

وهي مركبات تتألف من الكربون والهيدروجين و الأوكسجين وتكون نسبة الهيدروجين إلى الأوكسجين كنسبتها في الماء أي 1:2 وتكون الكربوهيدرات حوالي 85-90% من المواد الصلبة التي تدخل في تركيب الأغذية النباتية وهي من المصادر الرئيسية للطاقة في تغذية الإنسان ، وأن معدل الاحتياج اليومي للإنسان البالغ 500-800غم/يوم وهذا يتوقف على نوع العمل والجهد الذي يبذله.

### تصنيف الكربوهيدرات

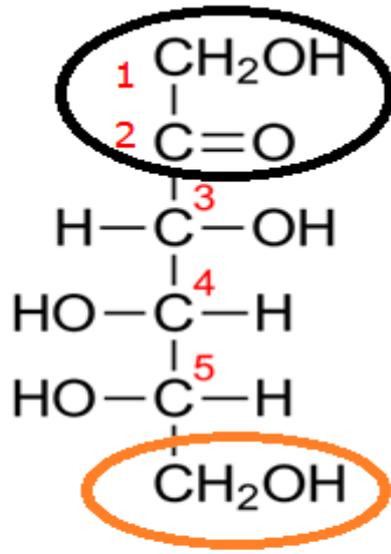
تقسم الكربوهيدرات إلى ثلاث أصناف رئيسية حسب الوحدات البنائية التي يحتويها السكر

### 1-السكريات البسيطة :

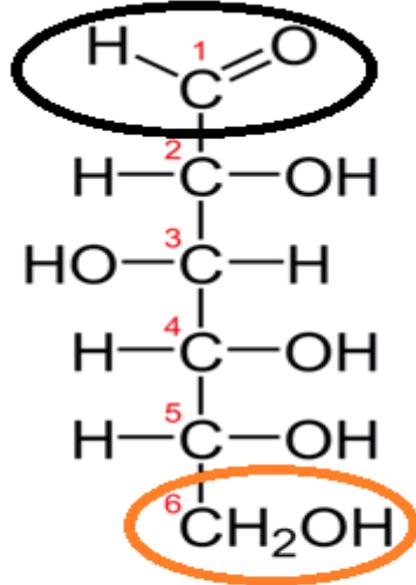
#### السكريات الأحادية : Monosaccharides

ويطلق على قسم منها الهكسوزات Hexoses لأحتوائها 6 ذرات كربون و6 ذرات اوكسجين و12 ذرة هيدروجين ،وهي السكريات التي لا يمكن أن تتحلل إلى وحدات أصغر منها بواسطة التحلل المائي وتسمى السكريات البسيطة أحياناً مثل الكلوكوز والفركتوز والكالكتوز والمالتوز.

ويطلق على سكر الكلوكوز سكر العنب او سكر الدم او الدكستروز ويوجد في الكثير من الفواكه والخضراوات ويحصل عليه الجسم من تحلل العديد من الكربوهيدرات ذات الأوزان الكبيرة كالنشأ ،أما الفركتوز يطلق عليه سكر الفواكه ويوجد في كثير من الفواكه بجانب الكلوكوز وترجع أهميته الفسلجية الى تحوله الى كلوكوز وتكوين الكلايكوجين في الكبد الذي يتحول بدوره لينتج الكلوكوز في الدم ،وأن الكالكتوز ينتج من تحلل الاكتوز (سكر الحليب) اما بالحامض او بالأنزيمات الهاضمة ويتحول الى كلايكوجين في الجسم



**ketose  
fructose**



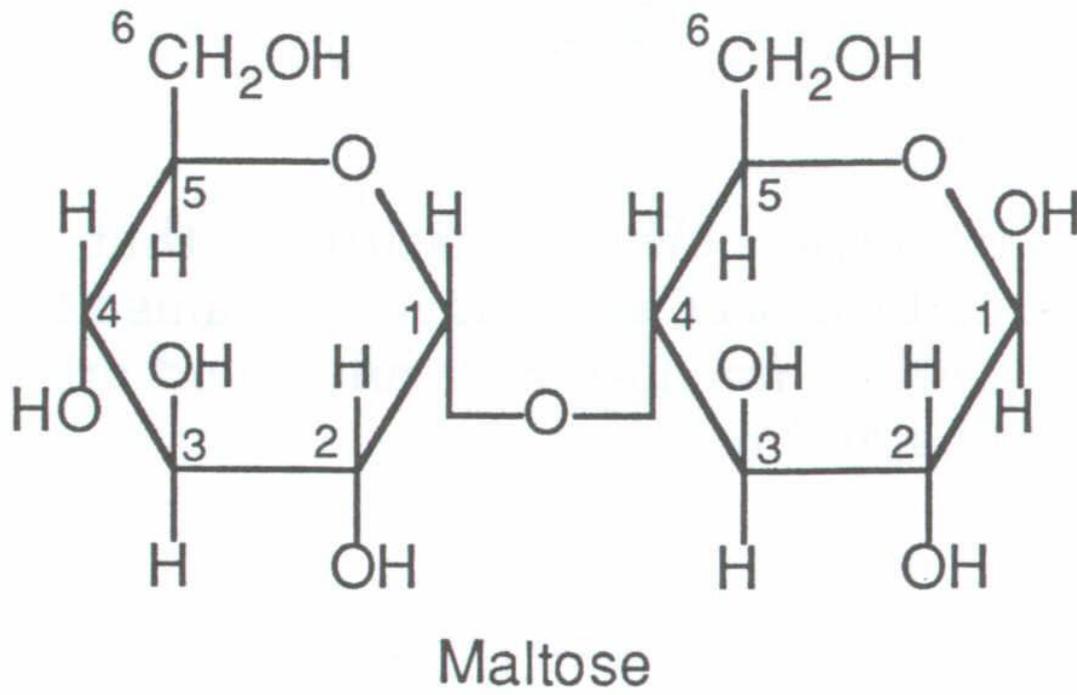
**aldose  
glucose**

### Disaccharides: السكريات الثنائية

وهي السكريات الناتجة من اتحاد جزأين من السكريات الاحادية السداسية والرمز العام لها  $C_{12}H_{22}O_{11}$  واهمها السكروز والمالتوز واللاكتوز ، حيث تتحلل مائياً إلى وحدتين من السكريات الاحادية وهي من السكريات الشائعة في المملكة النباتية مثل سكر القصب والعنب كما أنها توجد في الحليب ، ومن أمثلة للسكريات الثنائية :

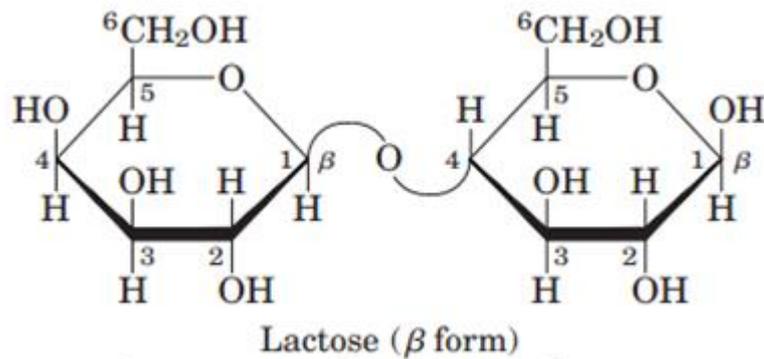
#### 1- المالتوز : maltose سكر العنب

يتكون المالتوز من جزئيتين من الجلوكوز مرتبطين بواسطة رابطة جليكوسيدية ، وينتج المالتوز من هضم النشا النباتي والحيواني ( وهو أحد نواتج تحلل النشا) بواسطة إنزيم الأميليز الموجود في اللعاب والأمعاء ليعطي جزئيين من الجلوكوز.



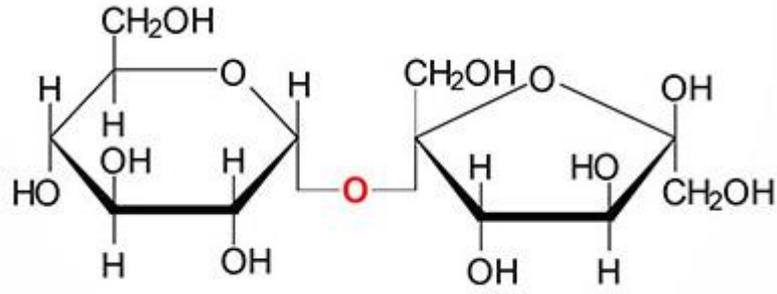
### 2- اللاكتوز : Lactose سكر الحليب

يوجد فقط في الحليب ويمكن تحلله إلى جزئ جلوكوز وآخر جلاكتوز بواسطة إنزيم اللاكتاز الموجود في الأمعاء وهو أنزيم نشط لدي الأطفال الرضع .



### 3-السكروز : sucrose سكر القصب أو سكر البنجر

يتحلل إلى جزئ جلوكوز وآخر فركتوز بواسطة إنزيم السكريز ويطلق عليه أحياناً إنزيم إنفرتيز ، في المعدة يتحلل بالحامض حيث لا يوجد في العصارة المعدية انزيم يحلله ،ولكن يتحلل بواسطة إنزيم الانفرتيز في الأمعاء ، والسكروز حلو المذاق .



Sucrose

## السكريات الثلاثية :

تحتوي هذه السكريات على ثلاث جزيئات من السكريات الأحادية مثال الـ **Raffinose** ويتكون من الفركتوز والكلوكوز والكالكتوز ويوجد في البنجر السكري بكميات قليلة .

## 2- السكريات العديدة ( المتعددة ) : polysaccharides

هي عبارة عن سلاسل طويلة مستقيمة أو متشعبة polymer ناتجة عن ترابط نوع واحد من وحدات سكر أحادي متكرر أو أكثر بواسطة رابطة جلايكوسيدية glycosidic bond مع حذف جزئية ماء، اهم انواع السكريات المتعددة في الطبيعة - :

### النشأ Starch

ويسمى **Glucosan** او **Glucan** يوجد النشأ في النباتات بشكل حبيبات ذات أشكال وأحجام متميزة باختلاف مصدرها يعطي عند التحلل جزيئات كلوكوز فقط وهو موجود في البطاطا ، الحبوب ، ..... الخ . وهو من اهم مصادر الاغذية الكربوهيدراتية وهو ذو وظائف خزنية للسكريات الاحادية ومن المكونات الرئيسية للنشأ هي :

1- الاميلوز **Amylose** ويشكل (1-30%) من جزيئة النشأ وهي سلاسل غير متفرعة من جزيئات الكلوكوز ترتبط مع بعضها البعض باواصر من نوع  $\alpha$  1-4 .

2- الاميلوبكتين **Amylopectin** ويشكل (80-85%) من تركيب النشأ يتكون من سلاسل متشعبة من جزيئات الكلوكوز مرتبطة مع بعضها البعض باواصر من  $\alpha$  1-4 و  $\alpha$  1-6 .

لايزوب النشأ في الماء البارد: وذلك بسبب وجود طبقة بلورية محيطة به ولكن اذا حضر معلق من النشأ وسخن المعلق الى درجة حرارة معينة فإن حبيبات النشأ تمتص الماء وتتضخم وينفجر الجدار الخارجي ويختلط محتوياته بالماء فتتكون عجينة لزجة هلامية تسمى هذه العملية بالنهلم

Gelatinization وهذا يحدث في 65-67 درجة مئوية ، وعند تبريد المحلول الناتج تزداد لزوجته ويصبح هلامي الشكل وتزداد صلابة الهلام ولزوجته بزيادة الأميلوز ،يستفاد من هذه الظاهرة في صناعة الكاسترد والمحلبي .

### السليولوز :

يتكون السليولوز من جزيئات الكلوكوز وهي عبارة عن الألياف الغذائية غير الذائبة في الماء وليس للسليولوز قيمة غذائية للإنسان لخلو العصارات الهاضمة من أنزيم يحلل هذه المادة ولكنه يفيد في تنظيم أعمال الجهاز الهضمي والكميات القليلة من السليولوز تكون ضرورية لجسم الإنسان لأنه يسبب للغذاء مرونة او ليونة وله فائدة في فسلفة التغذية وحركة الغذاء في الأمعاء تلافياً لحدوث الأمساك.

### المركبات البكتينية

توجد المركبات البكتينية Pectic Compuonds في جدران الخلايا النباتية وتسبب تماسكها، كما توجد في قشور كثير من الفواكه كالحمضيات والتفاح والجزر والأبصال، ويمكن ملاحظة ثلاثة أنواع من المركبات البكتينية في النباتات هي:

#### أ- حمض البكتيك Pectic acid

#### ب - البكتين Pectin

#### ب - البكتين الاولي Protopectin

وتوجد المركبات البكتينية عادة في الصفيحة الوسطية بين جدر الخلايا النباتية،

**حامض البكتيك** يتكون من خلال اتحاد عدد من جزيئات حمض الجالاكتويورونيك Galacturonic acid متحدة مع بعضها البعض بروابط من النوع (1.6-a-) مكونة سلسلة مستقيمة غير متفرعة،

**والبكتين** مركب اساسي وهام في بنية الجدار الخلوي يتكون من حوالي 200 وحدة من حمض الجالاكتويورونيك (Galacturonic acid-a-) وتصل نسبة البكتين في ثمار التفاح إلى 10% وفي قشور الليمون إلى 35% من الوزن الجاف، ويكون البكتين محلولاً غروباً في الماء حيث يتحول إلى الحالة الصلبة أو الجل Gel بإضافة تركيزات مخففة من الكحول أو تركيزات عالية من السكر واستغلت مقدرة البكتين للتحويل إلى الحالة الصلبة أو الجل تجارياً لتصنيع الأغذية الهلامية.

**أما البروتوبكتين Protopectin** كما يكثر بكميات في ثمار بعض النباتات كالتفاح والكمثري وأثناء نضج الثمار يتفكك البروتوبكتين الموجود في الصفيحة الوسطى وتصبح الثمار أكثر طراوة وأسهل مضغاً من الثمار الخضراء حيث ترتبط الخلايا مع بعضها بقوة ومثانة.و البروتوبكتين فهو الجزء غير الذائب في الماء ويوجد بصورة طبيعية في النباتات وعند تسخين الأنسجة النباتية الغنية بالبروتوبكتين مثل التفاح وقشور الحمضيات بوجود الماء مع وجود الحامض يتحول البروتوبكتين

الى مادة قابلة للذوبان تدعى البكتين ، يستخدم في صناعة الجلي والمرببات لأكسابها القوام الهلامي عند إضافة السكر والحامض ، كما أن البكتين هو السبب في أكساب معجون الطمطة اللزوجة والقوام الكثيف وتضبيب عصير البرتقال .

### فوائد الكربوهيدرات :

1- مصدر كبير للطاقة حيث ينتج عن تحللها وأكسدتها طاقة تستخدم في التفاعلات البيوكيميائية لجميع الكائنات الحية ، كل 1 غرام من السكر ينتج عنه 4 سعرات حرارية.

2- تخزين الطاقة الكيميائية المشتقة من الكربوهيدرات على شكل مركبات غنية بالطاقة مثل أدينوسين ثلاثي الفوسفات ATP وكوانيين ثلاثي الفوسفات GTP.

3- تدخل الكربوهيدرات في التركيب البنائي لجدار الخلية

4- وقود الجهاز العصبي المركزي : حيث لكي يستطيع الدماغ وبقية أجزاء الجهاز العصبي المركزي القيام بوظائفه في تنظيم الجسم، لا بد من توفر الجلوكوز لأنه مصدر الطاقة الرئيسي لهذا الجهاز الهام، وإن نقص الجلوكوز في الدم يؤدي إلى ضعف عمليات التفكير والتركيز الذهني وبالتالي تكثر الأخطاء في المواقف التي تحتاج إلى سرعة التفكير وحسن التصرف.

5- تحسين عملية الهضم .

6- تنظيم احتراق الدهون