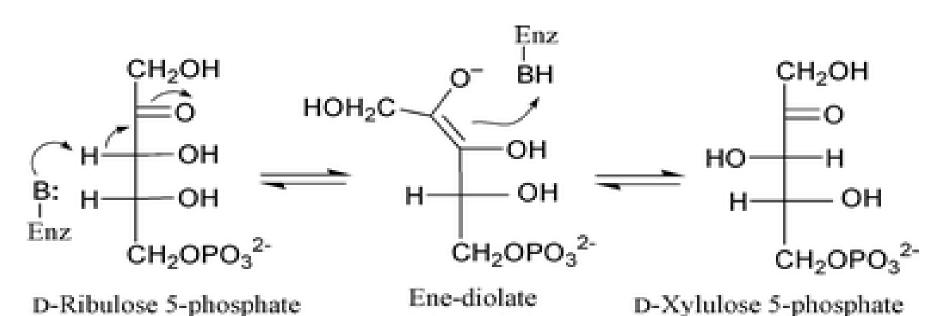
د) إنزيمات الألدوليز Aldolases ومنها:-

مثل إنزيم الفركتوز ثنائي فوسفات الدوليز FDP aldolase ويعمل علي تحويل الفركتوز ثنائي الفوسفات إلى الجليسرالدهيد فوسفات والثنائي هيدروكسي أسيتون فوسفات وبالعكس كما في المعادلة التالية:



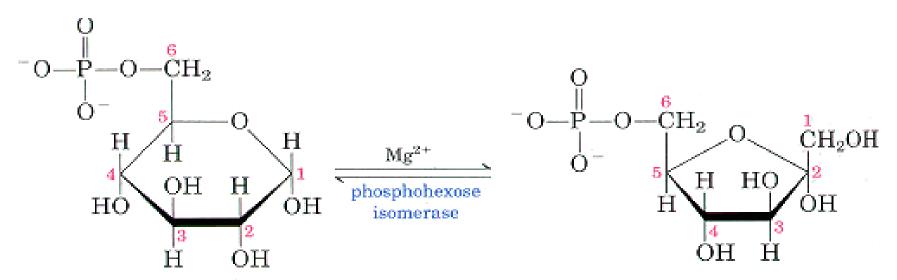
خامساً: إنزيمات التشابه Isomerases

١- إنزيمات الإيبيميزيز epimerases وهي مسئولة عن تحويل المواد التي تتشابه في توزيعها للذرات فيما عدا ذرة كربون واحدة مثل تحول الريبيولوز ٥- فوسفات إلي الإكزيليولوز ٥- فوسفات إلى مسار البنتوزفوسفات) كما في المعادلة التالية:



intermediate

٢- إنزيمات الأيزوميريز isomerases وهي مسئولة عن تحويل المركبات الكيتونية إلي مشابهاتها الألدهيدية وبالعكس مثل تحويل الجلوكوز ٦- فوسفات إلي الفركتوز ٦- فوسفات وبالعكس



Glucose-6-phosphate

Fructose-6-phosphate

 $\Delta G^{\circ\prime} = 1.7 \text{ kJ/mol}$

ج) إنزيمات الراسيميز racimases وهي إنزيمات تقوم بتحويل الصورة D-alanine الصورة لي الصورة L وبالعكس كما في تحويل L-alanine إلي لمعادلة التالية:

CH₃

NH₂

H₂N-C-COOH

Alanine racemase CH₃-C-COOH

H

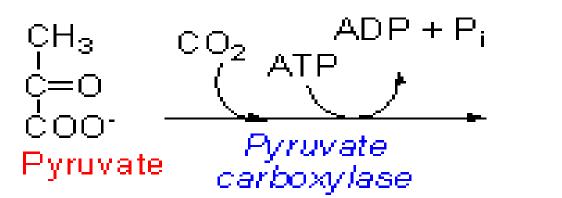
L-Alanine

D-Alanine

سادساً: إنزيمات التخليق Ligases

هي إنزيمات مسئولة عن تكوين روابط مع إطلاق طاقة من تحرر مجموعة الفوسفات في جزئ الـ ATP ومن أمثلتها:

أ- إنزيمات مسئولة عن تكوين رابطة الـ C-C مثل إنزيم البيروفات كربوكسيليز pyruvate carboxylase ويقوم بالمساعدة في تحويل البيروفات إلي أكزالوأسيتات في وجود الـ ATP و CO₂ كما في المعادلة التالية:



COO C=0 CH₂ COO

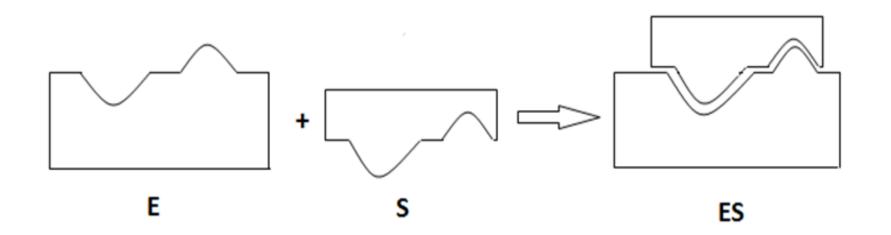
Oxaloacetate

ب) إنزيمات مسئولة عن تكوين رابطة الـ S-C مثل إنزيم أسيل – قرين A سينثيتيز Acyl-CoA synthetase ويعمل علي تنشيط الحمض الدهني في وجود الـ ATP وقرين إنزيم A فينتج أسيل الحمض الدهني كما في المعادلة التالية:

الفرضيات التى تفسر عمل الموقع الفعال

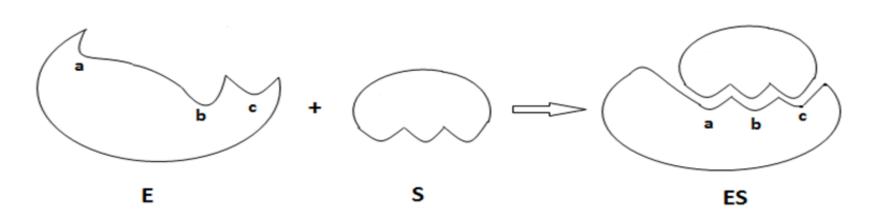
هناك فرضيتان لتفسير كيفية ارتباط الانزيم بالسبسترات و هما: اولا: فرضية القفل والمفتاح

تفترض هذه النظرية المقترحة عام ١٨٩٤ من قبل اميل فشر ان هناك تطابقا تاما في البنية و التشابه في الملامح او السمات السطحية بين الانزيم والسبسترات ويحصل الارتباط بينهما نتيجة لهذا التطابق الذي يشبه تطابق القفل مع المفتاح.



ثانيا:فرضية التطابق المستحث (Induced fit hypothesis)

تفترض هذه النظرية ان اقتراب جزيئ السبسترات من جزئ الانزيم يؤدي الى تحريض او حث الموقع الفعال في الانزيم على تكييف نفسه كي يكون متطابقا مع السبسترات (ولم يكن متطابقا قبل هذا) ان هذا التكيف في هندسة الموقع الفعال يؤدي الى وضع المجاميع الجانبية للاحماض الامينية في الموقع المناسب ليحدث الارتباط "



تسمية الإنزيمات وتصنيفها Nomenclature

- توجد عدة طرق لتسمية الإنزيمات منها:
- <u>۱-تسمى بأسماء شائعة مثل الببسين</u> Pepsin_، التربسين Trypsin، كيموتربسين Chemotrypsin.
- Transaminase مثل على نوع التفاعل مثل Transaminase
 Decarboxylase ، Dehydrogenase
- ٣-تسمى باسم مادة التفاعل وإضافة المقطع ase في نهاية الاسم فمثلاً: الإنزيم الذي يعمل على اليوريا يسمى Urase والذي يحلل الأرجينين يسمى Arginase
- ٤-تسمية علمية تدل على أسماء المواد الداخلة في التفاعل ونوع التفاعل فنوع التفاعل فمثلاً:
 - **Glutamic-pyruvic transaminase (GTP)** •

التسمية الحديثة للانزيمات

- تسمية الاتحاد الدولى للكيمياء الحيوية حيث تصنف الانزيمات الى ستة اقسام وبحسب النظام يشار لكل انزيم باربعة ارقام وهي عبارة عن شفرة (.systematic code no)
 - الرقم الاول هو الذي يشير الى القسم الرئيسي للانزيم
- الرقم الثاني يرمز الى القسم الثانوي الذي يحدد المجموعة او الآصرة ذات العلاقة بالتحفيز.
- الرقم الثالث يشير الى المركب الذي سوف يستقبل الالكترونات في تفاعلات الاكسدة و الاختزال او يشير الى المركب الذي سوف تنتقل اليه مجموعة ما
- الرقم الرابع يعطى اعتباطا لكل انزيم و يدل على تسلسل الانزيم. يوضع الرمز (E.C.) من جملة (Enzyme commission) قبل الارقام الاربع.

وتقسم الانزيمات بناءاً على كما سبق ذلك الى ٦ أقسام رئيسية وتحت كل قسم Subsub class، تحت قسم Subgroup وتحت كل قسم Subgroup وهذه الإقسام بالترتيب هي:

١-أنزيمات الأكسدة والاختزال

٢-أنزيمات ناقلة Transferaseوتقوم بنقل ذرة من جزىء الخر

۳-أنزيمات التحلل المائي Hydrolase

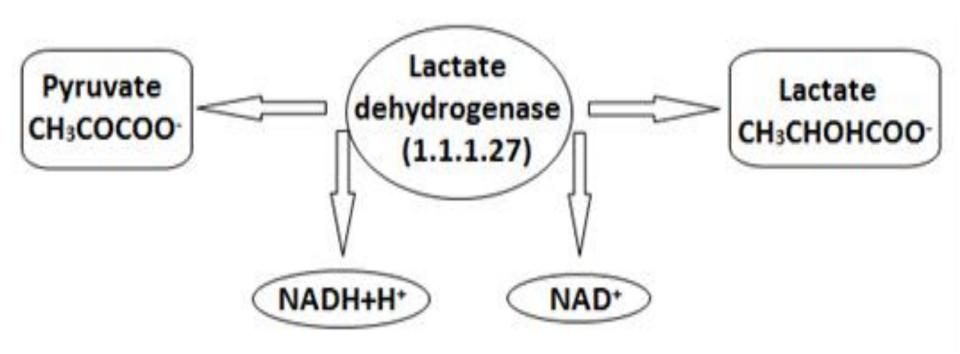
٤- إنزيمات النزع والإيضافة Lyases

ه-أنزيمات التشابه Isonmerase وتحول السكريات الكيتونيه الى الدهيدية والعكس (تحول سكر الجلوكوز الى فركتوز والعكس)

٦-أنزيمات الرابط Ligases وتختص بربط جزيئين معاً والاستفادة من الرابطة الغنية بالطاقة ATP.

فمثلا انزیم Lactate dehydrogenase یرمز له کالآتی:

E.C.(1.1.1.27) الرقم الاول (١) يعني انه من انزيمات الاكسدة و الاختزال و الرقم الثاني (١) يعني ان المجموعة التي تعطي الالكترون هي CH-OH و الرقم الثالث (١) يشير الى القسم ضمن الثانوي اي ان المركب الذي يتقبل الالكترون هو +NADP و الرقم الاخير اعتباطي يشير الى تسلسل تصنيف الانزيم .



• مثال اخر انزيم E.C.2.7.1.1 يدل على ان الإنزيم يتبع القسم الثاني وهي انزيمات النقل Transferase ورقم ٧ يدل على تحت قسم ناقل الفوسفات والرقم الثالث يدل على تحت تحت القسم الذي يستعمل الكحول كمستقبل للفوسفات والرقم الرابع Serial number يعطى للانزيم الذي يسمى Hexokinase (ATP-D-Hexoes-6-phosphotransferase) الذي يقوم بنقل مجموعة الفوسفات من ال ATPالى مجموعة الايدروكسيل على ذرة الكربون رقم ٦ للجلو کو ز