

الليبيدات Lipids

وهي مركبات عضوية لاقطبية غير متجانسة تمتاز بعدم ذوبانها في الماء وتذوب في المذيبات العضوية الغير قطبية (مذيبات الدهون Fat Solvents) مثل (الأسيتون , الأيثر, CCl_4 , $CHCl_3$ و الكحول الساخن). حيث تستخدم هذه المذيبات في استخلاص الدهون من الأنسجة المختلفة.

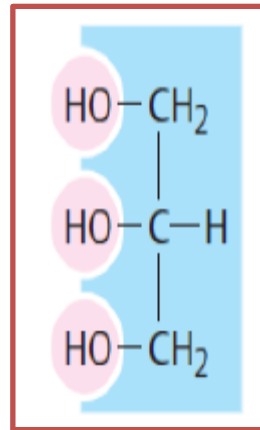
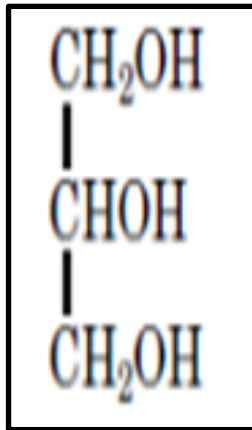
وتعتبر الدهون من الجزيئات الحياتية الكبيرة Biomolecules وتنتشر في جميع الكائنات الحية وتكثر في البذور الزيتية مثل (القطن Cotton Seeds , الكتان Linseed و السمسم Sesame) وكذلك في المصادر الحيوانية مثل الحليب , المخ وصفار البيض. تمتاز الدهون بكونها مركبات عضوية تحتوي على عناصر (C,H,O) وأحيانا على عناصر مثل (S,N,P) ولبعضها أوزان جزيئية عالية .

❖ التركيب الكيميائي للدهون والزيوت

تتكون الدهون والزيوت من اتحاد كحول الكليسيرول مع أحماض دهنية.

➤ الكليسيرول Glycerol

عبارة عن كحول ثلاثي الهيدروكسيل ويعتبر الأساس في تكوين الدهون حيث ترتبط كل جزيئة كليسرول مع ثلاثة أحماض دهنية مكونة (الأستر) أو الدهون والزيوت.



Glycerol

➤ الأحماض الدهنية Fatty acids

عبارة عن سلسلة هيدروكربونية طويلة لها نهاية كربوكسيلية ونهاية أخرى مثليه وصيغتها التركيبية RCOOH



تصنيف الأحماض الدهنية :

1 – الأحماض الدهنية المشبعة Saturated fatty acids

وهي حوامض ذات سلسلة هيدروكربونية طويلة مستمرة غير متفرعة تحتوي على أواصر مفردة من الكربون C – C قد تصل الى 16 أو 18 ذرة كربون وغير ذائبة بالماء وإنما تذوب في المذيبات العضوية وجميعها تكون صلبة وعادة تعطي دهن صلب.

Saturated fatty acids

4:0	Butyric	
6:0	Caproic	
8:0	Caprylic	
10:0	Capric	
12:0	Lauric	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{COOH}$
14:0	Myristic	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$
16:0	Palmitic	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COOH}$
18:0	Stearic	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$
20:0	Arachidic	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{18}\text{COOH}$
22:0	Behenic	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{COOH}$
24:0	Lignoceric	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{22}\text{COOH}$

2 – الأحماض الدهنية غير المشبعة Unsaturated fatty acids

وهي حوامض التي تحتوي في سلسلتها الهيدروكربونية أصرة مزدوجة واحدة أو أكثر $C=C$ وهي غير ذائبة بالماء وضرورية للجسم حيث يؤدي نقصها الى أمراض جلدية ونقص في بعض الأنزيمات المؤكسدة وعادة ما تكون سائلة وتعطي دهن سائل.

<u>Unsaturated fatty acids</u>		
16:1 (9)	Palmitoleic	$CH_3(CH_2)_5CH=CH(CH_2)_7COOH$
18:1 (9)	Oleic	$CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_7COOH$
18:2 (9,12)	Linoleic	$CH_3(CH_2)_4(CH=CHCH_2)_2(CH_2)_6COOH$
18:3 (6,9,12)	α -Linolenic	$CH_3CH_2(CH=CHCH_2)_3(CH_2)_6COOH$
18:3 (9,12,15)	γ -Linolenic	$CH_3(CH_2)_4(CH=CHCH_2)_3(CH_2)_5COOH$
20:4 (5,8,11,14)	Arachidonic	$CH_3(CH_2)_4(CH=CHCH_2)_4(CH_2)_2COOH$
20:4 (5,8,11,14,17)	(Timnodonic) EPA	$CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_{13}COOH$

❖ وتصنف الأحماض الدهنية غير المشبعة حسب عدد الأواصر المزدوجة الى :

1- الحوامض الدهنية ذات الأصرة المزدوجة الواحدة **Oleic Acid**.

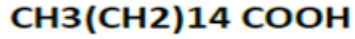
2 – الحوامض الدهنية ذات الأصرتين المزدوجتين **Dienoic** مثل حامض اللينوليك **Linoleic Acid**.

3 – الحوامض الدهنية ذات ثلاثة أواصر مزدوجة **Trienoic** مثل حامض اللينولينك **Linolenic Acid**.

4 – الحوامض الدهنية ذات الأربع أواصر مزدوجة **Tetraenoic** مثل حامض الأراشيدونك **Arachidonic Acid**.

❖ ترقم ذرات الكربون في سلسلة الحامض الدهني ابتداءً من ذرة الكربون في المجموعة الكربوكسيلية COOH وذرة الكربون في النهاية الميثيلية CH₃ هي ذرة الكربون الأخيرة.

❖ هناك نظام يحدد عدد ذرات الكربون وعدد الأواصر المزدوجة ومواقع الروابط المزدوجة فمثلاً الرمز C16:0 يشير الى حامض دهني طول سلسلة 16 ذرة كربون ولايحتوي على أواصر مزدوجة كما يشير الرقم صفر بين القوسين.



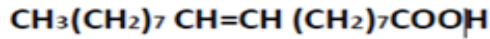
حامض البالميتيك المشبع Palmitic Acid

16 : 0 (0)

❖ والرمز C16:1(9) هو حامض دهني يحتوي 16 ذرة كربون وعلى رابطة مزدوجة واحدة موقعها عند ذرة الكربون رقم 9 كما يشير رقم (9) بين القوسين.

18 : 1 Δ 9

عدد	عدد	موقع
ذرات	الأواصر	الإصرة
الكربون	المزدوجة	المزدوجة
		الأولى



Oleic Acid

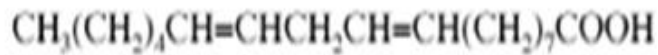
حامض الأوليك

18 : 1 (9)

❖ والرمز C16:1(9) هو حامض دهني يحتوي 16 ذرة كربون وعلى رابطة مزدوجة واحدة موقعها عند ذرة الكربون رقم 9 كما يشير رقم (9) بين القوسين.

❖ والرمز C18:2(9,12) هو حامض دهني يحتوي 18 ذرة كربون و على رابطتين مزدوجة واحدة موقعها عند ذرة الكربون رقم 9 والثانية عند رقم 12 .

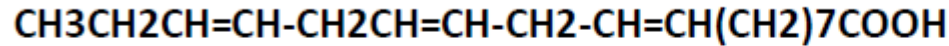
18 : 2 Δ 9 , 12



حامض اللينوليك Linoleic Acid

18 : 2 (9,12)

عدد	عدد	موقع	موقع
ذرات	الأواصر	الأصرة	الأصرة
الكربون	المزدوجة	المزدوجة	المزدوجة
		الأولى	الثانية



حامض اللينولينك Linolenic Acid

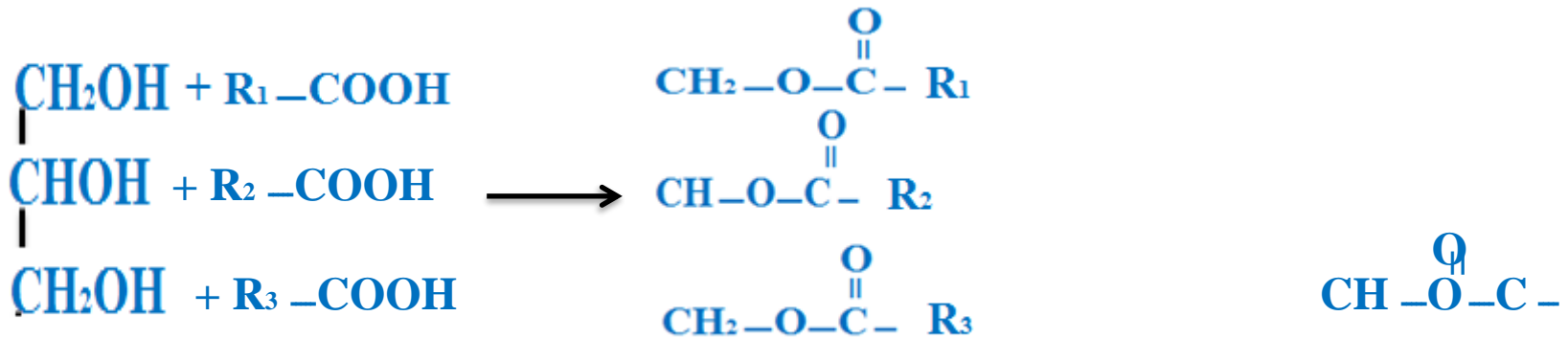
18 : 3 (9 , 12 , 5)

❖ تقسيم الليبيدات :

- 1 - الليبيدات البسيطة.
- 2 - الليبيدات المعقدة.
- 3 - الليبيدات المشتقة.

❖ 1 - الليبيدات البسيطة Simple lipids: تنقسم الى نوعين الدهون أو الزيت و الشموع.

➤ **الدهون** : عبارة عن أسترات تنشأ من اتحاد كحول متعدد الهيدروكسيل مع أحماض دهنية عالية تسمى Glyceride وهذه الكليسيريدات أما أن تكون أحادية Monoglycerides أو ثنائية Diglycerides أو ثلاثية Triglycerides ويعد الـ (Triglyceride أو Triacylglycerol) المركب الرئيسي في المادة الدهنية الغذائية اليومية وهي من الدهون البسيطة وأكثرها وفرة وهي الشكل الذي يخزن تحت الجلد داخل الأنسجة الدهنية adipose Tissues والتي يكون على الاغلب شحوم صلبة بدرجة حرارة الغرفة بسبب احتوائها على الحوامض الشحمية المشبعة واما الزيوت فتكون بشكل سائل لاحتوائها على نسب عالية من الحوامض الشحمية غير المشبعة .

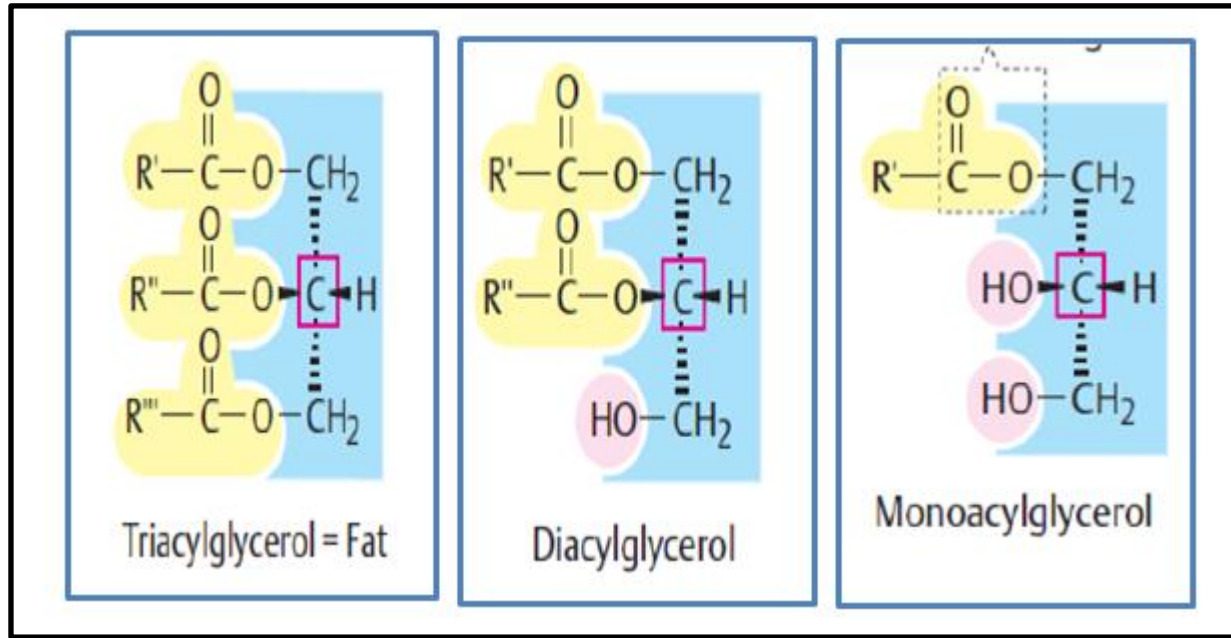


glycerol
كليسيرول

3 أحماض دهنية
Fatty acids

Triglyceride كليسيريد ثلاثي

❖ يمكن أن توجد كليسيريد أحادي أو ثنائي تنتج من تحلل الكليسيريدات الثلاثية.



ان الحوامض الشحمية الدهنية التي تدخل في تركيب الـ Triglyceride او (Triacylglycerol) قد تكون متجانسة (متطابقة تحتوي على نوع واحد من الحامض الشحمي) أو مختلطة (مختلفة تحتوي على مزيج من الحوامض الشحمية) وان معظم الدهون الطبيعية عبارة عن خليط من Triacylglycerol البسيط والمختلط (Mixed Glycerides) .

