

المحاضرة الأولى

الانزيمات المقيدة

ان الانزيمات لها خصوصية كبيره ولا تتغير عند مشاركتها في التفاعلات و يمكن استخدامها لأكثر من مره . ومع ذلك اذا كانت الانزيمات موجوده في المحلول مع المتفاعلات \ او النواتج فانه من الصعوبه الفصل بينهما لكن اذا ما تم ربط الانزيم بمفاعل ما و بطريقه معينه فانه من الممكن ان تستخدم هذه الانزيمات مره اخرى بعد ازاله الناتج وهذا ما يعرف بالانزيم المقيد. ان الانزيم المقيد هو الانزيم الذي يلصق او يربط بماده خامله وغير ذائبة او وذلك الذي يربط فيزيائيا بحامل صلب تمر عليه الماده الاساس وتتحول الى ناتج. وهذا يعطي للانزيم مقاومه متزايدة لتغير الظروف مثل الاس الهيدروجيني ودرجه الحراره بالاضافه الى امكانيه فصل الانزيم بسهولة عن المواد المتبقية والنواتج ولهذا يستخدم هذا النوع من الانزيمات بصورة واسعه في العديد من المجالات الطبيه والصناعيه وصناعة الاغذية.

لقد لوحظ في عام 1916 ان انزيم الانفرتيز يظهر نفس الفعاليه عندما يمتص على ماده صلبه مثل الفحم المنشط او هايدروكسيد الالمنيوم وكان هذا الاكتشاف هو الاول لتقنيات الانزيمات المقيدة والمتوفره حاليا. وهناك عدة اسباب تجعل استخدام هذه التقنيه من التقنيات المفضله ومن هذه الاسباب:

اولا: استخدام كميات قليله من الانزيم

ثانيا: اطاله عمر الانزيم

ثالثا: ابقاء الانزيم ثابت في موقع التفاعل

رابعا: امكانيه تثبيت الانزيم قرب انزيمات اخرى من سلسلة من التفاعلات مما يعطي زياده في الكفاءه

خامسا: هذه التقنيه مفيده جدا في حاله كون ماده المعامله اي ماده الاساس عباره عن كميات كبيره جدا في حين ان هناك كميته قليله من الانزيم الذي غالبا ما يكون غالي الثمن.

فوائد الانزيمات المقيدة:

ان عمليه تقييد الانزيم مهمه في الاستخدامات التجاريه لما لها فوائد عديده من ناحيه الاستخدامات وخطوات سير التفاعل وهذه الفوائد هي:

اولا: من السهوله ازاله الانزيم المقيد من التفاعل وبذلك يعاد دوره التحفيزي او استخدامه المتكرر

ثانيا: القدره علي ايقاف التفاعل بسرعه بازاله الانزيم من محلول التفاعل

ثالثا: تمتلك هذه الانزيمات المقيدة ثباتيه حرارية افضل من الشكل المذاب

رابعا: لا تتلوث النواتج بالانزيم وهذه مفيده جدا خاصه في الصناعات الغذائيه والدوائيه

كما اختبرت انزيمات مقيدة اخرى في مناطق معينة مثلا ، انزيم كاربونيك انهيدريز المقيد يمكن ان ينقل غاز ثاني اوكسيد الكربون بمقدار مره ونصف اسرع من الانزيم غير المقيد. وهناك انزيمات اخرى مقيدة استخدمت ايضا على المواد الحيويه التي تكون بتماس مع الدم لمنع تكون الخثرة.

اضافة الى ذلك استخدمت هذه التقنيه في معالجه الامراض الموقعيه فلقد اقترح ان الحقن الموضعي بهذه الانزيمات يمكن ان يعطي فائده واضحه في معالجه المرض في ذلك الموقع. ومن هذه الامراض التي تؤثر على مناطق معينه من الجسم مرض النقرس gout

حيث ان في هذا المرض يرتفع مستوى حامض اليوريك الذي يعتبر الناتج النهائي لايض البيورينات في الانسان ويتجمع في مناطق معينه من الجسم . وقد لوحظ انا الحقن الوريدي او العضلي بانزيم اليوريكيز uricase في مرضي النقرس يقلل من هذا الحامض وان الكبد هو الموقع الرئيس لتكوين هذا الحامض وان هذا الانزيم ينتشر بسرعه ويصل الكبد.

لقد تم استخدام الانزيمات المقيدة في انظمه صناعه الحليب ومشتقاته والذي من المعلوم انه سائل وان العمليات التي تجري عليه تكون بواسطه هذه الانزيمات التي تعمل على تخثر الحليب مثل انزيم الرنين Renin و Pepsin

وقد استخدمت في صناعه الالبان الانزيمات المقيدة في خمس موانع وتتضمن:

اولا: انزيم الكاتاليز والذي يستخدم في تكسر بيروكسيد الهيدروجين الذي يستخدم في التعقيم البارد للحليب

ثانيا: انزيم البيروكسيداز والمستخدم كعامل مضاد للميكروبات

ثالثا: البروتيناز والذي يستخدم في عمليه التخثر او التجلط coagulation خلال صناعه الجبن

رابعا: انزيم البابيان لدراسة تركيب الحليب

خامسا: انزيم بيتا كالكتوسيداز والمستخدم في تحليل اللاكتوز في منتجات البان

نظم الانزيمات وتطبيقاتها:

الانزيمات جزيئات حيوية واسعة الانتشار في الخلايا الحية والتفاعلات التي تحفيزها نما علم الانزيمات خلال العقود الاخيره لاهميته في العديد من العلوم خصوصا الكيمياء الحياتيه والكيمياء الفيزيائيه وعلم الاحياء المجهرية الوراثة والنبات والحيوان وعلم الامراض والفسولوجي والطب والهندسه ولتطبيقات علم الانزيمات اهميه كبيره في الصناعات الغذائيه وفي مكافحه الحشرات وفي الحرب الكيميائيه و في التنظيف. كما استخدمت الانزيمات في بعض التحليلات المرضيه المختبريه استخدام انزيم كلوكوز اوكسيدز لتقدير الكلوكوز وقد تم استخدامها لازاله خثره الدم

مصادر الحصول على المستحضرات الانزيميه:

تعتبر البكتيريا والفطريات والخميره من المصادر المهمه للحصول على الانزيمات على الرغم من ان الانزيمات يمكن الحصول عليها من المصادر الحيوانيه والنباتيه ومن مميزات الحصول على الانزيمات من البكتيريا والفطريات والخمائر هو سهوله تنميتها كما انه انتاجها على نطاق كبير لايمثل الصعوبه بالاضافه الى ان نموها غير مرتبط بفصول السنه مثلا انزيم الرنين يرتبط بموسم الولاده للحيوانات حيث يرتبط انتاجه بالحصول على معدة العجول الصغيره الرضيعه. كما ان انتاج الانزيمات يحتاج بصفه مستمره الى التحسين والتطوير الطرق المستخدمه مثلا يمكن زياده انتاجيه المصادر الميكروبيه من الانزيمات بتغيير ظروف النمو بالاضافه الى احداث الطفرات او اختيار السلالات التي يمكن زياده نموها وراثيا بواسطه الهندسة الوراثية .وعلى الرغم من ان العديد من ان العديد من الصناعات تستخدم فيها الكائنات الحيه كمصدر للانزيمات لكن الانزيمات المستخلصه من هذه الكائنات الحيه تكون على درجه عاليه من الاهمية حيث تستخدم حديثا على نطاق واسع في هذا المجال و يتميز استخدام الانزيمات المستخلصه عن استخدام الكائنات الحيه الدقيقه بالاتي

اولا: الانزيمات المستخلصه تكون على درجه عاليه من النشاط التحفيزي

ثانيا: يمكن تجنب حدوث تفاعلات غير المرغوبه

وعلى الرغم من هذه الامتيازات الا ان هناك مشكله رئيسيه في استخدامها وهي ارتفاع تكلفه الحصول عليها خصوصا وانه اكثر حساسيه في فقدانها لنشاطها وفعاليتها مقارنة بالانزيمات التي تتواجد داخل الكائنات الحيه الدقيقه التي يمكن استخدامها.

يفضل استخدام الانزيمات التي تستخلص من البكتيريا المقاومة للحرارة في الصناعات التي يتم فيها المعاملة درجة عند درجة حراره مرتفعه وذلك لتقليل المشاكل الناتجه عن تثبيط الانزيم بالحراره.

ان الطرق المستخدمه للحصول على الانزيمات لغرض استخدامها صناعيا تركز على امكانيه الحصول عليها بكميات كبيره و باقل تكلفه ممكنه وغالبا لا يتطلب الامر الحصول على الانزيمات في حاله نقيه تماما وعلى العموم الانزيمات المستخلصة من هذه الكائنات الحيه الدقيقه تعمل خارج الخلايا حيث تفصل من المزيج المتجانس للخلايا بالترشيح او بالترسيب بواسطه استخدام كبريتات الامونيوم او المذيبات العضويه.

من اقدم الانزيمات المستخدمه صناعيا هي تلك الانزيمات التي لها علاقه بايض البروتينات والسكريات والى حد ما ايض الدهون. في حالات معينه لابد من استخدام انزيمات على درجة عاليه من النقاوة كما في حاله التشخيص السريري وفي حاله تحضير المواد الغذائيه وهناك العديد من الصناعات الغذائيه التي لاحتياج الى نقاوه عاليه بل هل تحتوي على العديد من الانزيمات ذات الوظائف المختلفه مثلا عند تكوين حامض الخليك حيث تتضمن اكثر من خطوه كي يتحول السكر الى خل وكل خطوه تحتاج الى انزيم.

دور الانزيمات في حفظ وتصنيع الاغذية:

تشتمل عمليه نمو الاحياء المسؤوله عن توفير المنتجات الغذائيه على عدده تفاعلات انزيميه مهمه. وتتغير نوعيه وكميه الانزيمات استمرارا خلال مراحل التطور والنضج ويختلف هذا باختلاف العضو والنسيج والخلايا.

عند جمع مواد من مصادر حيويه بهدف استخدامها كغذاء فان التفاعلات تستمر فيها حتى تنتهي ماده او يتغير الرقم الهيدروجيني بحيث يصبح غير ملائم للفعاليه الانزيميه. مثلا في تفاعلات دوره كريبس والسلسله التنفسيه تصبح انزيماتها غير فعاله بعد موت الخليه بسبب عدم توفر ماده الاساس النهائيه وهي الاوكسجين ، في حين ان عمليه تحلل الجلوكوز والكلايكوجين لانتاج حامض اللاكتيك تستمر الى ان تنتهي ماده الاساس.

اما انزيمات التحلل المائي مثل بروتيز والاس تريز والكلوكوسيديز والفوسفاتيز فان فعاليتها تستمر على المكونات الخلويه لفتره طويله بعد موت الخليه وبتسارع مما يؤدي الى تلف النسيج تدريجيا. هذا التلف التدريجي قد لا يكون سيئا لانه قد يسهم في توفير نكهه او صفه مميزه للمواد الغذائيه. وعلى العموم فان التفاصيل الدقيقه للتغيرات التي تحدث فيها الانزيمات في الفواكه قيد النضوج مثلا مختلف عنها في الانسجه الحيوانيه او انسجه حيه اخرى. فعند نضوج الفواكه تزداد كميه وفعاليه بعض الانزيمات كما تزداد سرعه التنفس ويتحول النشا الى سكريات بسيطه ويتهدم الكلوروفيل ويزداد حجم الخلايا بسرعه. جميع هذه التغيرات مفيده للفواكه في حين ان تهدم الكلوروفيل في الخضروات الخضراء غير مرغوب فيه.

المحاضرة الثانية

بعد نضوج الفاكهة تستمر وتزداد فعاليه انزيمات التحلل المائي واذا لم يسيطر عليها تصبح الفاكهة شديدة النضوج وطريه فبالنسبة للخضروات مثل الفاصوليا الخضراء الطازجة والبازلاء والذره فان التفاعلات المحفزه من قبل انزيم الليبوكيسجينسز تؤدي الى فقدان اللون والنكهة.

وللسيطره على الفعالية الانزيمية بعد الجنى او الحصاد يجب فهم العوامل المؤثرة فيها ومن اهم التغيرات التي يمكن التعامل معها هي درجة الحرارة والماده الاساس فمثلا يؤدي الخزن في درجات حراريه منخفضه الى ابطاء سرعه الفعاليات الانزيميه. وعنده خزن البطاطا في درجة حراريه عاليه نسبيا يتحلل النشا مائيا الى دكسترين ومالتوز ثم الى كلوكوز الذي يؤكسد لاحقا وهذا يؤدي الى رخاوه المنتج. في الفواكه تعمل انزيمات الاكسده على زياده ملحوظه في التنفس الخلوي وتؤشر بدء عمليه النضوج. يمكن خفض فعاليه هذه الانزيمات بخفض درجة الحرارة او تغيير نسبة الاوكسجين والنيتروجين وثنائي اوكسيد الكربون في الجو بحيث تقلل نسبة الاوكسجين عن الطبيعي ويكون ذلك بزياده النيتروجين وثنائي اوكسيد الكربون ولا يفضل تقليل نسبة الاوكسجين الى درجة واطئه جدا لان عمليات الاكسده يجب ان تستمر لكن ببطء للحفاظ على سلامه الخلايا. من ناحيه اخرى، فان الخزن في تركيز اوكسجين واطئ يؤدي الى الاسمرار الداخلي في البطاطا وبعض الفواكه في حين يفقد البعض الاخر نكهته.

وعلى العموم فان الطريقتين الرئيسيتين للسيطره على الفعاليه الانزيميه في الاغذيه هما المعامله الحراريه والتجميد. اذا تمت المعامله الحراريه بالطريقه الملائمه فانها تؤدي الى اتلاف جميع الفعاليات الانزيميه بما في ذلك الناتجه عن الاحياء المجهرية الملوثة. في بعض الاغذيه قد تكون الحرارة متلفة للمواد المسببه للنكهة لذا من الضروري استخدام اللازم فقط لتحقيق اتلاف النشاط الانزيمي.

التجميد لا يؤدي الى اتلاف الفعالية وانما يقللها الى درجة كبيره بحيث يطيل عمر المخزون واذا لم يسبق عمليه التجميد معاملة حراريه للغذاء بالماء الحار او البخار فان الفعاليه الانزيميه تنشط حال تدفئته. لابد من الاشارة الى ان وجود انزيم ما في ماده غذائيه معينة قد يكون له مردود ايجابي في حين وجوده في ماده اخرى يؤدي الى ضرر فيها فمثلا انزيمات الفينول اوكسيديز تؤدي الى خسائر كبيره في التفاح والموز والبطاطا بسبب تفاعلات الاسمرار التي يحفزها الا ان وجوده في الشاي والقهوه والزبيب ضروري لأكسابها اللون المناسب

التطبيقات الصناعية للانزيمات:

عادة ما تستخدم في الصناعة انزيمات التحلل المائي hydrolytic enzyme وتقسم الى carbohydrases, proteases, esterases اضافة الى بعض انزيمات التي تعمل على كسر الاواصر التي يشارك فيها مجموعه الامين في المركبات الامينية غير البروتينية.

بعض هذه الانزيمات يعمل على تخفيف النشا ويساعد في معالجه الفضلات او في تسريع نمو الفاكهه الخضراء كما في حاله الموز الاخضر و تسريع تحلل الخلايا الميتة كما في حاله جلد الحيوانات المسلوخ. كذلك تساعد في الاسراع للوصول الى نضج الحيوان الملائم للذبح. من ناحيه اخرى تساعد هذه الانزيمات في تخمر الجبن للحصول على نوعيه افضل كما تساعد في منع تكوين العكوره في البيره وتستخدم في صناعه المعجنات والحلويات كما تساعد في معالجه الجروح.

استخدام انزيمات الكربوهيدراتيز

من اهم انزيمات الكربوهيدراتيز المستخدمه في الصناعه هي انزيمات الامايليز والتي تستخدم بشكل واسع في تحليل الاواصر الكلايكوسيديه في النشا منتجة الجلوكوز والمالتوز مع جزيئات سكريه اكبر من ذلك.

وهناك نوعين من الامايليز ولمعرفه وظيفه كل منهما لابد من معرفه ان جزيئة النشا تتكون من سلسله مستقيمه تمثل الامايلوز وجزء اخر عباره عن سلسله متفرعة وهذا الجزء الاخير هو المسؤول للزوجه محلول النشا يمثل الامايلوبكتين.

انزيم الامايليز الاول يعمل على كسر الاصره الكلايكوسيديه الفا 1-4 بشكل عشوائي اما الثاني فهو البيتا امايليز والذي يعمل على كسر الاصره الكلايكوسيدية بعد الطرفيه 6-1 منتجا سكر المالتوز.

ان الاواصر المسؤوله عن التفرع في سلسله الامايلوبكتين تكسر بتحفيز من قبل انزيم اميلو كلوكوسيديز و بسرعه اكثر من كسر الاخره الف 1-4 وفي حاله الرغبة في الحصول على كلوكوز نقي دون وجود المالتوز يستخدم مزيج من الانزيمات وهذا ما يستخدم فعلا في حاله انتاج عصير او شراب الجلوكوز. ومن انزيمات الكربوهيدراتيز التي تستخدم في الصناعه هي انزيمات اللاكتيز والبكتينيز والسليوليز والانفرتيز.

من اهم الصناعات التي تعتمد بصورة رئيسيه على استخدام هذه الانزيمات هي:

أولاً: المشروبات الكحولية:

تحتوي المعاملات التكنولوجية المتخصصة للحصول على المشروبات التقليدية من نشا الشعير والذي يتم تحليله انزيميا قبل اداء عمليات التخمير على هذا الاساس يتم تثبيت الشعير للسماح بانتاج الفانوسا امانليز خلافاً لما كان الحال، التثبيت لا يمكن التحكم فيه معداً، انتاج هذه الانزيمات قبل التخمير عليه غالباً ما تتضاف هذه الانزيمات قبل التخمير بهدف انتاج المشروبات وهذه العملية غالباً ما تطبق على نطاق واسع خصوصاً انتاج المشروبات الروحية من القمح والشوفان التي تعتبر مصادر متوفرة للحصول على النشا.

معظم الانزيمات التي تستخدم لهذا الغرض مصدرها الاحياء المحصورة ويتميز انزيم الكلهكسدن الذي يتم الحصول عليه من هذه الاحياء بمقاومته للحداده كما انها تعمل على توفير سكريات متعددة وهذا يساعد في انتاج المشروبات غير الكحولية وتتميز بانها مشروبات لزجة ومنخفضة السعرات الحرارية.

ثانياً: تصنيع وانتاج معجنات

تتضمن عملية تصنيع الخبز والمعجنات انتاج ثنائى اكسيد الكربون من السكريات (النشا) الذي تتكون منه العجينة وهذا يعتمد على نشاط الانزيمات الفانوسا امانليز قبل عملية التخمير عليه تضاف انزيمات الاميليز التي يتم الحصول عليها من الفطر. ويتميز هذه الانزيمات بكونها على درجه عاليه من الحساسيه للحداده حيث تفقد نشاطها بسرعة اثناء الخبز كما تستخدم انزيمات البروتيز التي يتم الحصول عليها ايضا من الفطر لغرض تحسين خواص هذه العجينة. ولابد من الاشارة الى ان القمح والحبوب الاخرى المستخدمة كمصدر للدقيق الذي يستعمل في منتجات المخازن بحتة، على عدد من الانزيمات التي تتواجد طبيعياً اثناء مراحل النمو والانبات لحبوب القمح. وترجع معظم خواص العجينة الى نسبة المركبات غير القابلة للذوبان في الماء او المحتوى من بروتين الكلوتين

اثناء عمليات الطحن تعمل انزيمات الاميليز على تحويل النشا الى دكستروز وسكريات ذات وزن جزيئي منخفض، ينتج نشاط هذه الانزيمات على الحسابات المهشمه او المكسره والتي تنتج عن عملية الطحن. هذه السكريات الناتجة تكون صالحة لنشاط الخميرة اثناء تصنيع منتجات المخازن كما يعمل عمل انزيمات البروتيز على تكسير التركيب الثلاثي للبروتين والواصر الببتيدية مما يؤدي الى اضعاف دور الكلوتين او تقليل اللزوجة علماً ان لزوجه تؤدي الى لصق شرائح العجين وعدم ارتفاعها اثناء الخبز.

نتوقف محتة، الدقة، من انذام الاملن على حاله النم و مومم الحصاد فم. المناخ الارب بكون، مرتفع بنما فم. المناخ الحاف بقا، نشاط هذا الانذام كنتنحه لضعف حدهم عملنه الانبات و قد ثنت علمنا ان، المحته، المرتفع من، الاملن قد يؤدي الى زياده انتاج الدكسترين وانخفاض كميه الماء داخل العجينة وبالتالي زياده ثنائي اوكسيد الكربون مما يؤدي الى صفات جيده للخبز المنتج.

ثالثا: استخدام الانزيمات لتحسين خام السكر:

من المشاكل التجارية الصناعيه المهمه هي الفرق في جوده خام السكر فهناك الخام عالي الجوده والخام متدني الجوده . واصحاب مصانع تكرير السكر يبحثون دائما عن خام السكر عالي الجوده الذي يحتوي على نسبه قليله من النشا والعكس بالعكس بالنسبه للخام رديئ الجوده. كانت عمليه الحصول على سكر ابيض من خام السكر متدني الجوده يتطلب تكاليف اضافيه لتوفير المواد الكيميائيه والمواد مساعده للوصول الى هذه الغايه ونظرا للازمات العالميه في ما يخص السكر اتجهت الانظار لتغيير طرق تكرير السكر الخام متدني الجوده للحصول على منتج عالي جوده

ان وجود النشا بكميات كبيره في المحاصيل التي يصنع منها السكر مثل قصب السكر والبنجر السكري يؤدي الى صعوبات ومشاكل عدة اثناء عمليات التكرير واولى هذه الصعوبات واهمها انخفاض معدل التصفيه والترشيح اضافه الى تبلور ضعيف ومشاكل اخرى تنشأ اثناء معالجه العصير.

في العقود الاخيره اجريت العديد من التجارب للتخلص من النشا في منقوع قصب السكر وذلك بتحويله الى سكريات بسيطه بواسطه انزيمات اهمها الامايليز ومن المعلوم ان هذا الانزيم موجود طبيعيا في عصير قصب السكر، الا ان الاعتماد على الانزيم الموجود طبيعيا يؤدي الى مشاكل اخرى لانه يعمل في درجه حراره اقل من 70 درجه مئوية. لكن النشا في مثل هذه الدرجات لا يكون مجلتا وبالتالي لا يخضع لتاثير الانزيم وعند رفع درجه الحراره يصبح النشا مجلتا وذلك يعني عبور الدرجه المثلى للانزيم الموجود طبيعيا اضافه الى ان هذه الظروف تؤدي الى تحلل السكروز حيث ينشط انزيم الانفرتيز الموجود طبيعيا في نقيع قصب السكر. ولقد بينت الدراسات في هذا المجال الى ان هناك ضياعا في السكروز بمعدل 0.18% كل عشر دقائق تسخين عند درجه 73 درجه مئوية. وتختلف هذه النسبه باختلاف مصادر قصب السكر من بلد الى اخر .

ونظرا للسعر العالي الحالي للسكر فان نسبه الضياع هذه تؤدي الى خساره كبيره ماديا فيما لو نشطت الانزيمات الموجوده طبيعيا في عصير قصب السكر

لقد حدثت نقله هامه في مجال تصنيع السكر عندما قامت احدى الشركات الدنماركية بتطوير انزيم الاميليز فانتجت صيغه مطورة منه اطلق عليه ترماميل Termamyl يعمل عند درجات حراريه تصل الى 95 درجة مئوية. ويفضل ان يضاف في مراحل التصنيع المبكره المتمثله بمرحلة التبخير الاولى للنقيع والتي يستعمل فيها عمليه الضغط المخلخل ولكن في الحقيقه يضاف في مرحله الثانيه التي تكون عندها درجه الحراره ما بين 90-95 درجة مئوية.

ان اضافته من اثنين الى خمس غرامات من هذا الانزيم لكل طن من القصب يزيل 55 بالمئة من النشا الموجود العصير وبذلك يضمن انتاج عصير السكر الخام نسبه النشا فيه اقل من 150 جزء في المليون وهي نسبه ملائمه جدا

استخدام الانزيمات في انتاج العصائر

تعتبر الانزيمات المحلله المواد البكتينييه pectinases الانزيمات التي استخدمت منذ فتره بعيده في تنقيه عصائر الفاكهه مثل عصير التفاح الكمثرى وغيره. ونظرا للتطور والتقدم التكنولوجي في التصنيع الغذائي فقد حدث تطور كبير في صناعه عصائر الفاكهه واصبح ليس فقط لب الفاكهه ولكن الفواكه ذات النوى مثل الخوخ والمشمش والعنب. ولقد زاد استخدام الانزيمات في هذا المجال بصوره واضحه في العالم. وما زالت الانزيمات التي تحلل المواد البكتينييه هي الاكثر استخداما في صناعه عصير الفاكهه.

وتمثل البكتينات اهم مكونات الفاكهه التي تقوم بربط الخلايا مكونه شكلا نسيجيا مميزا. وتكون البكتينات في الفواكه غير الناضجه بصوره غير ذائبة تسمى propectin ثم يتحول الى صورته ذائبة نوعاما عندما تتضج الفاكهه وتصبح اكثر نعومة حيث تتحول حامض البكتيك والبكتينيك.

ونظرا الى ان البكتين الموجود قد يعوق التصنيع او يقلل من الجوده للعصائر المنتجه فانه يفضل تكسيرها وتحليلها ويتم ذلك باستخدام الانزيمات المذكوره انفا. ومن الصعوبات التي تواجه عمليه استخدام هذه الانزيمات هي النفاذيه الضعيفه لجدران الخلايا والاغشيه وامكن التغلب على هذه الظاهره عن طريق تحسين النفاذيه ويتم ذلك بطريقتين هما:

المحاضرة الثالثة

المعامله الحراريه عند درجه حراره تصل الى 60 درجه مئوية او اعلى من ذلك حسب نوع العصير

أ- استخدام انزيمات السيلوليز اضافه الى انزيمات البكتينيز عند درجه حراره 50 درجه مئوية او اقل. حيث يقوم الاول بتحليل النسيج النباتي تحليلًا كاملاً ويصبح من السهل عمل الثاني في احداث التغيرات المطلوبه في المنتج.

بعد غسل الفاكهه والفرز وبعد ازاله القشور والانويه ترفع درجه الحراره حتى تصل الدرجه المطلوبه وتستخدم الانزيمات بتركيز منخفضه جدا تتراوح بين ثلاثه الى عشرة جزء في المليون او طبقاً للنظام المعمول به في الشركه المصنعه مثلاً من 3-20 غرام من البكتينيز لكل 100 كيلو غرام من الفاكهه. اما السيلوليز فيستخدم بمعدل 2-0.2 غم لكل 100 كغم من الفاكهه.

ودرجه الحراره المثلى للفاكهه ذات اللب فهي 30 درجه مئوية اما الفاكهه ذات النوى فتحتاج الى 50 درجه مئوية. ومن الافضل عدم رفع درجه الحراره لمهروس الفاكهه اكثر من ذلك لان ذلك يغير في بعض خواص المنتج والتي تعتبر ضروريه للوصول الى درجه عاليه من الجوده. وقد تستخلص نكهه العصائر قبل المعامله الانزيميه ثم تعاد اضافتها بعد المعامله وذلك بهدف المحافظه على مواد النكهه.

تنقيه عصير الليمون:

من الطرق التقليديه لتصنيع العصير تتلخص بعملية التنقيه اضافه الى حمايه العصير من الميكروبات المسببه للفساد ومن هذه الطرق استخدام ثاني اكسيد الكبريت حيث يستخدم في تنقيه عصير الليمون، يستخدم من 1000-2000 ملغم لكل لتر عصير. لكن يعاب على هذه الطريقه انها تحتاج الى ساعات تخزينيه كبيره لان العمليه تستغرق من 4-16 اسبوعاً.

لقد حدثت تطورات كبيره في السنوات الاخيرة تعتمد على استخدام الانزيمات المحلله للمواد البكتينية لتنقيه وتاهية العصير، تستغنى عن العمله نحو ثلاث ساعات عند درجه حراره الغرفه وهذا يساعد علي سرعه تجميع وترسيب المواد المسؤوله عن العكورة والتي تفصل بعد ذلك بالطرد المركزي.

يمكن زياده تركيز عصير الليمون والبرتقال باستخدام مستحضرات انزيمات مثل النارجينيز واللايمونيز وهذه المستحضرات تحتوي على نسبة ضئيله من انزيمات البكتينيز والتي تكون اقل ثباتاً اتجاه الحراره.

استخلاص الزائد من البذور الزيتية

تهدف جميع المعاملات التكنولوجية المستخدمة في صناعة الزيوت إلى استخلاص الزيت من البذور وتعديل الطعم فيه في البذور قبل الاستخلاص بالمذيبات أو تقليل كمية الماء التي تستخدم أثناء الاستخلاص. وعلى هذا الأساس يتم استخدام بعض الإنزيمات في هذا النوع من التصنيع مثلاً عند استخلاص زيت بذور اللفت rapeseed تتم عملية تعديل الطعم باستخدام إنزيم النقع macerating enzyme مع استخدام إنزيم السليوليز بنسبة 500 إلى 1000 ملغم لكل طن من البذور التي يتم انتشارها في كمية من المياه مسموح بها مع ضبط درجة الحرارة عند 50 درجة ولمدة تتراوح بين 30 إلى 60 دقيقة. هذه المعاملة تؤدي إلى زيادة الناتج المناسبه والوقت اللازم لعمل الإنزيمات. بعد ذلك ترفع درجة الحرارة إلى 95 درجة مئوية قبل الضغط لاستخلاص الزيت. هذه المعاملة تؤدي إلى زيادة الناتج بنسبة تصل إلى 5% . ويمكن تطبيق هذه المعاملة على بذور القطن لكن نسبة إنزيم السليوليز يتراوح بين واحد إلى خمسة غرام لكل طن من البذور.

الإنزيمات المحللة للبروتين Proteolytic enzyme

هناك العديد من الإنزيمات التي تعمل على كسر الأواصر الببتيدية التي تتكون في البروتينات والتي تربط الأحماض الأمينية مع بعضها وهناك نوعين من هذه الإنزيمات، وهي الإنزيمات التي تعمل على نهاية الجزيء terminal وتسمى exopeptidase وإنزيمات تعمل داخل جزيئات البروتين تعمل على الأواصر الداخلية وتسمى endopeptidase واستخداماتها بصورة رئيسية تتلخص في مايلي:

أولاً: منذ عام 1913 استخدمت هذه الإنزيمات مع مساحيق التنظيف، انتشرت انتشار واسع في الستينات وتعمل هذه الإنزيمات بكفاءة عالية على إزالة البقع وعادة ما يستخدم مزيج هذه الإنزيمات التي تكون فعالة عند درجة حامضية بين 6.5 إلى 10 وعند درجة حراره 30 إلى 60 درجة مئوية. وفي نهاية الستينات ارتفعت النسبة بحيث أصبحت 75% من المساحيق التي تنتج في أوروبا و 40% من المساحيق التي تنتج في أمريكا على هذه الإنزيمات. وفي عام 1971 انخفضت مبيعات هذا النوع من المساحيق نظراً للتحذيرات من استخدامها من الناحية الصحية لكن تم السيطرة على هذه المشكلة من خلال تغليف غبار الإنزيمات enzyme dust بماده شمعية wax coating ونتيجة هذه المعالجة بدأت المبيعات تنتعش منذ عام 1980 و لحد الآن.

علم التغذية Science of Nutrition هو ذلك العلم الذي يدرس ويفسر ويشرح العلاقة بين الغذاء Food او Diet ونشاط الكائن الحي في حالة كان الانسان Human Being وكيفية استعمال الجسم للغذاء وعناصره الغذائية Nutrients والاستفادة منها، متضمنا مجموعة من العمليات الفسيولوجية وتتضمن: عملية تناول الغذاء Ingestion والعوامل التي تؤثر وتسيطر عليها. عمليات الهضم ، Digestion وهي عملية حيوية كيميائية Chemical digestion وميكانيكية Mechanical

digestion لتحويل الغذاء إلى عناصره البسيطة القابلة للامتصاص من الأمعاء. امتصاص العناصر الغذائية ، Absorption أي انتقالها من تجويف الجهاز الهضمي أو الامعاء Lumen إلى داخل الجسم اما عن طريق الدم Blood او اللمف Lymph. وعمليات الايض أو التمثيل Metabolism لاستحصال الطاقة المطلوبة أو المصروفة في الجسم، وتتضمن هذه العمليات هدم أو تقويض catabolism وبناء أو الابتاء anabolism التي تجري في خلايا وأنسجة الجسم للغذاء Diet المتناول والعناصر الغذائية Nutrients .

ثم عمليات التخلص من الفضلات Excretion وتشمل Egestion و Urination وكذلك عن طريق التعرق كل عملية من هذه العمليات تعريفها وخصائصها وسوف يتم الكلام عنها في حينها. اما التغذية Nutrition فهي عبارة عن مجمل تلك العمليات الفسيولوجية والبيولوجية التي تشرح العلاقة بين الاغذية Foods ونشاطات الكائنات الحية والتي تختصر فلسفيا بهدف النمو Growth والتكاثر Reproduction **الغذاء : Food** هو أية مادة سائلة أو صلبة قابلة للأكل Edible Substance يؤدي تناولها إلى القيام بالوظائف الحيوية منها: تزويد الجسم بالطاقة والنمو والتكاثر وتنظيم العمليات الحيوية المختلفة في الجسم وضبطها . فالغذاء يمد الجسم بالطاقة لتعزيز وظائف الجسم الحيوية، منها الحفاظ على درجة حرارة الجسم عند 37م والمناسبة لوظائف الجسم الحيوية، . سواء أثناء اليقظة أم أثناء النوم. وبواسطة الطاقة المستخلصة من الغذاء يؤدي الإنسان جميع نشاطاته الحيوية والحركية والذهنية والفكرية. كذلك فإن الغذاء يزود الإنسان بالمواد التي يحتاج إليها جسمه من أجل بناء جسمه واصلاح أنسجته، ولكي ينظم عمل أعضائه وأجهزته

يعرف **الغذاء الكامل Complete Food** بأنه الغذاء الذي يحتوي على جميع العناصر الغذائية Nutrients وبكميات مناسبة لاحتياجات الجسم حسب عمر الشخص Age وجنسه Gender ونشاطه Activity والحالة الفسيولوجية Physiological status، ويتم تناولها واستيعابها من قبل خلايا الكائن الحي في محاولة لاكتساب الطاقة، والحفاظ على الحياة، أو تحفيز النمو، بحيث يكون متوازن ولذلك فالغذاء المتوازن Balanced diet يجب أن يحتوي على العناصر الغذائية الأساسية وهي: الكربوهيدرات والدهون والبروتينات والفيتامينات والعناصر المعدنية والماء وبالقدر الكافي لاحتياجات الجسم.

الغاية والهدف من الحصول على العناصر الغذائية هو:

1. استخدامها في تزويد الجسم بالطاقة الضرورية له في أداء الحركة والتنقل وتنظيم جميع العمليات التي تحدث داخل جسم الإنسان، والتي تتضمن التنفس وتكاثر والتكيف وتنظيم درجة حرارة الجسم ونقل العناصر وتنظيمها وتوازنها (homeostasis الاستتباب) وغيرها من الوظائف التي يقوم بها الجسم. وتتضمن تحويلات الطاقة المختلفة من الطاقة الكيميائية (الغذاء) Chemical Energy الى طاقات اخرى منها الحركية او الميكانيكية Mechanical Energy والكهربائية وحركة الايونات والاشارات العصبية Electrical Energy والطاقة الحرارية Thermal Energy تنظيم درجة الحرارة) والطاقة المخزونة Storage Energy وتكون على شكل طاقة كامنة Potential Energy يمكن الاستفادة منها عند الحاجة).

2. تزويد الجسم بالعناصر الضرورية او الأساس Essential Nutrients والتي يحتاجها ولا يستطيع تكوينها او تخليقها في خلاياه لإداء وظيفة ما في الجسم.

3. بناء أنسجة جديدة من خلال تكوين الخلايا الجديدة وكذلك البديلة عنها بسبب تقدم العمر ولغرض التجديد.

4. كذلك العمل على تعويض وبناء الخلايا والأنسجة التي تتعرض للتلف نتيجة للجروح والحروق والأمراض.

5. حصول الجسم على المناعة الضرورية له، والتي تؤدي إلى حمايته ومقاومته للأمراض.

6. المحافظة على اللياقة البدنية وقدرة الجسم الفيزيائية والإنتاجية.

7. تلبية الحاجات الفسيولوجية (الغريزية) عن طريق كبح الشعور بالجوع Hunger وتحقيق الشعور بالشبع Satiety

والاكتفاء الذاتي لكل رغبات الجسم الطبيعية ومنها الشهية للغذاء المرغوب Appetite.

يعد كلا من الجوع Hunger والشبع Satiety شعورا، فيمثل الجوع احتياجا اجباريا لتناول الطعام بينما الشبع عبارة عن الشعور بغياب الجوع، او الشعور بالاكتفاء وعدم الحاجة المؤقتة للغذاء.

أن " الجوعُ Hunger هو الإحساس بالرغبة الملحة لتناول الغذاءَ بسبب الحاجة الفيزيولوجية للجسد. بمعنى آخر، هناك نقص في إحدى المواد الغذائية المهمة للجسم. أما الشهيةُ Appetite فهي تعبر عن الإحساس بالرغبة لتناول غذاء معين نتيجة حاجة نفسية متعلقة إما بالرغبة في الاستمتاع بجانب من جوانب عملية تناول طِعامٍ معين سبق وان تعرف عليه من قبل كحلاوة طعمه أو جمال شكله ورائحته أو غير ذلك، أو نتيجة وجود حالة من الضيق أو الضجر أو الفراغ النفسي كما يحدث لدى كثيرين من الذين يعانون من البدانة Obesity، وكذلك لدى كثيرين من مرضى اضطرابات الأكل المختلفة". ويؤثر ما نأكله من غذاء على صحتنا مباشرة. فالغذاء الصحي Healthy Food هو عندما تتوفر في الغذاء كل العناصر الغذائية المفيدة الضرورية وبالكمية المناسبة للجسم او الغذاء الموزون Balanced Diet يساعد على نمو الجسم بشكل صحيح ويمنع الإصابة بالأمراض كما أنه يساعد على الشفاء من الأمراض أخرى. وأية وجبة غذائية غير صحية Unhealthy food أو غير مناسبة والتي لا تتوفر فيها نوعية والكميات الكافية من العناصر الضرورية للجسم يزيد من مخاطر الإصابة بسوء التغذية وظهور الأمراض المختلفة التي تصيب انسان

الاستتباب (Homeostasis التوازن) يعنى المحافظة على الظروف الثابتة أو الساكنة الطبيعية في المحيط الداخلي والخارجي لخلايا وانسجة الجسم وسوائله. وتقوم كل أعضاء الجسم وأنسجته بصورة أساسية بوظائف تساعد في المحافظة على هذه الظروف الطبيعية الثابتة. منها المحافظة على التركيز الطبيعي Normal لجميع العناصر الغذائية والهورمونات والانزيمات وغيرها من المواد الناتجة من الايض وكذلك تزود الرئتين بالأوكسجين ودرجة حرارة الجسم

سوء التغذية : هو مصطلح يشير إلى حالة عدم الاستهلاك الكافي او النقص Deficiency، أو الاستهلاك الزائد Over consumption أو غير المتوازن Imbalance من الغذاء او العناصر الغذائية والتي تؤدي الى ظهور عدد من اضطرابات التغذية المختلفة او الامراض، اعتماداً على أي من تلك العناصر الغذائية هو من يمثل عنصر الزيادة أو النقصان او اختلال توازنه في الوجبة الغذائية.

الافراط في التغذية او التخمّة على الرغم من أن الكثير من التركيز بخصوص سوء التغذية ينصب على النقص الغذائي Deficiency، إلا أن فرط التغذية كذلك تمثل صورةً أخرى لسوء التغذية. حيث ينتشر فرط التغذية بصورة واسعة في الدول الغنية مثل الولايات المتحدة الأمريكية وأوروبا، حيث لا يمثل الحصول على الغذاء بالنسبة لغالبية الأفراد قضية مهمة. لكن القضية في اختيار النوع المناسب من الغذاء. ونلاحظ أن الوجبات السريعة Snack foods هي الأكثر استهلاكاً من جانب الفرد في هذه المجتمعات دون غيرها من المجتمعات الأخرى. ويرجع السبب إلى القدرة على تحمل تكلفتها بالإضافة إلى إمكانية الحصول عليها بسهولة. وفي أغلب الأحوال، تكون الوجبات السريعة المنخفضة في التكلفة والقيمة الغذائية، مرتفعة في عدد السعرات الحرارية. حيث أنه عندما تُصاحب هذه العادات بنمط الحياة المدنية التي يشيع فيها استخدام الآلات ووسائل النقل والميل للاستقرار اي قلة النشاط يصبح جلياً السبب الكامن وراء إصابةمتناوليهافرط الوزن Overweight والسمنة

المحاضرة الرابعة

تعتبر التغذية الصحية السليمة Good Nutrition شيئاً ضرورياً لنمو الإنسان واستمرار حياته، بل وللحفاظ على صحته. فالغذاء هو بمثابة الوقود الذي يمنح الجسم الطاقة والنشاط، ويجب أن تكون الأغذية التي يتناولها كل فرد منا متكاملة ومتنوعة وبكميات ملائمة حتى لا يتعرض الإنسان إلى مشاكل صحية كثيرة منها: أمراض سوء التغذية Malnutrition ومنها أمراض النقص Deficiency Diseases مثل فقر الدم أو الانيميا Anemia والكساح Rickets ونقص البروتين والطاقة Kwashiorkor (نقص البروتين كما ونوعاً) ومرض المراسماس (الضوى أو الذبول) Marasmus (نقص البروتين والطاقة معاً) وغيرها من الأمراض. أو أمراض التخمة وزيادة تناول الغذاء Excessive foods والتمثلة بالسمنة Obesity أو أمراض عدم التوازن الغذائي Imbalance Diet ومنها: أمراض القلب والأوعية الدموية Cardiovascular disease ومرض السكر Diabetes ونزيف الدماغ مسامية أو نخر العظام Osteoporosis-النقرس Gout وبعض أنواع السرطان Cancer. كما أن العادات الغذائية الخاطئة التي يعتاد عليها المرء في الطفولة يتبعها في الغالب طيلة حياته ومن الصعب تغييرها في الكبر. لذلك يجب تنشئة الأطفال على عادات غذائية سليمة. أن التغذية السليمة يجب أن تحتوي على سبيل المثال على قدر كافي من الألياف (30 غرام في اليوم تقريباً) بتناول الحبوب الكاملة (أي بقشورها) كالحنطة الكاملة والرز الكامل وبقدر الإمكان تنقيع وتنبيت بعض الحبوب كالعدس والقمح والشعير ف ي الماء وإضافتها إلى الوجبة الغذائية كسلطة. وتختلف طبيعة النظام الغذائي الذي يحتاجه الطفل عن الذي يحتاجه المراهق والشخص البالغ أو المرأة الحامل أو كبير السن أو المريض. فكل واحد منهم احتياجاته الخاصة من المواد الغذائية. للتعرف على النظام الغذائي السليم لابد أولاً من توضيح العلاقات المتداخلة بين عناصر التغذية التالي ذكرها. الحمية Dieting: هي أساس لعملية خضوع لبرامج مقنّنة لتناول الغذاء، معدة خصيصاً للأشخاص Dieters الذين يعانون من مشاكل غذائية م عينة؛ كالسمنة ومرض القلب، والسكري، والضغط. وقد لا يعاني أحدهم خاصة من الذين يرغبون في البحث عن وسيلة لتحسين قدراته البدنية والرياضية والجمالية للابتعاد عن خطر الإصابة بالمرض.

الهرم الغذائي

يعرف الهرم الغذائي Food Guide Pyramid بأنه دليل غذائي يوضح أنواع الأغذية المختلفة التي يحتاجها الإنسان بشكل يومي مقسمة ضمن مجموعات تعتمد على مجمل ما تحتويه من عناصر غذائية مهمة تتميز بكمياتها التي تختلف عن المجاميع الأخرى وبطريقة توضح الكميات المطلوبة من كل مجموعة، ويتكون الهرم الغذائي من مجموعات متدرجة من الأغذية، مكونة من المجموعات الغذائية الخمس الرئيسية التي يجب على كل شخص الالتزام بها لبناء جسمه والتمتع بصحة جيدة، فهو يشير إلى النظام الغذائي الصحي اليومي. وهو أيضاً عبارة عن برنامج غذائي مدروس جيداً، وقد سُمي بالهرم الغذائي؛ لأنه مصمم ومرسوم على شكل هرم، وقد تم وضعه على أيدي خبراء في التغذية ليكون دليلاً على الغذاء الصحي الذي يجب على المرء تناوله، فهذا الهرم يتضمن تقسيماً للأغذية إلى عدة مجموعات، كما يتضمن مجموعة من النصائح والإرشادات والخيارات حول هذه الأغذية التي تناسب الجميع، صغاراً وكباراً، وذكوراً وإناثاً.

في United State Department of Agriculture ، USDA أسس من قبل وزارة الزراعة الأمريكية العام 1900م وتم تطويره حتى تم نشره في نهاية القرن الماضي. وقد كان للسويد السبق في إعداد ونشر أول هرم غذائي، حيث كان ذلك في عام 1974م. ومن ثم اشتهرت هذه الفكرة وشاعت في العالم، حيث قامت وزارة الزراعة الأمريكية في عام 1992م بإعداد هرم غذائي آخر، وقد تم تعديله وتطويره مرتين: الأولى في عام 2005م، والثانية في عام 2011م، وكذلك قد أعدت العديد من الدول والمنظمات برنامجاً غذائياً على شكل هرم، حيث أعدت منظمة الصحة العالمية (WHO) بالتعاون من منظمة الأغذية والزراعة (FAO) هرماً غذائياً يهدف إلى منع السمنة والأمراض والمشاكل الصحية. وأساس فكرة الهرم الغذائي التي انبثقت من السويد يرجع إلى ارتفاع أسعار الغذاء في عام 1972م، حيث قام المجلس الوطني للصحة والرعاية الاجتماعية في السويد بتطوير هذا الهرم ليكون دليلاً للغذاء الرخيص والصحي، والذي تم نشره في عام 1974م في إحدى المجالات.

ويقسم الهرم الغذائي الذي قدمته وزارة الزراعة الأمريكية في عام 1992م إلى خمس مجموعات أفقية، تحتوي كل مجموعة منها على طائفة من الأغذية

طرق تثبيت الانزيم:

هناك عدة طرق تطبق لتثبيت الانزيم وعند اختيار الطريقة المناسبة يؤخذ بنظر الاعتبار عدة امور منها:

اولا: الفعالية التحفيزية الكليه للانزيم

ثانيا: امكانيه استخدام ذلك الانزيم

ثالثا: امكانيه اعاده تنشيط او استعاده فعاليه الانزيم

رابعا: الكلفه الاقتصاديه

خامسا: مدى التأثير السمي ان وجد للماده التي يثبت عليها الانزيم حتى بعد الانتهاء العمل وتحول هذه الماده الى فضلات.

وعلى العموم تقسم الطرق الى:

اولا: الطرق الكيميائيه: وهي الطرق التي تتضمن تكوين اواصر تساهميه بين الانزيم والماده المثبتة ثانيا: الطرق الفيزيائيه : وتتضمن هذه الطرق

تداخلات ضعيفه او احتواء للانزيم من قبل الماده المثبتة

تتم عمليه الامتزاز للانزيمات على مواد سائده مختلفه تتصف بسهوله اعاده نشاطها وذلك بازاله الانزيم بعد ان يفقد فعاليته ثم يحمل مره اخرى بانزيم

نشط وفعال. ويعتمد اختيار الماده السائده على عدة عوامل عدة يجب اخذها بنظر الاعتبار:

اولا: الخصائص السطحية مثلا هل يمكن للانزيم ان يمتز على سطحها وهل تحميل الماده مجاميع عامله تستخدم لربط الانزيم وهل تحتاج الماده

تحويلا كيميائيا لتحسين امكانيه الارتباط مع الانزيم .

ثانيا: التداخلات بين سطح الماده السائده ومزيج التفاعل فعلى سبيل المثال الماده السائده المشحونه تعمل على زياده تركيز الايونات ذات الشحنة

المعاكسه بالقرب منها فاذا كانت سالبة سوف تجذب الايونات الموجبة الشحنة وهذا يؤدي الاختلاف في قيمة الدالة الحامضيه الملائمه لفعاليه الانزيم.

ومن الصفات الاخرى اذا كانت محبه للماء اوكارهة للماء والذي يؤثر على توزيع جزيئات المذيب او المذاب

ثالثا: الخصائص الفيزيائيه وهذه لها اهميه كبير ، مثلا حجم المسامات وتوزيعها يحدد كميه الانزيم الذي يحمل عليها وامكانيه وصول الماده الاساس

الى انزيم المثبت في هذه المساحات .

المحاضرة الخامسة

الأنزيمات Enzymes

تتحقق الظواهر الفيزيولوجية في حياة النبات بواسطة عدد من التفاعلات الكيميائية في الأيض الخلوي، ففي عملية الأيض يتم هدم وبناء آلاف المركبات التي تدخل في تركيب الخلية مثل البروتينات والأحماض النووية والدهون والسييلوز ومركبات أخرى هامة لتنظيم نمو النبات مثل الهرمونات والفيتامينات وغيرها، ولا تستطيع هذه التفاعلات أن تجري إلا بوجود محفزات خاصة وهي الأنزيمات (*et al.*, 2017 Murphy).

هنالك العديد من هذه الأنزيمات المؤكسدة التي تسبب بعض التغيرات في الأغذية، والتي تؤدي إلى الفساد في النباتات، فقد تُسبب أنزيمات البيروكسيدازات، وأوكسيداز حامض الأسكوربيك، البولي فينوليز والتايروسينيز تفاعلات كيميائية غير مرغوب فيها. فعلى سبيل المثال يمكن أن يؤكسد أنزيم البيروكسيداز مركبات معينة شبه فينولية في الخضراوات الجذرية مثل الفجل البري مُسبباً أسوداداً في لونه. ولا يحدث هذا عندما تكون الخضراوات سليمة. يمكن أيضاً أن تُسبب هذه الأنزيمات بطريقة غير مباشرة فقدان في فيتامين C في الخضراوات حيث تتفاعل المركبات المتكونة بفعل أنزيم البيروكسيداز مع فيتامين C (السيد مبارك ، 2009).

3.1 أهمية علم الأنزيمات في علم الأغذية:

على الرغم من استخدام الأنزيمات على مدى عدة قرون، لتحقيق التغيرات المطلوبة على الأغذية، إلا أن طبيعة المحفزات أو التفاعلات ذات العلاقة، بقيت غير معروفة على وجه الدقة حتى وقت قريب. ولقد دُرست الأنزيمات ذات العلاقة بالهضم والتخمير وتفاعلات التحلل المائي للأغذية وأولى علماء الأغذية عناية خاصة للأنزيمات المسببة للتغيرات المتلفة للأغذية ومن هذه الأنزيمات، الأنزيمات البكتينية تشمل عملية نمو النباتات على عدة تفاعلات أنزيمية مهمة، وتتغير نوع وكمية الأنزيمات باستمرار خلال مراحل التطور والنضج، وتختلف هذه باختلاف نوع العضو، النسيج والخلايا. إن إي خلل في التكوين الأنزيمي يؤدي إلى حالة غير طبيعية وقد تنتج عنها أغذية غير مرغوب فيها (Cherry, 2006 Berka &).

أنزيمات البولي فينول أوكسيداز Polyphenol oxidase

يعتبر أنزيم بولي فينول أوكسيداز (PPO) (Polyphenol Oxidase (EC.1.14.18.1) (التايروسيناز)، أحد الأنزيمات المؤكسدة الحاوية على النحاس، وينتشر على نطاق واسع في العديد من الكائنات الحية من البكتريا الى الثدييات (Broothaerts *et al.*, 2000). ويتواجد أيضاً في النباتات في وقت مبكر في تطوير الأنسجة وتخزينها في البلاستيدات الخضراء (Van Gelder *et al.*, 1997). وهو مسؤول عن تفاعل الأسمرار الأنزيمي Enzymatic Browning الذي يحدث عند تلف الأنسجة أثناء تخزين ومعالجة الفواكه والخضراوات الطازجة وكذلك بعض المنتجات الحيوانية (Peng *et al.*, 2019 ; Hendrickx *et al.*, 1998).

يمتلك PPO نشاط عالي عند درجات حرارية منخفضة وتوافر ظروف أخرى مثل وجود الأوكسجين، أذ ترتفع احتمالية حدوث الأسمرار الأنزيمي في الفواكه والمحاصيل الغذائية التي يتم تخزينها في هذه الدرجات الحرارية المنخفضة. و بوجود الأوكسجين الجزيئي يعمل أنزيم PPO على تحفيز أكسدة المركبات الفينولية وتحويلها بصورة نهائية الى كوينونات O-quinones (Golan- Goldhirsh *et al.*, 1984). ويتم هذا التفاعل من خلال تحفيز أكسدة مجموعة الهيدروكسيل في الفينولات الأحادية Monophenols الى فينولات ثنائية O- diphenols والتي تتأكسد الى كوينونات Quinones (Guo *et al.*, 2009).

أن مركبات Quinones جزيئات فعالة عالية الحساسية يمكن أن تتبلر مع بعضها أو مع بروتينات أخرى وتؤدي الى تكوين صبغات بنية او سوداء كما في الصورة (2) مما يعطيها مظهر غير مقبول من ناحية الجودة وغير مرغوب من ناحية الطعم للفواكه والخضراوات.

أن أنزيمات البولي فينول أوكسيداز هي مجموعة من الأنزيمات (التايروسيناز Tyrosinase ، الكريسوليز Cresolase و الكاتيكوليز Catecholase) التي تعمل باستخدام الأوكسجين الجزيئي على أكسدة مجاميع الهيدروكسيل في مركبات أحادية ، ثنائية ومتعددة الفينول (Pretzler *et al.*, 2017). وأن تعطيل نشاط الأنزيم يحافظ على الأطعمة ويمنع تغير لونها. و يكون هذا من خلال تثبيط أنزيمات PPO للتقليل من الخسارات الناتجة عن الأسمرار. وتوجد طرائق عدة لتثبيط هذه الأنزيمات، منها المعاملة الحرارية كالسلق الخفيف، إضافة المواد المثبطة لنشاط الأنزيم، أستبعاد الأوكسجين الضروري للتفاعل، تشويه الطبيعة البروتينية للأنزيم (المسخ Denaturation)، التفاعل مع العامل المرافق النحاس الذي يدخل في تركيبه من خلال أستخدام بعض المركبات الكيليتية، أو التداخل مع المادة الأساس الفينولية قبل أكسدتها، أو إعادة اختزال الكوينونات الناتجة قبل دخوله في تفاعلات أخرى.



**Whichever way you slice it,
its tan just didn't look good.**

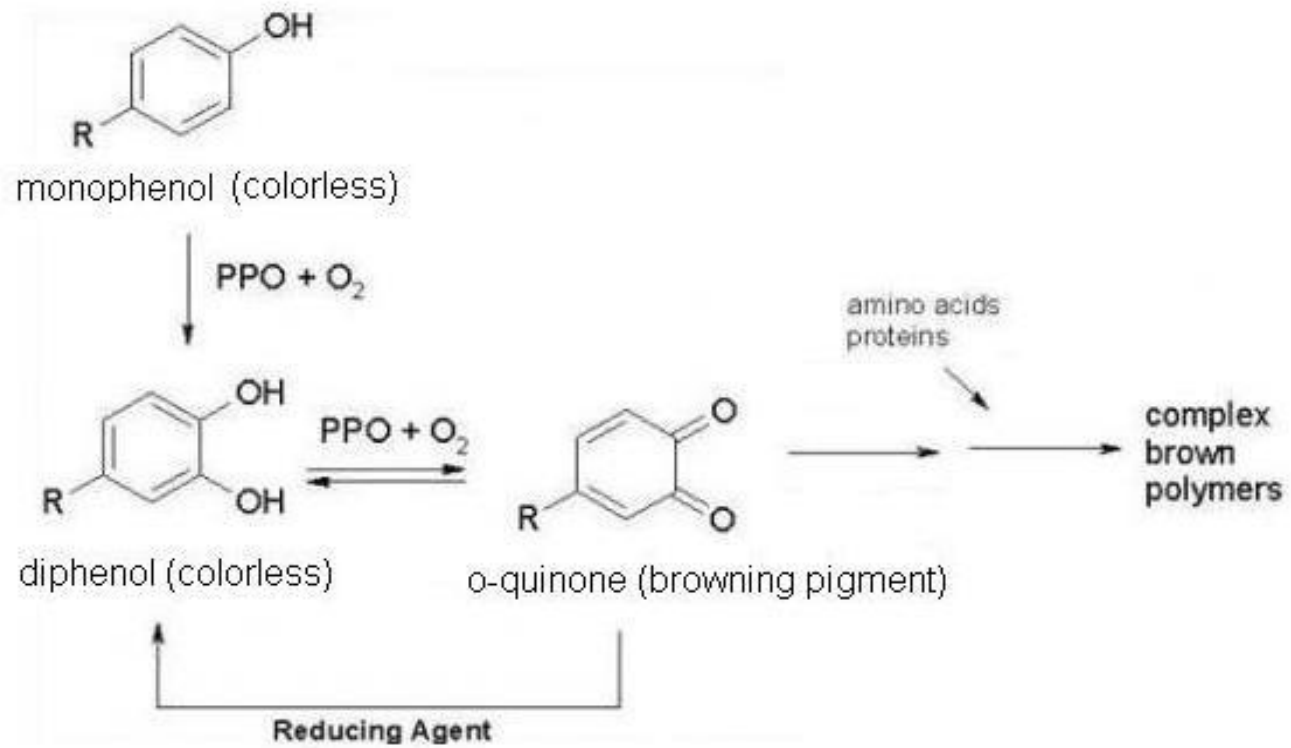
Enzymes. Oxidation. Browning.
And how to keep cut apples from turning brown.

التفاعلات البنية Browning Reaction

نتيجة للاستهلاك المتزايد في العالم للأغذية فقد أصبحت مسألة المحافظة على لون الغذاء الطبيعي من المسائل المهمة من قبل المستهلكين حيث أن الحصول على اللون المفضل للأغذية المصنعة أصبح تحدياً يواجه تكنولوجياً للأغذية، لذلك تجري الجهود الى التفنن في حفظ الأغذية بهدف التخلص من التفاعلات التي تؤدي الى حدوث تغييرات عديدة في طبيعة الأغذية ومن هذه التفاعلات هي التفاعلات البنية التي قد يكون البعض منها مرغوباً كما هو الحال عند تكوين اللون البني للسطح الخارجي للخبز والمعجنات وكذلك عند تحميص القهوة والحبوب وشرائح اللحم والأسماك وشرائح البطاطا حيث تتكون النكهة المميزة لتلك المواد الغذائية مع تقدم عملية التفاعل البني (Martinez et al., 2012). وعلى العكس من ذلك فإن التفاعلات البنية التي تحدث للألبان أثناء البسترة أو التعقيم أو التجفيف أو تلك التي تحدث للفواكه والخضراوات وغيرها من الأغذية المجففة أو المجمدة تكون غير مرغوبة حيث تؤثر على جودة الأغذية وتقلل من قيمتها الغذائية (Labuza, 1994) ويمكن تقسيم التفاعلات البنية الى نوعين :

أولاً : التفاعلات الأنزيمية Enzyme Reactions

أن تفاعل الاسمرار الأنزيمي هو تفاعل يحدث بين أنزيمات البولي فينول أوكسيديز (Polyphenol oxidase (PPO والمركبات الفينولية بوجود الأوكسجين الجوي، لذا يحدث هذا التفاعل عندما تتعرض الثمرة للخدوش الخارجية أو بعد تقطيعها أو تقشيرها. إذ يصبح الأوكسجين الخارجي على تماس مع النسيج النباتي الذي كان محمياً بالقشرة، ونتيجةً لهذا التفاعل تتحول الفينولات الأحادية Monophenols إلى فينولات ثنائية Diphenols ومن ثم الى مركبات الكوينون Quinones العديمة اللون والتي تتجمع بدورها (تتبلر Polymerize) وتتفاعل مع الأحماض الأمينية والبروتينات في الخلايا معطيةً مركبات ذات لون محمر ومائل إلى البني (Nicolas et al., 1994; Martínez et al., 2012). كما مبين في الشكل (1-3)



تفاعلات ميلارد

أن تفاعل ميلارد هو تفاعل نُسبَ للعالم الفرنسي (1878- 1936) Louis Camille Maillard، والذي فسر التفاعل بين مجموعة الكربونيل في السكر ومجموعة الأمين للأحماض الأمينية. وغالباً ما يكون هذا التفاعل هو التفاعل الرئيسي للأسمرار غير الأنزيمي. عند إجراء المعاملة الحرارية للأغذية في درجة حرارة عالية يحدث تفاعل كيميائي بين الأحماض الأمينية (حيث أن الأحماض الأمينية ذات مجموعة أمين أولية تعد أكثر أهمية و أقوى فاعلية من تلك ذات مجموعة الأمين الثانوية بسبب كون تركيزها أعلى في الأغذية عادةً وهي تتفاعل بسرعة أكبر) مع مجموعة الكربونيل لتوليد نكهات و روائح مختلفة ولون بني يؤثر سلباً أو إيجاباً على الأغذية. ويوضح الشكل (4.1) تفاعل ميلارد وتكون النكهة في الغذاء

آلية تفاعل ميلارد Millard Reaction Mechanism

وصف العالم (Hodge) عام (1953 م) ، آلية تفاعل ميلارد وقسم التفاعل الى ثلاث أطوار كالتالي (Yilmaz & Toledo, 2005 ; Roscic & Horvat 2010) :

1. الطور الابتدائي Primary Phase

وفيه يتم التكاثر بين مجموعة الأمين الحرة لحامض أميني أو ببتيدي أو بروتين مع مجموعة الكربونيل لسكر مختزل في حالة السلسلة المفتوحة بنسبة (1:1)، ويحدث بعد ذلك فقدان لجزيئة ماء وتكوين قاعدة شيف (base Schiff) من خلال عملية (Enolization). أن قاعدة شيف المتكونة تكون على شكل حلقة (N-substituted aldosylamine)، وهذا المركب غير ثابت ولا يمكن عزله بل يحدث له إعادة ترتيب من خلال تحول الألدوز Aldose الى كيتوز Ketose من خلال عملية (Amadori Rearrangement) ليتكون (1-amino-1-deoxy-2ketose) وهذه المركبات تسمى نواتج أمادوري (Amadori products).

عندما يكون السكر كيتوني فإن مركبات (Ketosylamine) سوف تتكون، ويحدث إعادة ترتيب لذرات هذه المركبات من خلال عملية (Heyns rearangment) وينتج عنها (2-amino-2-deoxyaldose) وتسمى بنواتج هينس (Heyns Products). أن مميزات هذا الطور هو أن مركباته عديمة اللون والطعم والرائحة

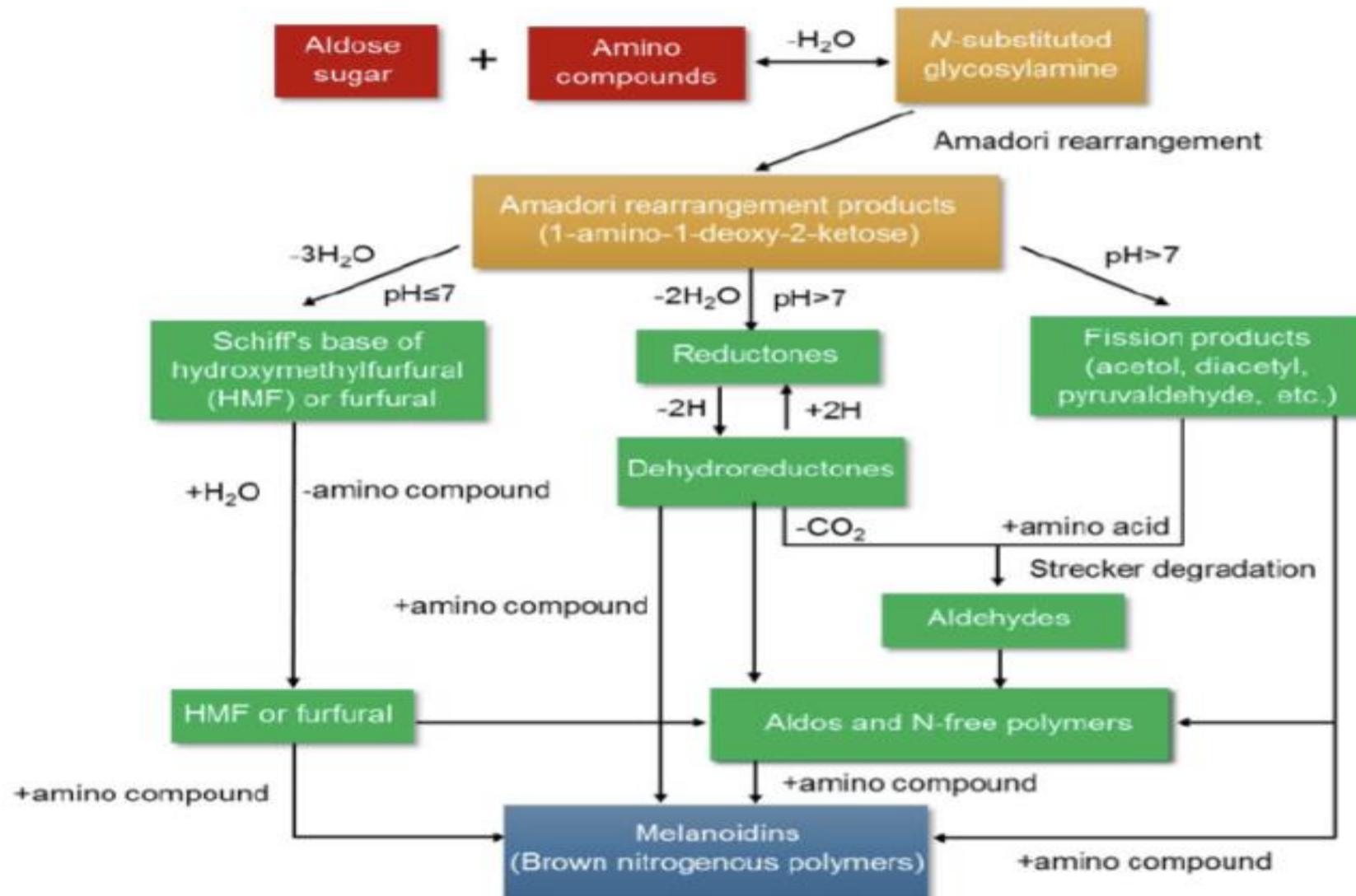
2. الطور الانتقالي Intermediate Phase

بعد تكون مركبات أمادوري هناك مسارين للتفاعل، الأول وهو الأكثر شيوعاً يبدأ من تحول مركبات أمادوري إلى (-1,2-enediol) وينتج (3-deoxyhexosone) بعد فقدان جزيئة ماء ومجموعة الأمين. وفقدان الماء من هذه المركبات الوسطية ينتج مركبات غير مشبعة مثل (2-hydroxyacetyl furan) و (Hydroxy Methyl Furfural (HMF)). ويعتقد ان هذا المسار هو المسار المسؤول عن تكون الصبغة البنية، المسار الثاني، يبدأ من تحول مركبات أمادوري إلى (2,3-enediol)، أذ يحدث فقدان لمجموعة الأمين من ذرة الكربون رقم 1 لمركبات (enediol) وينتج (Methyl-2-3-dicarbonyl)، وبهذه أو انشطار هذه المركبات الوسطية ينتج عدة مركبات مثل α -dicarbonyl compounds، Reductone، Acetal، Diacetyl، Hydroxy diacetyl و pyruvaldehyde. وتحدث سلسلة من التفاعلات التي تسبب في تكوين الصبغة البنية. أن هذا المسار عادة يتم عند درجات حرارة مرتفعة.

ومن مميزات هذا الطور هو تكون اللون الأصفر وبعض المركبات المسؤولة عن النكهة (Yu et al., 2018).

3. الطور النهائي The Final Phase

يتضمن هذا الطور تفاعلات تكثيف وبلمرة والذي يحدث بين ألفا حامض الأمين والألديهايدات يصاحبها فقدان جزيئة ثنائي أوكسيد الكربون CO_2 . وينتج في النهاية الصبغة البنية والتي تسمى ميلانويدين Melanoidin. ومن مميزات هذا الطور هو تكون اللون البني المحمر أو البني الغامق الغير ذائب في الماء وتطور مركبات النكهة الحمضة (Oliver et al., 2016 ; Lee et al., 2017).



التطبيقات التحليلية والطبية الانزيمات المقيدة

هناك العديد من الامراض الوراثية المتعلقة بفشل في بعض العمليات الايضيه ويصل عدد هذه الامراض الى اكثر من 120 نوع معظمها يعود الى نقص او فقدان في احد الانزيمات الموجوده بشكل طبيعي في الجسم. احد هذه الامراض هو الفيناييل كيتون يوريا الذي يؤدي تخلف عقلي وسببه هو نقصان او فقدان الانزيم الذي يحول الحامض الاميني فيينايل الانين الى تايروسين والعلاج الملائم هو تعويض هذا الانزيم. ان الانزيم الذي يؤدي هذه الوظيفة ومن مصادر غير الانسان لا يتقبله الجسم بشكل مباشر (بواسطه الحكن) لان ذلك يؤدي الى الاستجابه العكسية لجهازه المناعي. كما انا عن طريق الفم يؤدي الى هضمه وتحويله الى مواد اخرى او فقدانه مع الخروج. وللتغلب على هذه المشكله يمكن تزويد الجسم بالانزيم المطلوب بعد تثبيته على شكل جيل او كبسولة صغيرة او الياف في هذه لا يؤدي الى تحفيز الجهاز المناعي وفي نفس الوقت تصل المادة الاساس الى الانزيم من خلال غشاء الجل او الكبسوله. كما يمكن الاستفاده من التقنيه بتوفير ما يسمى بكلية الصناعيه المحكمة، وتتلخص العمليه بجعل الانزيم في كبسوله مع راتنج ممتز او فحم منشط الذي يمتز على سطحه الامونيا الناتجه خلال الكبسولة ويتم التخلص منها مع الادرار.

للانزيمات المقيدة تطبيقات مهمه في الكيمياء الحياتيه التحليلية. احد هذه الامثله هو الكترود الانزيم المقيد الذي يؤمن تقديرات مستمره لتراكيز مواد حيويه معينه. مثلا الكترود اليوريا الذي يحتوي على انزيم اليوريز المثبت علي جدار الالكترود والذي يفكك اليوريا الى ايونات ثم تقدر تراكيزها. وهناك العديد من هذه الالكترودات التي تستخدم تقدير مواد حيويه اخرى مثل اللاكتوز بوجود اللاكتيت ديهيدروجينيز والكلوكوز بوجود كلوكوز اوكسيديز.

للانزيمات المقيدة تطبيقات عديده و في عدة مجالات منها الدوائيه والغذائيه والصناعيه فمثلا عمليه تحويل سكر الكلوكوز الى الفركتوز والذي يعتبر حلاوه والذي غالبا ما يستخدم في صناعه المشروبات والعصائر لانه اقل كلفه من السكروز. حيث يعمل انزيم كلوكوز ايزومريز Glucose isomerase على تحويل الكلوكوز الى الفركتوز، اذ يمتلك الكلوكوز من 70-75% من قوه حلاوه السكروز ولكن تزيد حلاوه الفركتوز علي حلاوه السكروز ولهذا تكون عمليات صناعه الفركتوز ذات فائده قيمة .

لقد طور انزيم كلوكوز ايزومريز للاستعمال التجاري وذلك بثنبيته ليعمل على تحويل الكلوكوز الى فركتوز. وان العمليه التجاريه الانتاج الفركتوز اصبحت سهله فقط عندما ظهرت تقنيه تثبيث الانزيم حيث انه يمكن اعاده استخدامه لاكثر من مره.

من التطبيقات الاخرى من التطبيقات الاخرى هو تحلل سكر اللاكتوز المائي وتحويله الى مكوناته من السكريات الاحاديث الكلوكوز والكالكتوز. ويعتبر اللاكتز السكر اثنائي الموجود طبيعيا في حليب الانسان والابقار ويستخدم بشكل واسع عمل خبز وفي مكونات حليب الاطفال التجاري. هناك العديد من الاشخاص لا يحملون اللاكتوز وهذه احدى المشاكل الكبيره له لانهم لا يقدرّون على هضمه ويمثل التحلل المائي للاكتوز احدى الطرق ذات الاهميه لمنتجات مصل اللبن. من ناحيه اخرى تحتوي بعض مركبات البنسلين الطبيعيه على مجموعه كاربونيل والتي تاتي من مجموعه الكربوكسيل وعلى الرغم من ان البنسلين الطبيعى يعتبر من المضادات الحيويه الممتازه فان صفاته تعتمد على السلسله الجانبيه ولهذا يكون الدواء غير مؤذي للمعده عند اعطائه فمويا اذ يكون ثابت نسبيا تجاه الحوامض . لقد حصل تقدم كبير باستخدام انزيم البنسلين اسيليز penicillin acylase والذي يعمل على فلق السلسله الجانبيه ثم يتم ادخال سلاسل جانبيه جديدهو بذلك وصنعت عده انواع من البنسلين. وتعتمد الصناعات الدوائيه والتجاريه على استخدام الانزيم المقيد بسبب اعاده استخدامه . كذلك تدخل الانزيمات المقيده في عده تطبيقات علاجيّه فمثلا مع الهيبارين يمكن ان تعمل علي منع حدوث تخثر الدم، كما ان هناك بعض الانزيمات يمكن ان تعمل في القناه الهضمية كانزيم اليوريز urase الذي تعد مادته الاساس اليوريا احدى المكونات الداخليه لسوائل الجسم، وان هذا الانزيم يمكن ان يستخدم في التطبيقات العلاجيّه. وقد لوحظ في بعض الدراسات خارج جسم الكائن الحي ان انزيم اليوريز المقيد يعمل بفعاليه عاليه علي اليوريا محولا اياها الى الامونيا.

ان انزيم اليوريز المقيد يمكن ان يعمل على اليوريا وبنفس الوقت يبقى بحالته المقيدة وبفعاليته العاليه بدون ان يتسرب الى الخارج. هناك حاله مرضيه تعرف بنقص انزيم الكتاليز وخاصه عند الرجال وتسمى acatalacemia وتكون المشكله الرئيسيّه هذا المرض متعلقه باضرار lesion ناتجه انتاج بيروكسيد الهيدروجين بواسطه البكتريا التي تسبب في بعض الاحيان anoxia موضعيّه وتكوين الكانكرينا. ان التطبيقات المباشر والمتكرره لانزيم الكاتاليز على اصابات الفم يمكن ان يسبب الامتصاص وتفاعلات مناعيه حساسية والاكثر من ذلك هو ان الانزيم لا يكون مستقرا بصورة كافيه للوقت المطلوب ولهذا فان الانزيم يقيد ليستخدم في هذا المرض .