

Biochemistry Summary

Prepared by

M. E. G. A



AFOQ



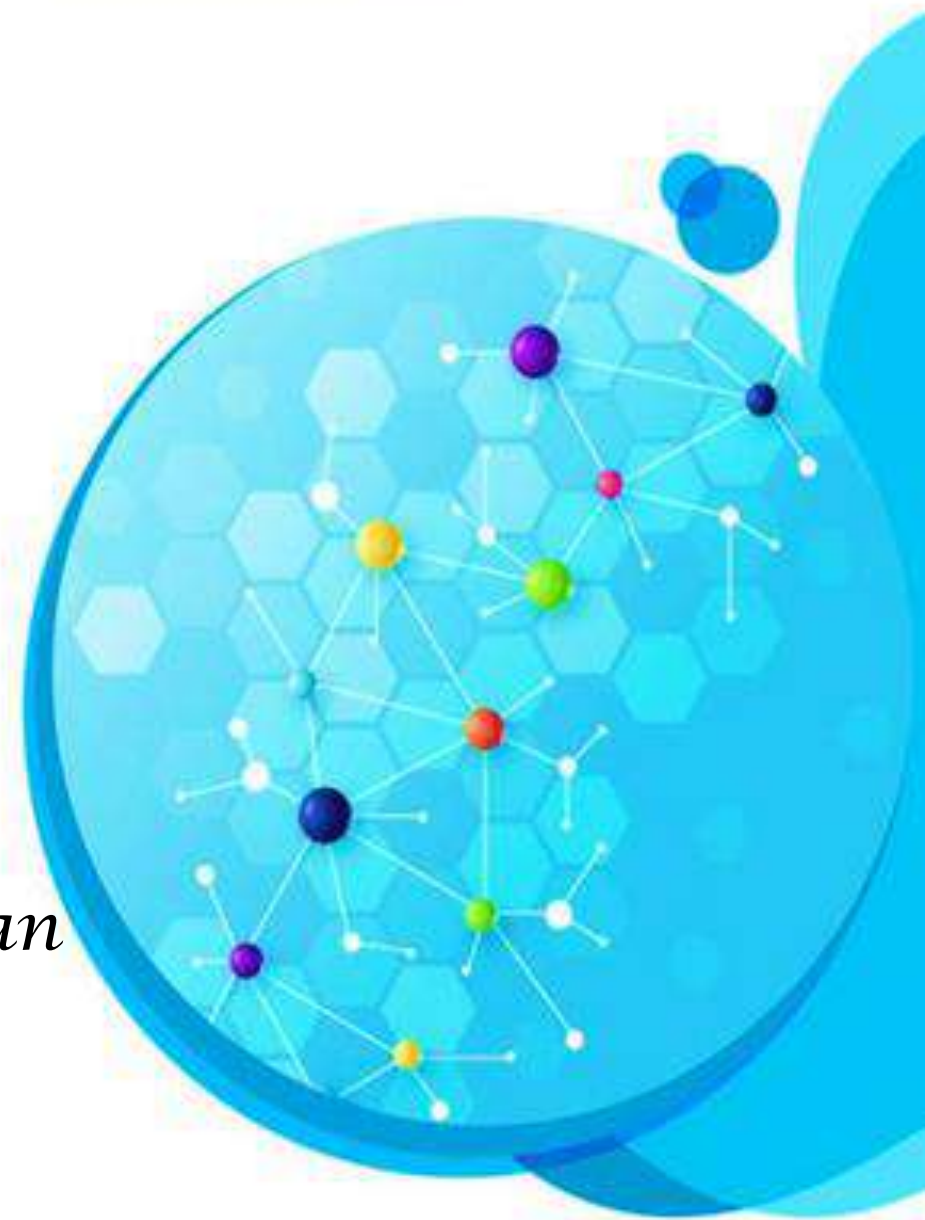
Medical Biochemistry

Lipid Chemistry: Simple lipids

Asst. Prof. Mohammed Hasan Eleyan

Faculty of Medicine

Al-Azhar University-Gaza



كيمياء الليبيدات

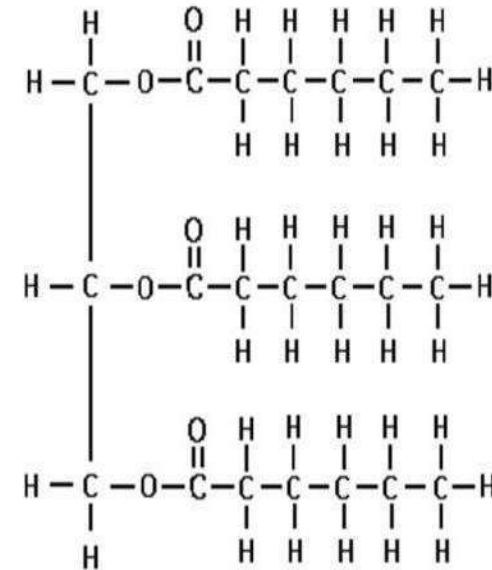
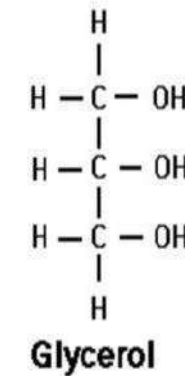
Lipids Chemistry

Alcohols: R. OH

الكحولات

Alcohols associated with lipids include:

1. **Glycerol**: A polyhydric alcohol containing **three** (-OH) groups
2. **Cholesterol**: An alcohol and classified as a derived lipid (discussed later).
3. **Higher alcohol**: These are alcohols with longer hydrocarbon chains, often monohydric (**Cetyl alcohol** ($\text{C}_{16}\text{H}_{33}\text{OH}$))



الكحوليات المرتبطة بالدهون تشمل:

1. الجلسرول (Glycerol):

هو كحول متعدد الهيدروكسيل يحتوي على ثلاث مجموعات هيدروكسيل $(OH-)$.

2. الكوليسترول (Cholesterol):

يُعد كحولاً ويُصنف كدهون مشتقة (سيتم مناقشته لاحقاً).

3. الكحوليات العليا (Higher alcohols):

وهي كحوليات ذات سلاسل هيدروكربونية أطول، وغالباً ما تكون أحادية الهيدروكسيل (مثل: كحول السيتيل $C_{16}H_{33}OH$).

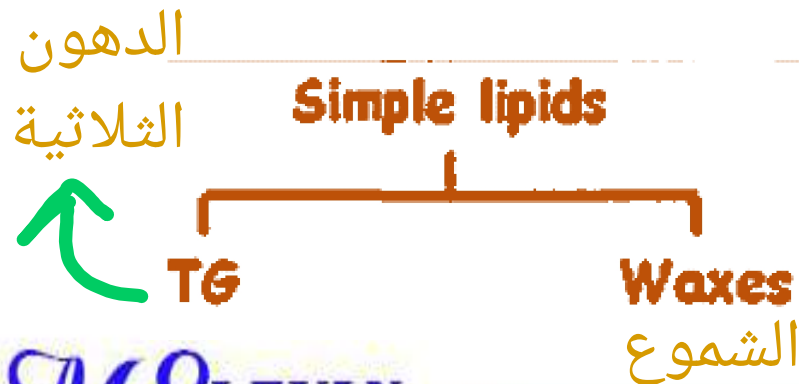
Lipids Chemistry

Simple lipids

الليبيدات البسيطة

Simple lipids

- They are called simple because they are formed only from **alcohols** and **Fatty acids**.
- There are two classes of simple lipids (according to the type of alcohol): **acylglycerols** and **waxes**.



* تُسمى بالبسيطة لأنها تتكون فقط من كحولات (alcohols) وأحماض دهنية (Fatty acids).

* هناك فئتان من الدهون البسيطة (يتم تصنيفهما وفقاً لنوع الكحول): أسيل جليسرول (acylglycerols) والشموع (waxes).

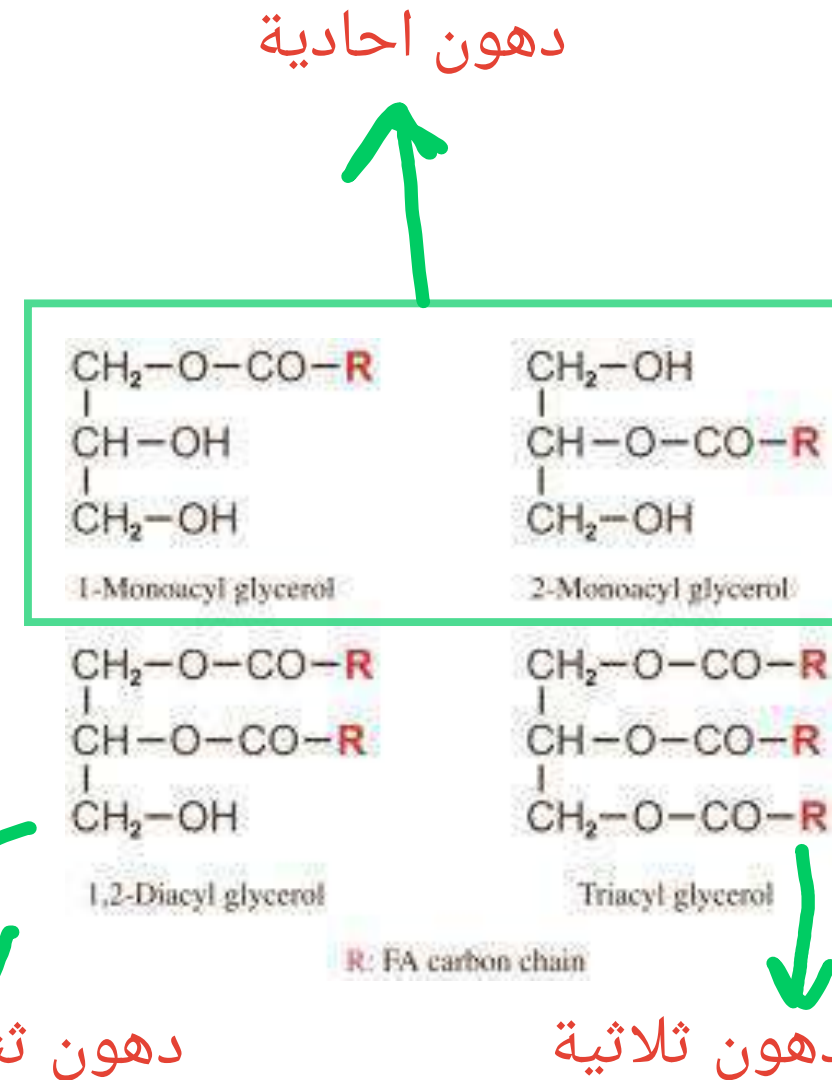
Lipids Chemistry

Simple lipids: Acylglycerols

الدهون البسيطة: أسيل جليسرول

Acylglycerols

- **Acylglycerols**, also known as **Glycerides**, are esters formed from glycerol and fatty acids, and are generally very hydrophobic.
- Depending on the number of alcohol groups esterified by FAs, acylglycerols are designated monoacylglycerols, diacylglycerols, or triacylglycerols.
- Triacylglycerols are commonly called neutral fats

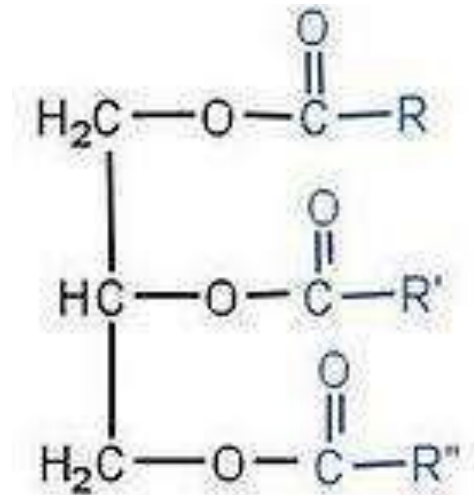


الأسيل جليسرول (Acylglycerols)

- * الأسيل جليسرول، وتُعرف أيضاً باسم الجليسيريدات (Glycerides)، هي عبارة عن إسترات (esters) تتكون من ارتباط الجليسرول مع الأحماض الدهنية، وتكون بشكل عام كارهة جداً للماء (Hydrophobic).
- * اعتماداً على عدد مجموعات الكحول التي يتم "أسترتها" بواسطة الأحماض الدهنية (FAs)، تُصنف الأسيل جليسرول إلى:
 - أحادي أسيل جليسرول (monoacylglycerols).
 - ثنائي أسيل جليسرول (diacylglycerols).
 - ثلاثي أسيل جليسرول (triacylglycerols).
- * تُسمى ثلاثيات الأسيل جليسرول (Triacylglycerols) عادةً بالدهون المتعادلة (neutral fats).

ثلاثيات الأسيل جليسرول Triacylglycerols (triglycerides):

- They are called **neutral fat** because they **carry no charge**.
تُسمى بـ الدهون المتعادلة لأنها لا تحمل أي شحنة كهربائية.
- They are **stored** mainly in **cytoplasm** of **adipose tissue cells** (which is located **subcutaneously and around kidney** and **other organs**).
يتم تخزينها بشكل أساسي في سيتوبلازم خلايا الأنسجة الدهنية والتي توجد تحت الجلد وحول الكليتين وأعضاء الجسم الأخرى.
- Body fat is **important source of energy**. Each **gram fat** gives **9.3 kcal**.
تعتبر دهون الجسم مصدراً هاماً للطاقة؛ حيث يعطي كل جرام واحد من الدهون 9.3 كيلو كالوري.



Triglyceride

Dietary sources of triacylglycerols:

المصادر الغذائية لثلاثيات الأسيل جليسرول:

- In animals e.g. **butter and lards**.
- In plants e.g. **cotton** seed oil, **linseed** oil, **sesame** oil and **olive** oil.
- Marine oils e.g. **cod-liver oil and shark liver oil**

* في الحيوانات: مثل الزبدة والشحوم الحيوانية.

* في النباتات: مثل زيت بذرة القطن، زيت الكتان (الزيت الحار)، زيت السمسم، وزيت الزيتون.

* الزيوت البحرية: مثل زيت كبد الحوت وزيت كبد القرش.

Simple lipids

الليبيدات البسيطة

Triacylglycerols

ثلاثيات الأسيل
جليسرول

waxes

شموع

**Simple
triacylglycerols**

ثلاثيات أسيل جليسرول البسيطة

**Mixed
triacylglycerols**

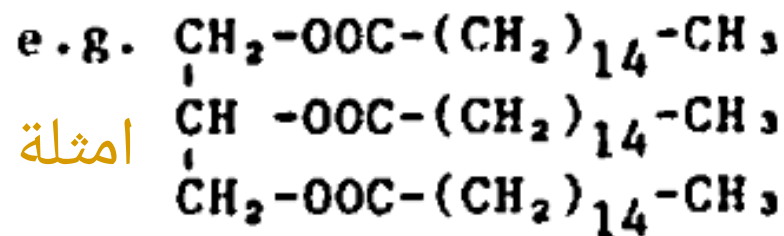
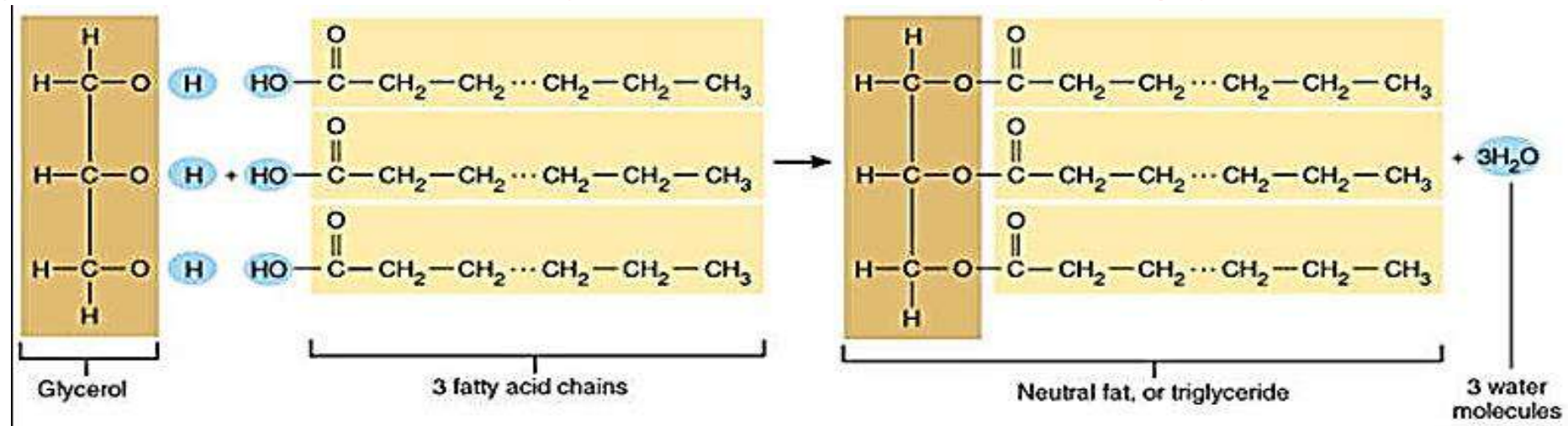
ثلاثيات أسيل جليسرول المختلطة

ثلاثيات الأسييل جليسرول البسيطة

Simple triacylglycerols

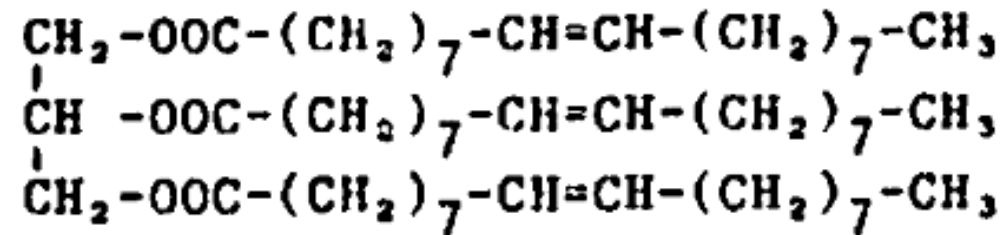
تحتوي على 3 أحماض دهنية متماثلة (متشابهة) مرتبطة بجزيء الجليسرول.

- They contain **3 similar fatty acids** are attached to **glycerol**.



امثلة

Tripalmitin



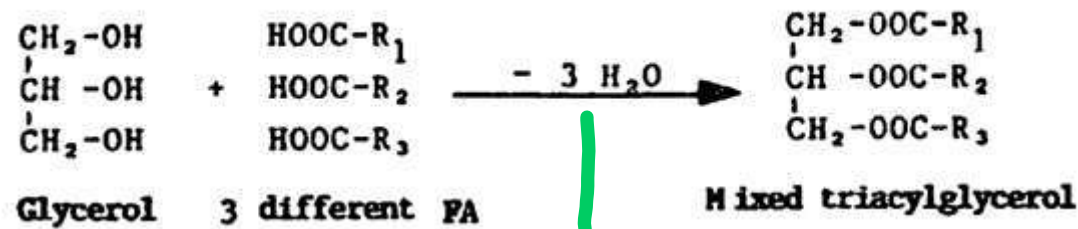
Triolein

ثلاثيات الأسيل جليسرول المختلطة

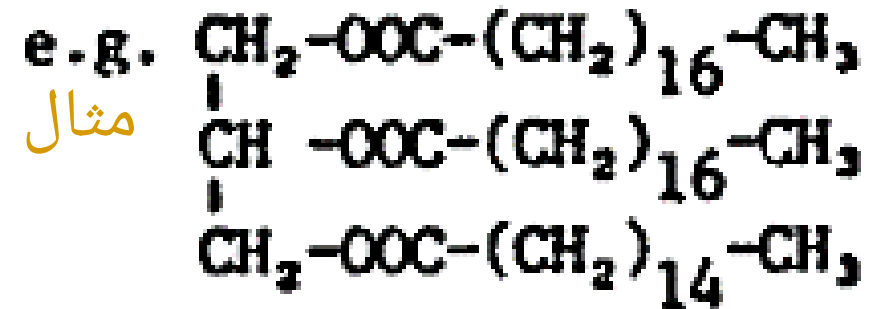
Mixed triacylglycerols

هي عبارة عن ثلاثيات أسيل جليسرول مرتبطة بـ أحماض دهنية مختلفة بجزيء الجليسرول.

- They are **triacylglycerols** with different fatty acids are attached to glycerol.



يتم فقدان 3 جزيئات ماء



1,2-distearopalmitin

خصائص ثلاثيات الأسيل جليسرول

Properties of triacylglycerols:

1. الذوبانية: جميع ثلاثيات الأسيل جليسرول غير قابلة للذوبان في الماء، ولكنها قابلة للذوبان في المذيبات الدهنية (مثل الإيثر أو البنزين).

1. **Solubility:** All triacylglycerols are **insoluble** in water, **soluble in fat**

2. الجاذبية النوعية / الكثافة النسبية: هي أقل من واحد. وبما أن الجاذبية النوعية للماء هي (واحد)، فإن ثلاثيات الأسيل جليسرول تطفو على سطح الماء.

2. **Specific gravity:** It is less than **one**. Specific gravity of water is one

Therefore, triacylglycerols **float** on the surface of water.

3. **Lipase enzymes** can hydrolyze triacylglycerols into **fatty acids and**

glycerol. 3. إنزيمات الليباز: يمكن لهذه الإنزيمات تحليل (hydrolyze) ثلاثيات

الأسيل جليسرول وتحويلها إلى مكوناتها الأولية: أحماض دهنية وجليسرول.

4. Melting point:

- Triacylglycerols rich in **unsaturated fatty acids** are **liquid** at room temperature. They are called **oils**.
- Triacylglycerols rich in **saturated fatty acids** are **solid** at room temperature. They are called **fats**.

4. درجة الانصهار:

* ثلاثيات الأسيل جليسرول الغنية بـ الأحماض الدهنية غير المشبعة تكون سائلة في درجة حرارة الغرفة، وتسمى زيوت (oils).

* ثلاثيات الأسيل جليسرول الغنية بـ الأحماض الدهنية المشبعة تكون صلبة في درجة حرارة الغرفة، وتسمى دهون (fats).

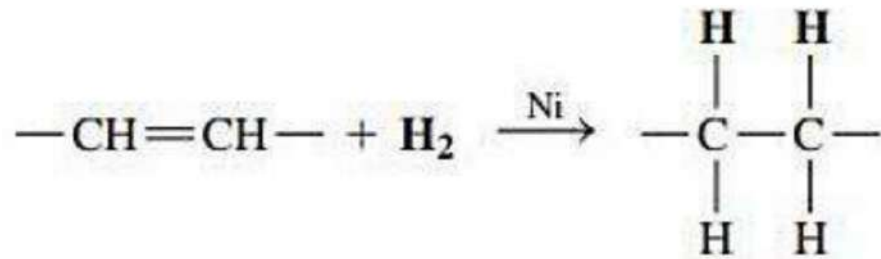
Lipids Chemistry

Chemical Properties of TAG depend on the presence of double bond

الخصائص الكيميائية لثلاثي الأستيل جليسرول (TAG) تعتمد على وجود "الرابطية المزدوجة"

التصلب أو الاختزال أو الهدرجة Hardening or Reduction or hydrogenation

- Def: **Hydrogen gas** is bubbled through a **heated oil** (presence of a nickel catalyst). As a result, H atoms add to one or more carbon-carbon **double** bonds to form carbon-carbon **single bonds**.

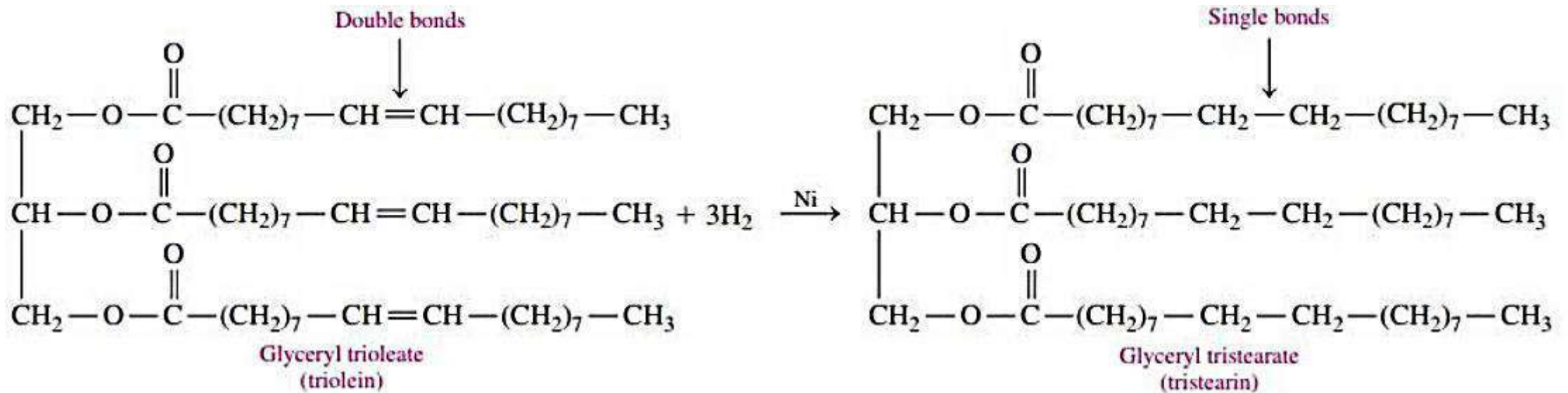


* التعريف: هي عملية يتم فيها تمرير غاز الهيدروجين عبر زيت ساخن (في وجود عامل حفاز من النيكل). النتيجة: تضاف ذرات الهيدروجين إلى واحدة أو أكثر من الروابط المزدوجة بين كربون وكربون، لتتحول إلى روابط أحادية بين كربون وكربون.

Hardening or Reduction or hydrogenation

* هدرجة الزيوت لتكوين دهون صلبة أو مارجرين (سمن نباتي): حيث يتم تحويل الأحماض الدهنية غير المشبعة (USFA) إلى أحماض دهنية مشبعة (SFA).

- Hydrogenation of **oils** to form **solid fat or margarine** As: **USFA** are converted to **SEA**



Hydrolysis التحلل المائي

- Triacylglycerols **are hydrolyzed** (split by water) in the presence of strong acids such as **HCl or H_2SO_4 , or digestive enzymes called lipases.**
 - The products of hydrolysis of the ester bonds are **glycerol and three fatty acids.**
 - The **polar glycerol** is **soluble in water**, but the **fatty acids** with their long hydrocarbon chains are **not.**
- This is the fundamental process during digestion of fats.

التحلل المائي (Hydrolysis)

* يتم تحليل ثلاثيات الأسيل جليسرول (أي تكسيدها بواسطة الماء) في وجود أحماض قوية مثل حمض الهيدروكلوريك (HCl) أو حمض الكبريتيك (H_2SO_4)، أو بواسطة إنزيمات هضمية تسمى الليباز (lipases).

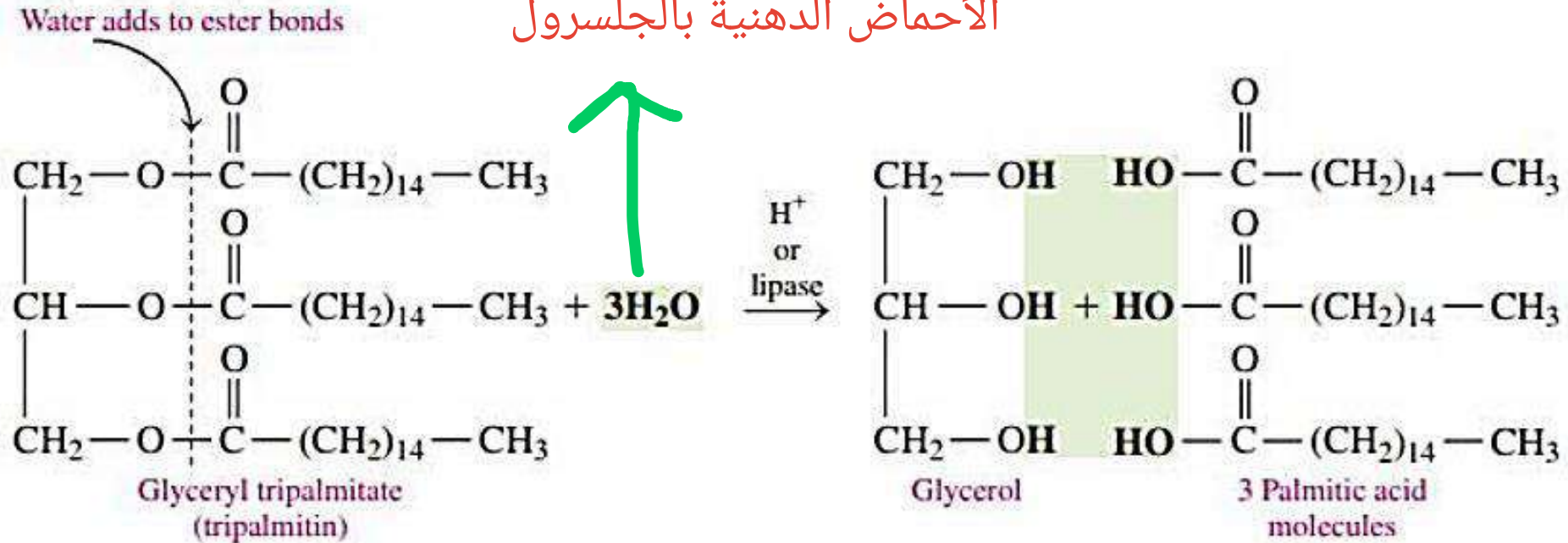
* نواتج التحلل المائي للروابط الإستيرية هي: جليسرول وثلاثة أحماض دهنية.

* جزيء الجليسرول القطبي يكون قابلاً للذوبان في الماء، بينما الأحماض الدهنية بسلاسلها الهيدروكربونية الطويلة لا تذوب في الماء.

ملاحظة هامة: هذه هي العملية الأساسية التي تحدث أثناء هضم الدهون في الجسم لكي يتمكن من امتصاصها.

Hydrolysis

يتم إضافة 3 جزيئات من الماء لكسر
الروابط الإستيرية الثلاثة التي تربط
الأحماض الدهنية بالجلسرول

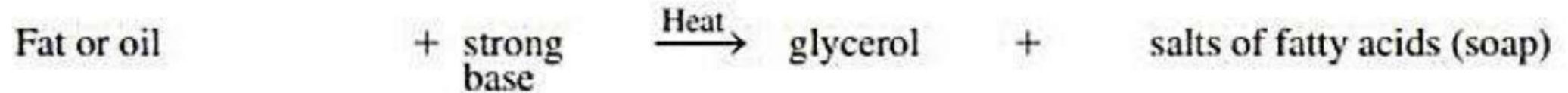


التحلل المائي هو عكس عملية تكوين الدهون؛ فبدلاً من
نزع الماء لتكوين الرابطة، نقوم بإضافة الماء لكسرها.

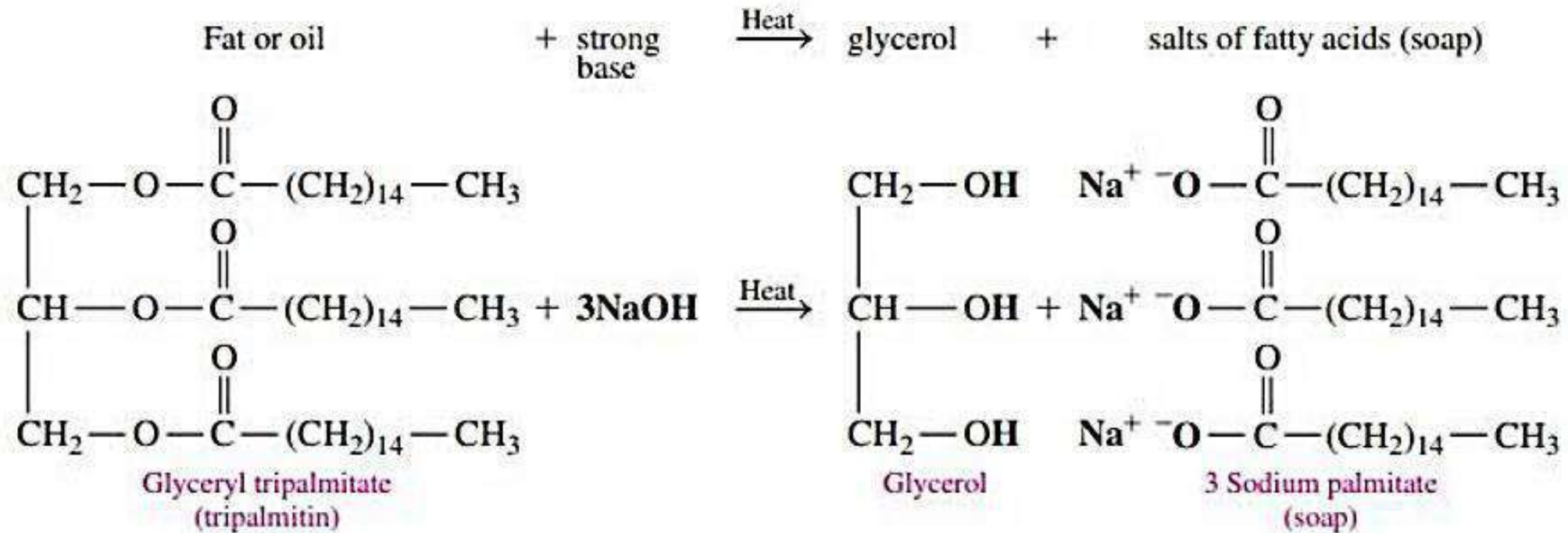
Saponification التصبن

- Saponification occurs when a **fat is heated** with a **strong base** such as **NaOH** to form **glycerol** and the **salts of the fatty acids**.

* يحدث التصبن عندما يتم تسخين الدهن (fat) مع قاعدة قوية مثل هيدروكسيد الصوديوم (NaOH). يؤدي هذا التفاعل إلى تكوين الجلسرول وأملاح الأحماض الدهنية.



Saponification



Saponification

- This is a process by which soap can be made.
- When NaOH is used as the base, a solid soap is produced that can be molded into a desired shape; KOH produces a softer, liquid soap.
- An oil that is polyunsaturated produces a softer soap.
- Names like "coconut" or "avocado shampoo" tell you the sources of the oil used in the reaction.

التصبن (Saponification):

- * هذه هي العملية التي يمكن من خلالها صنع الصابون.
- * عند استخدام هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) كقاعدة، ينتج صابون صلب يمكن تشكيله في القوالب المطلوبة؛ بينما ينتج هيدروكسيد البوتاسيوم (KOH) صابوناً سائلاً وأكثر نعومة.
- * الزيوت المتعددة غير المشبعة (Polyunsaturated) تنتج صابوناً أكثر نعومة.
- * تسميات مثل "شامبو جوز الهند" أو "الأفوكادو" تخبرك بـ مصادر الزيوت المستخدمة في التفاعل.

Rancidity: التزنخ

- Definition: It is a toxic reaction of triacylglycerols.
- It is due to oxidation of its unsaturated fatty acids content by oxygen of the air, bacteria or moisture.
- It leads to unpleasant odor or taste of oils and fats.

* التعريف: هو تفاعل سام يحدث لثلاثيات الأستيل جليسرول (الدهون الثلاثية).

* الأسباب: يحدث بسبب أكسدة محتوى الأحماض الدهنية غير المشبعة بواسطة أكسجين الهواء، أو البكتيريا، أو الرطوبة.

* النتائج: يؤدي إلى ظهور رائحة أو طعم غير مستساغ (كريه) للزيوت والدهون.

Rancidity:

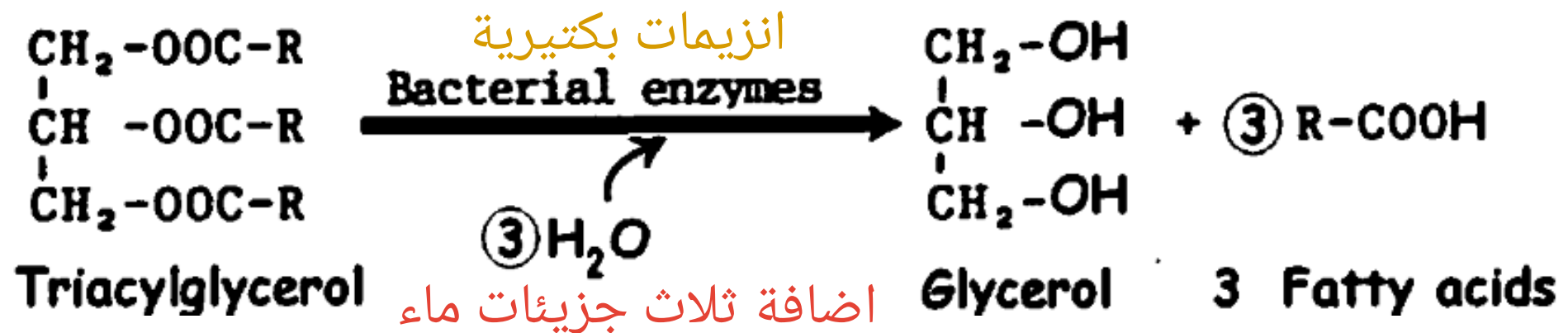
- **Oxidative rancidity:** Fatty acids are oxidized at double bonds giving peroxide.



* التزنخ التأكسدي: يتم أكسدة الأحماض الدهنية عند الروابط المزدوجة مما يعطي البيروكسيد.

Rancidity:

- **Hydrolytic rancidity**: triacylglycerols are hydrolyzed by **bacterial enzymes** into **glycerol and fatty acids**.
- The **free fatty acids** can then undergo further **auto-oxidation** with a **free radicals**.



* التزنخ المائي (Hydrolytic rancidity): يتم تحليل ثلاثيات الأستيل جليسرول مائياً بواسطة الإنزيمات البكتيرية إلى جلسرول وأحماض دهنية.

* يمكن للأحماض الدهنية الحرة بعد ذلك أن تخضع لمزيد من الأكسدة الذاتية (auto-oxidation) مع وجود الجذور الحرة (free radicals).

Waxes الشموع

- These are **esters of fatty acids with long chain alcohol other than glycerol**.
* هي إسترات لأحماض دهنية مع كحول ذو سلسلة طويلة غير الجلسرول.
- These alcohols contain **one (-OH) group, i.e., monohydric alcohols e.g. bee wax**
* تحتوي هذه الكحولات على مجموعة هيدروكسيل واحدة (-OH)، أي أنها كحولات أحادية الهيدروكسيل، مثل: شمع النحل (bee wax).
- They are **not digested by lipase enzyme**. Thus they are not utilized by the body.
* هي لا تُهضم بواسطة إنزيم الليباز؛ وبالتالي لا يتم الاستفادة منها
- They are **solids** at room temperature.
* هي مواد صلبة في درجة حرارة الغرفة.

Differences between triacylglycerols and waxes:

	<i>Triacylglycerols</i>	<i>Waxes</i>
Composition التركيب	Contain glycerol	Contain no glycerol
Melting point نقطة الانصهار	At room temperature: they are either solids or liquids.	At room temperature, they are solids.
Rancidity	They may undergo rancidity.	They do not undergo rancidity.

التزنخ

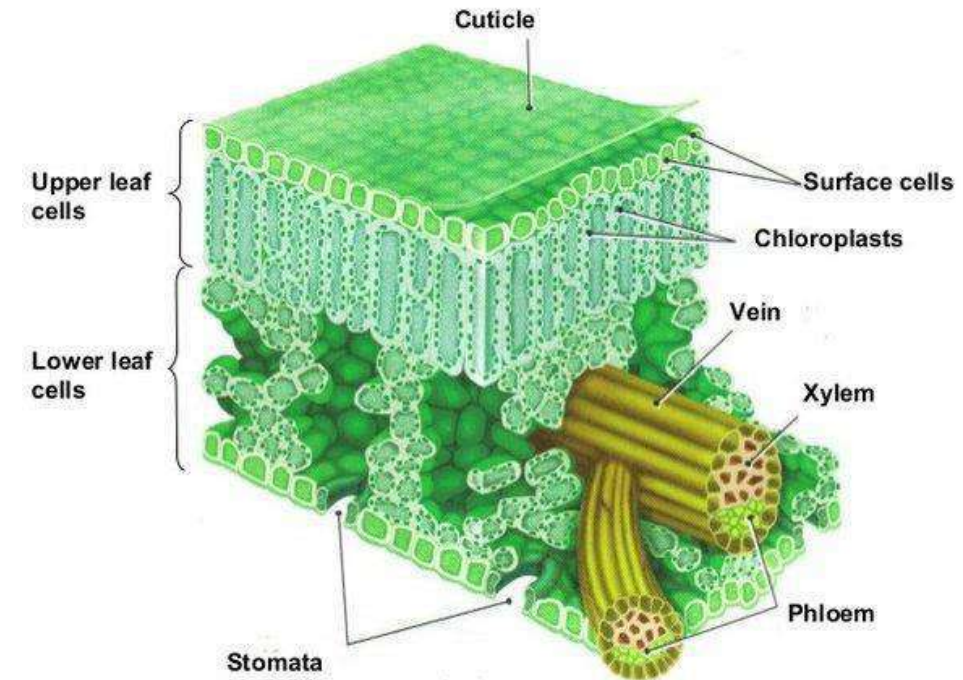
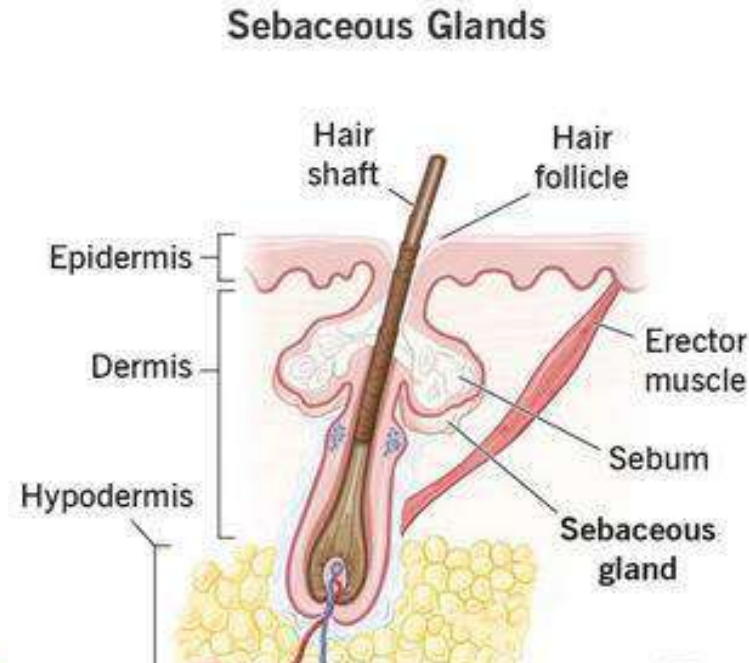
مصادر الشموع

Sources of Waxes

يتم إفراز الشموع خارج الخلايا في بعض النباتات والحيوانات، ولها وظيفة واقية كما في:

- Waxes are excreted extracellularly in some plants and animals and has a protective function as in:

- Bee wax. شمع النحل
- Sebum. الزهم أو المادة الدهنية
- Cuticles of leaves. الطبقة الشمعية للأوراق



مع تمنياتي لكم بالتوفيق
M.E.G.A

THANK YOU