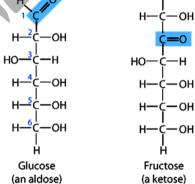
Chapter 1 The Chemistry of Organic Molecules

- المركبات العضوية تتضمن: -:The organic molecules includes →
 - 1 Carbohydrates. (السكريات (السكريات الكربو هيدرات السكريات السكريات الكربو
 - 2 Lipids. الدهون
 - البروتينات. Proteins
 - 4 Nucleic Acids. الأحماض النووية

Carbohydrates

- الكربو هيدرات لها ثلاث أنواع -:Carbohydrates have 3 types
 - السكريات الأحادية .Monosaccharides
 - السكريات الثنائية .Disaccharides
 - لسكريات المعقدة (عديدة التسكر) Polysaccharides



Monosaccharides:-

السكريات الأحادية

• <u>Glucose</u>, with <u>six carbon</u> atoms, is a <u>hexose</u> and has a molecular formula of C₆H₁₂O₆. الجلكوز سداسي فرات كربون ويسمى هكسوز (أي سكر سداسي) وصيغته الجزيئية

<u>Examples of Monosaccharides</u>: (Glucose – Fructose – Galactose)

- Ribose and Deoxyribose, with five carbon atoms, are pentose sugar. when we will be a sugar atoms, are pentose sugar. when the limit is a sugar atoms, are pentose sugar.
- They are found respectively in the nucleic acids **RNA** and **DNA**.

 وهي تتواجد بالتتابع في الحمض النووي الرايبوزي، والحمض النووي منقوص الأكسجين.
- Function of Monosaccharides (Glucose):-
- ✓ Glucose is <u>broken down</u> during <u>cellular respiration</u>, produces <u>ATP</u> molecules. ATP يتكسر الجلكوز خلال التنفس الخلوي وينتج جزيئات

Disaccharide:-

السكريات التنائية

A disaccharide contains two monosaccharides that have joined during a dehydration reaction.

يحوي السكر الثنائي اثنين من السكريات الأحادية والتي ترتبط خلال تفاعل نزع للماء.

Examples of Disaccharide:-

(Maltose – Sucrose – Lactose)

من أمثلة السكريات الثنائية (المالتوز - السكروز - اللاكتوز

when two glucose molecules bond together.

يتكون سكر المالتوز الثنائي عندما يرتبط جزيئات من معا.

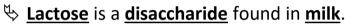
Maltose = glucose + glucose

Sucrose (table sugar) forms from glucose and fructose monomers. سكر السكروز (سكر المائدة) يتكون من وحدات صغيرة جلكوز و فراكتوز.

فراكتوز Sucrose = glucose + جلكوز Sucrose = mكروز

the tis extracted from the stems of sugarcane or the roots of sugar beets to use as table sugar.

وهو يستخرج من سيقان قصب السكر وجذور بنجر السكر ليستخدم كسكر للمائدة

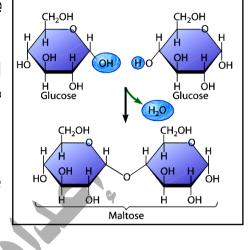


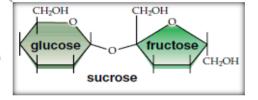
اللاكتوز هو سكر تنائي يوجد في الحليب.

🔖 **Lactose** is **glucose** combined with **galactose**.

اللاكتوز عبارة عن جلكوز متحد مع جالاكتوز.

Lactose = glucose + galactose





Polysaccharides:-

السكريات المعقدة

→ <u>Polysaccharides</u> are <u>polymers</u> of <u>monosaccharides</u> <u>linked together</u> by dehydration reactions.

السكريات المعقدة هي وحدات كبيرة من السكريات الأحادية المرتبطة معاً بواسطة تفاعلات نزع للماء.

→ When <u>an organism</u> needs <u>energy</u>, the <u>polysaccharide</u> is <u>broken down</u> to <u>release sugar</u> molecules.

عندما يحتاج المخلوق الحي للطاقة فإن السكر المعقد (العديد) يتكسر لتحرير جزئيات السكر.

Examples of Polysaccharides:-

(Starch – Glycogen – Chitin – Cellulose)

أمثلة السكريات المعقدة: (النشا - الجلايكوجين - الكايتين - السليلوز)

- → Starch is a storage polysaccharide in plants. النشا سكر معقد ومخزن في نباتات مثل
 - Potatoes and grains, such as wheat, corn, and rice, are the major sources of starch in the human diet.

البطاطا والحبوب مثل القمح والذرة والأرز، وهي المصدر الرئيسي للنشا في تغذية الإنسان.

→ <u>Glycogen</u>: Animals store glucose as glycogen.

الحيوانات تخزن الجلكوز ك جلايكوجين

■ Most of our **glycogen** is **stored** in **liver** and **muscle cells**, which **hydrolyze** the **glycogen** to release **glucose** when it is **needed**.

معظم الجلايكوجين مخزن في الكبد والعضلات، ويحللان الجلايكوجين إلى سكر عندما نحتاجه.

→ Chitin, is forming the exoskeleton of insects and crustaceans.

الكايتين يكون الهيكل الخارجي الصلب لكلاً من الحشرات والقشريات.

→ Cellulose encloses plant cells. (في صورة الجدار الخلوي) السليلوز يحيط بالخلية النباتية (في صورة الجدار الخلوي)

Lipids

ightharpoonup Lipids are insoluble in water. الدهون غير ذائبة في الماء

Functions of Lipids:-

(Energy Storage)

- ⇒ The main function of fats is energy storage. A Gram of fat stores more energy than carbohydrates.
 - الوظيفة الرئيسية للدهون هي تخزين الطاقة. يخزن الجرام الواحد من الدهون أكثر من الكربو هيدرات.
- ⇒ Fat, a well-known lipid, is used for both insulation and energy storage by تستخدم الدهون في كلاً من العزل وتخزين الطاقة بواسطة الحيوانات animals.
- ⇒ We are familiar with **fats** and **oils** because we use them as foods and for نحن معتادون على الزيوت والدهون لأننا نستخدمهما كغذاء وطهى الطعام. cooking.

Types of Lipids:- (Fats – Phospholipids – Steroids – Waxes)

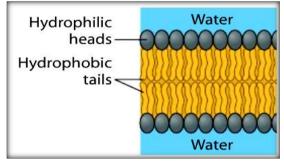
أمثلة الدهون: (الدهون - الدهون النفسفرة - السيتر ويدات - الشموع)

Phospholipids and steroids are also important lipids found in living things.

الدهون المفسفرة والسيتر ويدات أيضاً من الدهون المهمة التي توجد في المخلو قات الحية.

⇒ **Phospholipids** and **steroids** are the major components of the plasma membrane in cells. الدهون المفسفرة والستيرويدات هي المكونات الأساسية في

الغشاء البلازمي للخلايا.



⇒ **Waxes**, tend to have a protective function in living things.

الشموع لها (تهدف لامتلاك) وظائف حماية في المخلوقات الحية.

⇒ Cells could not exist without **phospholipids**.

لا يمكن أن تتواجد الخلية بدون الدهون المفسفرة.

⇒ **phospholipids** the major component of cell membranes.

الدهون المسفرة هي المكون الأغلب للغشاء البلازمي.

Types of Lipids (By Carbon chain Structure):- (Saturated – Unsaturated)

أنواع الدهون (بناء على تركيب سلسلة الكربون): (مشبعة - غير مشبعة)

- الدهون غير المشبعة (نعوي روابط ثنائية في سلسلة العربون) (Unsaturated Lipids:- (Double Bonds 🗘

- ⇒ <u>Fatty acids</u> and <u>fats</u> with <u>double bonds</u> in the <u>carbon chain</u> are said to be <u>unsaturated</u>. الأحماض الدهون والدهون التي تحوي روابط ثنائية في سلسلة الكربون بـ غير المشبعة.
- → Most plant fats are <u>unsaturated</u> oils, such as <u>Corn oil</u>, <u>olive oil</u>, and other <u>vegetable oils</u>. أغلب الدهون النباتية هي زيوت غير مشبعة مثل زيت الذرة وزيت الخضروات (النباتات الأخرى).
- الدهون المشبعة (تحوي روابط أحادية في سلسلة الكربون) Saturated Lipids:- (Single Bonds)
- ⇒ <u>Fatty acids</u> and <u>fats</u> with <u>single bonds</u> in the <u>carbon chain</u> are said to be <u>saturated</u>. بالأحماض الدهون والدهون التي تحوي روابط أحادية في سلسلة الكربون بالمشبعة.
- ⇒ <u>Butter</u> and <u>beef fat</u> are <u>solid</u> at <u>room temperature</u>. They are <u>saturated</u> fats. الزيدة و دهون الأبقار تكون صلبة في درجة حرارة الغرفة وهي دهون مشبعة.
- ⇒ <u>Butter</u> and <u>beef fat</u> <u>have no double bonds</u>; these fats may <u>contribute to</u> cardiovascular disease.

لا تحوي الزبدةن ودهون الأبقار روابط مزدوجة، وقد تؤدي هذه الدهون إلى الإصابة بـ أمراض القلب الوعائبة.

Steroids have the same **four-ring structure** as **cholesterol**, but each differs by the **groups attached** to these rings.

السيترويدات لها نفس التركيب الحلقي الرباعي مثل الكوليسترول، ولكن يختلف كلاً منهما باختلاف المجموعات المر تبطة بهذه الحلقات.

Proteins

Importance of protiens:-

أهمية البروتينات

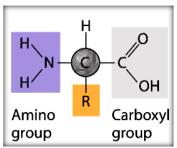
- Proteins are important to the <u>structures of cells</u> and <u>organisms</u> and participate in everything they do.

 البر وتينات مهمة لتر اكيب الخلية و المخلوقات و تشارك في كل شيء تقوم به.
- The most important role for proteins is as enzymes. الدور الأكثر أهمية للبروتينات هو كانزيمات.
- Themoglobin in <u>red blood cells</u> is a <u>transport protein</u> that <u>delivers O₂</u> to working muscles. الهيموجلوبين في خلايا الدم الحمراء هو بروتين نقل، والذي يوصل الأكسجين إلى العضلات العاملة.

Structure of protiens:-

تركيب البروتين

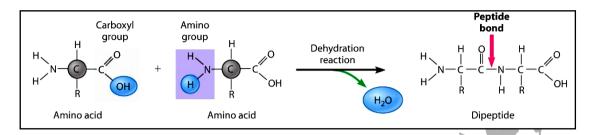
⇒ Proteins are made from <u>amino acids monomers</u> linked by <u>peptide bonds</u>. تتكون البروتينات من وحدات صغيرة أحماض أمينية مرتبطة معاً بروابط ببتيدية



- ⇒ As we see next, this <u>huge diversity of proteins</u> is based on just <u>20 building</u> <u>blocks</u>. (۲۰ وحدة أساسية فقط) وكما سوف ندرس فإن التنوع الكبير في البروتينات يقوم على (۲۰ وحدة أساسية فقط)
- ⇒ <u>The simplest amino acid</u> is <u>glycine</u>. <u>Leucine</u>, <u>Serine</u>, <u>Aspartic</u> acid are examples also.

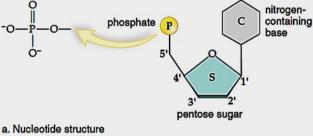
Peptide bond formation:

تكوين الرابط الببتيدية



Nucleic acids

Nucleic acids are information rich polymers of nucleotides. الأحماض النووية هي بوليمرات (وحدات كبيرة) غنية بالمعلومات تتكون من نيو كليو تيدات.



The monomers that make up nucleic a. Nucleotide structure acids are nucleotides. الواحدات الصغيرة التي تكون الأحماض النووية هي النيوكليوتيدات.

DNA has the nitrogenous bases:

DNA أربعة قواعد نيتروجينية

<u>adenine</u> (A), <u>thymine</u> (T), <u>cytosine</u> (C), <u>guanine</u> (G). الأدينين الشايمين الثايمين الأدينين

⇒ RNA also has A, C, and G, but <u>instead of thymine, it has uracil</u> (U). (A, C, G, U)

وحمض RNA يحتوي أيضاً على A و C و G، ولكن بدلاً من الثايمين فإنه يحتوي على اليوارسيل (U).

