

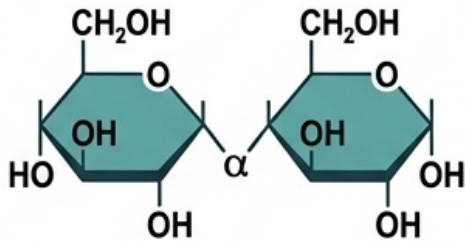


AFOQ

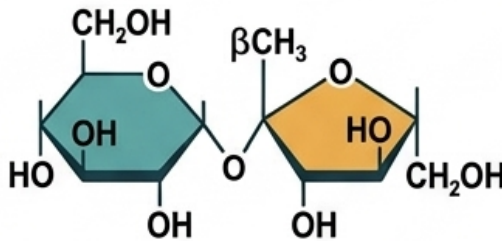
DISACCHARIDES



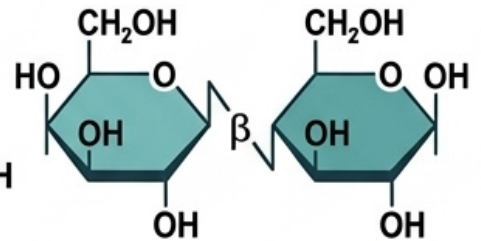
By/M.E.G.A. BIOCHEMISTRY | LECTURE 4



Maltose



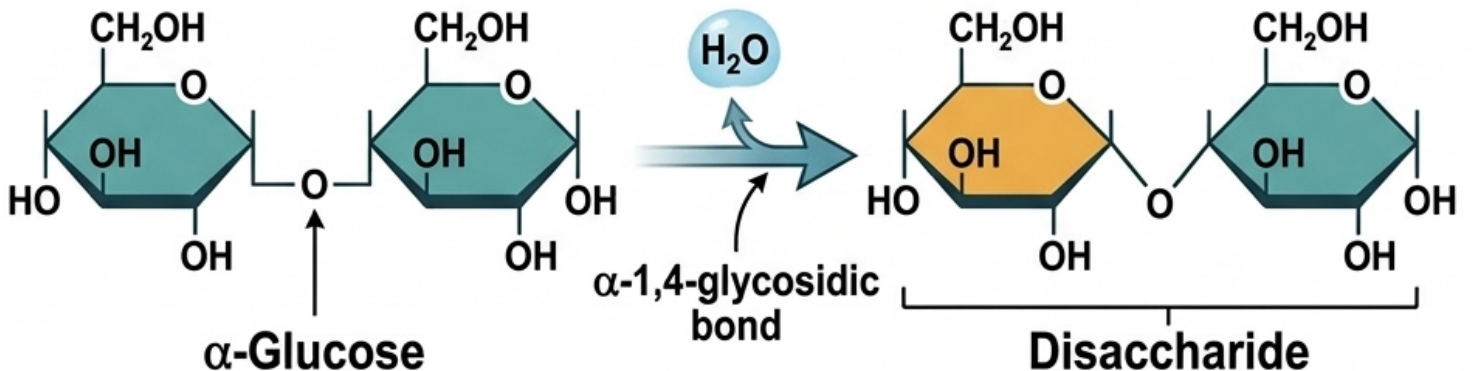
Sucrose



Lactose



Formation of a Glycosidic Bond



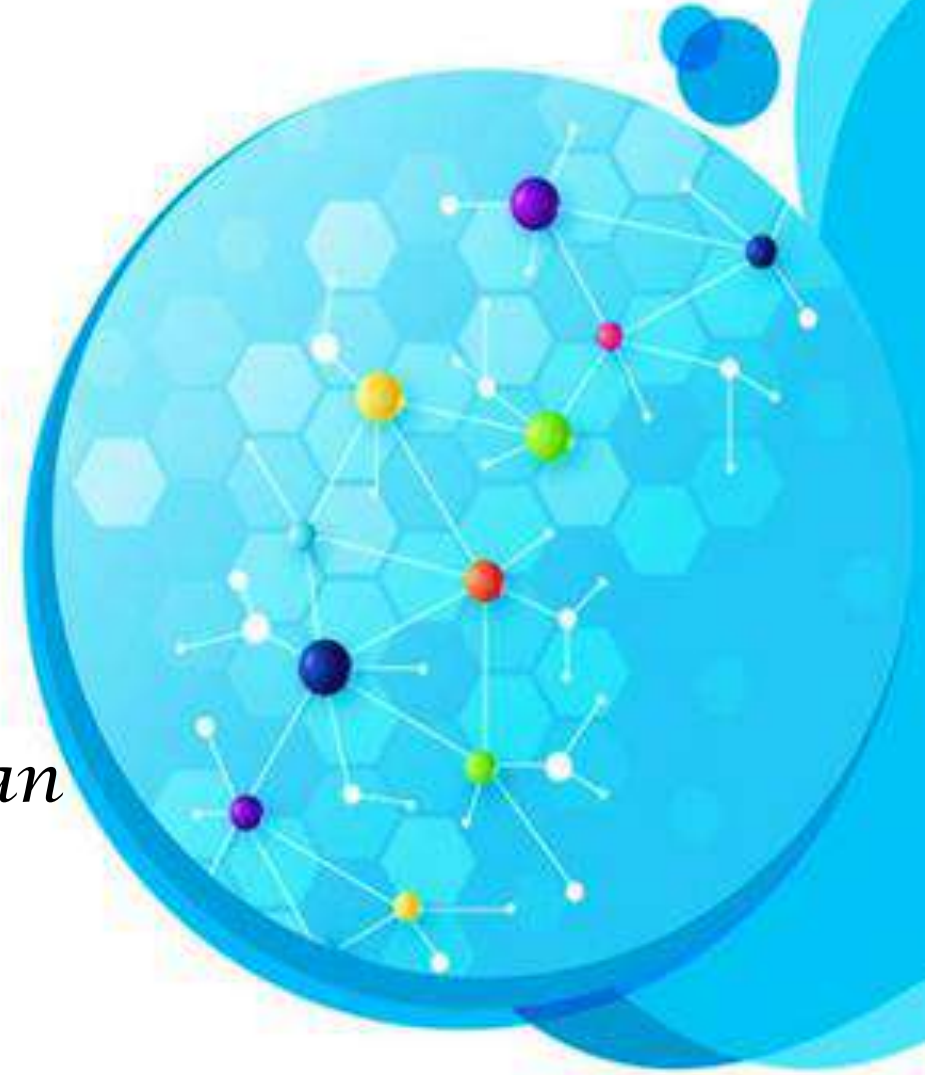
Medical Biochemistry

Carbohydrate Chemistry

Asst. Prof. Mohammed Hasan Eleyan

Faculty of Medicine

Al-Azhar University-Gaza



Glycosidic bond and glycosides

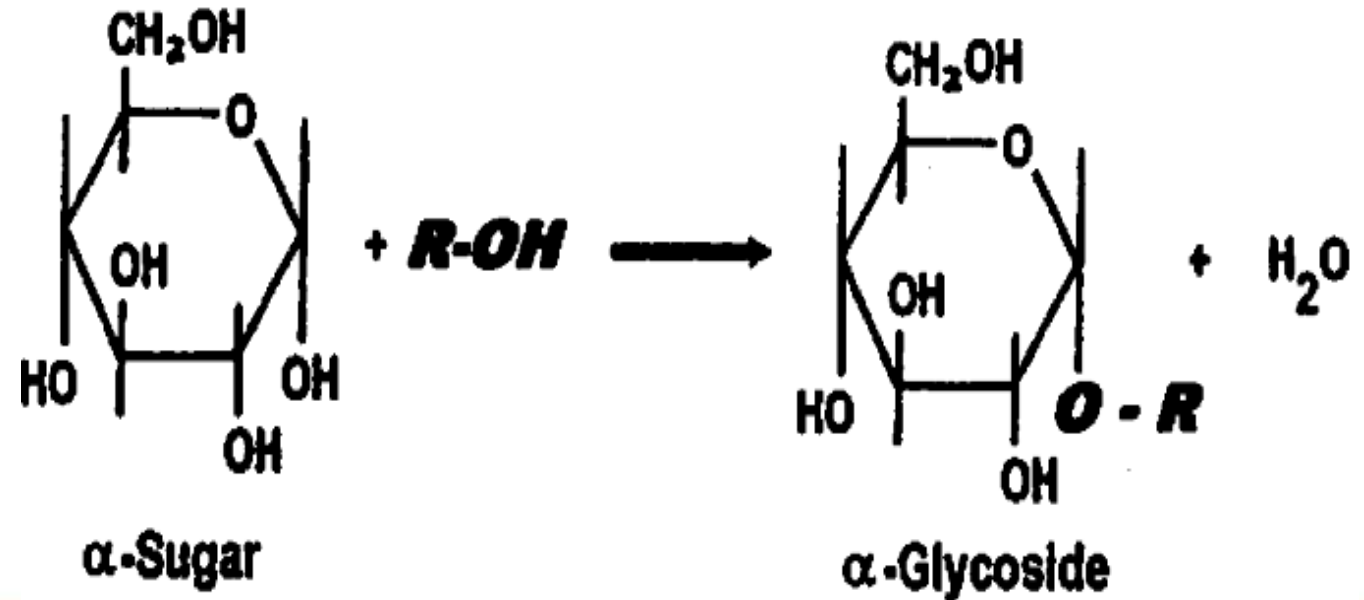
الرابطة الجليكوسيدية والجليكوسيدات

نتج من أفعال carbohydrates مع مركب ثاني وبينهما glycosidic bone

- **Glycosidic bond**: It is the bond between a carbohydrate and another compound to form a glycoside.

الرابطة الجليكوسيدية: هي الرابطة بين الكربوهيدرات ومركب آخر لتكوين جليكوسيد.

ممکن يكون سكر او اي مركب اخر



Glycosidic bond and glycosides

- This bond is between the hydroxyl group of anomeric carbon of monosaccharide (carbon 1 in aldoses or carbon 2 in ketoses) and another compound which may be:

هذه الرابطة بين مجموعة الهيدروكسيل لذرة الكربون الأنوميرية لـ أحادي السكاريد (ذرة الكربون 1 في الألدوزات أو ذرة الكربون 2 في الكيتوزات) و مركب آخر قد يكون:

ممکن تكون أكثر Olig أو paly

- ¶ Glycone (such as Another monosaccharide) to form disaccharide glycosides as maltose, lactose and sucrose.

جليكون (مثل أحادي سكاريد آخر) لتكوين جليكوسيدات ثنائية السكاريد مثل المالتوز واللاكتوز والسكرز.

- ¶ Aglycone i.e. non-carbohydrate to form glycoside.

أجليكون، أي غير كربوهيدراتي، لتكوين جليكوسيد.

Examples of glycosides

- Disaccharide = monosaccharide + monosaccharide

ثنائي السكاريد = أحادي السكاريد + أحادي السكاريد

- Nucleotide = monosaccharide + Nitrogen-containing base

نيوكليوتيد = أحادي السكاريد + قاعدة تحتوي على النيتروجين

- Glycolipids = monosaccharide + Lipid

جليكوليبيدات = سكر أحادي + دهون

- Glycoprotein = monosaccharide + protein

بروتين سكري = سكر أحادي + بروتين

- Streptomycin (Next slide)

ستربتومييسين (الشريحة التالية)

الشكل تبعه مش مطلوب منا

- Digitalis (Cardiac glycosides): Aglycone here is steroid.

ديجيتاليس (جليكوسيدات قلبية): الجزء غير السكري هنا هو ستيرويد.

✓ Cardiac glycosides are important in treatment of heart failure.

الجليكوسيدات القلبية مهمة في علاج قصور القلب.

بنعمل منها أدوية تستخدم لعلاج القلب وتتكون من سكر و Aglycone

Examples of glycosides

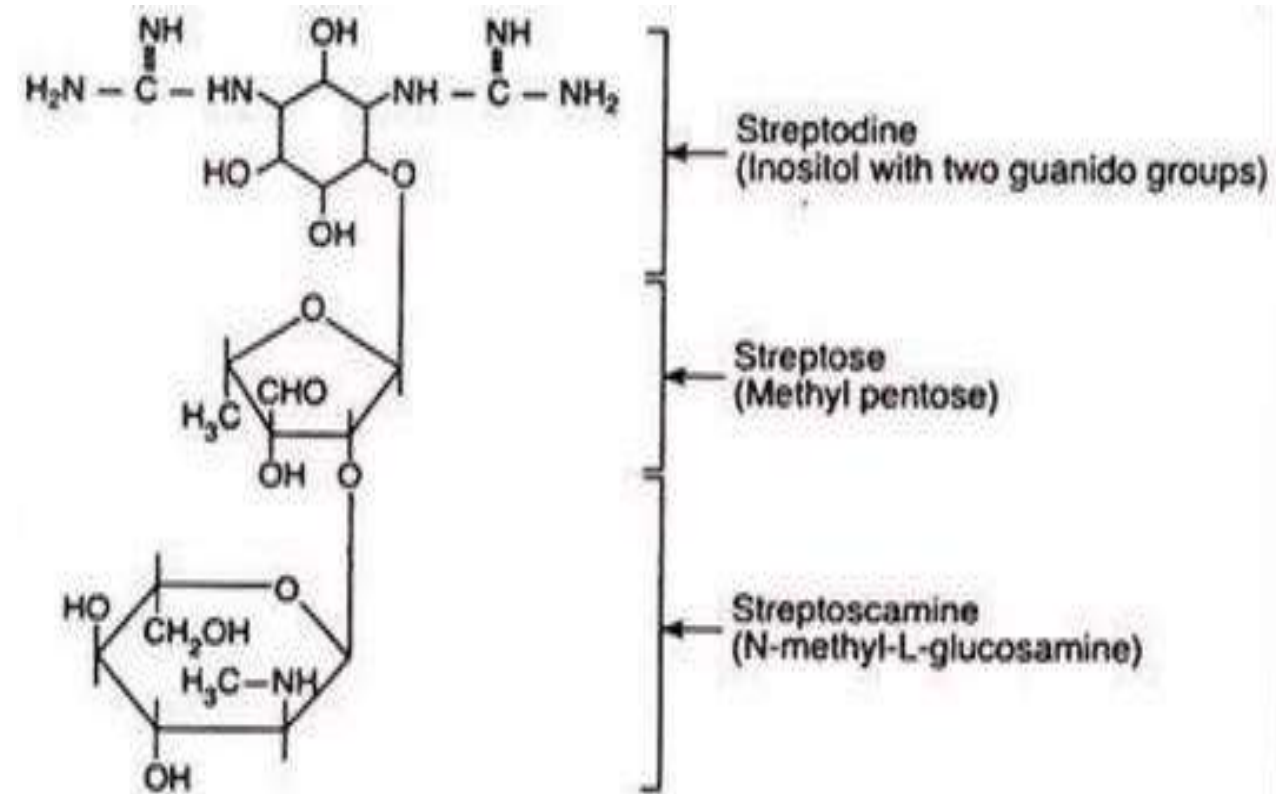
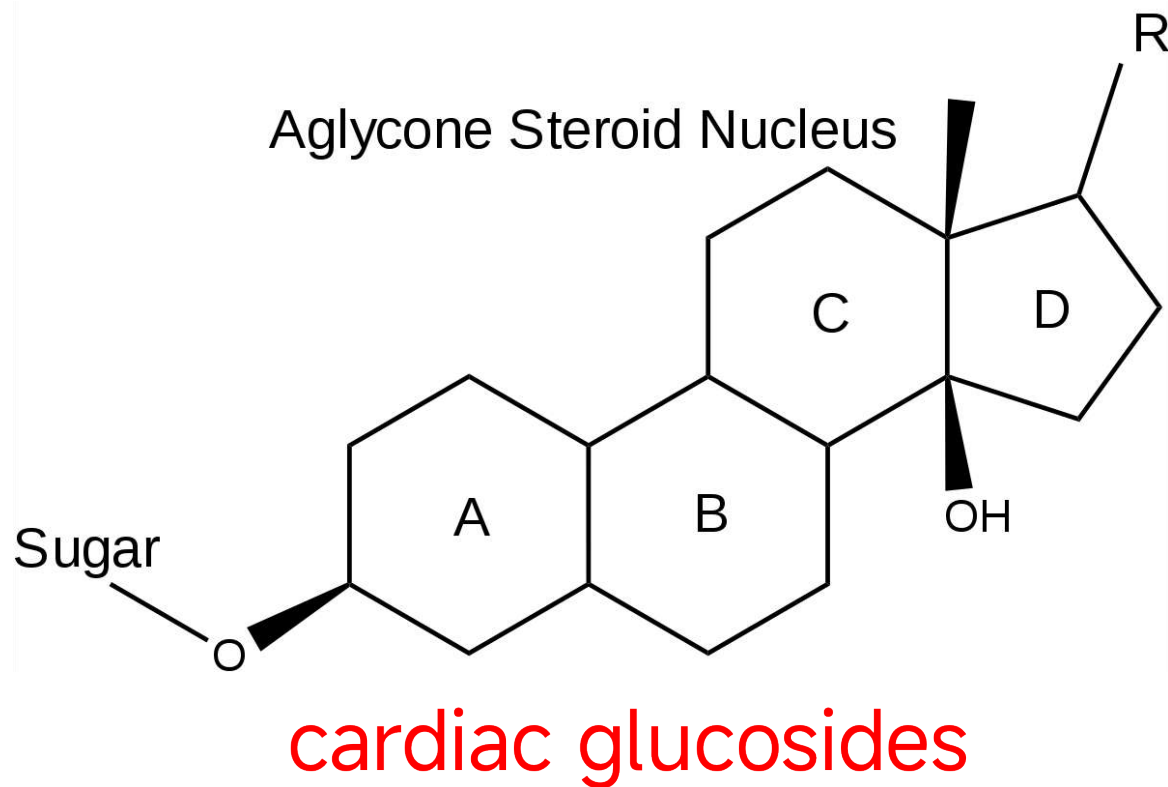


FIG. 45.9. Chemical structure of streptomycin.

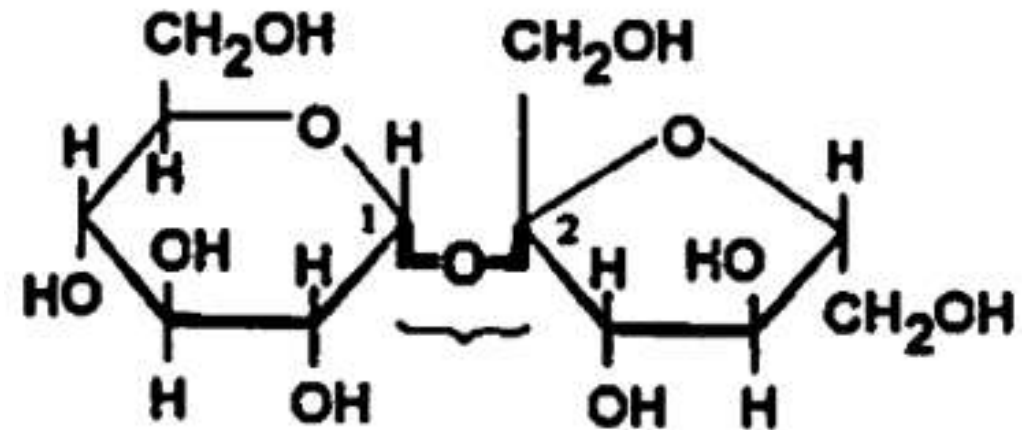
N and O-glycosides:

If the monosaccharide is attached to -OH group of another sugar or aglycone, the resulting structure is an o-glycoside.

All sugar-sugar glycosidic bonds are O-type linkage.

إذا ارتبط السكر الأحادي بمجموعة -OH لسكر آخر أو أغليكون، فإن التركيب الناتج يكون جليكوسيد O. جميع روابط الجليكوسيد بين السكريات هي روابط من النوع O.

أن monosaccharides يساهم ب OH مع OH في المركب الثاني وحصل رابطة بوجود O فتسمي المركب O-glycosides



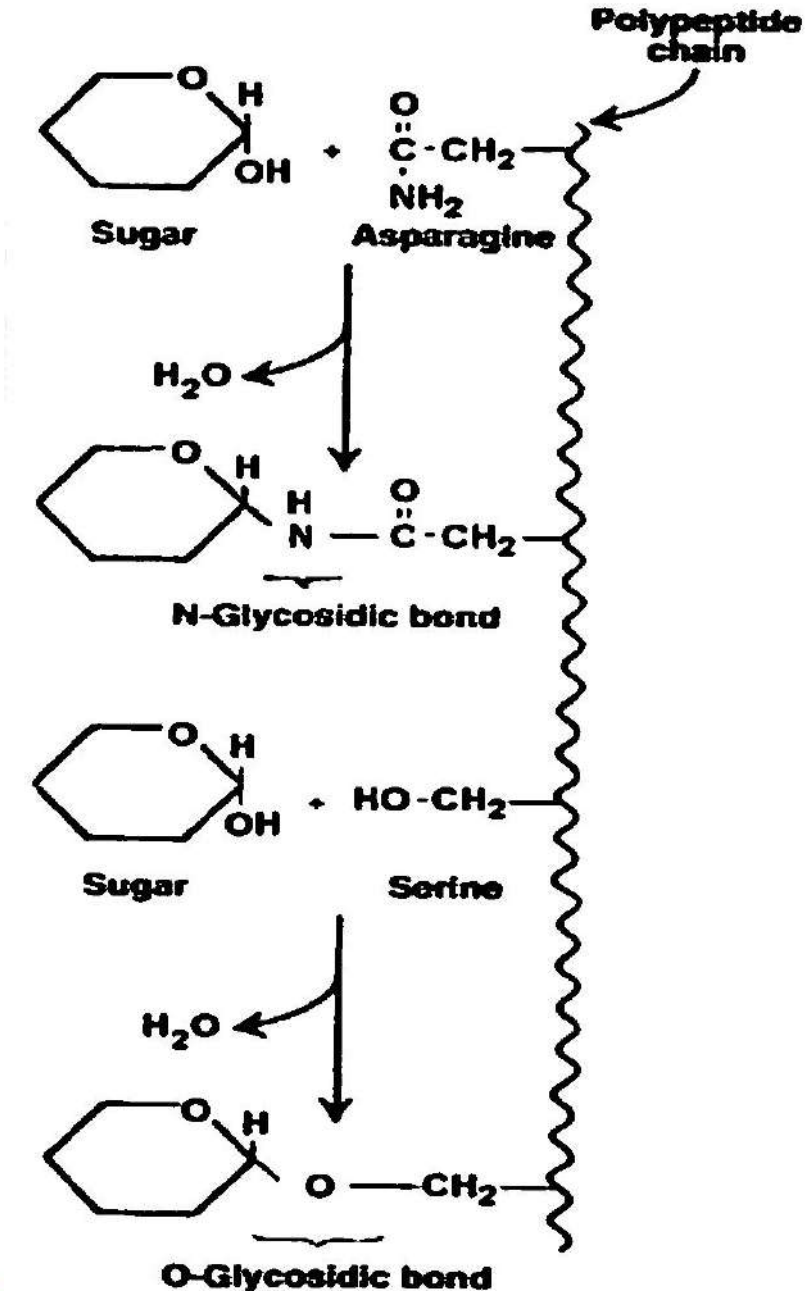
Glycosidic bond

N and O-glycosides:

- If the monosaccharide is attached to -
NH₂ of aglycone, the resulting
structure is **N-glycoside**.

إذا ارتبط السكر الأحادي بمجموعة NH₂ للأغليكون، فإن
التركيب الناتج يكون جليكوسيد N.

عبارة عن مركب ناتج من تفاعل monosaccharides مع مركب آخر
يحتوي على NH₂ مثل (Asparagine) راح تتكون رابط تحتوي على
الناتج من نزع جزء ماء N



Disaccharides:

- These are formed by **condensation** of **2 molecules** of **monosaccharides** bound **together** by **glycosidic bond**.

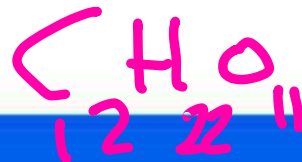
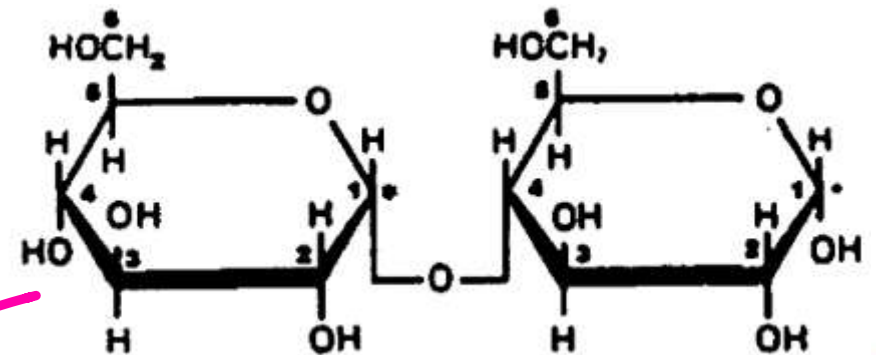
*تتكون هذه السكريات من تكثيف جزيئين من السكريات الأحادية المرتبطة معًا برابطة جليكوسيدية.

- Its general formula is $C_n(H_2O)_{n-1}$

*صيغتها العامة هي $C_n(H_2O)_{n-1}$

- The most Important disaccharide& are: **Maltose, Lactose, and Sucrose.**

*أهم السكريات الثنائية هي: المالتوز، واللاكتوز، والسكروز.



Maltose (malt sugar)

مالتوز (سكر الشعير)

- Structure: it is formed of 2 molecules of α -D glucose linked together by α 1 - 4 glycosidic bond.

التركيب: يتكون من جزيئين من جلوكوز ألفا مرتبطين معًا برابطة جليكوسيدية 4-1.

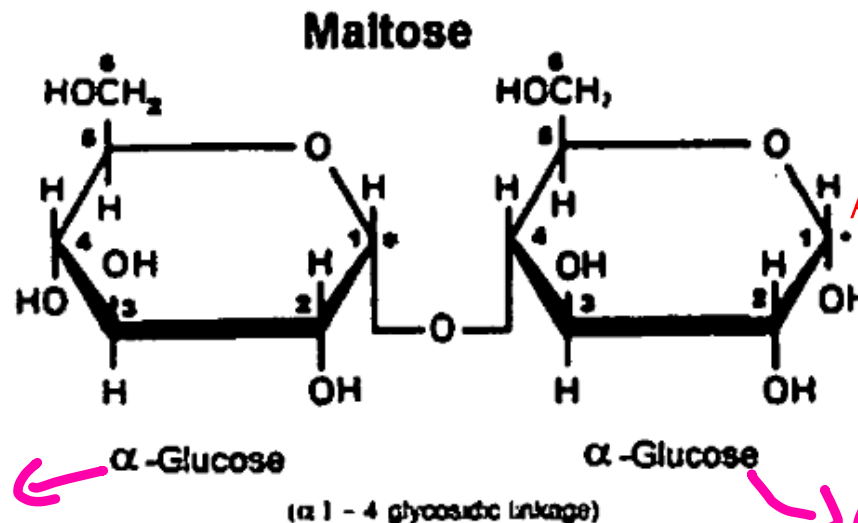
لأن الذرة التي ساهمت في تكوين الرابطة في وضع الفا

- Maltose is produced during digestion of starch by amylase enzyme.

يُنتج المالتوز أثناء هضم النشا بواسطة إنزيم الأميليز

- Sources: Malt.

المصادر: الشعير.



بوجوده في جسم الانسان عندما يقوم الإنسان
بالغذاء على النشا فيحدث تحليل وتكون
وحدات اصغر فاصغر عن طريق انزيم Amylase

باعتبر مركب وسطي أثناء عملية تدمير starch و glycogen و ينتج منهم Isomaltose and maltose

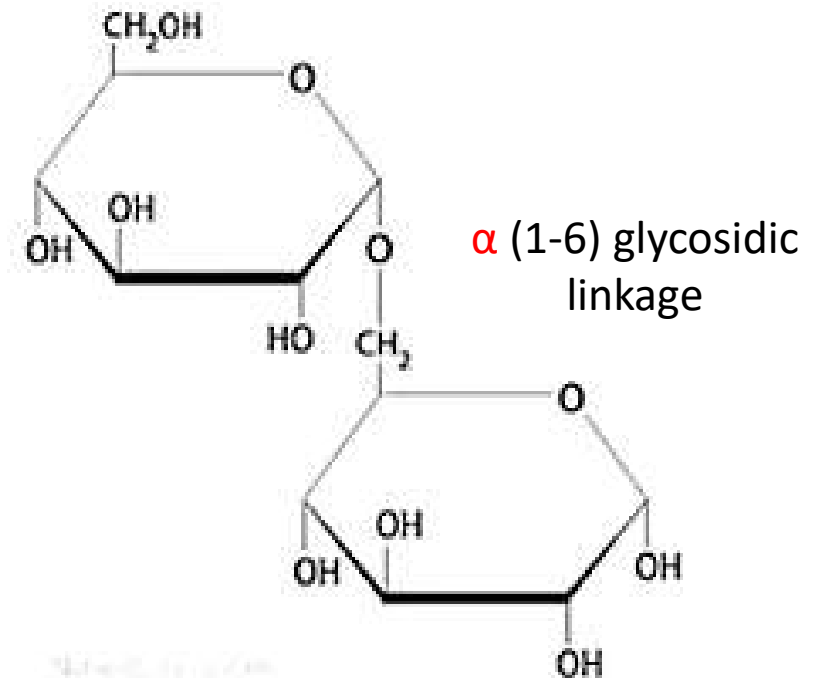
Isomaltose

- The glucose units are held together by α (1-6) glycosidic linkage.

* ترتبط وحدات الجلوكوز معًا برابطة جليكوسيدية (1-6).

- Source and Formation: Isomaltose is typically formed as an intermediate during the breakdown of starch and glycogen by the enzyme α -amylase. It's also a byproduct in the digestion of dietary fibers.

* المصدر والتكوين: يتكون الإيزومالتوز عادةً كوسيط أثناء نحلل النشا والجليكوجين بواسطة إنزيم ألفا-أميليز. وهو أيضًا منتج ثانوي في هضم الألياف الغذائية.



Isomaltose

يشبه Maltose ولكن تكون الرابطة في وضع بيتا

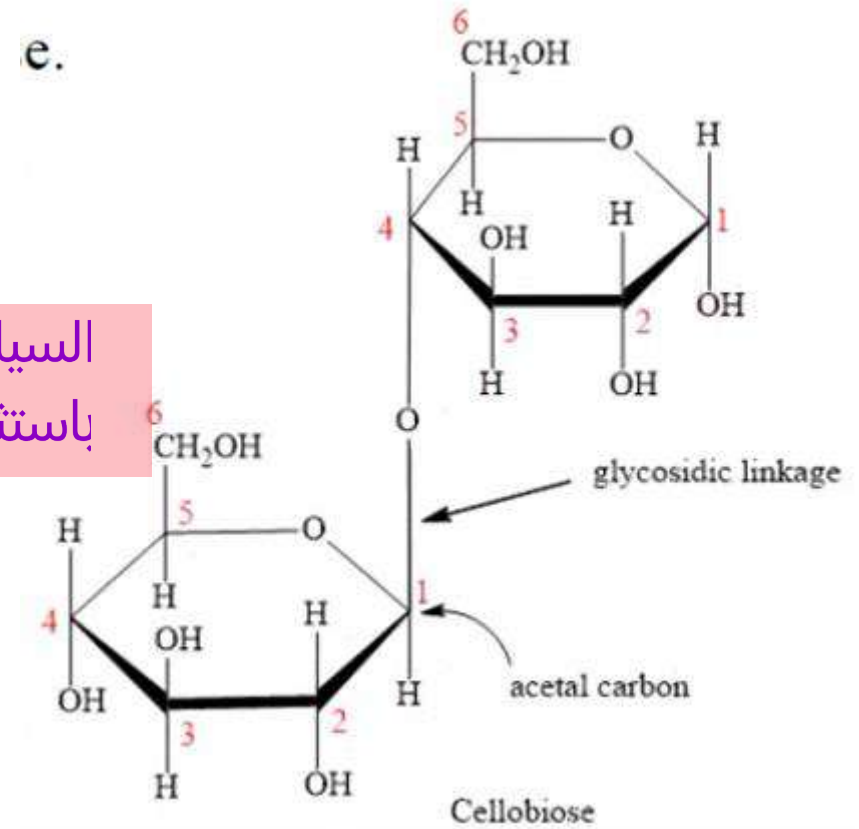
Cellobiose

- Cellobiose is another disaccharide, identical in structure with maltose, except that the former has β 1-4 glycosidic bond.

السيلوبيوز هو سكر ثنائي آخر مطابق في التركيب للمالتوز، باستثناء أن الأول يحتوي على رابطة جليكوسيدية 4-1

- Cellobiose is formed during the hydrolysis of cellulose.

يتكون السيلوبيوز أثناء تحلل السيلوز.



Lactose

سكر اللب

- Structure: It is formed of 2 molecules of β -D-galactose and β -D-glucose linked together by β 1-4 glycosidic bond.

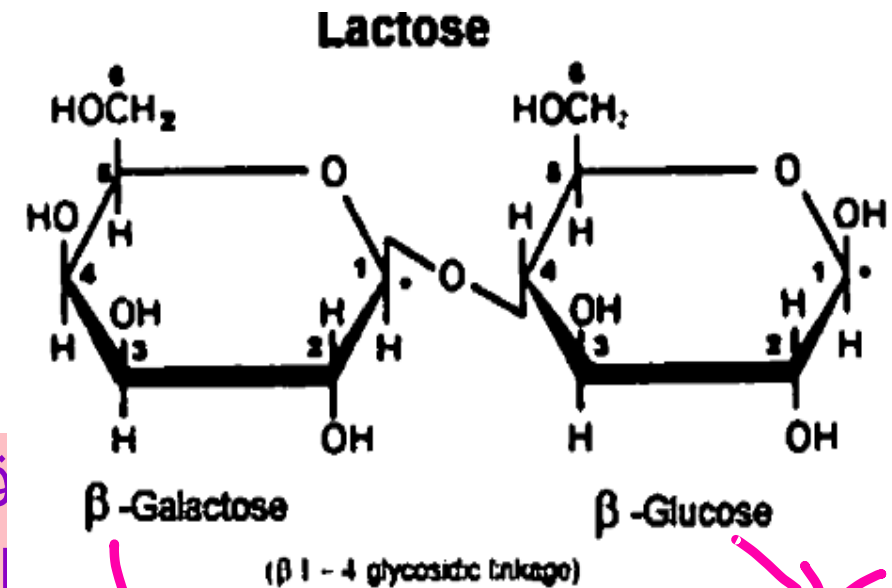
التركيب: يتكون من جزئين من بيتا-دي-جالاكتوز وبيتا-دي-جلوكوز مرتبطين معًا برابطة جليكوسيدية α 1-4.

- Sources: It is the sugar present in milk.
- In human milk, its concentration is 7.4 g/dl.

المصادر: هو السكر الموجود في الحليب. في حليب الأم، يبلغ تركيزه 7.4 جم/ديسيلتر.

- It may appear in urine in late pregnancy and during lactation.

قد يظهر في البول في أواخر الحمل وأثناء الرضاعة.



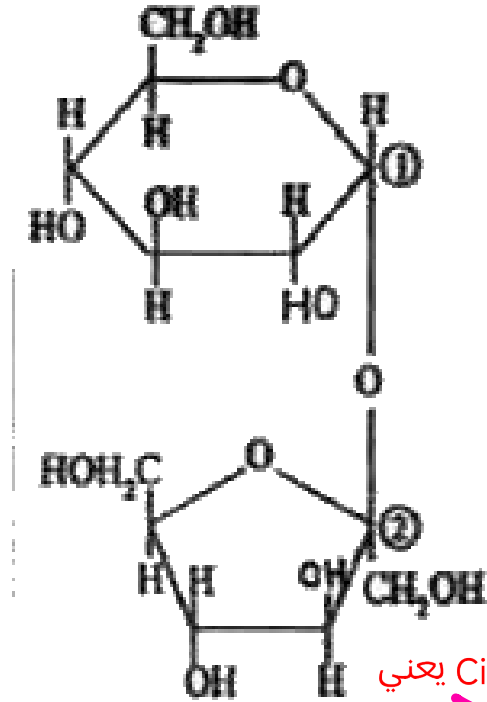
د β $\rightarrow$ β

Sucrose: سكر الطاولة

ساهم OH تبعت الكربون رقم 1

- Structure: it is formed of 2 molecules of α -D- glucose and β -D-fructose linked together by α 1- β 2-glycosidic bond.

* التركيب: يتكون من جزيئين من ألفا-د-جلوكوز وبيتا-د-فركتوز مرتبطين معًا برابطة جليكوسيدية ألفا-1- β 2.

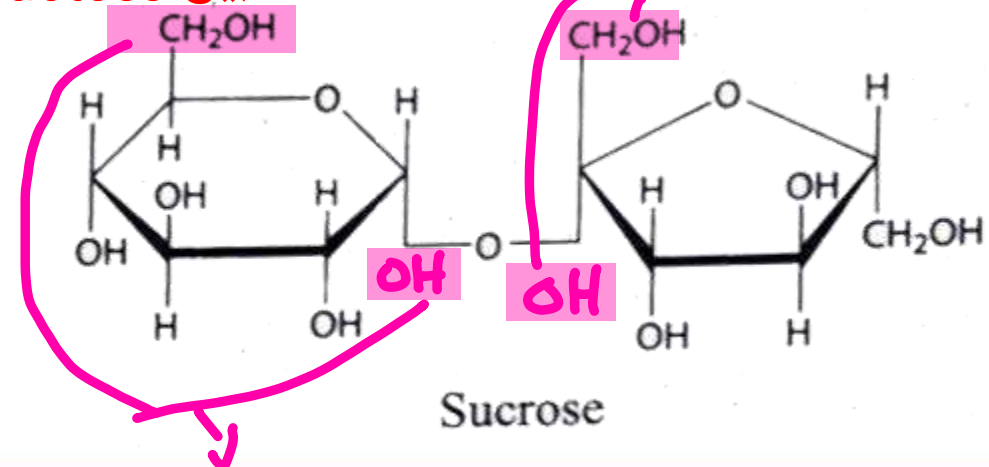


إذا كان في نفس اتجاه Cis يعني في وضع بيتا

- Sources: Anomeric glucose and Anomeric fructose بين
- Cane and beet sugar.
- It is also present in pineapple and carrot.

* المصادر:

* سكر القصب وسكر البنجر.
* يوجد أيضًا في الأناناس والجزر.



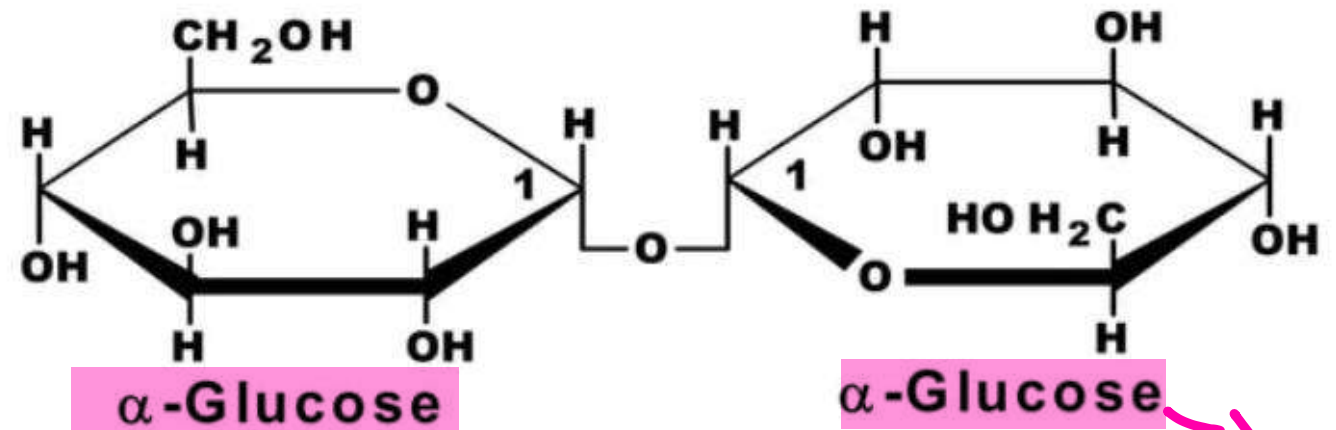
إذا كان في اتجاهين متعاكسين trans يعني راح يكون في وضع بيتا

Trehalose

التريهالوز

- It is formed of 2 α -glucose units linked by α -1,1- glycosidic linkage.
- يتكون من وحدتين من ألفا-جلوكوز مرتبطتين برابطة جليكوسيدية α -1,1
- Some bacteria, fungi, plants and invertebrate animals synthesize it as a source of energy, and to survive freezing and lack of water.

نقوم بعض البكتيريا والفطريات والنباتات والحيوانات اللافقارية بتصنيعه كمصدر للطاقة، وللبقاء على قيد الحياة في حالة التجمد ونقص الماء.



بين Anomeric ذرة 1 من نوع الفا

بين Anomeric ذرة 1 من نوع الفا

مصنع يعني لا يكونه جسم الانسان "يتم الحصول عليه عن طريق التغذية "

Lactulose

- Lactulose is a synthetic disaccharide sugar composed of two simple sugars, galactose, and fructose.

* اللاكتولوز هو سكر ثنائي اصطناعي يتكون من سكرين بسيطين، الجالاكتوز والفركتوز.

- The specific glycosidic bond in lactulose is a $\beta(1\rightarrow4)$ glycosidic bond.

الرابطه الجليكوسيدية المحددة في اللاكتولوز هي رابطه جليكوسيدية $\beta(14)$.

- It is not naturally occurring in the human body but is produced through a chemical reaction from lactose

* لا يوجد بشكل طبيعي في جسم الإنسان، ولكنه يُنتج من خلال تفاعل كيميائي من اللاكتوز

ليس له انزيم في جسم الانسان ليقوم بتحليله وبالتالي لا يمتص في الأمعاء الدقيقة ولا الغليظة

Lactulose →

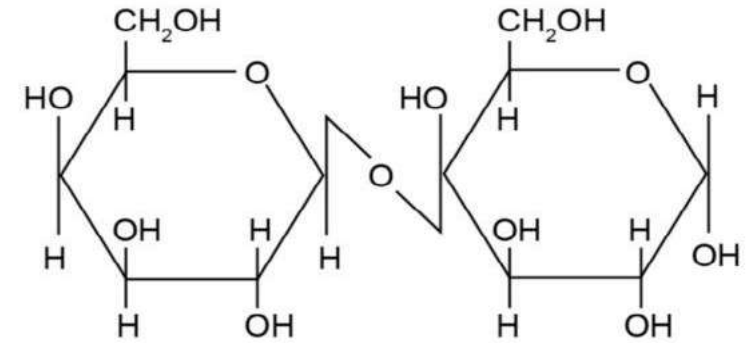
Lactulose is commonly used as a medication and a medical-grade laxative for the treatment of **constipation and certain liver disorders.**

It is not absorbed or broken down in the small intestine.

يُستخدم اللاكتولوز عادةً كدواء وملين طبي لعلاج الإمساك وبعض اضطرابات الكبد. لا يتم امتصاصه أو تكسيره في الأمعاء الدقيقة.

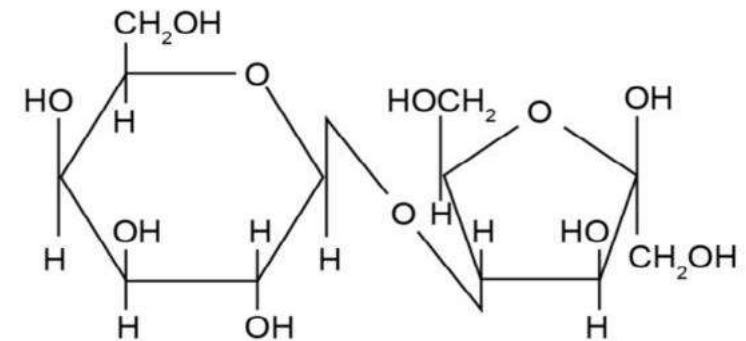
ينزل الى large intestine ويحدث له fermentation بواسطة البكتيريا الموجودة في colon وبالتالي يتكون عنا مجموعة من الغازات و الأحماض وبالتالي يؤدي الى زائدة الاسموية بداخل large intestine وبالتالي يسحب الماء الموجود ويعمل تلين الفضلات ويسمح بخروج الفضلات بسهولة

Lactose (galactose – glucose)



Isomerization

Lactulose (galactose – fructose)



Lactulose used for hepatic encephalopathy treatment & reduction blood ammonia levels.

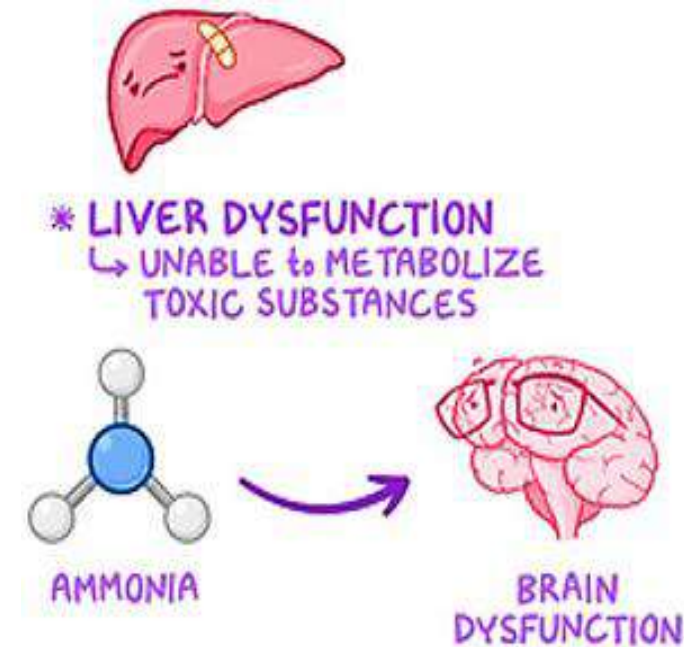
* يُستخدم اللاكتولوز لعلاج اعتلال الدماغ الكبدي وخفض مستويات الأمونيا في الدم.

- Lactulose reaches the colon.
- In the colon, lactulose is **fermented by gut bacteria**, leading to the production of organic acids and gases, including lactic acid and acetic acid.
- These acids, creating an environment that favors the conversion of ammonia (NH_3) into ammonium ions (NH_4^+).
- Ammonium ions are poorly absorbed in the colon, so they remain in the gut and are eventually excreted in the stool

* يصل اللاكتولوز إلى القولون.
* في القولون، يتم تخمير اللاكتولوز بواسطة بكتيريا الأمعاء، مما يؤدي إلى إنتاج حمض عضوية وغازات، بما في ذلك حمض اللاكتيك وحمض الأسيتيك.

* تخلق هذه الأحماض بيئة تُفضل تحويل الأمونيا (NH_3) إلى أيونات الأمونيوم (NH_4^+).

* يتم امتصاص أيونات الأمونيوم بشكل ضعيف في القولون، لذلك تبقى في الأمعاء وتُطرح في النهاية مع البراز.



Disaccharides:

- As is evident from the name, a disaccharide consists of two monosaccharide units (similar or dissimilar) held together by a glycosidic bond.

* كما هو واضح من الاسم، يتكون السكر الثنائي من وحدتين من السكريات الأحادية (متشابهة أو مختلفة) مرتبطتين معًا برابطة جليكوسيدية.

- They are crystalline, water-soluble and sweet to taste.

- The disaccharides are of two types:

* وهي بلورية، قابلة للذوبان في الماء، وحلوة المذاق.
* تنقسم السكريات الثنائية إلى نوعين:

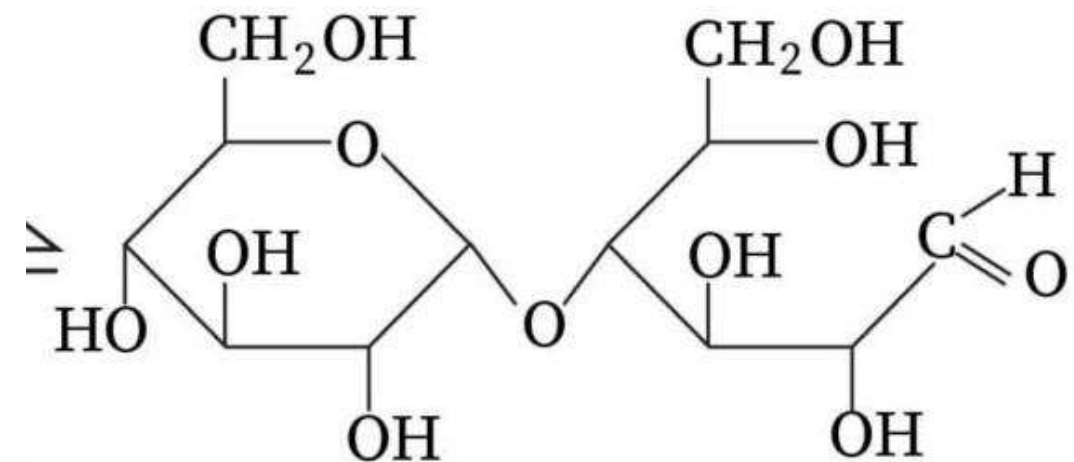
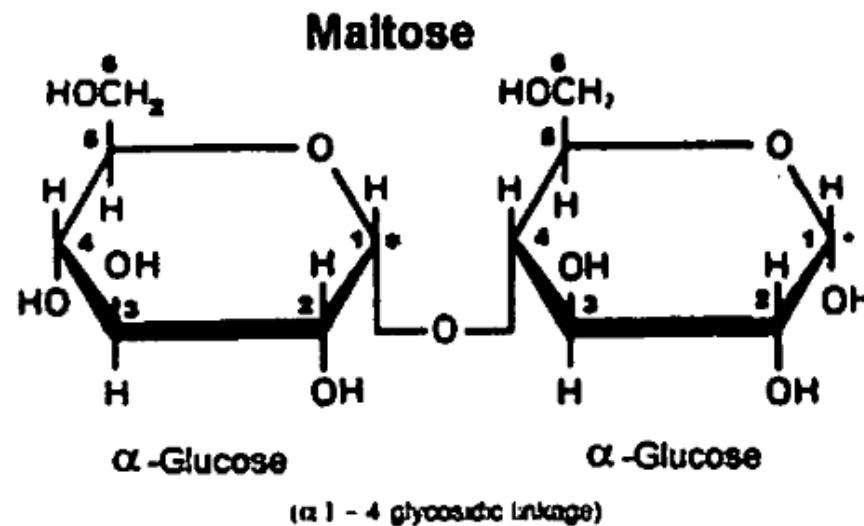
1. **Reducing disaccharides** with free aldehyde or keto group e.g. **maltose and lactose**.
2. **Non-reducing disaccharides** with no free aldehyde or keto group e.g. **sucrose and trehalose**.

1. السكريات الثنائية المختزلة التي تحتوي على مجموعة ألدهيد أو كيتون حرة، مثل المالتوز واللاكتوز.
2. السكريات الثنائية غير المختزلة التي لا تحتوي على مجموعة ألدهيد أو كيتون حرة، مثل السكروز والتريهالوز.

Reducing disaccharides

- In solution, these disaccharides can undergo mutarotation, where the free anomeric carbon can open and close, allowing them to reduce certain reagents, such as Benedict's which is used in tests for reducing sugars.

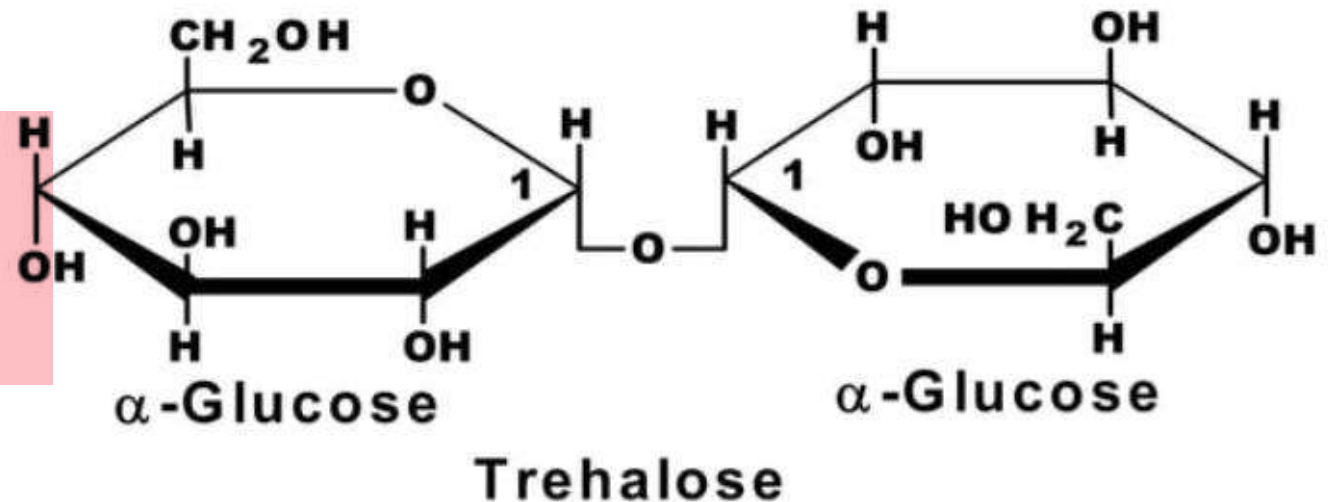
في المحلول، يمكن أن تخضع هذه السكريات الثنائية لعملية التبدل التلقائي، حيث يمكن لذرة الكربون الأنوميرية الحرة أن تفتح وتغلق، مما يسمح لها باختزال بعض الكواشف، مثل كاشف بنديكت المستخدم في اختبارات السكريات المختزلة.



Non-reducing disaccharides

- Non-reducing disaccharides do not undergo mutarotation and do not react with reagents like Benedict's solution, as they lack a free aldehyde or keto group.

لا تخضع السكريات الثنائية غير المختزلة للتغير التلقائي في الدوران ولا تتفاعل مع الكواشف مثل محلول بنديكت، لأنها تفتقر إلى مجموعة ألدهيد أو كيتو حرة.



Benedict's test- for reducing sugars

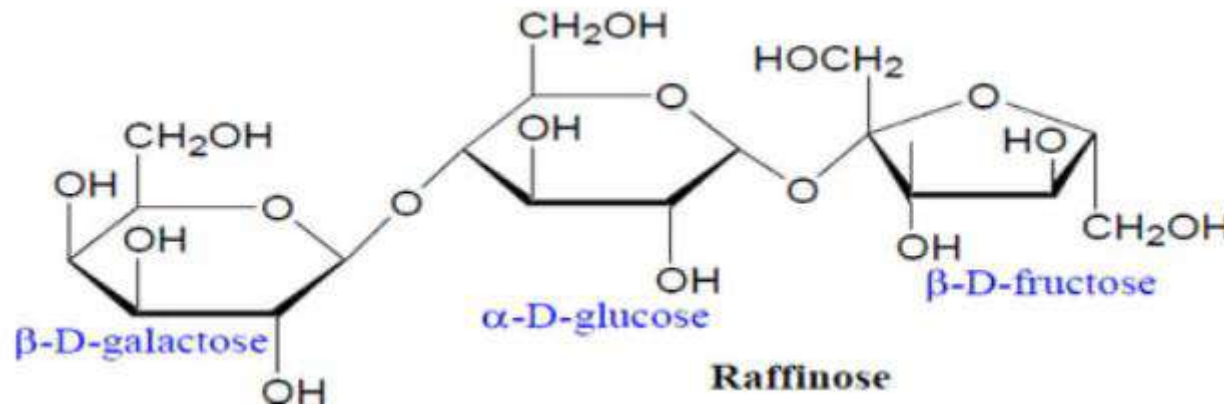
اختبار بنديكت - للسكريات المختزلة



Oligosaccharides

- Oligosaccharides contain from 3 to 10 monosaccharide units.
- Raffinose an oligosaccharide found in peas and beans

*تحتوي قليل السكريات على 3 إلى 10 وحدات من السكريات الأحادية.
*رافينوز، وهو قليل السكريات موجود في البازلاء والفاصوليا



THANK YOU