

## Chapter 2

المركبات العضوية Organic Compounds  
الجزئيات الحيوية (Biological Molecules)

احياء السنة التحضيرية

## Lectures 2

### المحاضرة الثانية

### المركبات العضوية Organic Compounds

❖ **Organic compounds contain carbon atoms**

المركبات العضوية تحتوى على ذرات الكربون

❖ **These organic molecules are called Macromolecules Also called polymers**

هذه جزيئات العضوية تسمى جزيئات كبيرة وايضا تسمى عديدة البوليمرات

❖ **polymers made up of smaller “building blocks” called MONOMERS**

وعديدة البوليمرات تتكون من وحدات بنائية صغيرة تسمى احادية البوليمر

❖ **There are four categories of organic compounds are important to living organisms**

يوجد اربع اصناف من المركبات العضوية والمهمة للكائنات الحية وهى

1) Carbohydrates الكربوهيدرات

2) Lipids الدهون

3) Proteins البروتينات

4) Nucleic acids الاحماض النووية

د/ سالى: تدريس الطالبات اللغة الانجليزية الكيمياء الفيزياء

ملخصات مترجمة للاحياء و الكيمياء والفاونديشن والفيزياء 0583761260

خصائص ذرة الكربون Properties of carbon atom

- ❖ carbon atom has four valence electrons and it can **covalently** bind with up to four other atoms

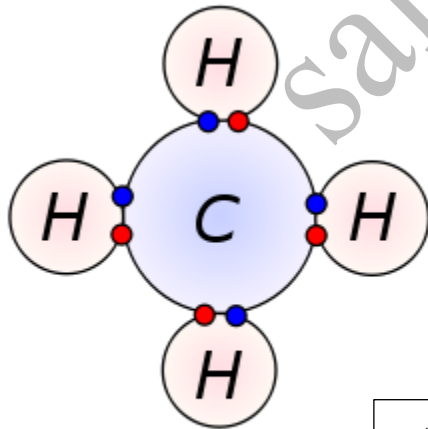
ذرة الكربون لديها اربع الكترونات تكافؤ وتستطيع ترتبط تساهميا مع اربع ذرات اخرى

- ❖ Leading to an almost infinite set of carbon structures from **simple methane** (CH<sub>4</sub>) to **complex ring and chain structures** like simple sugars or complex starch molecules

مؤدية الى مجموعة محددة من التراكيب الكربونية من الميثان البسيط الى التراكيب ذو السلسلة او الحلقة المعقدة مثل السكريات البسيطة او جزيئات النشا المعقدة

- ❖ Carbon atom can attach to **functional groups** which helps to increase the solubility and reactivity of organic molecules in water - thus making them useful to biological systems

ستطيع ذرة الكربون الارتباط بمجموعات وظيفية والتي تساعد فى زيادة الذوبانية وتفاعلات الجزيئات العضوية فى الماء والذى بالتالى يجعله مفيد فى الاجهزة الحيوية

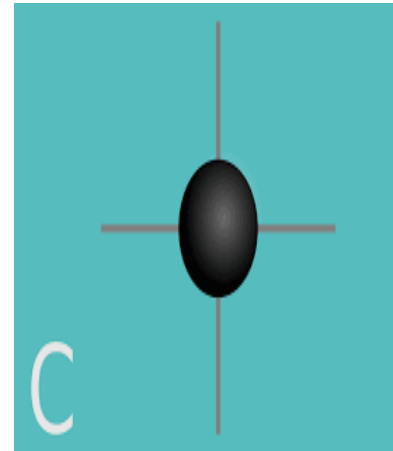


● Electron from hydrogen  
● Electron from carbon

الالكترون من الهيدروجين

الالكترون من الكربون

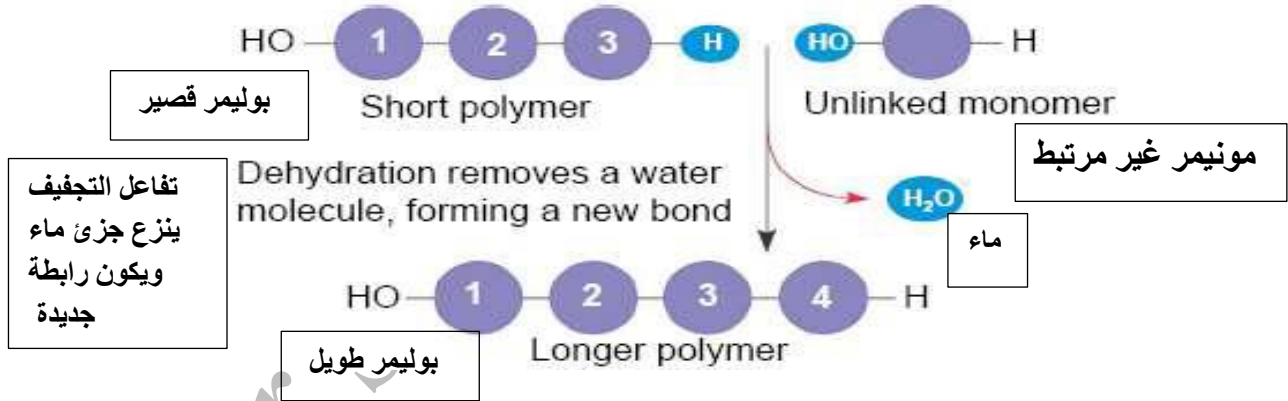
لكى يكون الرابطة التساهمية



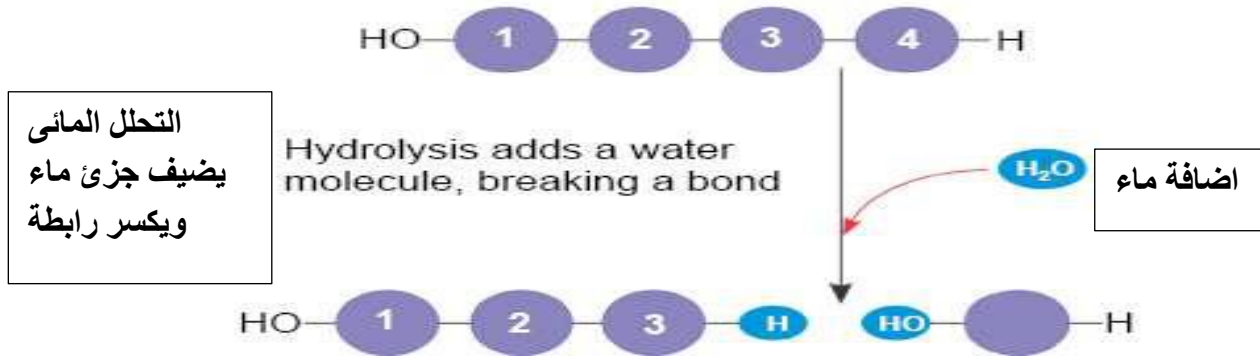
رسمة توضح انا ذرة الكربون لديها اربع الكترونات للتكافؤ

تفاعل نزع الماء Dehydration reaction او تفاعل التكثيف Condensation	Hydrolysis تفاعل اضافة الماء (التحلل المائى)
By dehydration reactions, Monomers form larger molecules بواسطة تفاعل نزع الماء المونيميرات تكون جزيئات اكبر	By Hydrolysis, Polymers can disassemble to monomers بواسطة تفاعل اضافة الماء البوليمرات تتحلل الى مونيميرات
Remove water HOH ينزع ماء	Add water HOH يضيف ماء
Forming a new bond تكون رابطة جديدة	Breaking( destruct) a bong تكسر رابطة

### 1) Condensation (Dehydration) reactions تفاعلات نزع الماء



### 2) Hydrolysis تفاعل اضافة الماء



## الكربوهيدرات Carbohydrates

- Carbohydrates are the most abundant organic molecules in organisms

الكربوهيدرات هي اكثر المركبات العضوية وفرة في الكائنات الحية

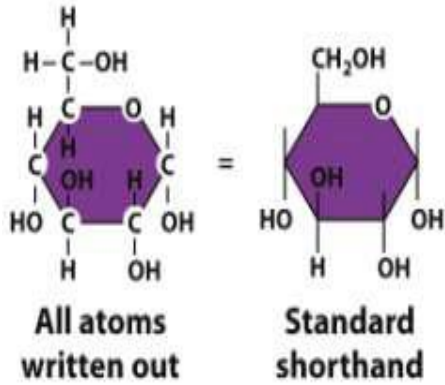
- A carbohydrate is composed of carbon, hydrogen, and oxygen atoms in a ratio of 1:2:1

المركبات العضوية تتكون من كربون وهيدروجين واكسجين بنسبة 1 كربون الى 2 هيدروجين الى واحد اكسجين

❖ for example,  $C_6H_{12}O_6$  (الجلوكوز)

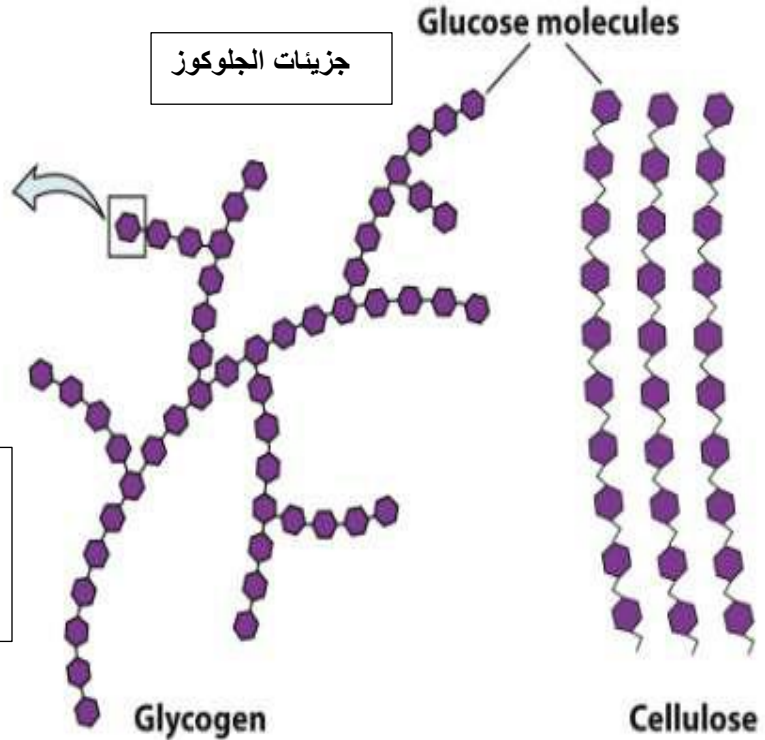
- Carbohydrates serve as energy source for the human body

الكربوهيدرات تعمل كمصدر للطاقة لجسم الانسان



كل الذرات تكتب  
**Long form**  
الصيغة المطولة

الطريقة المختصرة  
**Short form**



الجليكوجين

السيليلوز

معظم الكربوهيدرات عبارة عن سكريات Many Carbohydrates are Saccharides (Sugars)

وتنقسم الى

- I. احادية السكريات Monosaccharaides
- II. ثنائية السكريات Disaccharides
- III. عديدة السكريات Poly saccharides

1) احادية السكريات Monosaccharaides

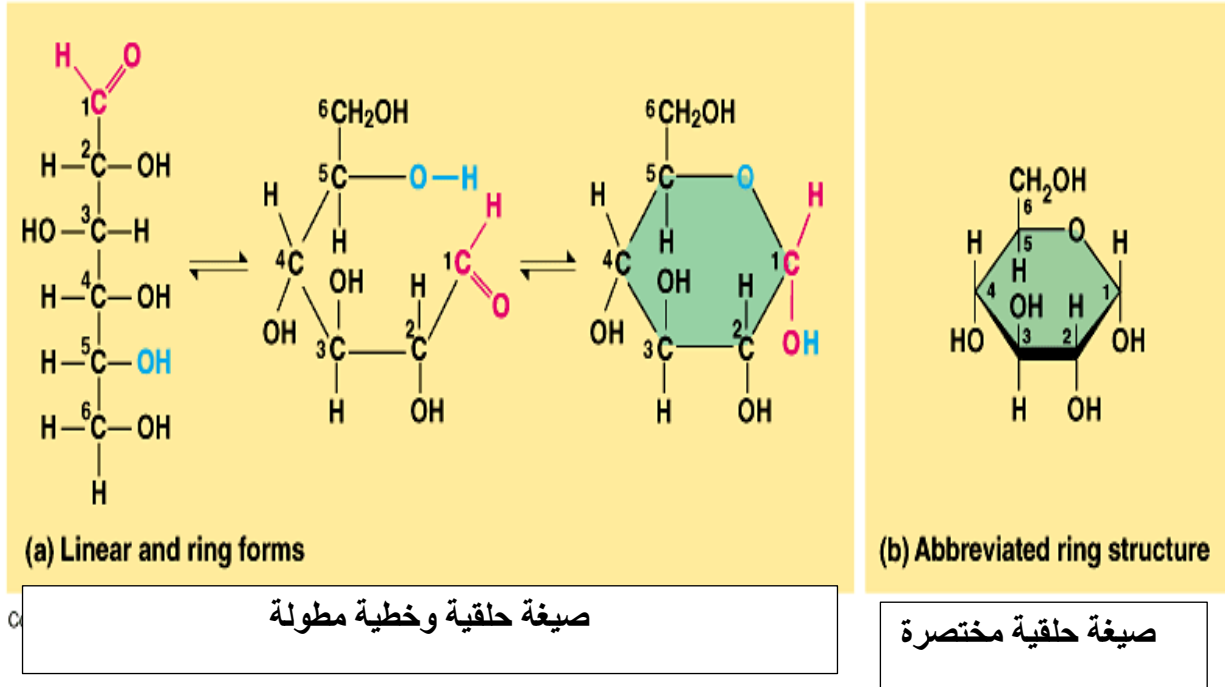
– called Single sugar molecules or simple carbohydrates  
الكربوهيدرات البسيطة

e.g. جلاكتوز galactose , سكر خماسى ribose , فركتوز fructose , جلوكوز glucose مثل

➤ In aqueous (watery) solutions, monosaccharaides form ring structures

في المحاليل المائية السكريات الاحادية تكون اشكال حلقيه

**Glucose: Chain( linear) and Ring** الجلوكوز له شكل سلسلة (خطي) وشكل حلقي



2) **Disaccharides** ثنائية السكريات

– Formed from the binding of two monosaccharaides by a **glycosidic linkage**

تتكون من اتحاد اثنين من السكريات الاحادية بواسطة رابطة سكرية

e.g. sucrose (سكر القصب) (سكر الجلوكوز و fructose)  $\longrightarrow$

lactose (سكر اللبن) (سكر الجلوكوز و galactose)  $\longrightarrow$

Maltose (سكر الشعير)  $\longrightarrow$  glucose + glucose).

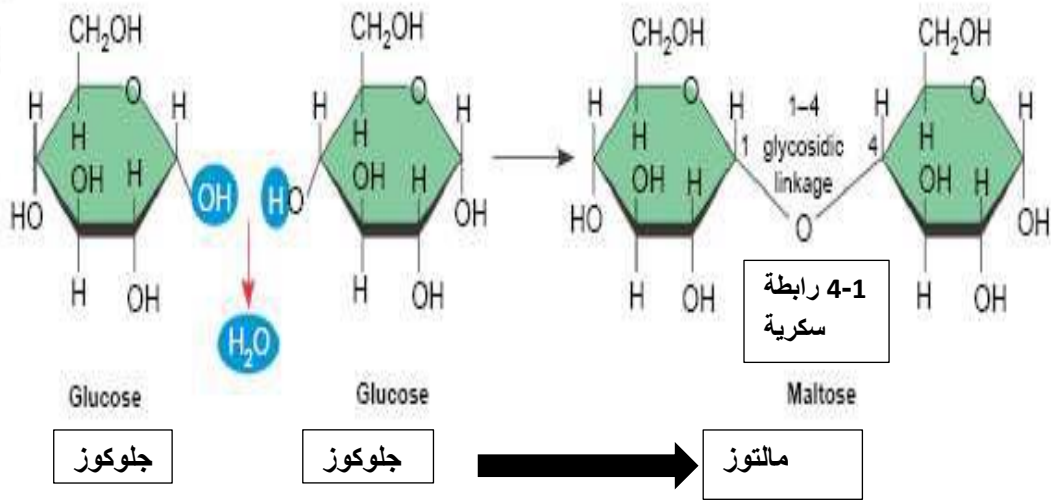
امثلة على السكريات الثنائية

• **Examples of disaccharides**

تفاعل  
نزع  
الماء في  
جزء  
المالتوز

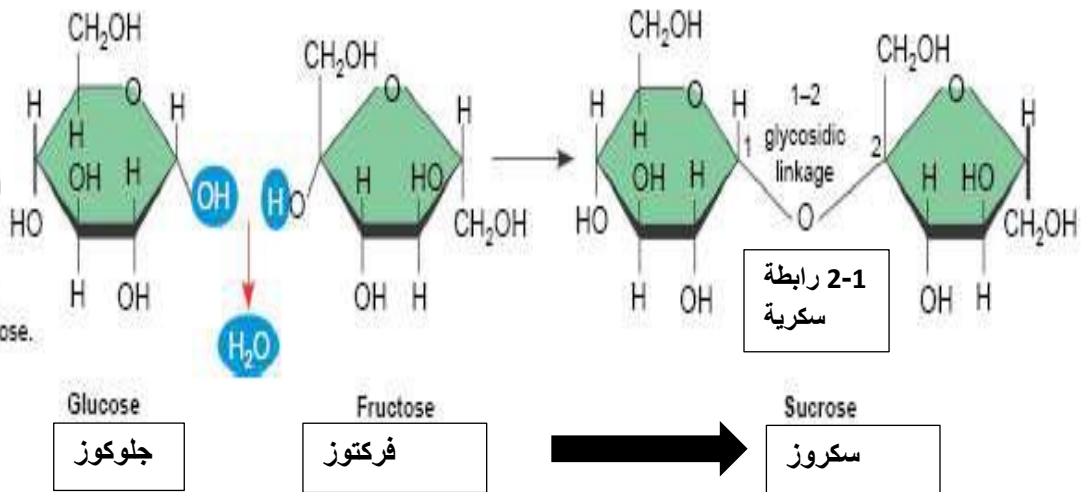
حيث  
تتكون  
الرابطة  
السكرية  
بين ذرة  
الكربون  
رقم 1  
للجلوكوز  
مع ذرة  
الكربون  
رقم 4  
للجلوكوز  
الآخر

a) Dehydration reaction in the synthesis of maltose. The bonding of two glucose units forms maltose. The glycosidic link joins the number 1 carbon of one glucose to the number 4 carbon of the second glucose. Joining the glucose monomers in a different way would result in a different disaccharide.



تفاعل نزع  
الماء في  
تكوين  
السكروز  
والسكروز  
يتكون من  
جلوكوز  
وفركتوز

b) Dehydration reaction in the synthesis of sucrose. Sucrose is a disaccharide formed from glucose and fructose. Notice that fructose, though a hexose like glucose, forms a five-sided ring.



نلاحظ ان الفركتوز بالرغم من انه سداسى الكربون فانه يكون حلقة خماسية

الرابطة السكرية في السكروز تتم بين ذرة الكربون رقم 1 للجلوكوز و 2 للفركتوز

3) **Oligosaccharides and Polysaccharides** متعددة السكريات

– Longer chains (polymers) of monosaccharides

( *oligo* = few قليل , and *poly* = many عديد )

عبارة عن سلاسل طويلة من السكريات الاحادية

– called Complex carbohydrates تسمى السكريات المعقدة

e.g. **glycogen** والسييلوز **cellulose**, النشا **starch** and جيلكوجين

❖ **Glycogen** الجيلكوجين

- is a polysaccharide that is stored in **muscle and liver tissues** (energy or carbohydrate storage form) in animal

الجيلكوجين عديد السكريات والذي يخزن في **انسجة العضلات والكبد** ويعمل كصورة لتخزين للطاقة او الكربوهيدرات) فى الحيوانات

- stored glucose in animals يخزن السكر فى الحيوانات
- It consists of long chains of glucose molecules

يتكون من سلسلة طويلة من جزيئات الجلوكوز

❖ **Starch and cellulose** النشا والسييلوز

- are polysaccharides that are found in plants

هى سكريات عديدة والتى توجد فى النباتات

- They also are long chains of glucose molecules but are organized differently than glycogen
- هى ايضا عبارة عن سلاسل طويلة من الجلوكوز ولكن ترتيب جزيئات الجلوكوز يختلف عن الجيلكوجين
- **Starch** is a major energy(carbohydrates) storage form of glucose in Plants.

النشا هى مخزن عظيم للطاقة (للكربوهيدرات) فى النباتات

- **Cellulose** is a structural polysaccharide in plants.

السييلوز هو عدد سكريات بنائية فى النباتات (اى يدخل فى تركيب النباتات وليس مخزن للطاقة مثل الالياف)



## الدهون Lipids

➤ are Long-Chain Organic Compounds that are Not Soluble in Water

هى مركبات عضوية ذو سلاسل طويلة والتي لاتذوب فى الماء

• **Lipids are hydrophobic** الدهون غير محبة للماء

– Consisting of mostly carbon and hydrogen atoms

تتكون من ذرات الكربون والهيدروجين

– Lipids are **fats** دهون , **oils** زيوت , **phospholipids** دهون فسفورية , **cholesterol** كوليسترول , **sterols** الستيروولات , and **waxes** الشموع

### • Fatty acids الاحماض الدهنية

– Energy-storing lipids دهون مخزنة للطاقة

– Long chain of hydrogen and carbon atoms with a carboxyl functional group at one end

هى عبارة عن سلسلة طويلة من ذرات الكربون والهيدروجين مرتبطة بمجموعة الكربوكسيل الوظيفية فى احد النهايات

– The carboxyl group (COOH) can bind to glycerol molecules to build fats

تستطيع مجموعة الكربوكسيل الارتباط بجزيئات الجليسيرول لبناء الدهون

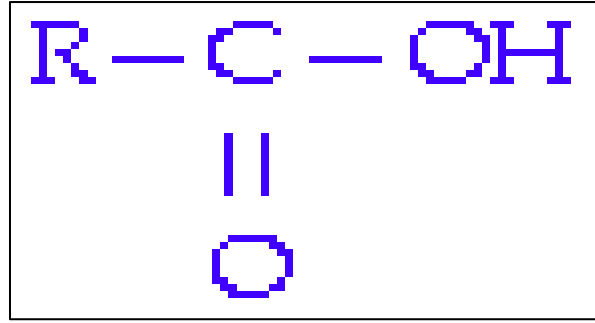
مثل as Such

❖ **triglycerides** دهون ثلاثية (with three fatty acids) ثلاث احماض دهنية

❖ **phospholipids** دهون الفسفورية (with two fatty acids) ذو اثنان من الاحماض الدهنية

د/ سالى: تدريس الطالبات اللغة الانجليزية الكيمياء الفيزياء

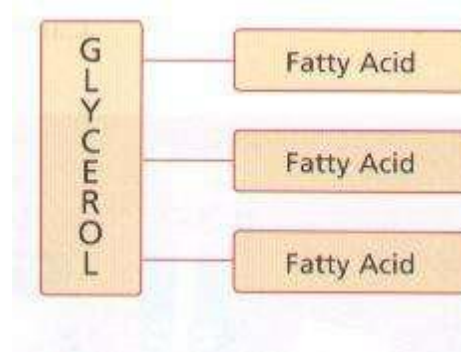
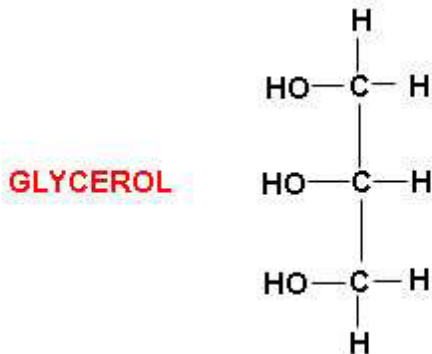
ملخصات مترجمة للاحياء و الكيمياء والفيزياء 0583761260

Fatty Acid Structure تركيب الحمض الدهنى**Fatty acid**

- ✓ Carboxyl group (COOH) مجموعة الكربوكسيل → forms the acid. تكون الحمض  
بمعنى انها تعطيه خصائص الاحماض
- ✓ R" group → is a hydrocarbon chain. سلسلة الهيدروكربون.

**1. Fats and oils (triglycerides) (الدهون والزيوت ( الدهون الثلاثية)**

- Composed of Glycerol & 3 fatty acid chains تتكون من الجليسرول وثلاث احماض دهنية
- Glycerol forms a key component and the "backbone" of the fat.  
يعمل الجليسرول كالمكون المفتاحى والعمود الظهري للدهون
- Glycerol contains 3 carbons and 3 hydroxyl groups  
يحتوى الجليسرول على ثلاث ذرات كربون وثلاث مجموعات من الهيدروكسيل
- Fat forms when a glycerol head connects with three fatty acid tails.  
تتكون الدهون عندما تتحد رأس الجليسرول بثلاث ذيول من الاحماض الدهنية

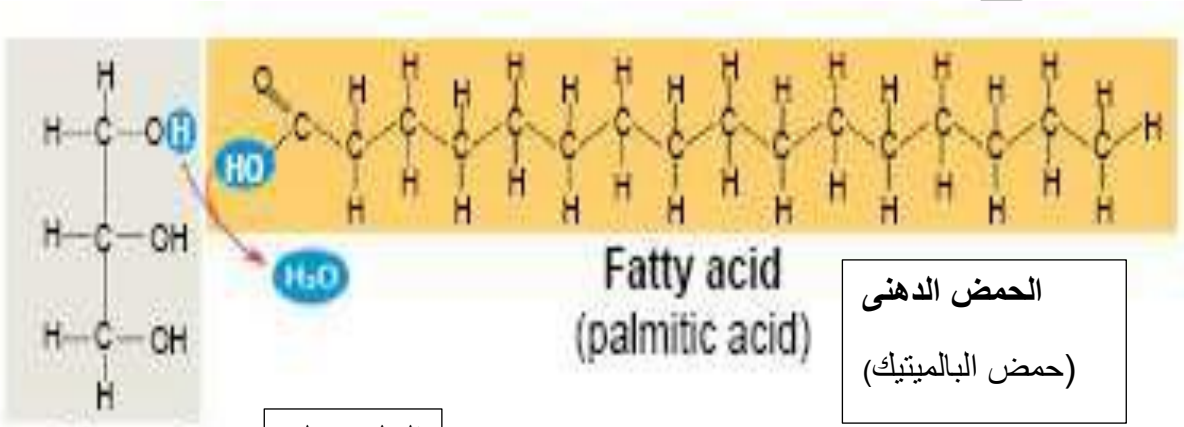


- **Dietary fat** الدهون الغذائية: consists largely of the molecule triglyceride which composed of glycerol and three fatty acid chains

تتكون بصورة كبيرة من الجليسرول وثلاث احماض دهنية

- Synthesis of fat use the dehydration reaction called (**Ester linkage**)

تخليق الدهون يستخدم تفاعل نزع الماء وتسمى رابطة استيرية

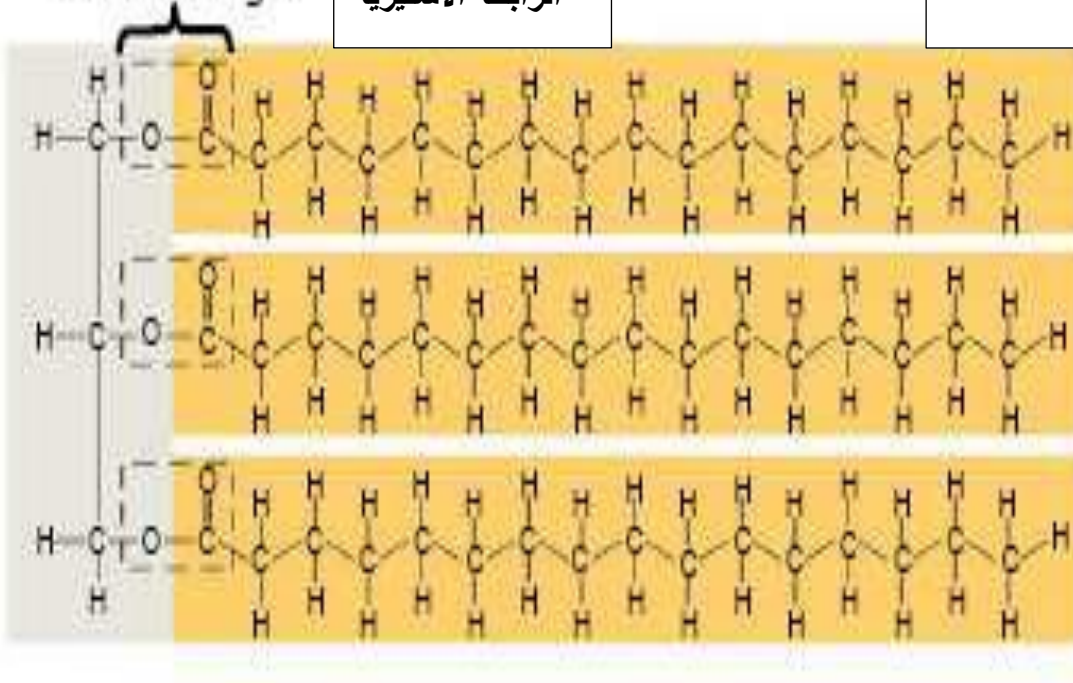


(a) Dehydration reaction in the synthesis of a fat

تفاعل نزع الماء فى  
تصنيع الدهون

Ester linkage

الرابطة الاستيرية



**Fats are classified into saturated and unsaturated fats**

الدهون تنقسم الى دهون مشبعة او غير مشبعة

1) **Unsaturated fats** : **الدهون الغير مشبعة**

- have at least one double bond between adjacent carbons in their fatty acid chains and bend in shape at each double bond

لديها على الاقل رابطة غير مشبعة ما بين ذرات الكربون فى سلسلة الاحماض الدهنية وتتثنى بالشكل عند كل رابطة ثنائية (لان الرابطة الثنائية توحى بعدم التشبع وتكون لينة)

تنقسم الدهون الغير مشبعة الى

a. **Monounsaturated (1 double bond)** **غير مشبعة احادية**

تحتوى على رابطة ثنائية غير مشبعة

b. **Polyunsaturated (2 or more double bonds)** **غير مشبعة ثنائية**

تحتوى على رابطتين ثنائيتين غير مشبعة او اكثر

– **Unsaturated fats tend to be liquid at room temperature**

الدهون الثلاثية تميل الى ان تكون سائلة فى درجة حرارة الغرفة

مثل الزيوت i.e., oils

2) **Saturated fats** **الدهون المشبعة**

- They have **no double bonds** between the carbons in their fatty acid chains and thus are straight in shape

الدهون المشبعة لاتحتوى على روابط ثنائية بين ذرات الكربون فى سلاسل الاحماض الدهنية ولذلك هى تكون مستقيمة فى الشكل ( بمعنى لاتميل للانشاء مثل الغير مشبعة)

– They are completely saturated with hydrogen atoms and cannot hold any more atoms

مشبعة تماما بذرات الهيدروجين ولاتستطيع ان ترتبط باى ذرات اخرى

– **Saturated fats are solid to semi-solid at room temperature**

الدهون الثلاثية تكون صلبة او شبه صلبة فى درجة حرارة الغرفة

مثل الزبدة i.e., butter

–

- A diet high in saturated fats may increase the risk of having a stroke or heart Attack.

الغذاء الغنى بالاحماض الدهنية المشبعة يزيد من خطر الاصابات بالصدمة او الازمة القلبية



- Fats with saturated fatty acids are saturated fats

الدهون ذو الاحماض الدهنية المشبعة تكون دهون مشبعة

- Fats with un saturated fatty acids are un saturated fats

الدهون ذو الاحماض الدهنية غير المشبعة تكون دهون غير مشبعة

### Fats in Organisms الدهون فى الكائنات الحية

- Most animal fats have a high proportion of saturated fatty acids & exist as solids at room temperature (butter , margarine الصناعى , الزبدة)
- معظم دهون الحيوانات تمتلك نسبة عالية من الاحماض الدهنية وتوجد على هيئة مواد صلبة عند درجة حرارة الغرفة

**الدهون الفسفورية Phospholipids****• Phospholipids are Both Hydrophilic and Hydrophobic**

الدهون الثلاثية تكون لديها كلا الخاصيتين محبة للماء وغير محبة للماء

لأنها تتكون من جزئ جليسرول محب للماء و 2 احماض دهنية غير محبة للماء

**• Consist of a glycerol molecule, a polar head (containing a phosphate group), and 2 non-polar fatty acids tails**

تتكون من الجليسرول (راس قطبية تحتوى على مجموعة فوسفات) و 2 زيول من الاحماض الدهنية

**• Their unique structure allows phospholipids to form bilayers when placed in water**

التركيب الفريد للدهون الفسفورية يسمح لها بان تكون طبقتين (كالساندوتش) عندما توضع فى الماء لانها تحتوى على

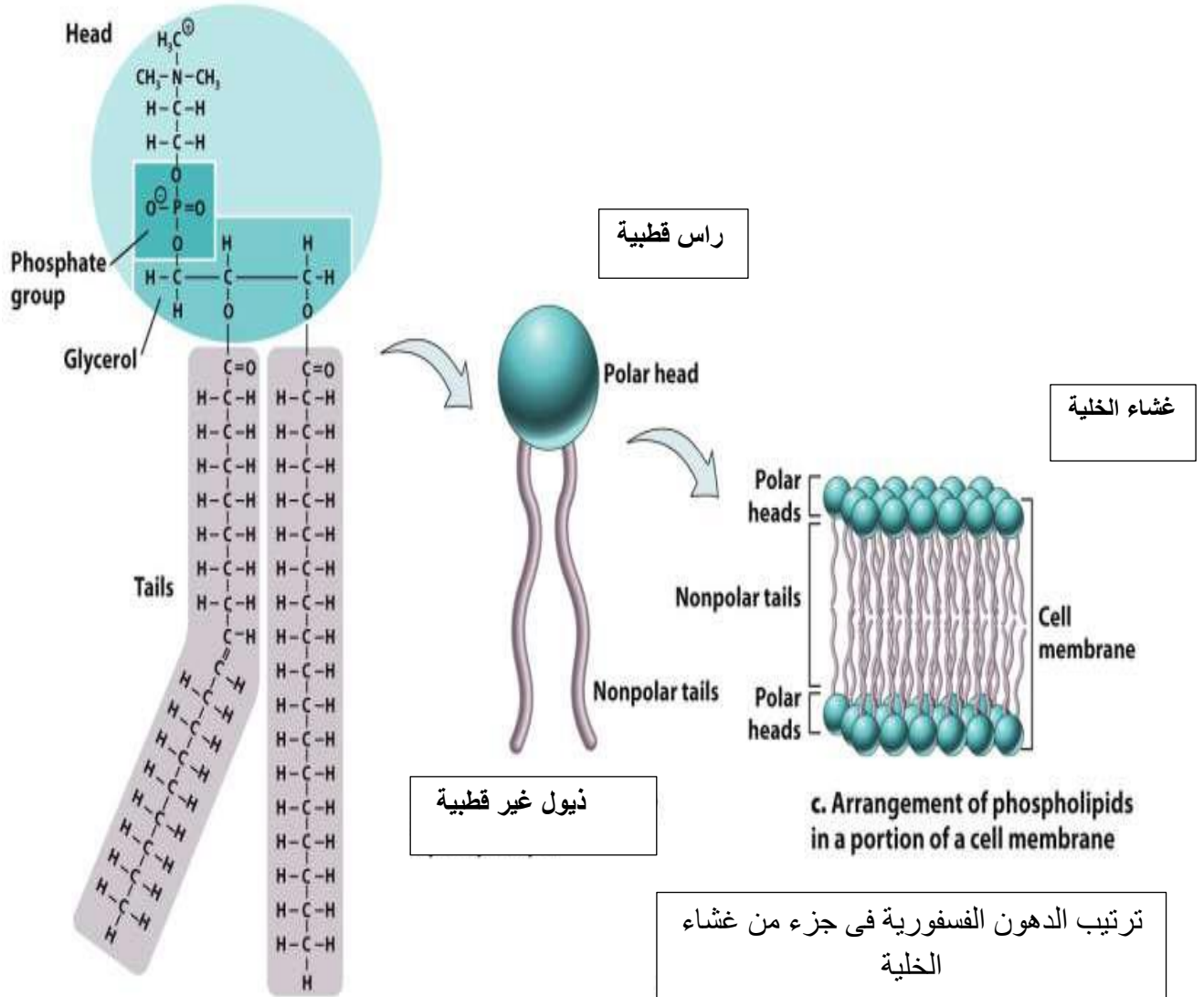
1- **Polar heads face outward** رؤس قطبية للخارج **Hydrophilic** محبة للماء

2- **non-polar fatty acid tails face inward** زيول غير قطبية من الاحماض الدهنية للداخل

**Hydrophobic** غير محبة للماء

**– The cell membrane is one such bilayer of phospholipids**

العشاء الخلوى عبارة عن طبقتين من الدهون الفوسفاتية



التركيب الكيميائى للدهون الفسفورية

د/ سالى: تدريس الطالبات اللغة الانجليزية الكيمياء الفيزياء  
ملخصات مترجمة للاحياء و الكيمياء و الفاونديشن و الفيزياء 0583761260

**Steroids and Sterols**الستيرويدات والستيروولات• **Steroids are Lipids with a Common Four-Ring Structure**

الستيرويدات هي دهون ذو تركيب رباعي الحلقات

• **Steroids and sterols are important to normal growth and development**

الستيرويدات مهمة للنمو الطبيعي والتطور

تشمّل Include

- Cholesterol** الكوليسترول
- sex hormones** الهرمونات الجنسية
- and metabolism regulators** منظمات التمثيل الغذائى

**a. Cholesterol is an integral part of cell membranes**

الكولسترول هو جزء مهم فى غشاء الخلية

– Allowing for membrane flexibility and growth

يسمح الكولسترول بمرونة الغشاء الخلوى والنمو

**b. The sex hormones are steroids that are important to the reproductive systems**

الهرمونات الجنسية هي ستيرويدات التي تكون مهمة للاجهزة التناسلية

– **Estrogen and Testosterone**

مثل الاستروجين والتسترون

✓ **Estrogen** هرمون الانوثة → (Estradiol) is female sex hormone

هرمون الجنس الانثوى

✓ **Testosterone** هرمون الذكورة → is male sex hormone

هرمون الجنس الذكوى

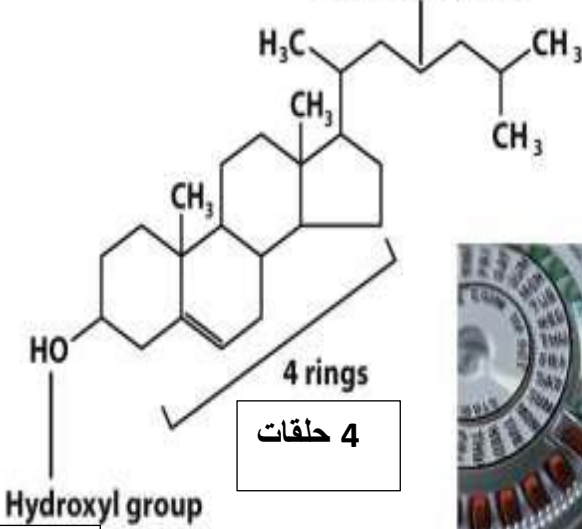
• **Anabolic steroids, which are related to testosterone, stimulate growth of the muscles**

الاستيرويدات الابيضية التي لها علاقة ب هرمون الذكورة (التسترون) تسمح بنمو العضلات



الذيل الهيدروكربونى

Hydrocarbon tail



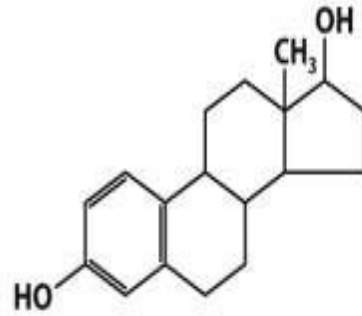
مجموعة الهيدروكسيل

a. Cholesterol

كوليسترول

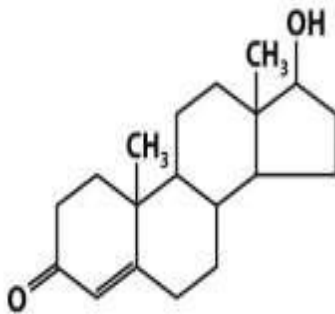


Don Farrall/Photodisc/Getty Images



الاستراديول (الاستروجين) او هرمون الجنس الانثوى

b. Estradiol (an estrogen or female sex hormone)

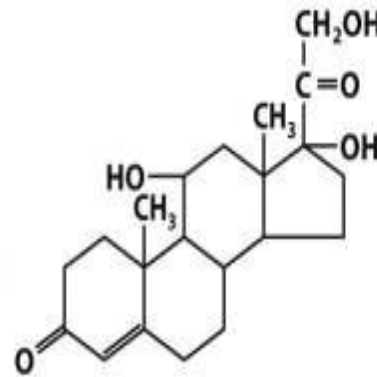


c. Testosterone (a male sex hormone)

التسترون (هرمون الجنس الذكرى)



A.T. Willett/Alamy



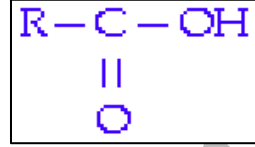
d. Cortisol

كوريتزول

### Questions

✓ The following structure refers to: التركيب التالى يشير الى:

1. Phospholipids
2. Glycerol
3. Fatty acid structure تركيب الاحماض الدهنية
4. Triglycerides



✓ Lactose consisted of ..... من اللاكتوز يتكون من

1. Glucose + Glucose
2. Glucose + Galactose جلوكوز و جلاكتوز
3. Galactose + sucrose

✓ Building block (monomer) for organic compound is.....:

قوالب بناء المركبات العضوية

1. C الكربون
2. H الهيدروجين
3. N النيتروجين

✓ Which of the following is the largest? اى من التالى هو الاكبر?

1. Kingdom المملكة
2. Species
3. Class
4. Phylum

✓ Molecules are composed of..... and arranged within.....

الجزيئات تتكون من ..... والتي تترتب داخل.....

1. Cell, organs
2. Atoms. Organisms
3. Atoms, cells ذرات , خلايا
4. Tissue, organs

✓ Grouping of organisms based on characteristics is called....

تصنيف الكائنات الحية على اساس الخصائص يسمى

1. Homeostasis
2. Classification
3. Taxonomy علم التصنيف
4. Domain

✓ Which of the following largest in size? اى التالى الاكبر فى الحجم?

1. Organelle
2. Tissue النسيج
3. Molecule
4. Cell

✓ All the following carbohydrate except? كل التالى يكون كاربوهيدرات ما عدا

- a. Ribose
- b. Starch
- c. Cellulose
- d. Glycerol الجليسرول

✓ Hydrophobic means..... كره للماء

1. Like water يحب الماء
2. Don't like water غير محب للماء

✓ Homeostasis means..... الثبات الداخلى يعنى

1. Sensing and adapting environment يشعر ويتكيف مع البيئة
2. Acquiring and using energy يكتسب ويستهلك طاقة
3. Reproducing يتكاثر
4. Constant internal environment بيئة داخلية ثابتة

✓ ..... is a structure composed of more than one tissue.

هو بنيان يتركب من اكثر من نسيج

1. Tissue
2. **Organ** العضو
3. Organelle
4. Cells

✓ The classification level of "Animalia" is..... مستوى التصنيف للملكة الحيوانات هي

1. Domain
2. Kingdom مملكة الحيوانات
3. Phylum
4. Class