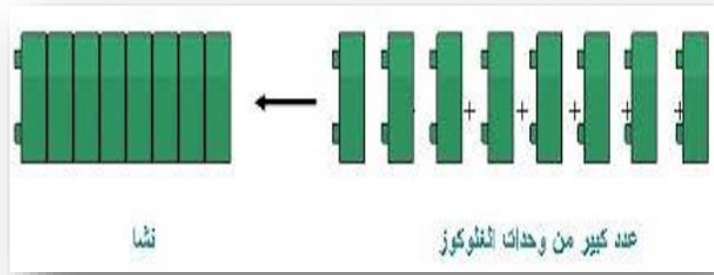


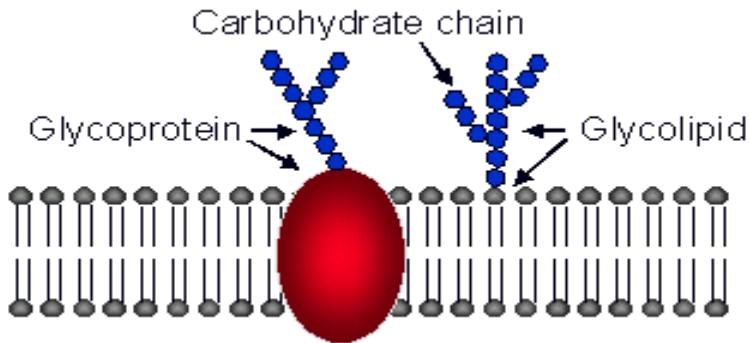
(7)
الكربوهيدرات -2-
Carbohydrates

أنواع الكربوهيدرات (Types of Carbohydrate):



- الكربوهيدرات البسيطة :
تتكون من السكريات الأحادية فقط مثل النشا أو الجلايكوجين.

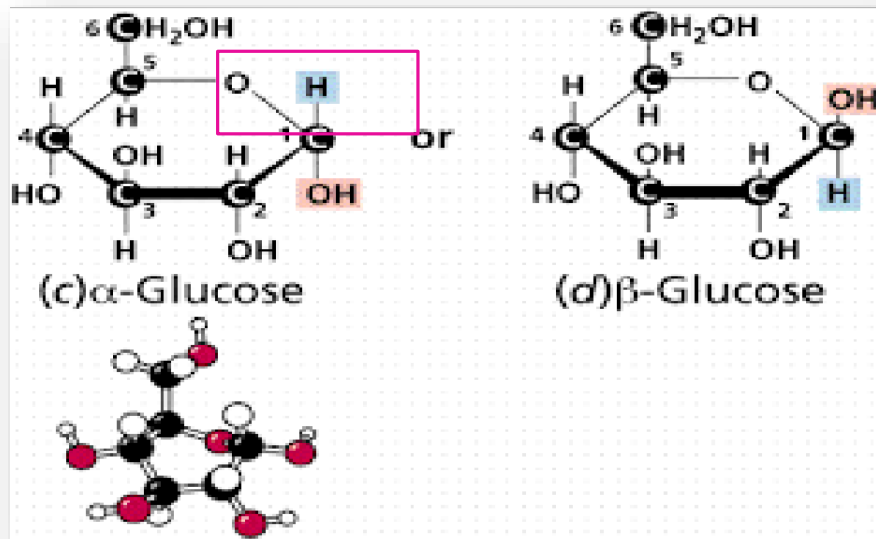
- الكربوهيدرات المعقدة:
تتكون من جزء سكري وجزء آخر غير سكري مثل البروتينات وتسمى جلايكوبروتين (Glycoproteins) أو الدهون وتسمى جلايكوليبيد (Glycolipid).



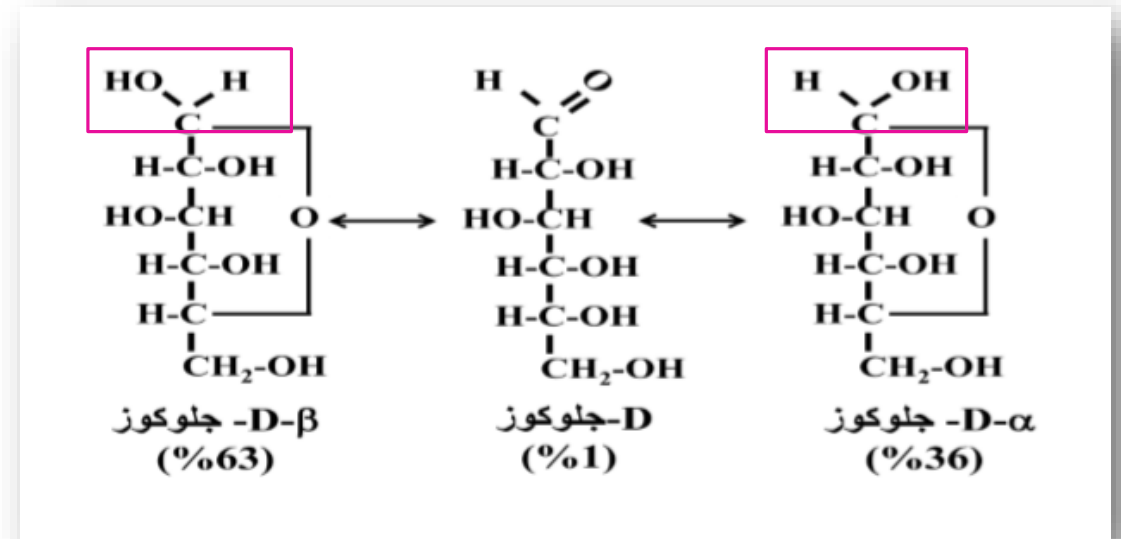
- توجد السكريات في المحاليل بشكل أساسي في الصورة الحلقية وتسمى الهيمى استيال الحلقى، ووجودها على شكل سلسلة مفتوحة يشكل نسبة ضئيلة جداً.

- الشكل الحلقى ينتج عنه متناظرة بناء على ذرة الكربون رقم 1 في الجلوكوز الحلقى.

- إذا كانت مجموعة الهيدروكسيل إلى أسفل أو اليمين يطلق على المتناظر ألفا (α)، والعكس إذا اتجهت إلى أعلى أو اليسار يطلق عليها بيتا (β).

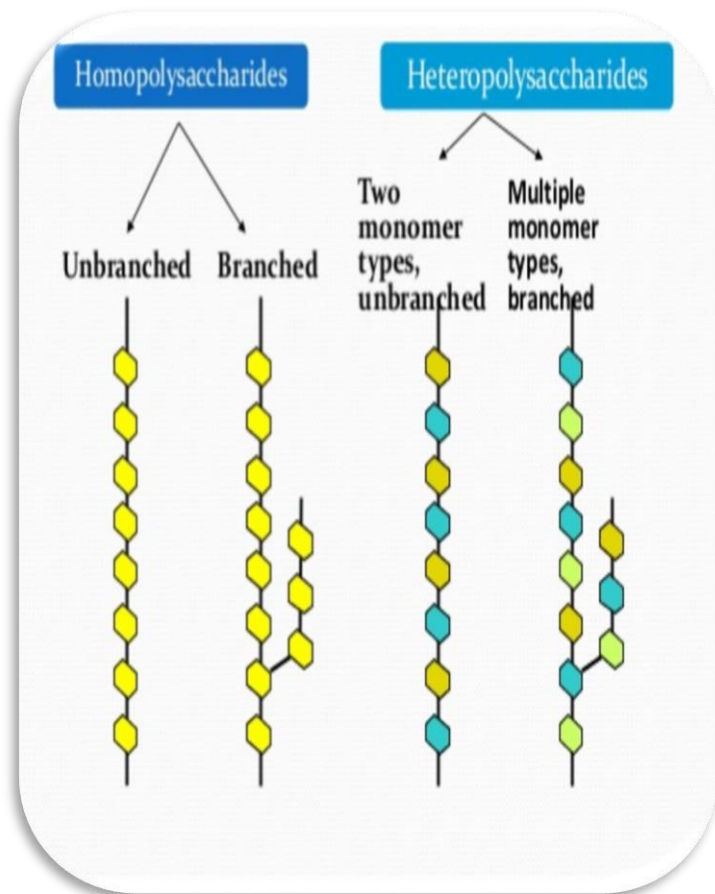


الهيمى استيال الحلقى



السلسلة المفتوحة

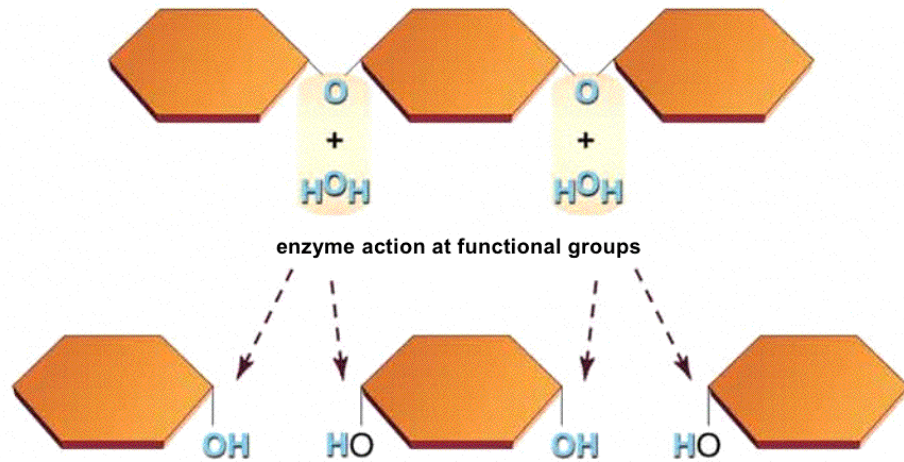
الكربوهيدرات عديدة التسكر (polysaccharides):



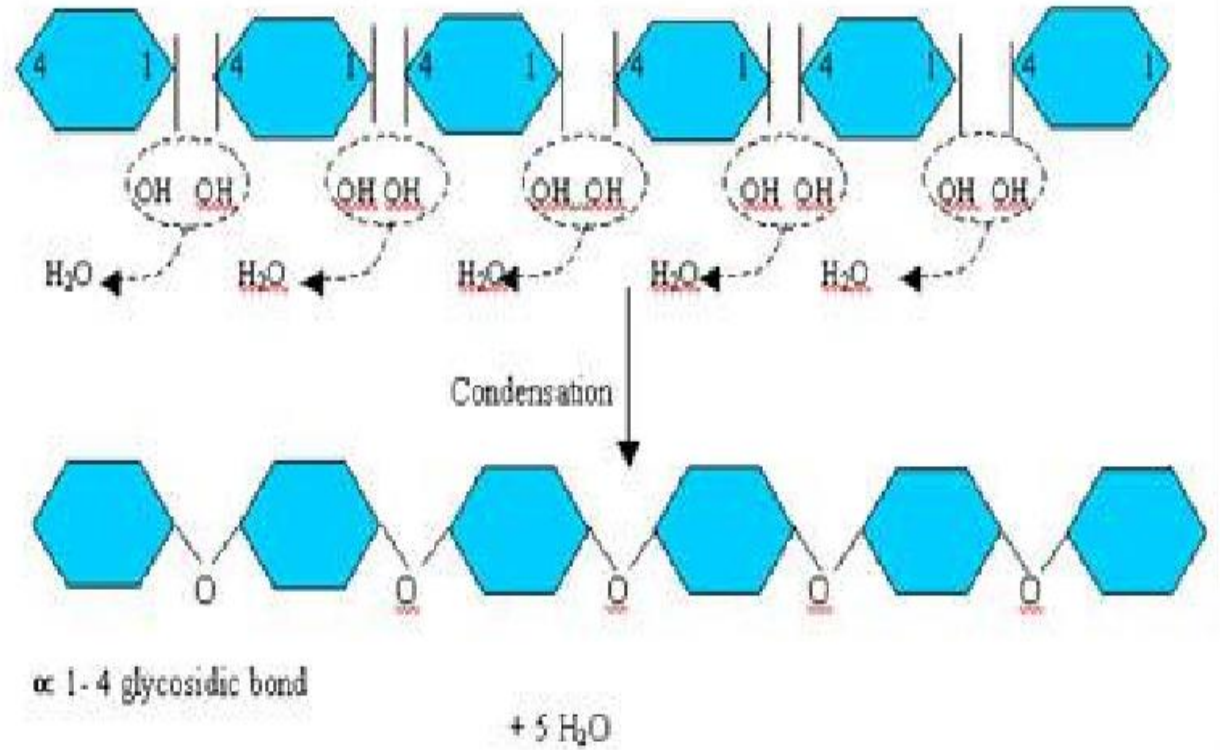
- هي كربوهيدرات ينتج من تحللها المائي (Hydrolysis) عدد كبير من السكريات الأحادية و تتكون هذه السكريات من سلسلة طويلة جدا متفرعة أو مستقيمة مرتبطة بواسطة روابط جليكوسيدية (Glycosidic bonds).
- وقد تكون **متجانسة (homopolysaccharides)** أي أنها تحتوي على نوع واحد من السكريات الأحادية كالنشأ أو السيلولوز.
- أو تكون **غير متجانسة (heteropolysaccharides)** أي أنها تحتوي على أكثر من نوع من السكريات الأحادية كالهيبارين.
- و تتحلل السكريات العديدة عموما وكذلك المتعددة و الثنائية بواسطة الأحماض القوية أو الإنزيمات التي تحلل تلك الروابط إلى مكوناتها الأحادية .

التحلل المائي

Hydrolysis



© 2001 Brooks/Cole Publishing/ITP



الجزء العملي

الاختبارات العمالية للسكريات الثنائية والعديدة

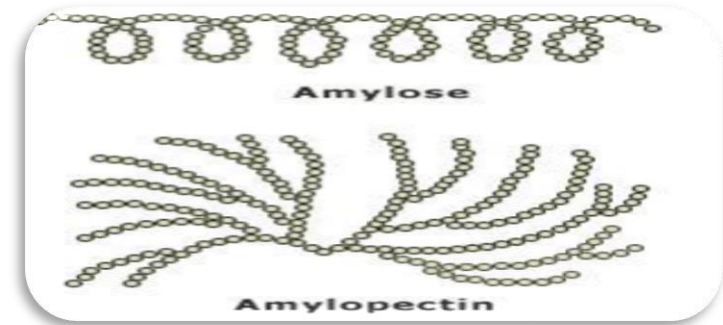
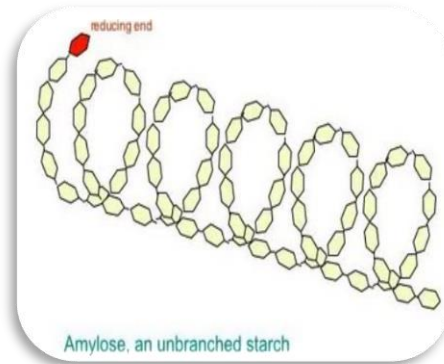
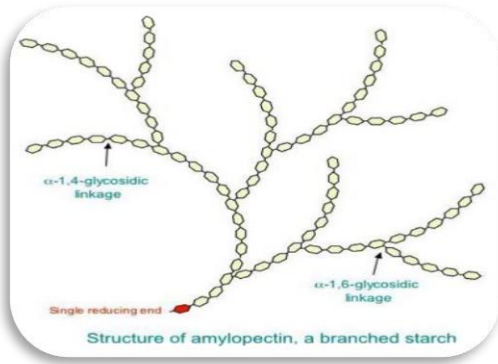
التحلل المائي للنشا
(starch hydrolysis)

التحلل المائي للسكروز
(sucrose hydrolysis)

كشف اليود
(iodine test)

أولاً: كشف اختبار اليود (iodine test):

- يستخدم هذا الاختبار للتمييز بين السكريات العديدة (النشا- الجليكوجين-الديكسترين) والسكريات الأخرى (الأحادية والثنائية) حيث تعطي بعض السكريات العديدة مثل النشا (أميلوز و أميلوبكتين) و الجليكوجين و الديكسترين ألواناً مميزة عند إضافة اليود إليها.



النظرية العلمية للاختبار:

- يتفاعل محلول اليود مع السكريات العديدة فيعطي النشا لون أزرق و السبب في ذلك أن جزئ الاميلوز يوجد على هيئة سلسلة حلزونية الشكل هذا اللون يزول بالتدفئة ويعود بالتبريد مرة أخرى (لماذا؟) و الأميلوبكتين يكون لوناً بنفسجي مع اليود.
- ويعطي الجليكوجين لون بنياً مع اليود ويعطي الديكسترين مع اليود ألواناً تتدرج من البنفسجي الفاتح الى البني الى الأصفر تبعاً لعدد وحدات الجلوكوز في جزئ الديكسترين، ولا يعطي الانبولين أي لون مع اليود، ولا تعطي السكريات الأحادية أو الثنائية نتائج إيجابية مع هذا الاختبار.

طريقة العمل:

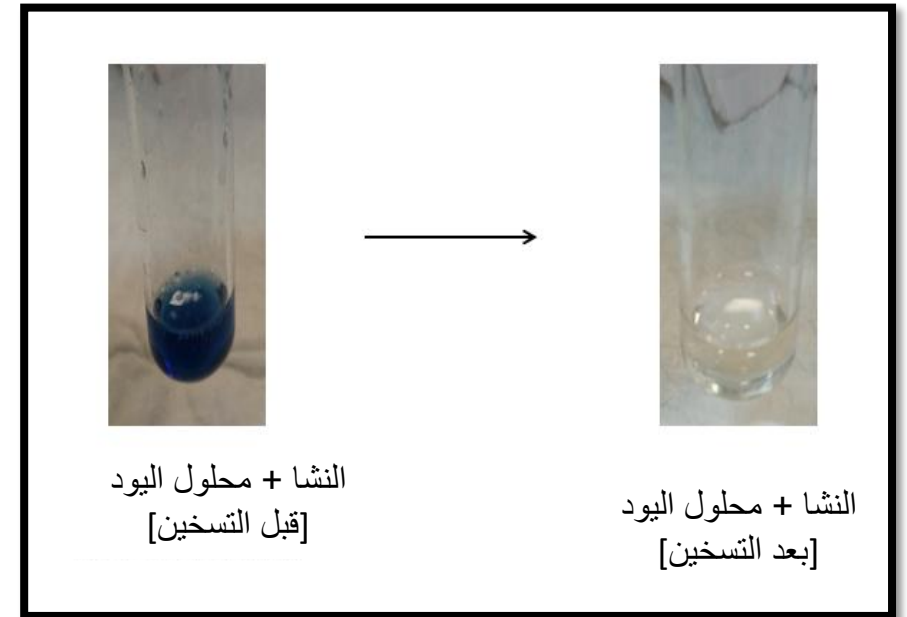
- 1- أضيفي 2 مل من محلول الكربوهيدرات (نشأ، سكروز، جلوكوز، جلايكوجين، دكسترين).
- 2- أضيفي 0.5 مل من محلول اليود.
- 3- رجي جيداً، ولاحظي تكون اللون.

النتائج:

الاستنتاج	الملاحظات	العينة
		النشأ
		الجلوكوز
		السكروز
		الجلايكوجين
		الدكسترين

المناقشة:

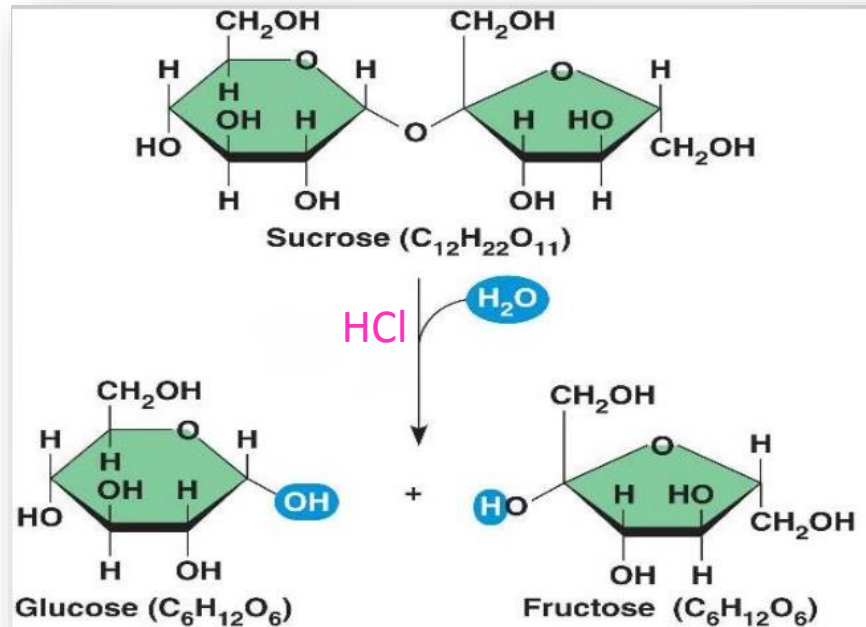
اكتبي تعليقك على كل نتيجة حصلتي عليها مع ذكر السبب.



ثانياً: التحلل المائي للسكروز (sucrose hydrolysis):

- السكروز عبارة عن سكر ثنائي يتكون من ارتباط جزئ من **الجلوكوز** مع جزئ من **الفركتوز** في الموقعين 1 و 2 على الترتيب لذا لا يوجد مجموعات اختزالية في السكروز، فعند تحلله مائياً يعطي السكرين المختزلين الجلوكوز والفركتوز فيكتسب خواصاً اختزالية.

لا يمتلك خواص اختزالية



يمتلكان خواص اختزالية



النظرية العلمية للاختبار:

لا توجد مجموعات مختزلة في السكروز فلا يؤثر على كاشف بندكت أو كاشف بارفويد، كما أنه لا يكون مختزلاً إلا بعد أن يتحلل السكروز إلى مكوناته (التي تمتلك خواص اختزالية - الجلوكوز والفركتوز-).

طريقة العمل:

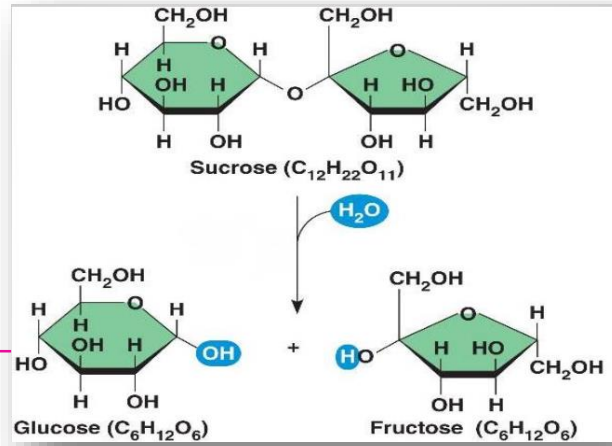
- 1- حضري انبويتين اختبار في كل منهما ضعي 4 مل من محلول السكروز.
- 2-أضيفي 7 قطرات من حمض الهيدروكلوريك المركز إلى إحدى الانبويتين (انبوبة 1)، أما الانبوبة الأخرى لا يضاف عليها (انبوبة 2).
- 3- سخني الأنبويتين لمدة 15 دقائق في حمام مائي مغلي، أتركي الانبويتين لتبرد.
- 4- أضيفي إلى كلا الانبويتين 15 قطرات من هيدروكسيد الصوديوم (لكي يكون الوسط القاعدي)
- 5- قومي بإجراء اختبار بندكت وسلفانوف على الانبوبة 1 (سكروز + حمض الهيدروكلوريك):
*في أنبوبة اضيفي 2 مل من انبوبة (1) + 2 مل كاشف بندكت، سخني في حمام مائي مغلي لمدة 3 دقائق.
*في أنبوبة اضيفي 2 مل من انبوبة (1) + 2.5 مل كاشف سلفانوف ، سخني في حمام مائي مغلي لمدة 3 دقائق.
- 6-قومي بإجراء اختبار بندكت على الانبوبة 2(تحتوي على سكروز فقط):
*في انبوبة اضيفي 2 مل من انبوبة (2) + 2 مل كاشف بندكت، سخني في حمام مائي مغلي لمدة 3 دقائق
- 7- يتم الكشف عن الجلوكوز والفركتوز في المحلول الناتج وذلك بإجراء اختبار بندكت للكشف عن الجلوكوز ثم الكشف عن الفركتوز بكاشف سلفانوف.

النتائج:

محلول السكروز + حمض الهيدروكلوريك المركز		محلول السكروز
اختبار بندكت	اختبار سلفانوف	اختبار بندكت

المناقشة:

اكتب تعليقك على كل نتيجة حصلت عليها مع ذكر السبب.



سكروز + حمض الهيدروكلوريك



+



سلفانوف (+)

بندكت (+)

سكروز فقط



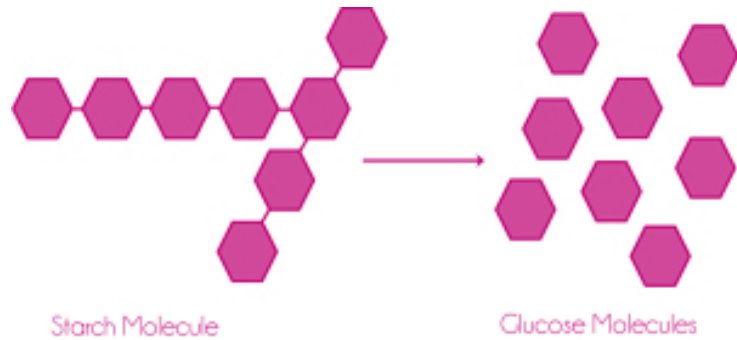
بندكت (-)

ثالثاً: التحلل المائي للنشا (starch hydrolysis):

- يستخدم هذا الاختبار للتعرف على طبيعة السكر الأحادي المكون لجزيء النشا وذلك بالتحلل المائي في وسط حمضي حيث يتكون الجلوكوز الذي يمكن الكشف عنه .

النظرية العلمية للاختبار:

لا يحتوي جزيء النشا العملاق إلا على عدد محدد جداً من المجموعات المختزلة ولذا فهو أساساً لا يختزل محلول بندكت ولا حمض البكريك ولا كاشف بارفويد إلا بعد التحلل المائي إلى مكونه الجلوكوز وهو سكر مختزل.



طريقة العمل:

- 1- أضيفي 2 مل من النشا في انبوبة اختبار كبيرة.
- 2- أضيفي 15 قطرات من حمض الهيدروكلوريك المركز, وسخنيها في حمام مائي مغلي لمدة 15 دقيقة، ثم بردي المحلول.
- 3- أضيفي 25 قطرة من هيدروكسيد الصوديوم إلى أن يصبح الوسط قاعدياً .
- 4- اقسمي محتوى الأنبوبة إلى أنبوبتين نظيفتين بالتساوي.
- 5- أضيفي إلى إحدى الأنبوبتين 3 قطرات من محلول اليود ، ولاحظي النتيجة.
- 6- أضيفي إلى الأنبوبة الثانية 1 مل من كاشف بندكت ثم رجي و سخن لمدة 3 دقائق ، ولاحظي النتيجة.

النتائج:

محلول النشا + حمض الهيدروكلوريك المركز			
اختبار اليود		اختبار بندكت	
الاستنتاج	الملاحظة	الاستنتاج	الملاحظة

المناقشة:

اكتبي تعليقك على كل نتيجة حصلتي عليها مع ذكر السبب.

نشا + حمض الهيدروكلوريك

[بعد التسخين]



كشفت اليود (-)



بنديكت (+)

الأسئلة:

- تجربة اليود:

- 1- تتناسب درجة اللون الأزرق مع النشا تناسباً طردياً.
- 2- يظهر الجلوكوز نتيجة إيجابية مع هذا الاختبار. ()

- تجربة التحلل المائي للسكروز:

1- هل يملك السكروز خواص اختزالية؟ ولماذا؟

2- كيف يمكن الكشف عن تحلل السكروز؟

- تجربة التحلل المائي للنشا:

1- كيف يمكن الكشف عن تحلل النشا؟