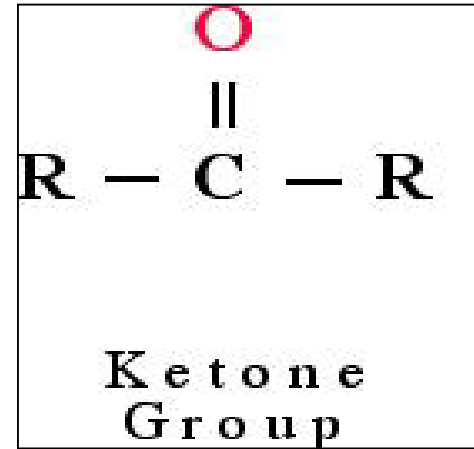
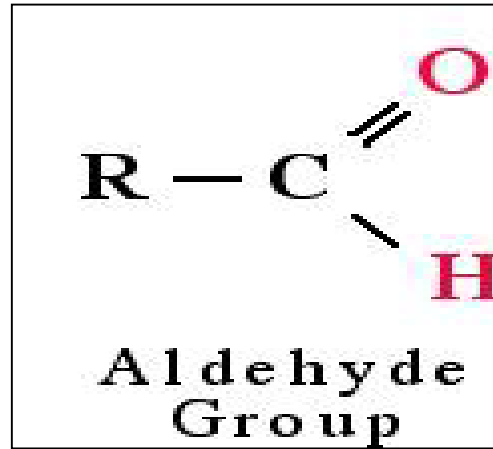
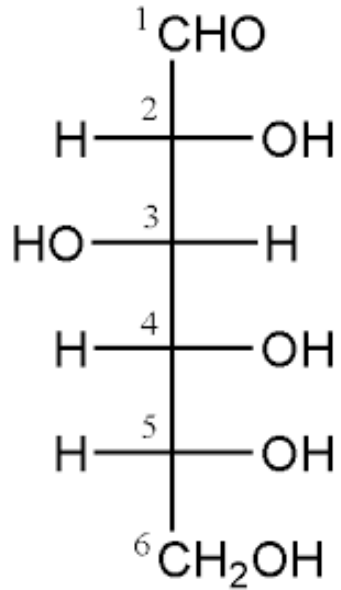


(6)
الكربوهيدرات -1-
Carbohydrates

الكربوهيدرات (Carbohydrate):

- الكربوهيدرات هي مركبات عضوية الدهيدية أو كيتونية متعددة الهيدروكسيل (OH).
- تتكون من عناصر الكربون و الهيدروجين و الأكسجين .
- صيغتها الجزيئية هي $(CH_2O)_n$.



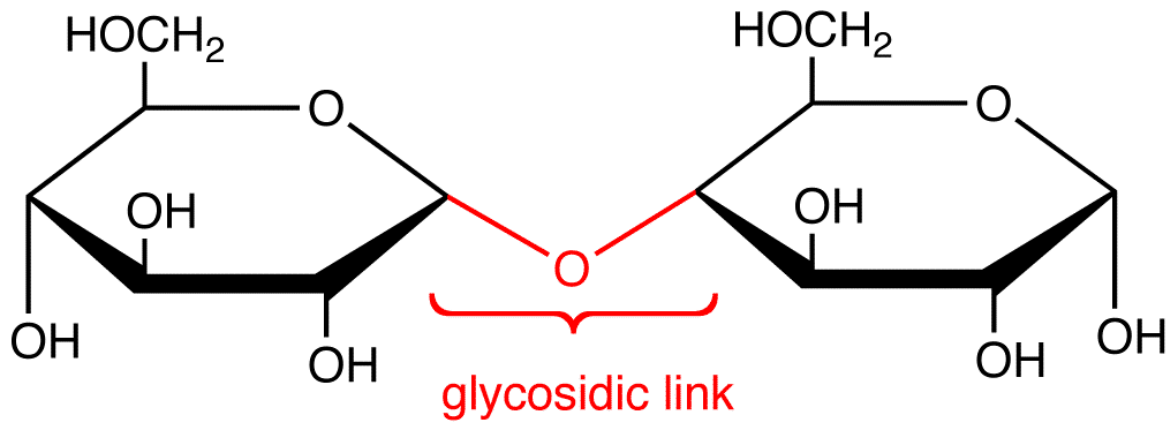
وظيفة الكربوهيدرات:

1. مخزن للطاقة على هيئة جليكوجين (في الحيوان) أو نشا (في النبات).
2. مصدر للطاقة من خلال أكسدة الجلوكوز.
3. مصدر للكربون في عملية تكوين المكونات الخلوية.
4. لها وظائف بيولوجية أخرى مهمة داخل الخلية.



الرابطة الجلايكوسيدية (Glycosidic bond) :

- هي الرابطة التي تربط بين جزيئات السكريات الثنائية والمتعددة.



تصنيف الكربوهيدرات (Carbohydrates classification):

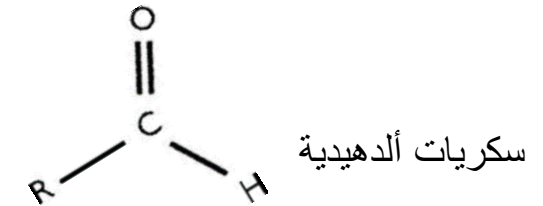
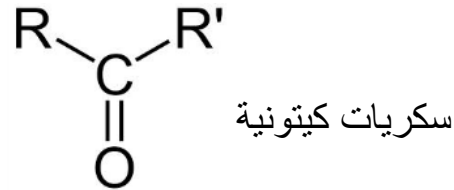
1- على حسب تعقيدها:

- بسيطة (وحدة واحدة).
- معقدة (أكثر من وحدة واحدة).

2- على حسب عدد وحدات السكر:

- أحادي ، ثنائي ، متعددة و معقدة-عديدة.

3- على حسب موقع مجموعة الكربونيل (C=O) في السكر الأحادي:



4- على حسب عدد ذرات الكربون في السكر الأحادي:

- ثلاثية، رباعية، خماسية، سداسية وسباعية.

5- على حسب قدرتها على الاختزال:

- مختزلة و غير مختزلة.

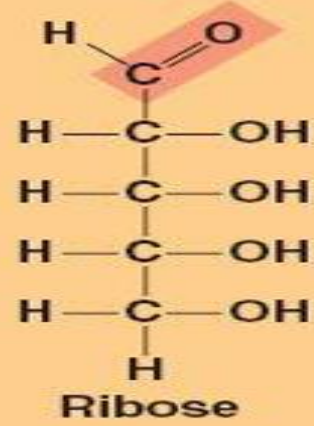
سكريات ألدهيدية

Aldoses

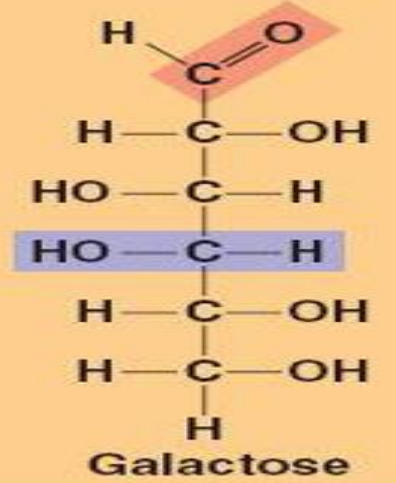
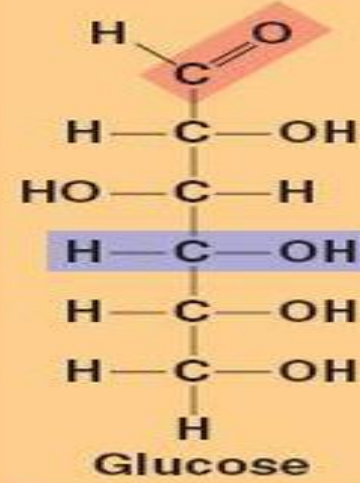
Triose sugars
($C_3H_6O_3$)



Pentose sugars
($C_5H_{10}O_5$)

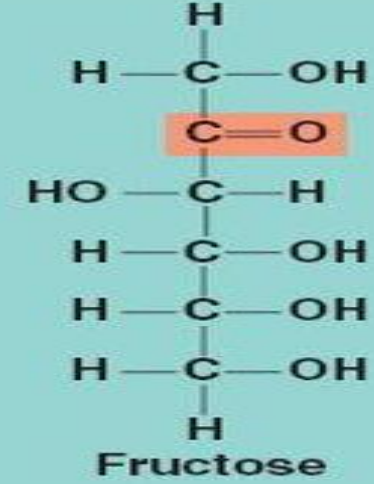
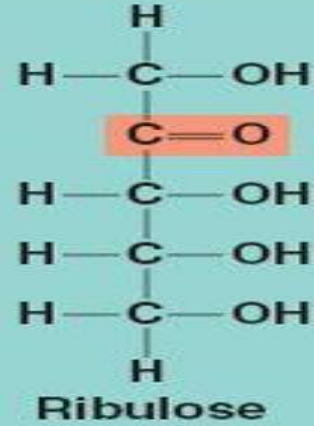
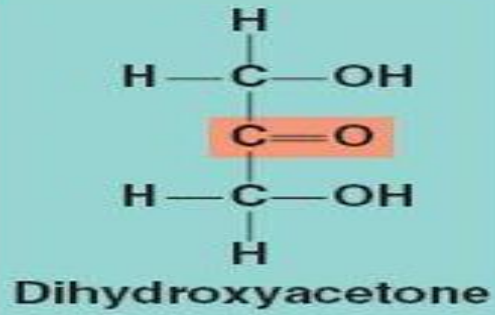


Hexose sugars
($C_6H_{12}O_6$)



سكريات كيتونية

Ketoses



تصنيف الكربوهيدرات

Complexity	Simple Carbohydrates monosaccharides	Complex Carbohydrates disaccharides, oligosaccharides & polysaccharides		
Size	Tetrose C ₄ sugars	Pentose C ₅ sugars	Hexose C ₆ sugars	Heptose C ₇ sugars etc.
C=O Function	Aldose sugars having an aldehyde function or an acetal equivalent. Ketose sugars having a ketone function or an acetal equivalent.			
Reactivity	Reducing sugars oxidized by Tollens' reagent (or Benedict's or Fehling's reagents). Non-reducing sugars not oxidized by Tollens' or other reagents.			

تصنيف الكربوهيدرات (Carbohydrates classification) :

حسب عدد الوحدات السكرية:

1- سكريات أحادية:

هي أبسط أنواع الكربوهيدرات وهي الوحدات البنائية للسكريات الثنائية والعديدة.
وتصنف إلى قسمين:

- سكريات ألدهيدية، مثال: جلوكوز.
- سكريات كيتونية، مثال: فركتوز.

2- سكريات ثنائية:

نتيجة من اتحاد جزيئين من السكريات الأحادية وأهمها اللاكتوز والسكروروز.

3- سكريات متعددة:

تنشأ من اتحاد 3-10 جزيئات من السكر الأحادي.

4- سكريات معقدة (عديدة):

نتيجة عن اتحاد عدد كبير من جزيئات السكر الأحادي ترتبط بروابط جلايكوسيدية مثل النشا والجلايكوجين.

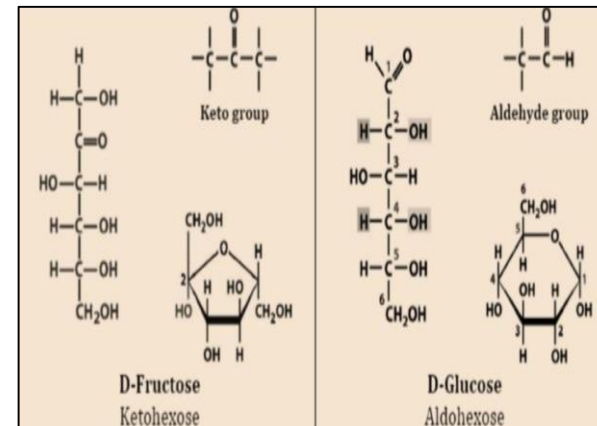
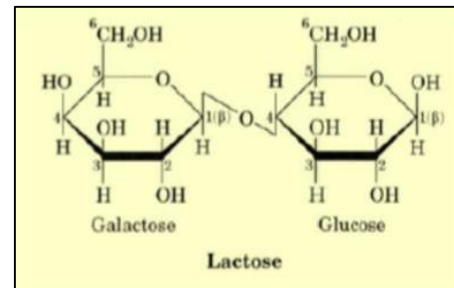
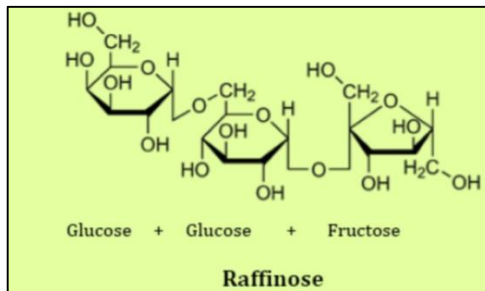
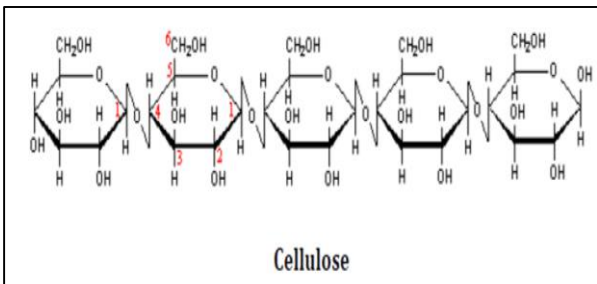
تصنيف الكربوهيدرات حسب عدد الوحدات السكرية

سكريات معقدة (عديدة)
Polysaccharides

سكريات متعددة
Oligosaccharides

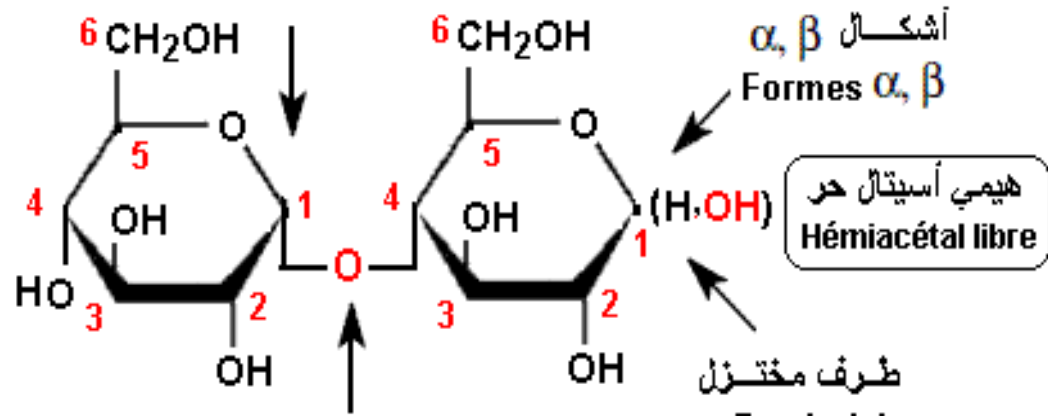
سكريات ثنائية
Disaccharides

سكريات أحادية
Monosaccharides

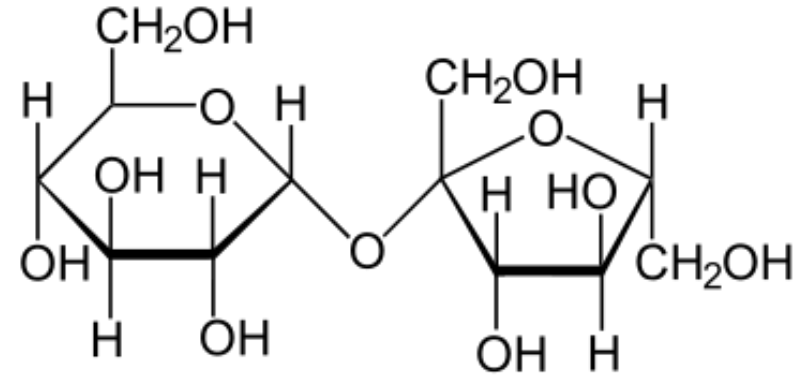


يمكن أيضا تقسيم السكريات إلى :

سكريات **مختزلة** أو **غير مختزلة**، فإذا و جدت مجموعة **كربونيل حرة** سميت بالسكريات المختزلة أما إذا ارتبطت تلك المجموعة بمادة أخرى و أصبحت **غير حرة** (مثل السكروز) فقدت صفاتها الإختزالية.



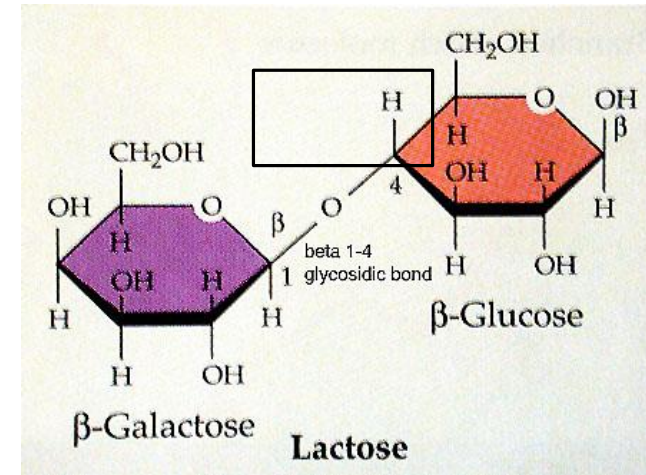
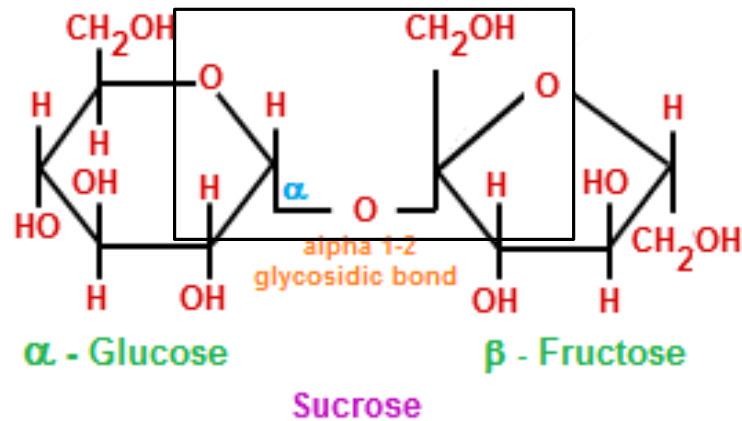
سكر ثنائي مختزل
(المالتوز)



سكر ثنائي غير مختزل
(سكروز)

ملاحظات :

- 1- جميع السكريات الأحادية مختزلة.
- 2- بعض السكريات الثنائية مختزلة (مثل: اللاكتوز)، وبعضها غير مختزل (مثل: السكروز).
- 3- جميع السكريات المعقدة غير مختزلة.



الجزء العملي

الاختبارات العامة للكربوهيدرات

اختبار سلفانوف
(selivanoff test)

اختبار بايل
(Bial's test)

اختبارات اختزالية
(reduction tests)

اختبار موليش
(molisch test)

اختبار الذوبانية
(solubility test)

اختبار بارفويد
(Barfoed's test)
الاختزال في وسط حمضي

اختبار بندكت
(benedict's test)
الاختزال في وسط قاعدي

أولاً: اختبار الذوبانية (solubility test):

الهدف: التمييز بين ذوبانية السكريات الأحادية والثنائية من جهة وبين السكريات العديدة من جهة أخرى.

النظرية العملية للتجربة (مبدأ التجربة):

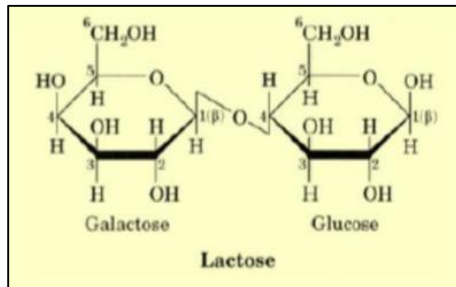
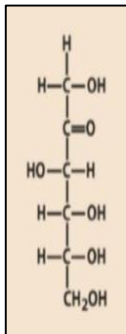
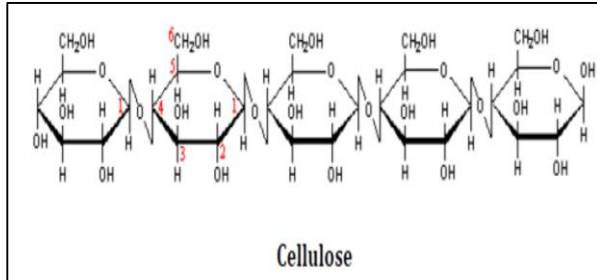
السكريات الأحادية و الثنائية قابلة للذوبان في الماء نظراً لاحتوائها على

مجموعات قطبية مثل الهيدروكسيل التي تستطيع تكوين روابط

هيدروجينية مع الماء. بينما السكريات العديدة نظراً لكبر جزيئاتها و طول

السلاسل المكونة لها فإنها **شحيحة الذوبان** في الماء و إذا ذابت تكون

محاليل غروية.



طريقة العمل:

- 1- اختبري ذوبانية كل من (الجلوكوز، السكروز، النشا) على حدة وذلك برج كمية قليلة من المادة مع الماء.
- 2- دوني ملاحظتك في الجدول، وقارني بين درجة الذوبانية للمواد في الماء البارد والساخن.



النشا

النتائج:

الإذابة في الماء	الأنبوية
	الجلوكوز
	النشا
	سكروز

المناقشة:

اكتبي تعليقك على كل نتيجة حصلتني عليها مع ذكر السبب.

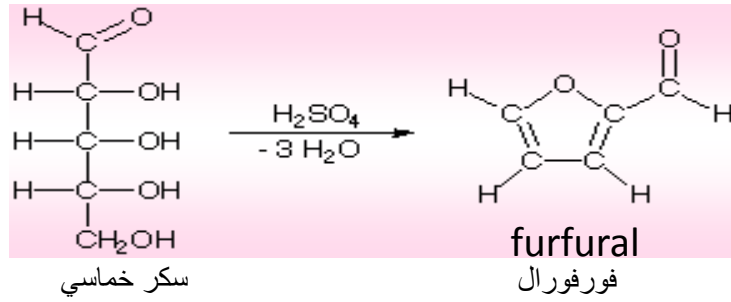
ثانياً: اختبار موليش (molisch test):

الهدف: تمييز الكربوهيدرات عن البروتينات والدهون (اختبار عام لجميع الكربوهيدرات).

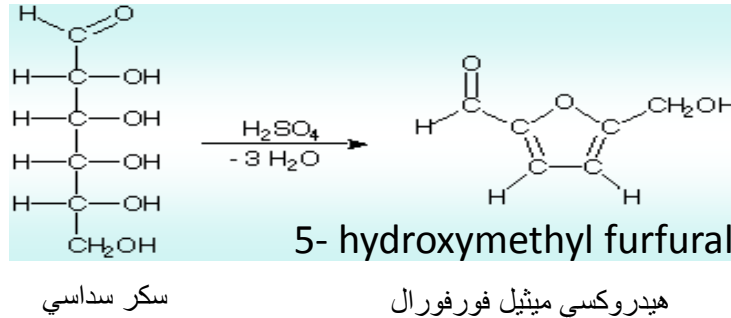
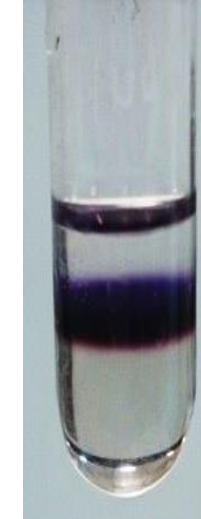
النظرية العملية للتجربة (مبدأ التجربة):

يتفاعل حمض الكبريتيك المركز مع السكر الخماسي والسكر السداسي ويزيل 3 جزيئات ماء وينتج الفورفورال من السكر الخماسي و هيدروكسي ميثيل فورفورال من السكر السداسي ويمكن لكل منهما أن يتفاعل مع ألفا-نافثول حيث يتكون مركب أحمر بنفسجي يظهر كحلقة بين سطحي الانفصال.

النظرية العلمية للإختبار موليش (مبدأ التجربة)



α -naphthol
[Present in the reagent]



α -naphthol

ملخص التفاعل:

حمض الكبريتيك المركز (H_2SO_4) + السكر الخماسي \leftarrow الفورفورال

حمض الكبريتيك المركز (H_2SO_4) + السكر السداسي \leftarrow هيدروكسي ميثيل الفورفورال

\leftarrow ويمكن لكل منهما أن يتفاعل مع الفا-نافثول حيث يتكون **حلقة بنفسجية اللون** تظهر بين سطحي الانفصال.

طريقة العمل:

- 1- ضعي في أنبوبة الاختبار 2 مل محلول الكربوهيدرات (جلكوز- سكروز- نشا – عينة غير سكرية).
 - 2- اضيفي 3 نقاط من محلول مولي ش.
 - 3- اضيفي مكونات الأنبوبة باحتراس وبيطء على 2مل من حمض الكبريتيك المركز على جانب الأنبوبة (مع عدم الرج).
- * المحلول الكربوهيدراتي سوف يكون طبقتين بينهم لون بنفسجي (نتيجة إيجابية).

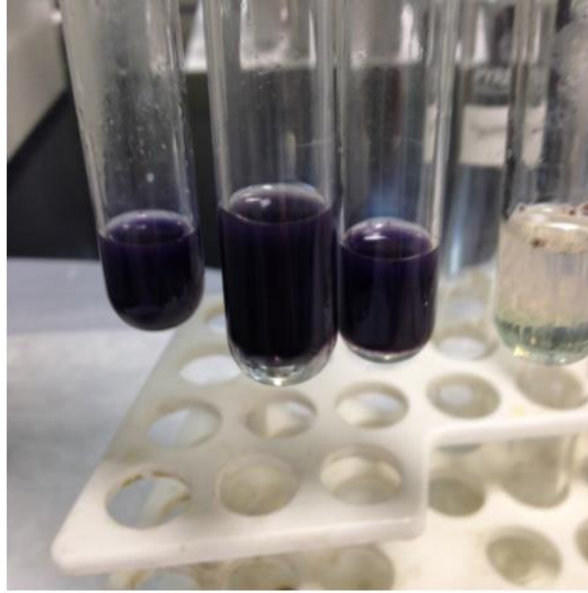
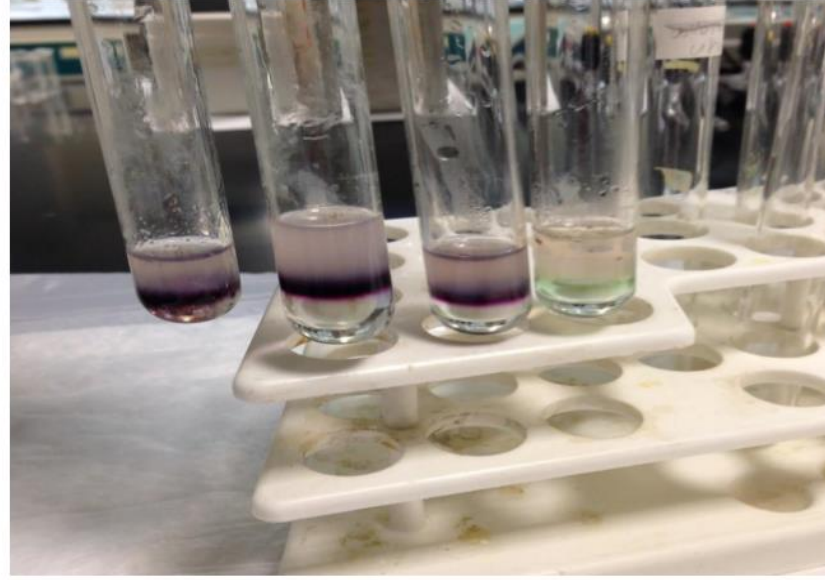
النتائج:

الأنبوبة	الملاحظة	الاستنتاج
الجلوكوز		
لاكتوز		
النشا		

المناقشة:

اكتبي تعليقك على كل نتيجة حصلتي عليها مع ذكر السبب.

النتيجة الايجابية



بعد رج الانبويه



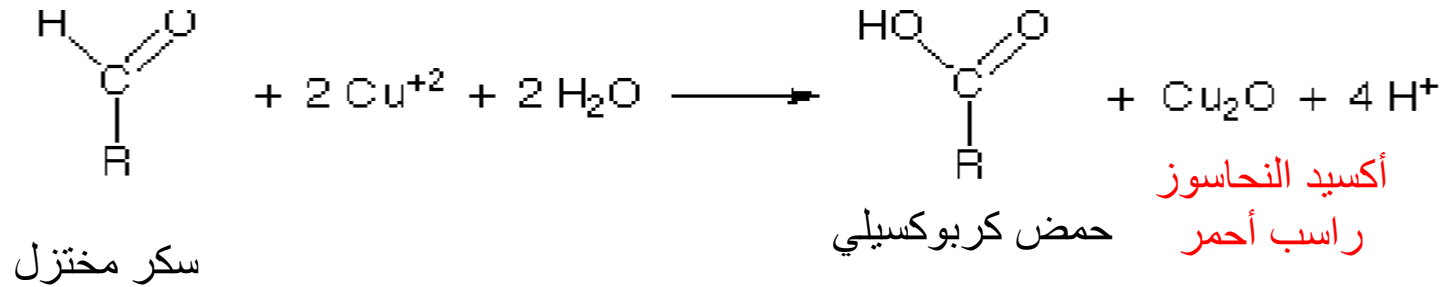
ثالثاً: اختبار بندكت (benedict's test) «الاختزال في الوسط القاعدي»:

الهدف: التمييز بين السكريات المختزلة (الجلوكوز- الفركتوز- المالتوز-اللاكتوز -الريبوز -الارابينوز) وغير المختزلة (السكروز).

السكر المختزل: هو السكر المحتوي على مجموعة كربونيل نشطة (سواء أدهيدية أو كيتونية) لها القدرة على اختزال محاليل بعض الأيونات المعدنية.

النظرية العملية للتجربة (مبدأ التجربة):

يتكون محلول بندكت من كبريتات النحاس وقلوي ضعيف هو كربونات الصوديوم (**وسط قاعدي**). يتم أكسد السكريات المختزلة عن طريق أيونات النحاس فينتج حمض كربوكسيلي، ويختزل مترابك سترات النحاس الثنائي في وجود سكر مختزل إلى أكسيد النحاسوز حيث يظهر بشكل **راسب أحمر**.



طريقة العمل:

- 1- ضعي 1 مل من كاشف بندكت في أنبوبة اختبار.
- 2- أضيفي 1 مل من محلول السكر و رجي المزيج.
- 3- نضعها في حمام مائي مغلي لمدة دقيقتين.
- 4- اتركي الأنبوبة لتبرد ببطء ، لاحظي تكون راسم بني محمر , أخضر أو برتقالي اللون (نتيجة ايجابية)

النتائج:



الأنبوبة	الملاحظة
جلوكوز	
نشأ	
لاكتوز	
سكروز	

المناقشة:

اكتبي تعليقك على كل نتيجة حصلتي عليها مع ذكر السبب.

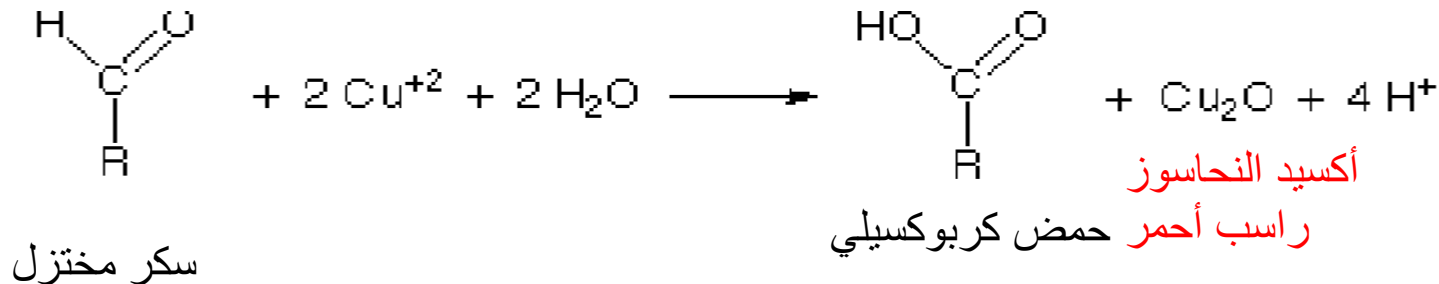
رابعاً: اختبار بارفويد (Barfoed's test) «الاختزال في الوسط الحمضي»:

الهدف: يميز ما بين السكريات الاحادية المختزلة (الجلوكوز-الفركتوز-الارابينوز-الريبوز) و السكريات الثنائية المختزلة (المالتوز-اللاكتوز) والغير مختزله (السكروز).

النظرية العملية للتجربة (مبدأ التجربة):

في هذا الاختبار يتم الاختزال في وسط حمضي بدلاً من الوسيط القاعدي كما هو الحال في اختبار بندكت.

كاشف بارفويد عبارة عن محلول خلات النحاس في حمض الخليك. و في هذه الظروف تستجيب **السكريات الاحادية** المختزلة للاختبار **اسرع** من **السكريات الثنائية** المختزلة حيث تتفاعل السكريات الثنائية ببطء.



طريقة العمل:

- 1- ضعي حوالي 1 مل من محلول السكر إلى حوالي 2 مل من كاشف بارفويد.
 - 2- سخني لدرجة الغليان مدة من 5-10 دقائق واطركي المحلول ليبرد.
 - 3- قارني بين سرعة استجابة السكريات لهذا الاختبار ولاحظي سرعة تكون لون أحمر طوبي (نتيجة ايجابية) في وجود السكر الأحادي المختزل.
- ← النتيجة السلبية هي عدم تكون اللون الأحمر بعد 5 دقائق، إذاً السكر قد يكون سكر ثنائي مختزل أو سكر غير مختزل.

النتائج:



الأنبوبة	الملاحظة
جلوكوز	
لاكتوز	
نشا	

المناقشة:

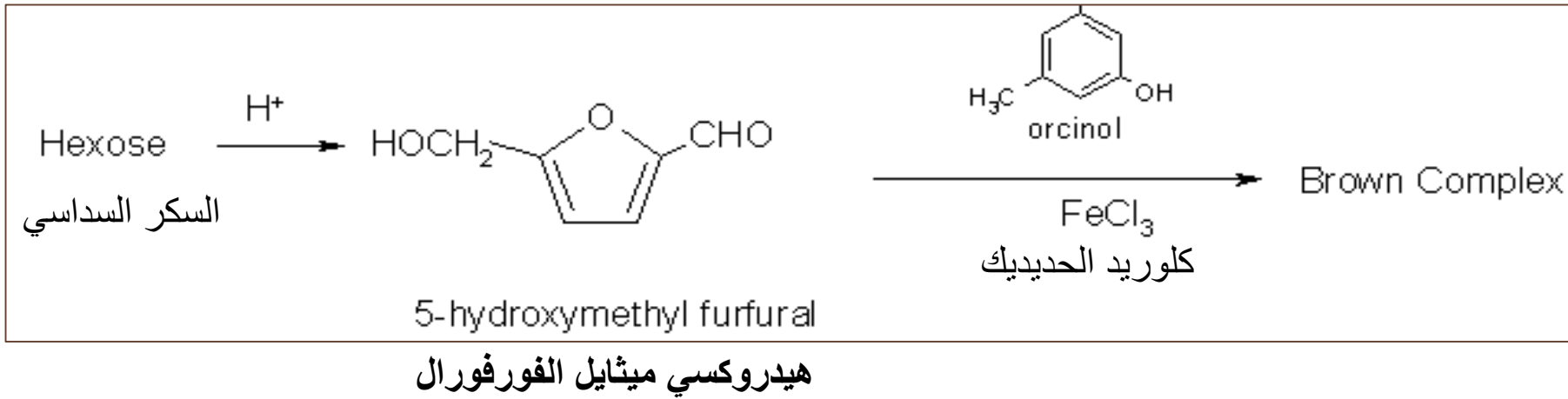
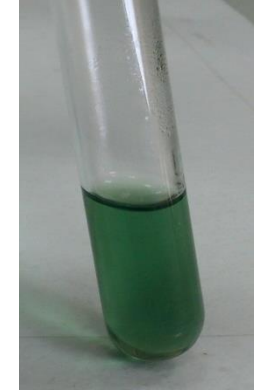
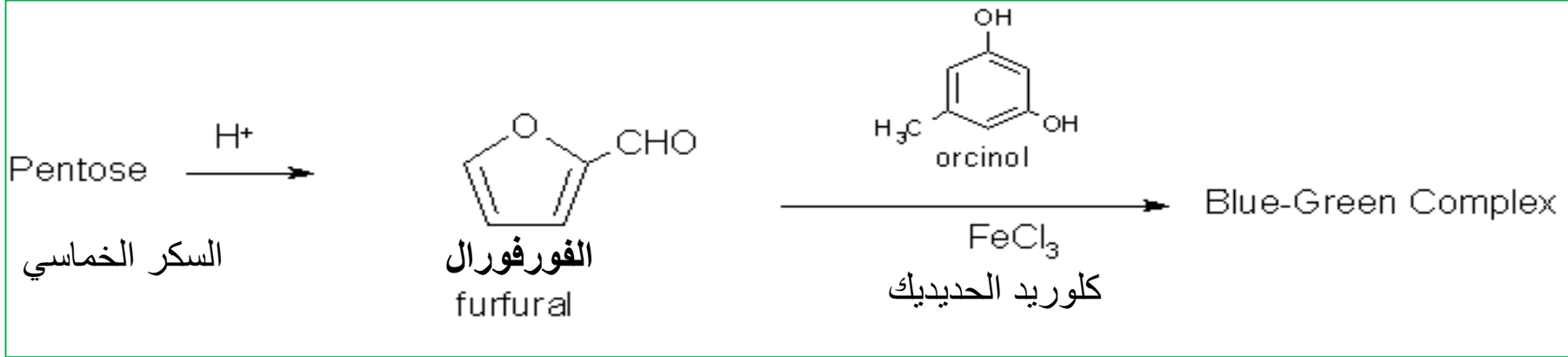
اكتبي تعليقك على كل نتيجة حصلتني عليها مع ذكر السبب.

خامساً: اختبار بايل (Bial's test) :

الهدف: التمييز بين السكريات الاحادية الخماسية (الريبوز-الارايبوز) و السكريات الاحادية السداسية (الجلوكوز-الفركتوز).

النظرية العملية للتجربة (مبدأ التجربة):

في هذا الاختبار يستخدم كاشف الاورسينول و هو عبارة عن (حمض الهيدروكلوريك المركز (HCl) و كلوريد الحديدك).
إذا سخن محلول البننوز (السكر الخماسي) مع حمض الهيدروكلوريك المركز لمدة قصيرة يتكون الفورفورال و في وجود أيونات الحديدك فإنه يعطي لون **أخضر مزرق**.



طريقة العمل:

- 1- ضعي حوالي 1 مل من محلول السكر .
- 2- أضيفي 2.5 مل من كاشف الاورسينول في أنبوبة اختبار.
- 3- سخني الأنبوبة ، لاحظي تكون لون أخضر مزرق.



رايبوز

النتائج:

الاستنتاج	الملاحظة	الأنبوبة
		جلوكوز
		رايبوز

المناقشة:

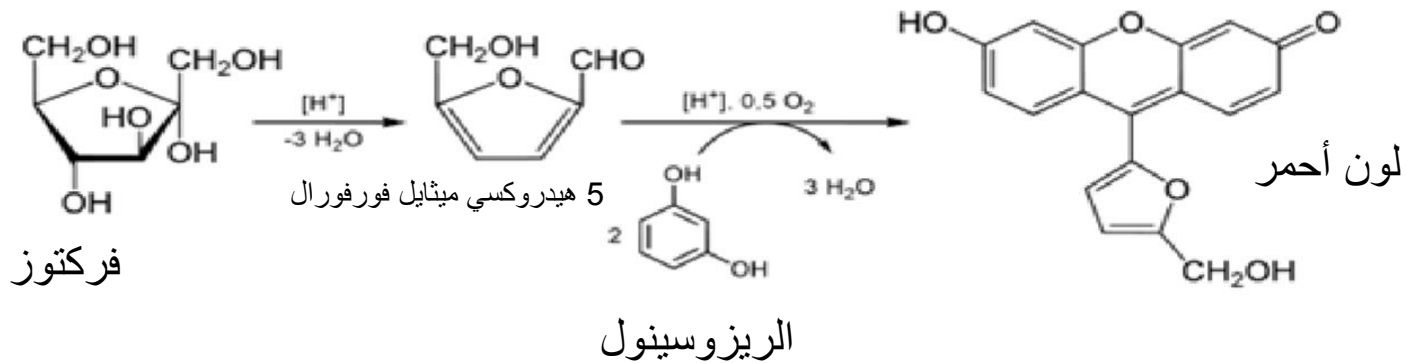
اكتبي تعليقك على كل نتيجة حصلتي عليها مع ذكر السبب.

سادساً: اختبار سلفانوف (selivanoff test) :

الهدف: التمييز بين السكريات الاحادية الالدهيدية (الجلوكوز) و السكريات الاحادية الكيتونية (الفركتوز).

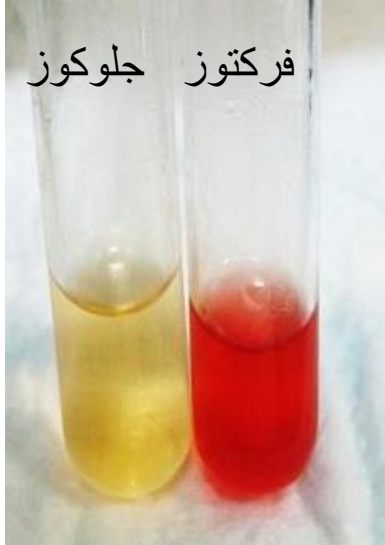
النظرية العملية للتجربة (مبدأ التجربة):

تختلف السكريات **الكيتونة** عن السكريات الالدهيدية في أنها تفقد الماء و تكون الفورفورال بسهولة أكثر و يتكثف الفورفورال مع الريزوسينول، نلاحظ تكون **مترابك احمر غامق (طوبي)** بعد فترة بسيطة من **التسخين** مع السكريات الاحادية الكيتونية بينما السكريات الاحادية الالدهيدية تعطي لون احمر فاتح **ببطء** بعد فترة طويلة من التسخين.



طريقة العمل:

- 1- ضعي حوالي 0.5 مل من محلول السكر إلى 2 مل من الكاشف .
- 2- ضعي المحلول في حمام مائي مغلي (مدة 5 دقائق) إلى أن يظهر اللون الأحمر (نتيجة إيجابية للسكر الأحادي الكيتوني).



النتائج:

الأنبوبة	الملاحظة	الاستنتاج
جلوكوز		
فركتوز		

المناقشة:

اكتبي تعليقك على كل نتيجة حصلتي عليها مع ذكر السبب.

الأسئلة :

تجربة الذوبانية:

1- ما السبب وراء كون السكريات العديدة شحيحة الذوبان ، بينما السكريات الأحادية والثنائية قابلة للذوبان في الماء بسهولة ؟

اختبار موليش:

1- يتفاعل حمض الكبريتيك المركز مع السكر الخماسي والسكر السداسي ويزيل 3 جزيئات ماء وينتج الفورفورال من السكر اسداسي. ()

اختبار بندكت:

1- بالرغم من أن السكروز واللاكتوز كلاً منهما سكر ثنائي إلا أن أحدهما مختزل والآخر غير مختزل .كيف تفسرين ذلك؟

اختبار بارفويد:

1- في اختبار بارفويد يتم الاختزال في وسط

اختبار بايل:

1- تعطي السكريات السداسية نتيجة إيجابية مع كاشف بايل وتكون الفورفورال. ()

اختبار سلفانوف:

1-تختلف السكريات عن السكرياتفي أنها تفقد الماء و تكونبسهولة أكثر.