

كلية العلوم

القسم : علم الحيوان

السنة : الثالثة



١



المادة : الانزيمات

المحاضرة : السادسة/نظري/

{{{ A to Z مكتبة }}}
مكتبة A to Z

Maktabat A to Z

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية ، تكنولوجيا المعلومات والاتصالات

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960



الإنزيمات في الأغذية (Food Enzymes)

الإنزيمات أحد مكونات الغذاء والتي توجد بكميات ضئيلة ولكنها تلعب دوراً مهماً في الغذاء. الإنزيمات التي توجد طبيعياً في الغذاء يمكن أن تغير من مكوناته وتكون هذه التغيرات في معظم الحالات غير مستحبة ولذا عادة يتم القضاء على الإنزيمات للمحافظة على جودة الغذاء. ولكن هناك بعض التغيرات بواسطة الإنزيمات التي تكون مستحبة. الإنزيمات تفرزها الخلايا الحية النباتية والحيوانية وخلايا الكائنات الحية الدقيقة.

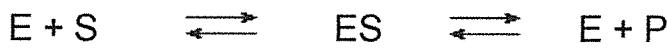
تعريف: هي مركبات حيوية مساعدة (محفزة) (Catalyst) والتي تسرع التفاعل الكيميائي بدون أن يحث لها تغير خلال العملية. تعمل الإنزيمات على خفض طاقة التنشيط (Activarion energy) لمادة الفاعل. يتكون الإنزيم من جزيء بروتيني (Protein) ويسمي (Apoenzyme) وجزيء غير بروتيني (Nonprotein). الجزيء غير البروتيني قد يكون مرافق الإنزيم (Coenzyme) مثل (فيتامين) أو يكون العامل المرافق (Cofactor) مثل (معدن).

خواص الإنزيمات:

- ١- تسريع من معدل سرعة التفاعل الكيميائي دون أن تستهلك أو تظهر في التفاعل.
- ٢- تميز الإنزيمات بدرجة عالية من التخصصية (Specificity) والحساسية (Sensitivity) حيث أن لكل إنزيم مادة تفاعل معينة يؤثر عليها ويتفاعل معها دون سواها.
- ٣- تتأثر بالحرارة والعوامل الأخرى كالأحماض والقواعد والمذيبات العضوية.
- ٤- تستعمل بتركيزات بسيطة لإتمام التفاعل ولا تتغير خواصها أثناء التفاعل.
- ٥- الإنزيم كعامل مساعد يخفض مقدار طاقة التنشيط (E_a) اللازمة لكي يتم التفاعل. أن التفاعلات المحفزة إنزيمياً تمتلك طاقة تنشيط أقل من نفس التفاعلات المحفزة لا إنزيمياً.
- ٦- معظم الإنزيمات يتطلب عملها وجود أيونات المعادن مثل (Co, Ca, Fe, Zn).

ميكانيكية فعل الإنزيم:

يرتبط الإنزيم بمادة التفاعل ويكون معقد (الإنزيم + مادة التفاعل) فينفصل الإنزيم ويكون ناتج التفاعل.



حيث أن: E = الإنزيم، S = مادة التفاعل، ES = معقد (الإنزيم + مادة التفاعل) P = ناتج التفاعل.
وبما أن جميع الإنزيمات تحتوي على جزيء بروتيني، فإن أي عامل مثل الحرارة والقواعد والأحماض والمذيبات العضوية والتي تؤدي إلى دنترته سوف تقضي على نشاط الإنزيم.

العوامل المؤثرة على نشاط الإنزيم هي:

- أ- تركيز الإنزيم (Enzyme concentration) يزداد معدل سرعة التفاعل بزيادة تركيز الإنزيم، وتكون العلاقة بين سرعة التفاعل وتركيز الإنزيم خطية.
 - ب- تركيز مادة التفاعل (Substrate concentration) تعتمد سرعة التفاعل على تركيز مادة التفاعل. حيث تكون العلاقة بين سرعة التفاعل ومادة التفاعل خطية عند التركيز المنخفض لمادة التفاعل. وعند التركيز العالي لمادة التفاعل تكون سرعة التفاعل في أقصاها ومستقلة عن تركيز مادة التفاعل. عندما ترتبط جزيئات الإنزيم (E) مع جزيئات مادة التفاعل (S) تزداد سرعة التفاعل بإضافة مقدار أكبر من مادة التفاعل، وعند وجود كمية كافية من مادة التفاعل بحيث ترتبط معها جميع جزيئات الإنزيم فإن الزيادة في مادة التفاعل لا تزيد من سرعة التفاعل.
- الخواص التحفيزية تكون منخفضة جداً وهذا يجعل الإنزيمات مفيدة في الدراسات التحليلية حيث أن معدل التفاعل المحفز بواسطة الإنزيم يفوق معدل التفاعل الغير محفز بمعدل ($10^{12}-10^{22}$) عند 37°C .

ج- فعالية الماء (a_w)

الإنزيمات نشطة عندما تكون قيم فعالية الماء أعلى من (0.85%). وتصبح معظم الإنزيمات غير نشطة عندما تقل قيم فعالية الماء عن (0.85%) مثل إنزيمات Amylases, Phenoloxidases, Peroxidaes. ولكن إنزيمات الليبيز (Lipases) يمكن أن تكون نشطة حتى عند قيم منخفضة لفعالية الماء (0.1%).

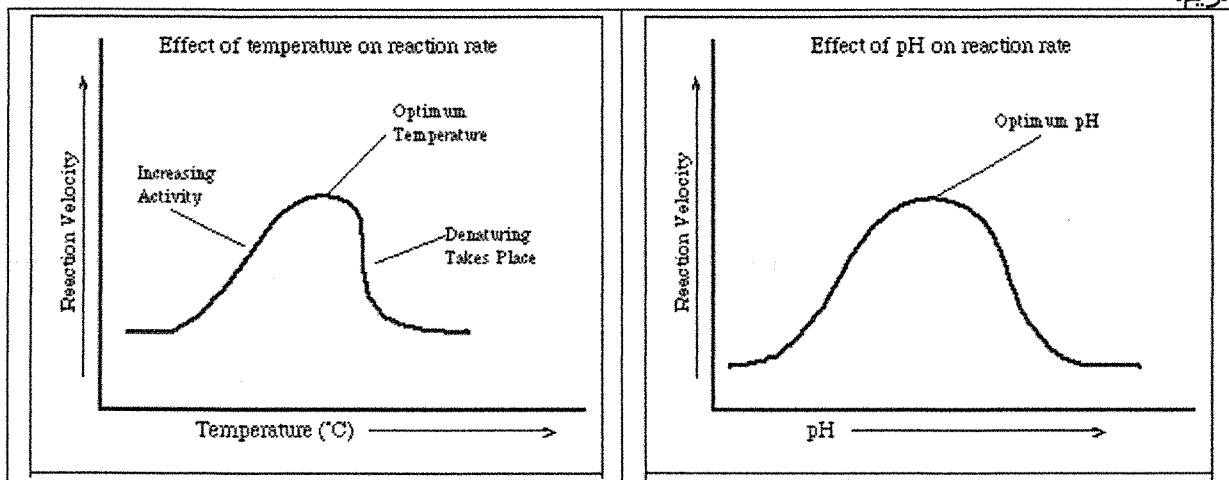
| | | | |
|------------|------------|---------------------|--------------|
| الن้ำ الحر | ماء الشعري | ماء الطبقة الأحادية | ماء العادي |
| عالي | منخفض | صفر | الن้ำ العادي |

ح- درجة الحرارة (Temperature)

عند درجات الحرارة المنخفضة يكون نشاط الإنزيم منخفض ويؤدي ارتفاع درجات الحرارة إلى زيادة نشاط الإنزيم (زيادة معدل سرعة التفاعل) ضمن حدود معينة حيث تزداد سرعة التفاعل بالبداية بارتفاع درجة الحرارة لغاية الوصول إلى درجة الحرارة المثلث (40°C). أن زيادة سرعة التفاعل بارتفاع درجة الحرارة ناتجة عن زيادة حركة الجزيئات الدالة في التفاعل. وعند درجات الحرارة المرتفعة (أعلى 45°C) فإن نشاط الإنزيم ينخفض تدريجياً بسبب تحطم الإنزيم بواسطة الدنترة، ويكون هناك فقدان لنشاط الإنزيم عندما تصل درجة الحرارة إلى (80°C). تعتمد درجة الحرارة المثلث على الزمن حيث أن طول القراءة الزمنية للتعریض لدرجة الحرارة المثلث سوف يسبب انخفاض في معدل سرعة التفاعل. وهذا يرجع إلى زيادة سرعة تحطم الإنزيم بواسطة الدنترة ونتيجة لهذا التأثير ينخفض نشاط الإنزيم تدريجياً إلى الصفر. المعاملات الحرارية للأغذية مثل عملية البسترة والتعقيم والتبريد والتجميد تؤدي إلى تثبيط النشاط الإنزيمي وتقليل التغيرات غير المرغوبية الناشئة عن النشاط الإنزيمي أو الناشئة عن الميكروبات لذلك تعتبر من المعاملات المهمة في تصنيع وتخزين الأغذية ومنتجاتها لتأثيرها على جودة المنتج الغذائي.

د- الرقم الهيدروجيني لوسط التفاعل (pH)

لكل إنزيم رقم هيدروجيني أمثل (Optimum pH) لنشاطه والابتعاد عن هذه القيمة يقلل من نشاط الإنزيم. الرقم الهيدروجيني الأمثل للإنزيمات عادة يكون في مدي ضيق، ولكن الإنزيمات يمكن أن تكون نشطة في حدود (٢ أو ٣) وحدات عن الرقم الهيدروجيني الأمثل. التغير في نشاط الإنزيم نتيجة لتغير في الرقم الهيدروجيني ناجم عن التغير في تأين الإنزيم أو مادة التفاعل أو المعقّد (الإنزيم + مادة التفاعل). مما يؤدي إلى التغير في تشکیلة الإنزيم (Enzyme conformation) وتشکیلة مادة التفاعل والتغير في موقع التميز وموقع النشاط للإنزيم.



معظم الإنزيمات يكون الرقم الهيدروجيني الأمثل (pH) لنشاطها بين قيمة ($4.5-8$) مثل إنزيم (amylase) ($\text{pH } 4.5$). ولكن بعض الإنزيمات يكون لها رقم هيدروجيني منخفض أو مرتفع مثل إنزيم (pepsin) ($\text{pH } 1.8$) وإنزيم (arginase) ($\text{pH } 10$) وإنزيم (Lipoxygenase) ($\text{pH } 9$).

أهمية الإنزيمات في الأغذية:

- تستخدم لتقدير عملية التغييرات المستحبطة (المحفزة). مثل قياس كفاءة المعاملات الحرارية حيث يستخدم إنزيم (peroxidase) لقياس كفاءة عملية السلق في الخضر وإنزيم (phosphatase) يستعمل في اختبار (phosphate) لقياس كفاءة عملية بسترة الحليب.
- تستخدم لتعزيز جودة النكهة.
- تستخدم لتغيير الخواص الطبيعية.
- تستخدم لتحويل الخواص الوظيفية للبروتين.
- تساعد في عمليات التصنيع مثل نضج الفواكه والخضروات وإنتاج الجبن.

كما أن للإنزيمات علاقة بفقد جودة المنتج مثل التفاعلات البنية الإنزيمية.

تستخدم الإنزيمات في الأغذية لأنها:

- ١- لها خاصية انتقائية لكل من مادة التفاعل المستخدمة والمنتج المتكون.
- ٢- فعالة تحت الظروف الخفيفة.
- ٣- سهل التحكم بالإنزيمات.

تسمية الإنزيمات:

أسماء الإنزيمات عادة تنتهي بالمقطع (-ase).

يشتق عادة اسم الإنزيم من مادة التفاعل مثل urea → urease و lactose → lactase أو من طبيعة التفاعل الكيميائي مثل oxidation → oxidases و hydrolysis → hydrolases طبعا هناك بعض الشوادع مثل إنزيم (Papain) يوجد في التين وإنزيم (Ficin) في البابايا.

إنزيمات الأميليز (Amylases):

هذه الإنزيمات تعمل على تحلل النشا. واستخداماتها في بعض الأغذية هي:

- ١- تصنيع الشراب (Syrup)
- ٢- إنتاج سكر الجلوكوز (Dextrose)
- ٣- تستخدم في عمليات الخبز
- ٤- إنتاج الدكسترين (Dextrin) وتصنيع المنتجات السكرية.
- ٥- تصنيع أغذية الإفطار الجافة.
- ٦- شراب الشكولاتة.
- ٧- إزالة النشا من عصير الفواكه.

إنزيم الفا-أميلاز (α -Amylase)

- ينتشر في المملكة الحيوانية والنباتية.
- هذا الإنزيم يحتوي على عنصر (Ca)
- يعتبر من الإنزيمات الداخلية (Endoenzyme) الذي يحلل الروابط الجليكوسيدية (1,4- α) بطريقة عشوائية على طول السلسلة لجزيء النشا. مما يؤدي إلى تغيير قليل في الحلاوة وانخفاض كبير في اللزوجة. يتحلل جزيء الأмиلاز (Amylose) بواسطة إنزيم الفا-أميلاز إلى سكر المالتوز (Maltose) والمالتوز الثلاثي (Maltotriose). ويتحلل جزيء الأميلاكتين (Amylopectin) بواسطة الفا-أميلاز إلى Oligosaccharides الذي يحتوى على (6-2) وحدات جلوكوز.

إنزيم البيتا-أميلاز (β -Amylase)

- هو إنزيم خارجي (Exoenzyme). يعمل على تحرر وحدات المالتوز (Maltose) من الأطراف الغير مختزلة لجزيء النشا. وهذا يؤدي إلى تغيير كبير في الحلاوة وتغيير قليل في اللزوجة.
- فعل هذا الإنزيم يتوقف عند نقطة التفرع (1,6- α) لأن هذا الإنزيم لا يستطيع تحليل هذه الرابطة.
- المركبات الناتجة تسمى الدكسترين المحدد (Limit dextrin)
- يوجد هذا الإنزيم في بعض النباتات مثل القمح، فول الصويا، البطاطس الحلوة.
- لهذا الإنزيم أهمية تقنية في صناعة المخبوزات (Baking) وصناعات التخمر (Brewing) والتقطير (Distilling)، والتي يتحول فيها النشا إلى سكر قابل للتخمر مثل المالتوز (maltose).
- الخمائر تعامل على تخمر سكر المالتوز والسكرоз والسكر المحول والجلوكوز ولكن لا تستطيع تخمير (oligosuccharides) و(dextrins) الذي يحتوي على أكثر من وحدتين سكر.

إنزيم (Glucoamylase)

- هو إنزيم خارجي (Exoenzyme) يحرر وحدات الجلوكوز من الأطراف الغير مختزل لجزيء النشا. وهذا يؤدي إلى تغيير كبير في الحلاوة وتغيير قليل في اللزوجة

- هذا الإنزيم يحلل الروابط (α -1,4) بالإضافة إلى الروابط (α -1,6) والنتائج المكون هو الجلوكوز (Glucose) فقط. وهذا ما يميز هذا الإنزيم من إنزيم (β -Amylase).
هذا يعني أن النشا يمكن أن يحلل كلياً تماماً إلى جلوكوز.
هذا الإنزيم يوجد في البكتيريا والأعغان ويستعمل في إنتاج شراب الذرة (Corn syrup) والجلوكوز.

إنزيم الجلوكوز ايسوميريز (Glucose Isomerase)
هذا الإنزيم يقوم بتحويل سكر الجلوكوز إلى سكر الفركتوز.



إنزيم الانفرتاز (Invertase)
يقوم هذا الإنزيم بتحليل سكر السكريوز إلى سكر الجلوكوز والفركتوز.



استخداماته الغذائية:

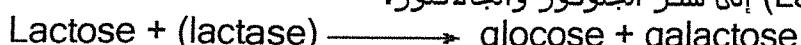
١- إنتاج العسل الاصطناعي.

٢- إنتاج السكر المحول.

٣- يستخدم في إنتاج حلوى بداخلها سائل.

إنزيم اللاكتاز (β-galactosidase, Lactase)

هذا الإنزيم يحول سكر اللاكتوز (Lactose) إلى سكر الجلوكوز والجالاكتوز.



استخداماته:

١- منع ترمل (تحبب) (Sandiness) الإيسكريم وذلك بمنع تبلور سكر اللاكتوز.

٢- تقليل من عدم تحمل اللاكتوز. بعض المجتمعات خصوصاً شرق آسيا وأفريقياً يعانون من نقص في هذا الإنزيم مما يسبب عدم القدرة على هضم سكر الحليب جيداً وتعرف هذه المشكلة بعدم تحمل اللاكتوز (Lactose intolerance).

٣- تحسين ثباتية بروتينات الحليب المجمدة.

٤- تقليل الزمن اللازم لتصنيع الجبن.

٥- تحسين كفاءة الاستخدام الحيوي لللاكتوز.

إنزيم الجلوكوز أكسيداز (Glucose Oxidase)

هذا الإنزيم يحفز تأكسد عدد من السكريات الألدهيدية (aldoses) إلى لاكتونات (Lactones) وفوق أكسيد الهيدروجين (H_2O_2) في وجود (O_2).



حيث يتحول سكر الجلوكوز إلى جالاكتونولاكتون وخلال العملية يتتحول الأوكسجين إلى (H_2O_2).
الإنزيم يستعمل من أجل إزالة الهواء (O_2) المتبقى في الفراغ العلوي من العبوات الزجاجية أو المعدنية. كما يستخدم من أجل إزالة الأوكسجين أو الجلوكوز من المنتجات لتفادي عملية الأكسدة أو التلون البني في:

- ١- مسحوق الحليب
- ٢- البيض المجفف
- ٣- الأجبان
- ٤- اللحوم والأسماك
- ٥- عصائر الفاكهة
- ٦- عصير التفاح (السيدر)
- ٧- البيررة

بعض استخدامات إنزيم (GO) في الأغذية:

| الوظيفة (Function) | التطبيقات الخاصة (Specific Application) |
|---|---|
| إزالة الجلوكوز (Removal of Glucose) | لمنع تفاعل ميلارد في البيض المجفف واللحوم المجففة والبطاطس To prevent Maillard reaction in egg solids, dried meats, potatoes |
| إزالة الأوكسجين (Removal of O ₂) | لمنع الأكسدة في مشروبات الحمضيات (المواحل) To prevent oxidation in citrus beverages |

إنزيم الكاتايليز (Catalase)

- يوجد في النبات والحيوان والكائنات الدقيقة.

- يحلل H₂O₂ (فوق أكسيد الهيدروجين) إلى جزيئات ماء وأكسجين ذري (O₂).



- يعتبر إنزيم (Catalase) أقل مقاومة للحرارة من إنزيم (Peroxidase).

- عند قيمة (pH) التعادل (7) يفقد الإنزيم نشطه بسرعة عند درجة حرارة (30°C).

- في النبات يظهر أن إنزيم (Catalase) يقوم بوظيفتين:

١. القدرة على التخلص من (H₂O₂) الزائد والذي ينتج أثناء عمليات التمثيل الغذائي.

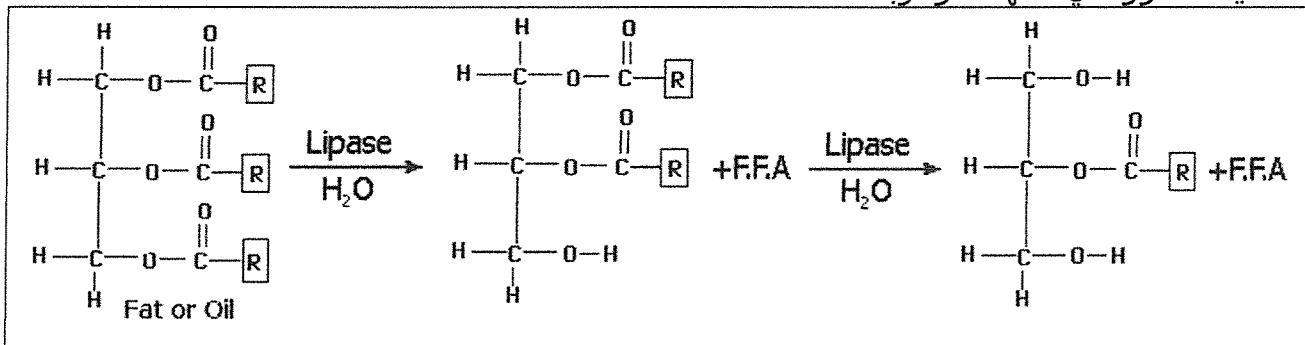
٢. القدرة على استعمال (H₂O₂) في أكسدة (Alcohols, Phenols) والمركبات الأخرى التي لها القدرة على منح (H⁺). وهذا يؤدي إلى أكسدة الخضروات وفسادها خلال التخزين.

إنزيمات الاستريلز (Esterases)

تقوم هذه الإنزيمات بالتحلل المائي للروابط الإستيرية (Ester linkages) للمركبات المختلفة والتواتج المتكونة عبارة عن حمض وكحول. هذه الإنزيمات تشمل على إنزيمات الليبيز (Lipases) التي تحلل الجليسريدات الثلاثية مائياً وإنزيمات الفوسفوليبيز (Phospholipases) والتي تحلل مائياً الفوسفوليبيدات.

إنزيمات الليبيز (Lipases):

تنتج بواسطة الكائنات الدقيقة مثل البكتيريا والأعفان وتتوارد في النباتات والحيوانات (البنكرياس) وفي الحليب. يمكن أن تؤدي الإنزيمات إلى تحرر الأحماض الدهنية والتي تسبب التزـنـخ (Rancidity) مما يسبب فساد الغذاء. تسبب الإنزيمات التحلل المائي للزيوت في البدور والثمار الزيتية مما يؤدي إلى تكون رائحة التزـنـخ، ولذا يتم هدم الإنزيمات بواسطة الحرارة. كما تحدث هذه العيوب في الحبوب (القمح والشعير والشوفان) والدقيق. ويزداد النشاط الإنزيمي بزيادة المحتوى المائي (15% رطوبة أعلى بمقدار خمس أضعاف من 8.8%). وفي بعض الحالات فإن فعل الإنزيم يكون مرغوباً مثل تحـلـلـ الأـحـمـاضـ الـدـهـنـيـةـ لـدـهـنـ الـحـلـبـ في صـنـاعـةـ الـجـبـنـ (ـالـجـبـنـ الـأـزـرـقـ)ـ (ـبـلـوـ ـচـেـছـ)ـ وـفـيـ صـنـاعـةـ الشـيـكـوـلـاتـةـ حيث تسـاـهـمـ الأـحـمـاضـ الـدـهـنـيـةـ المـتـحـرـرـةـ فـيـ النـكـهـةـ الـمـرـغـوـبـةـ.



إنزيمات الفوسفوليبيز (Phospholipases)

تقوم هذه الإنزيمات بـتحـلـلـ مـرـكـبـاتـ الـفـوـسـفـوـلـيـبـيـدـاتـ.ـ وهذهـ الإنـزـيمـاتـ مـتـحـصـصـةـ فـيـ عـمـلـيـةـ التـحلـلـ.ـ لـكـلـ مـنـ الـمـجـامـعـ الـثـلـاثـةـ الـمـرـتـبـةـ مـعـ جـزـيـءـ الـجـلـيـسـرـولـ إـنـزـيمـ خـاصـ بـهـاـ وـالـذـيـ يـسـتـطـعـ فـصـلـ الـمـجـمـوعـةـ عـنـ بـقـيـةـ جـزـيـءـ الـجـلـيـسـرـولـ.

Phospholipases A₁

يوجد في معظم الثدييات ويقوم بـتحـلـلـ الـرـابـطـةـ الـإـسـتـيرـيـةـ لـلـحـمـضـ الـدـهـنـيـ الـأـوـلـ.ـ وـيـنـتـجـ حـمـضـ دـهـنـيـ وـلـيـزـ وـفـوـسـفـوـتـيـدـ (Lysophosphatide).ـ وـالـحـمـضـ الـدـهـنـيـ الـمـتـحـرـرـ مشـبـعـ.

Phospholipases A₂

يوجد أيضاً في الثدييات يوجد في معظم الثدييات ويقوم بـتحـلـلـ الـرـابـطـةـ الـإـسـتـيرـيـةـ لـلـحـمـضـ الـأـوـسـطـ.ـ وـيـنـتـجـ حـمـضـ دـهـنـيـ وـلـيـزـ وـفـوـسـفـوـتـيـدـ (Lysophosphatide).ـ وـالـحـمـضـ الـدـهـنـيـ فـيـ الـمـوـضـعـ الـأـوـسـطـ يـكـوـنـ عـدـيدـ عـدـمـ التـشـيـعـ.

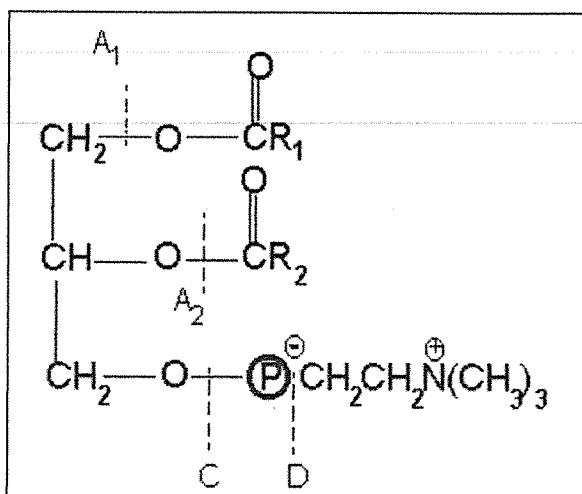
مثل (arachidonic, EPA or DHA). وهذه الأحماض الدهنية المتحررة مادة تفاعل لإنزيم الليبوكسجينيز (Lipoxygenase). فيؤدي ذلك إلى ظهور رائحة غير مرغوبة في الخضروات. كما أن هذا الإنزيم يسبب تغيرات غير مرغوبة في قوام السمك المجمد.

Phospholipases C

لا يوجد في الثدييات ولكن يوجد في البكتيريا فقط ويوجد أيضاً في سموم بعض الثعابين. يقوم بتحليل الرابطة الاستيرية في الموضع الثالث من جهة الجليسيرول ويكون (١، ٢ جليسيريد ثانوي) (1,2-diglyceride) واستر الفسفوريł (phosphoryl base) (Phosphoryl ester).

Phospholipases D

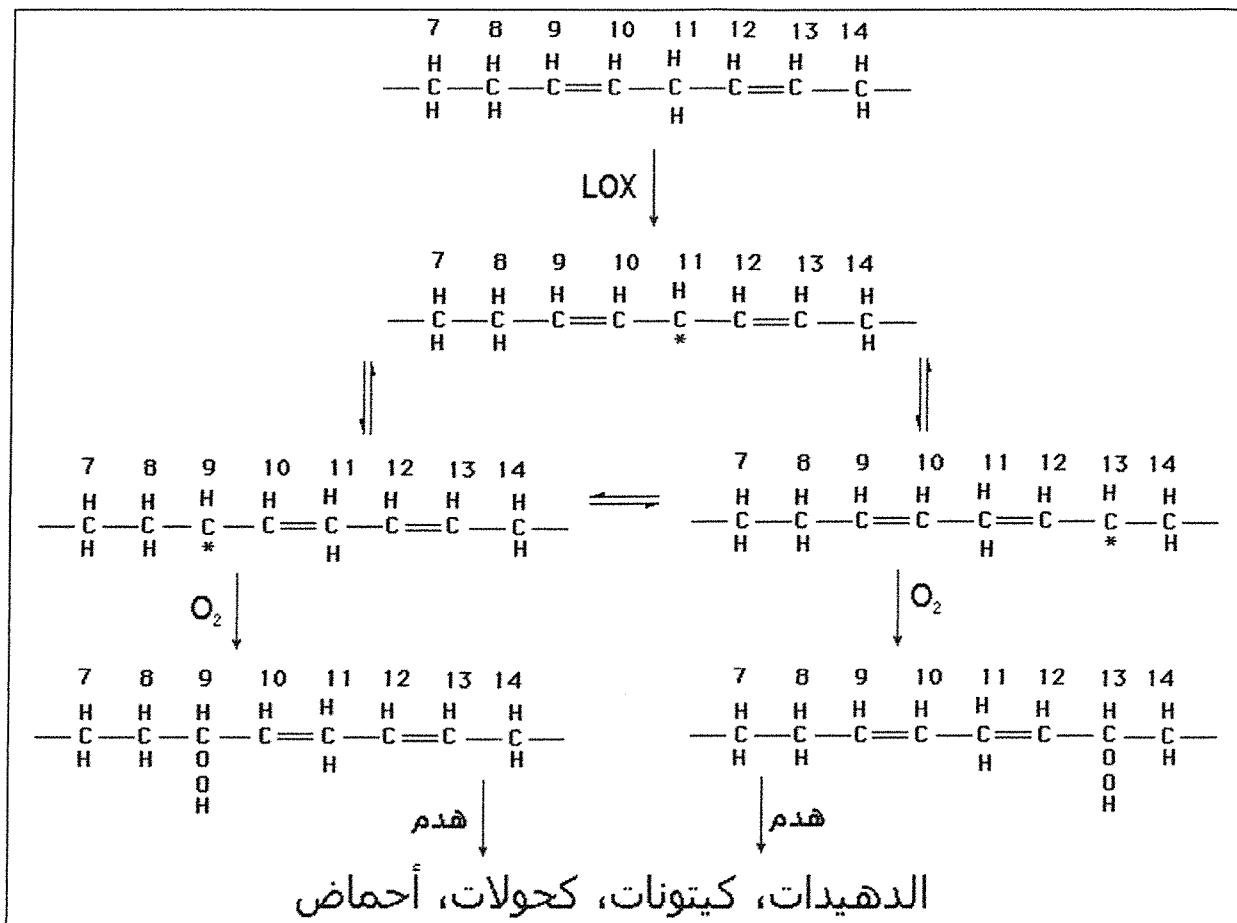
منتشر بكثرة في الحبوب والبذور الزيتية. يقوم بتحليل الرابطة الاستيرية في الموضع جاما من جهة القاعدة الكحولية (النيتروجينية) وتحرير مجموعة القاعدة الكحولية في وجود الماء أو الكحول وحمض الفسفوتيديك (Phosphatidic acid).



إنزيم الليبوكسجينيز (Lipoxygenase)

- يوجد في البقوليات (فول الصويا والفاصوليا واللوبيا) كما يوجد في الفول السوداني والقمح والشوفان والشعير والذرة والبطاطس والطماطم والفجل والكمثرى والتفاح والفراولة.

- يقوم كعامل محفز في أكسدة الدهون غير المشبعة. هذا الإنزيم ذو تخصص عالي حيث يقوم بالعمل على مجموعة (-CH=CH-CH₂-CH=CH-) (cis, cis 1,4 diene) والتي تتوارد في الأحماض الدهنية مثل (Linoleic, linolenic and arachidonic acids).



يعتقد أن الإنزيم يقوم أولاً بنزع ذرة (H) من الموضع (11) لجزيء حمض اللينوليك ثم يعقب ذلك إضافة الأوكسجين إما في الموضع (٩) أو (١٢) والتي تمثل طرفية الجذر الحر، فينتج الهيدروبيروكسيد.

عند طحن فول الصويا الخام مع الماء لإنتاج حليب الصويا (Soymilk) تنتج نكهة قوية غير مرغوبة (كريهة) يطلق عليها نكهة (beany, green, painty)، ولكن عند إجراء الطحن في ماء يغلي لا تتكون النكهة السابقة لأنها يتم تثبيط الإنزيم (دنترة). تجرى عملية السلق لتنبيط الإنزيم في البقوليات (فول الصويا والفاصوليا واللوبايا) قبل عملية التجفيف لمنع ظهور النكهة غير المرغوبة. كما أن الإنزيم يمكن أن يسبب أكسدة (هدم) لصبغة الكاروتين وفيتامين (A) والكلوروفيل والبكتين والزانثوفيل (Xanthophyll).

بعض التغيرات في القيمة التغذوية نتيجة نشاط الإنزيم هي:

- ١- هدم فيتامين (A) وكذلك المصادر الأولية لفيتامين.
- ٢- هدم للأحماض الدهنية الأساسية.

- بعض الطرق التي تؤدي إلى تثبيط نشاط الإنزيم:
- ١- المعاملات الحرارية.
 - ٢- تغيير الرقم الهيدروجيني (pH) عن الرقم الأمثل لهذا الإنزيم وهو (٩).
 - ٣- إضافة مضادات الأكسدة حيث تمنع تكوين مركبات (Hydroperoxides) لأن مضادات الأكسدة تتفاعل مع الجذر الحر وتعيق عملية الأكسدة.

إنزيم البيروكسيديز (Peroxidase) ينتشر بكثرة في الأنسجة النباتية ويوجد في الحليب. يحتوى على مجموعة الهيم (Heme) كمجموعة مرتبطة. لأن الإنزيم يقاوم درجات الحرارة العالية وينتشر بكثرة بالأنسجة النباتية، وبسبب وجود اختبارات حساسة جداً وبسيطة وسريعة لقياس نشاطه، لذا يستعمل كمؤشر على كفاءة المعاملات الحرارية (السلق Blanching)

الأقل من معاملة التعقيم الحراري (البسترة) في الخضراوات والفواكه. حيث يفترض أن هدم إنزيم البيروكسيديز يصاحبه هدم لبقية الإنزيمات الأخرى.
يحفز الإنزيم التفاعل التالي:



حيث أن: (ROOH) مركب بيروكسيد الهيدروجين (هيدروبيروكسيد) أو بيروكسيد عضوي مثل بيروكسيد الهيدروجين للميثايل أو الإيثايل.
(AH₂) مادة مانحة للهيدروجين مثل (الاسكوربات أو الفينولات) (Flavonoids) أو الأمينات (تيروسن) أو مركبات عضوية أخرى).
حيث يختزل البيروكسيد ويتأكسد مانح (H). وفي كثير من الحالات يكون ناتج الأكسدة مركب ملون، والذي يستغل كأساس لتقدير نشاط الإنزيم.
مسئول عن:

١. إنتاج مركبات نكهة غير مرغوبة نتيجة هدم الهيدروبيروكسيد.
٢. هدم (تأكسد) (Vit C).
٣. تأكسد (فساد) الخضراوات أثناء التخزين.
٤. هدم بعض الصبغات النباتية.

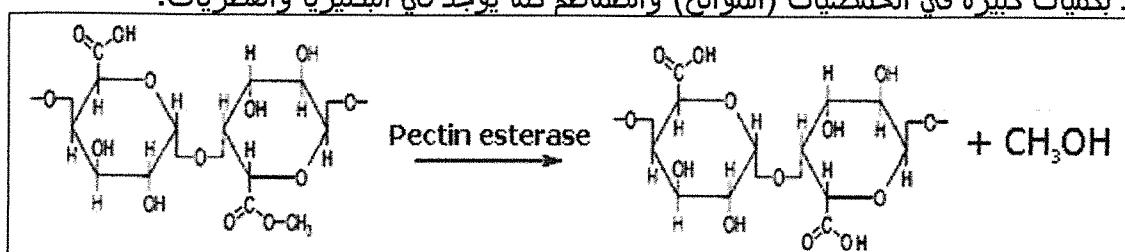
الإنزيمات البكتينية (Pectinases) أو (Pectinases)

- هذه المجموعة من الإنزيمات لها القدرة على تحليل المركبات البكتين (Pectic substances).
- توجد في النباتات والكائنات الحية الدقيقة.
- هذه الإنزيمات مهمة تجاريا لأنها تسهل عمليات استخلاص العصير والتصفية والترشيح وزيادة الإنتاج لعصائر ولمشروبات الفواكه.

أنواع الإنزيمات البكتينية:

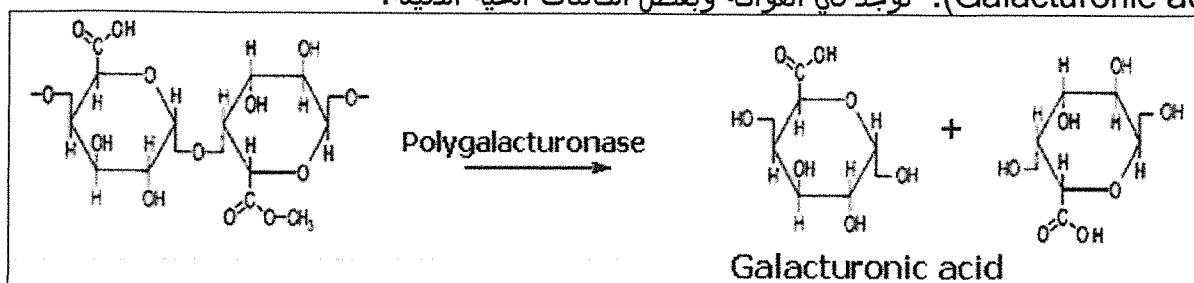
١- (Pectase, Pectin esterase) (Pectin methylesterase)

- يعمل على إزالة مجموعات الميثوكسيل (Methoxyl) من البكتين.
- يوجد بكميات كبيرة في الحمضيات (المواх) والطماطم كما يوجد في البكتيريا والفطريات.



٢- (Pectinase) (Polygalacturonase) (Polymethylgalacturonase)

يقوم بالتحطيل المائي للروابط الجلوكوسيدية في المركبات البكتينية وفصل حمض الجالاكتورونيك (Galacturonic acid). توجد في الفواكه وبعض الكائنات الحية الدقيقة.



٣- (Pectic lyase)

- يقوم الإنزيم بتحليل الرابطة الجلوكوسيدية في البكتين والرقم الهيدروجيني (pH) الأمثل للإنزيم هو (٥.٢).
- يقلل من حجم البكتين.

٢- مسحوق عن تطريدة الفواكه.

٣- تصفية عصائر الفواكه وخاصة التفاح والعنب ويساعد على الترشيح.

استخدامات الإنزيمات البكتينية:

١- تحليل المركبات البكتينية. ويتحلّل المركبات البكتينية إلى وحدات صغيرة (Galacturonic acid)

تصبح هذه المركبات ذائبة في الماء وكذلك يقلل من حجم البكتين.

٢- المساعدة على تخمر الكاكاو.

٣- تحليل أغلفة حبوب القهوة مما يساعد على تخمرها.

٤- تطريدة الفواكه.

٥- استخلاص الزيت من ثمار الزيتون.

٦- تحسين الريع من عصائر الفواكه.

٧- منع تعكر (cloudiness) عصائر الفواكه. لأنها تساعد على عمليات التصفية والترشيح.

٨- تصفية عصير التفاح (السيدر).