



جامعة الزيتونة الأردنية
Al-Zaytoonah University of Jordan
كلية الصيدلة
كلية الصيدلة



الكيمياء الحيوية للتمريض

0201163

دكتور. بيان المومني

مواضيع الجزء الثالث

• الكربوهيدرات • الدهون • هضم وامتصاص الجزيئات الغذائية الكبيرة

هضم وامتصاص الكربوهيدرات

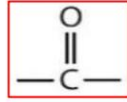
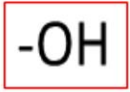
هضم وامتصاص الدهون

هضم وامتصاص البروتين

الكربوهيدرات

الكربوهيدرات (C_2H_2O) هي مركبات عضوية لها الصيغة العامة: $(CH_2O)_n$ (كربون هيدرات).

وهي عبارة عن ألدهيدات أو كيتونات متعددة الهيدروكسيل، أي أنها تحتوي على ثلاث مجموعات وظيفية مميزة:



مجموعة الهيدروكسيل مجموعة الكيتون مجموعة الألدهيد

الكربوهيدرات تشمل **السكريات** وبوليمرات **السكريات**

الوظائف:

-**الطاقة:** تعتبر الكربوهيدرات المصدر الأساسي لفيتامين E لجسم الإنسان (مصدر نظيف أيضًا).

-**التخزين:** مثل النشا في النباتات، الجليكوجين في الحيوانات.

-**هيكلية:** مثل السليلوز في جدران الخلايا النباتية.

تصنيف CHO

يتم تصنيف CHO وفقًا لعدد جزيئات السكر المرتبطة ببعضها البعض إلى:

أ) السكريات الأحادية: 1 مول.



ب) السكريات الثنائية: 2 مول.



ج) السكريات القليلة التسكر: 3 - 10 مول.



د) السكريات المتعددة: > 10 مول.



متعدد السكاريد المتجانس



متعدد السكاريد غير المتجانس

السكريات الأحادية

السكريات الأحادية هي السكريات البسيطة. وهي في الأساس اللبنة الأساسية لجميع الكربوهيدرات المعقدة، سواء كانت سكريات ثنائية أو سكريات متعددة.

يمكن تصنيف السكريات الأحادية حسب عدد ذرات الكربون:

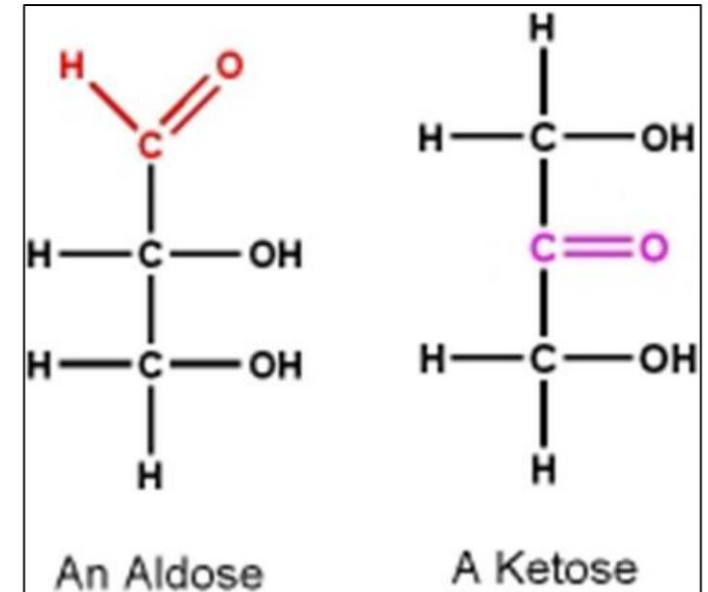
ديوز (2ج) ثلاثي (3ج) رباعية اللون (4ج) البنتوز (5ج) الهكسوز (6ج) هيتوز (7ج)

يمكن تصنيف السكريات الأحادية على أساس المجموعة الكربونيلية المرتبطة بها:

الألدوز: تحتوي السكريات على مجموعة أديهيد

البيتوز: تحتوي السكريات على مجموعة الكيتون

الكربون الذي ترتبط به هذه المجموعة يسمى الأنوميريك الكربون.



ثلاثي (3ج)

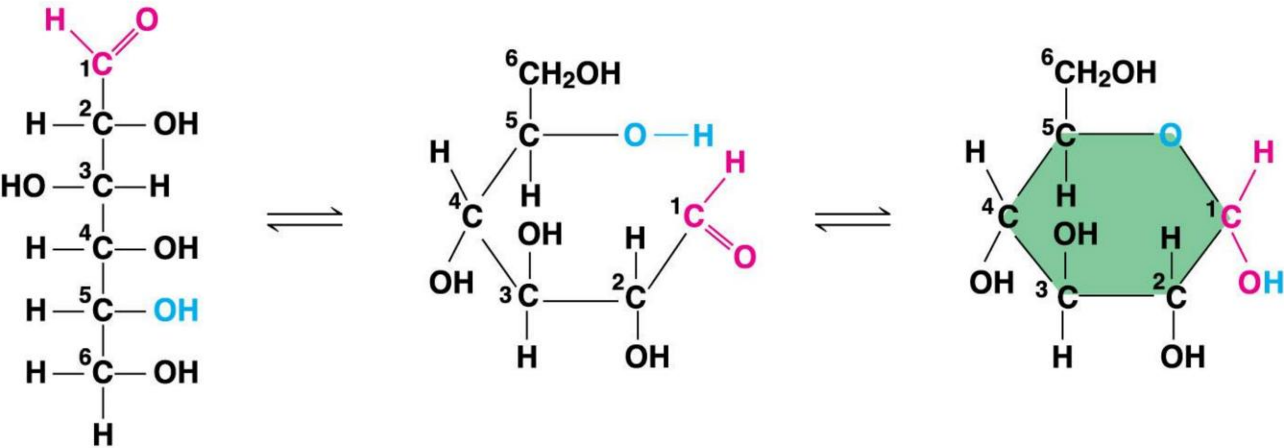
		Triose sugars (C ₃ H ₆ O ₃)	Pentose sugars (C ₅ H ₁₀ O ₅)	Hexose sugars (C ₆ H ₁₂ O ₆)	
السكريات الأحادية الهامة	Aldoses				
(كلها متزامرات، لها		Glyceraldehyde	Ribose	Glucose	Galactose
نفس الصيغة الكيميائية:					
الهكسوزات : (C ₆ H ₁₂ O ₆)					
-الجلوكوز	Ketoses				
-الفركتوز		Dihydroxyacetone	Ribulose	Fructose	
-الجلالكتوز					
-مانوز					

تكوين السكريات في صورة حلقات

تتواجد السكريات الأحادية في شكلين:

-الشكل الدائري.

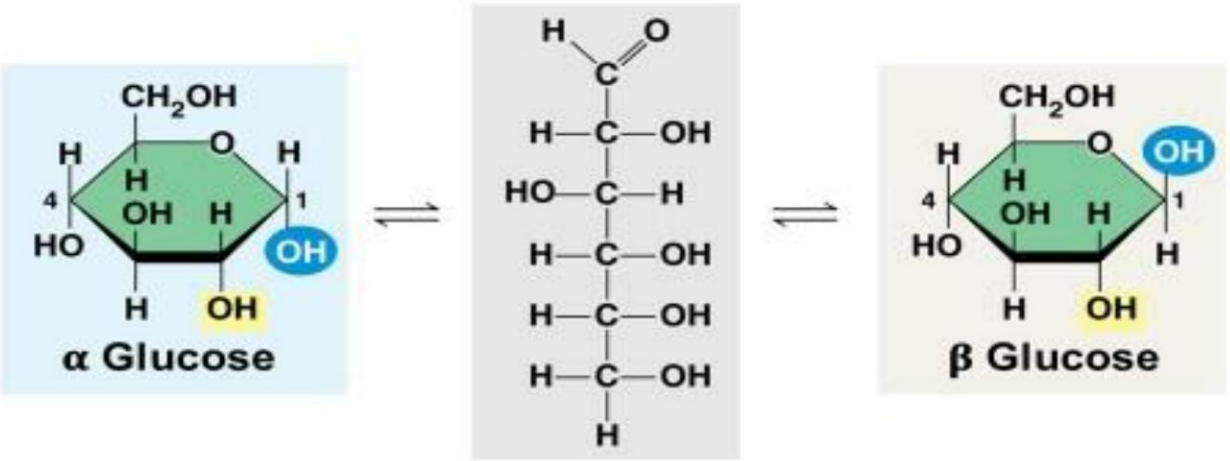
-الشكل غير الدوري (خطي، سلسلة مفتوحة).



الأشكال الخطية والحلقية

الشكل السائد للسكر في **المحلول المائي** هو الشكل
الدوري _____
(>99%).

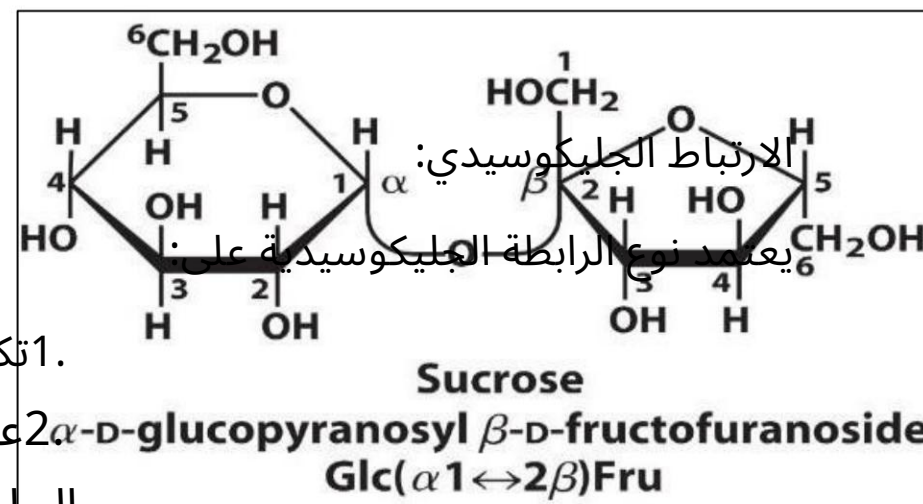
تؤدي عملية تدوير السكر إلى تكوينين مختلفين من
السكر α - و β -.



α and β glucose ring structures

ثنائيات السكر

يتشكل ثنائي السكر عندما يتحد اثنان من السكريات الأحادية معًا عن طريق تفاعل الجفاف الذي يربط الجزيئين برابطة تساهمية تسمى "الرابطة الجليكوسيدية".



1. تكوين السكر (α - و β -).

عدد ذرات الكربون المشاركة في الارتباط. على سبيل المثال، يحتوي الجليكوجين على روابط α 1-6، و α 1-4.

-الرابطة الجليكوسيدية: O عندما يرتبط السكر بـ -OH.

-الرابطة الجليكوسيدية: N عندما يرتبط السكر بـ -NH₂.

في السكريات الثنائية والمتعددة، يكون الارتباط الجليكوسيدي من النوع O.

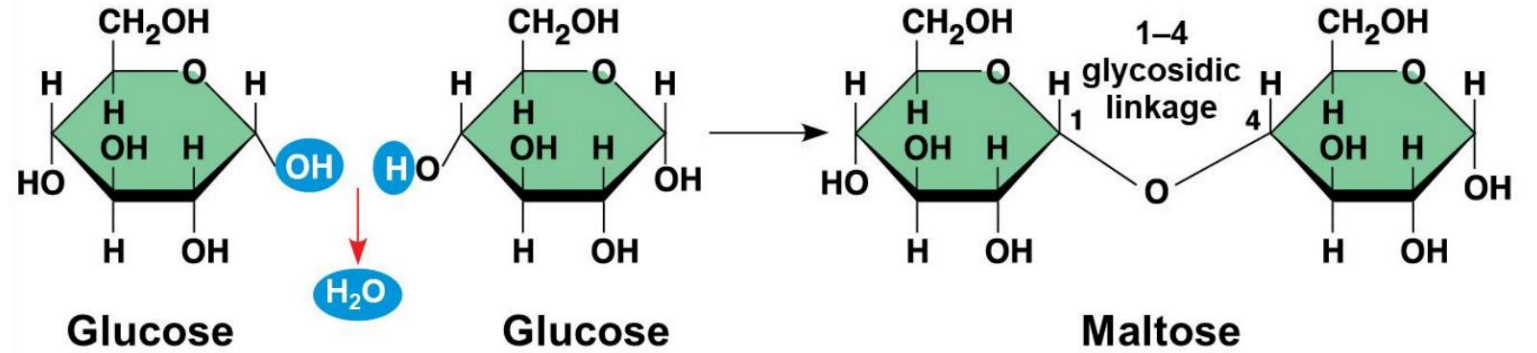
السكريات الثنائية الهامة

-السكروز (سكر المائدة): $\alpha(1 \rightarrow 2)$
الجلوكوز + الفركتوز:

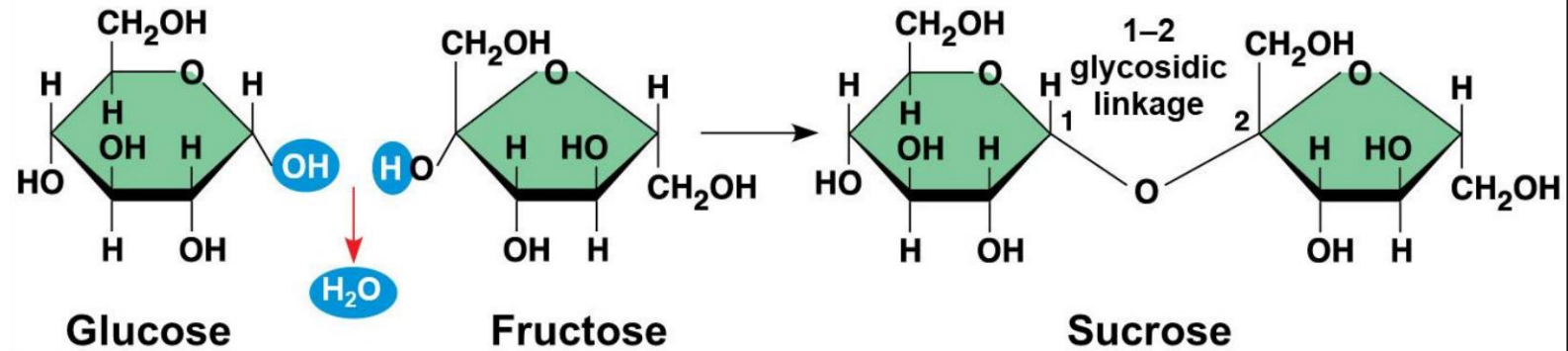
اللاكتوز (سكر الحليب): $\beta(1 \rightarrow 4)$ الجلوكوز + جلاكتوز:

أ-المايلتوز (سكر الشعير): $\alpha(1 \rightarrow 6)$ الجلوكوز +
جلوكوز:

(a) Dehydration reaction in the synthesis of maltose



(b) Dehydration reaction in the synthesis of sucrose



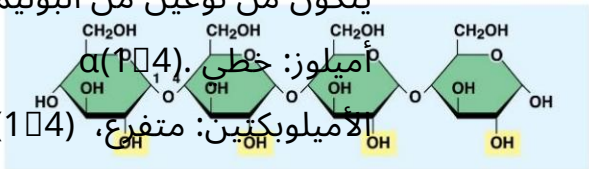
السكريات المتعددة

تعد السكريات المتعددة عبارة عن بوليمرات من السكريات. يتم تحديد نوع السكريات المتعددة من خلال مونومرات السكر ومواضع الروابط الجليكوسيدية الخاصة بها.

السكريات المتعددة الهامة (جميعها عبارة عن سكريات جلوكوز):

1.النشا: شكل تخزين CHO في النباتات، وخاصة الخضروات النشوية مثل البطاطس، وبنجر السكر، والجزر...

يتكون من نوعين من البوليمرات:



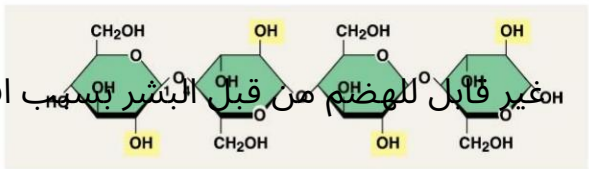
الأميلوبكتين: متفرع، $\alpha(1 \rightarrow 4)$ في السلاسل الخطية، $\alpha(1 \rightarrow 6)$ في نقاط التفرع.

2.الجليكوجين: أكثر تشعبًا من الأميلوبكتين، نفس الروابط الجليكوسيدية: $\alpha(1 \rightarrow 4)$ في السلاسل الخطية،

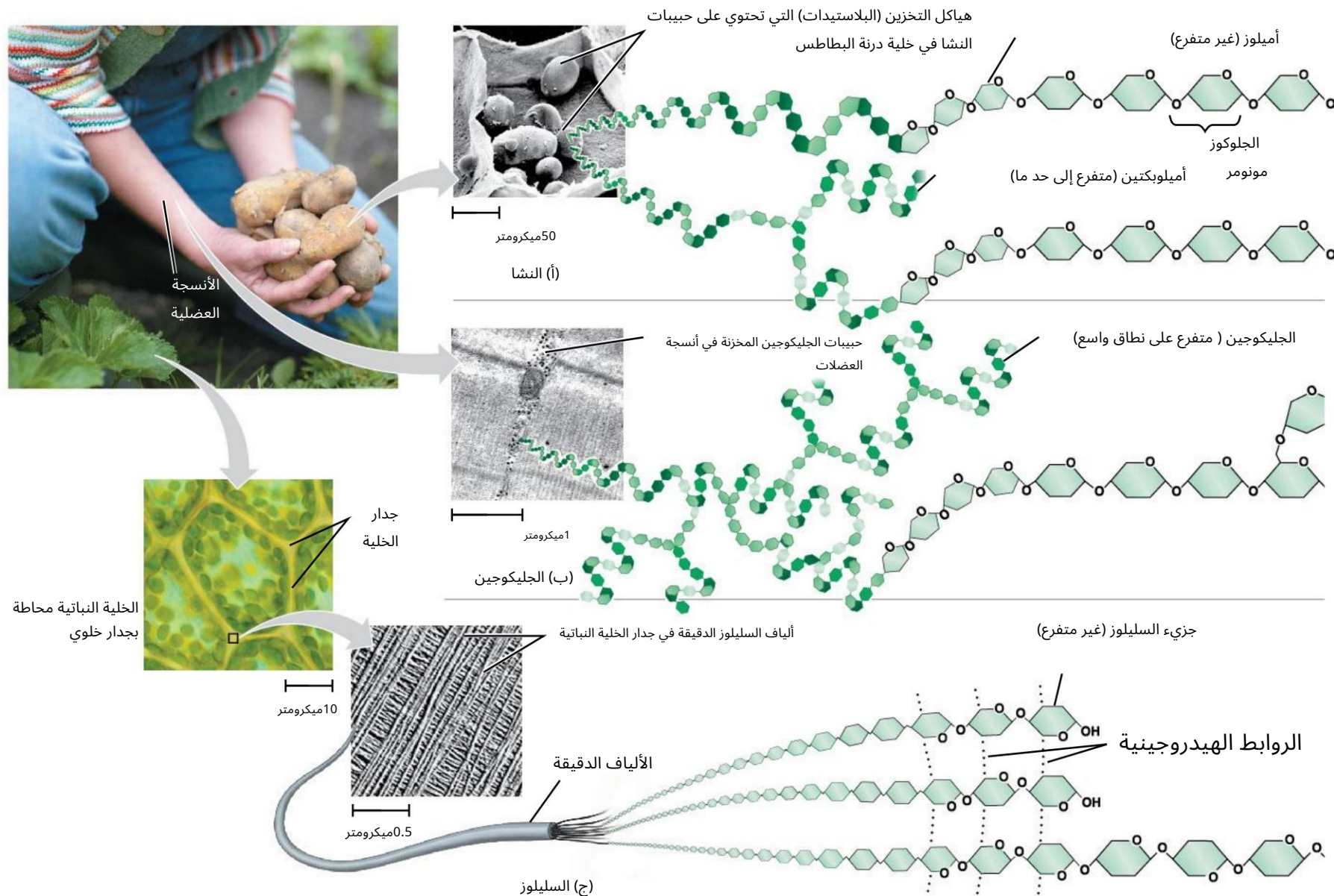
$\alpha(1 \rightarrow 6)$ عند نقاط التفرع. شكل تخزين CHO في الحيوانات. في البشر: في الكبد والعضلات.

3.الدكسترين: خليط من شطايا الأميلوبكتين المحللة جزئيًا.

4.السليولوز: $\beta(1 \rightarrow 4)$ المكون الرئيسي في جدران الخلايا النباتية. خطي ولكنه يختلف عن الأميلوز في أنه يتكون من "خيوط من الألياف" الصلبة.



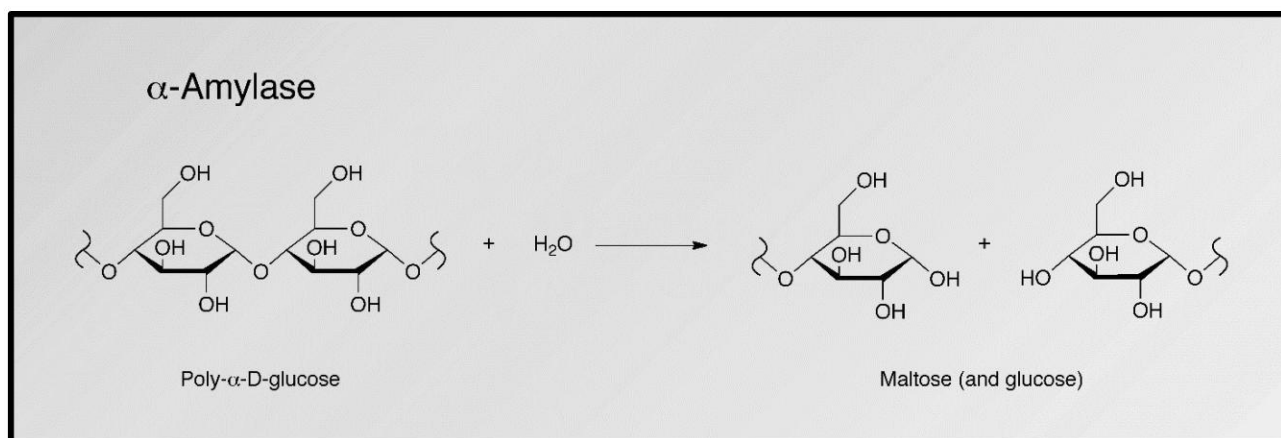
غير قابل للهضم من قبل البشر بسبب افتقار الإنسان إلى البيتا أميلاز β الألياف الغذائية.



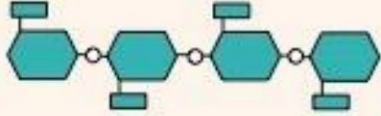

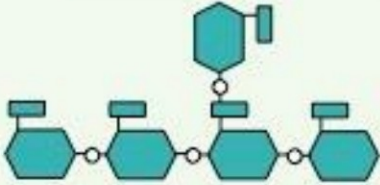
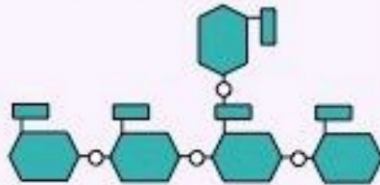
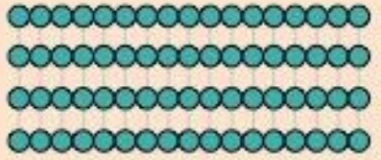


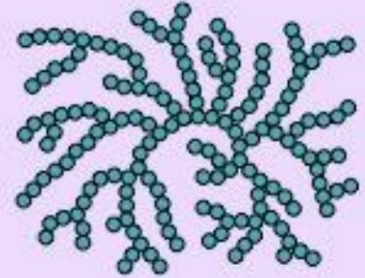
في النشا والجليكوجين، تميل سلاسل البوليمر إلى تكوين حلزونات في المناطق غير المتفرعة بسبب زاوية الروابط بين جزيئات الجلوكوز

السليلوز، مع نوع مختلف من ارتباط الجلوكوز، غير متفرع دائمًا

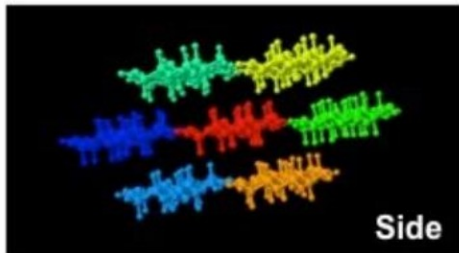
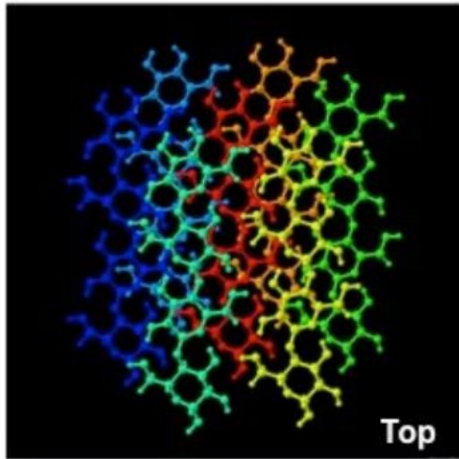
لا تستطيع الإنزيمات التي تهضم النشا عن طريق تحليل الروابط ألفا تحليل الروابط بيتا في السليلوز .
 يحتوي الجسم على إنزيمات يمكنها هضم الرابطة الجليكوسيدية ألفا- ولكن ليس بيتا-، ولهذا السبب فإن السليلوز في الإنسان يمر الطعام عبر الجهاز الهضمي على هيئة "ألياف غير قابلة للذوبان". تمتلك بعض الميكروبات الإنزيمات التي يمكنها هضم السليلوز.



العديد من **الحيوانات العاشبة**، من الأبقار إلى
 النمل الأبيض، لديه تكافلية
 العلاقات مع هؤلاء
 الميكروبات

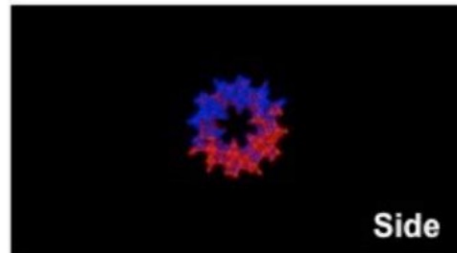
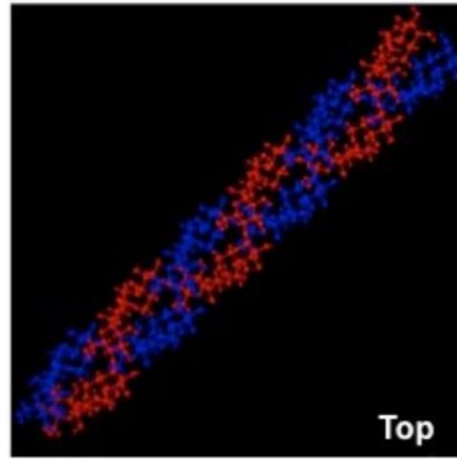
	Cellulose	Starch		Glycogen
		Amylose	Amylopectin	
Source	Plant	Plant	Plant	Animal
Subunit	β -glucose	α -glucose	α -glucose	α -glucose
Bonds	1-4	1-4	1-4 and 1-6	1-4 and 1-6
Branches	No	No	Yes (~per 20 subunits)	Yes (~per 10 subunits)
Diagram				
Shape				

Molecular Images of Glucose Polymers



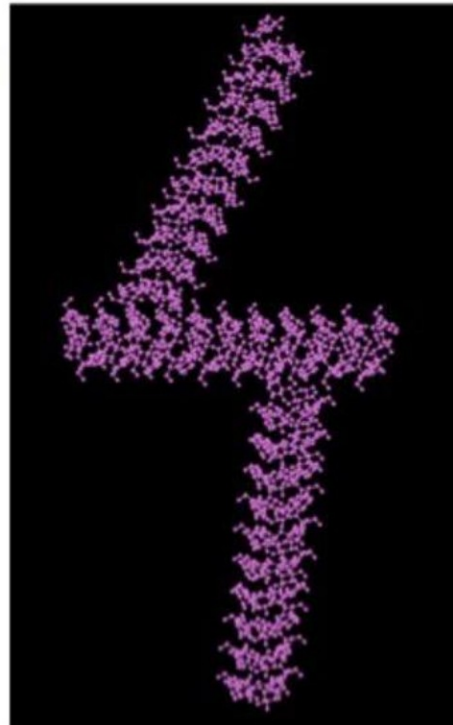
Cellulose

Linear chains (β -glucose)
Cell wall structure (plants)



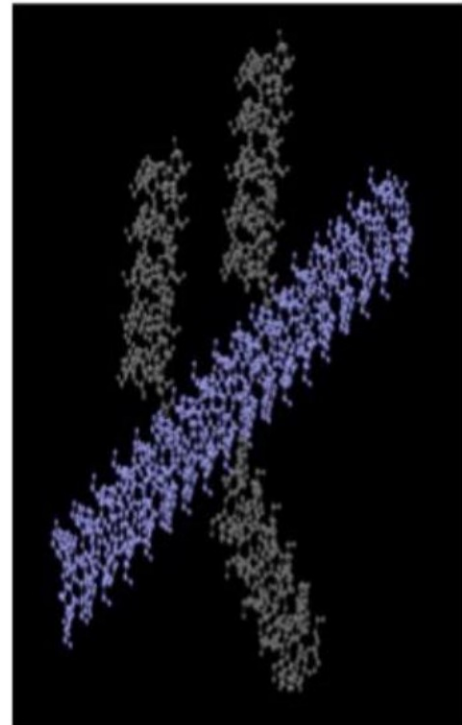
Amylose

Helical chains (α -glucose)
Energy storage (plants)



Amylopectin

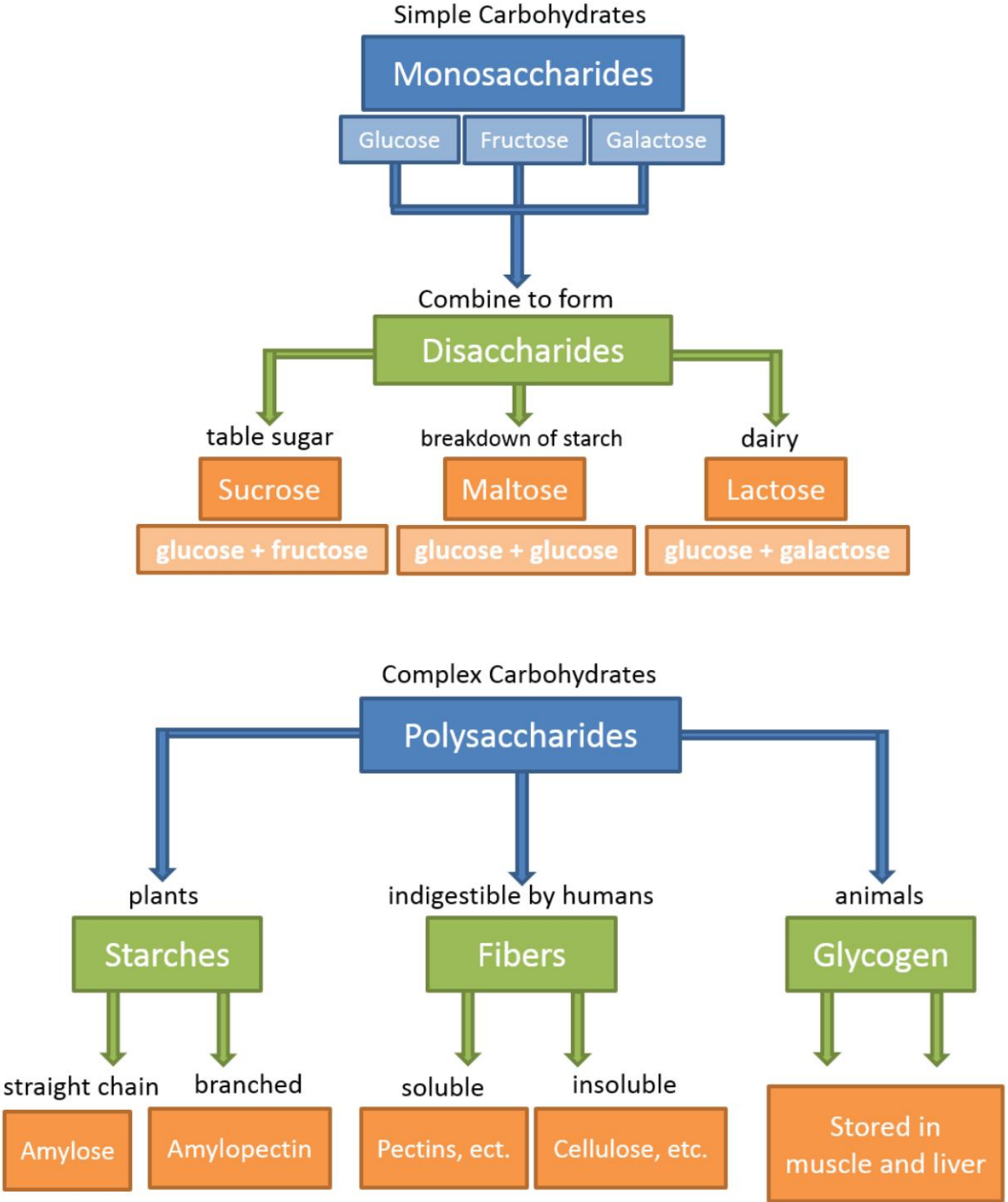
Branched chains (α -glucose)
Energy storage (plants)



Glycogen

Branched chains (α -glucose)
Energy storage (animals)

ملخص



الدهون

الدهون هي مجموعة متنوعة من الجزيئات الكارهة للماء

الدهون هي الفئة الوحيدة من الجزيئات البيولوجية الكبيرة التي **لا تشمل البوليمرات الحقيقية**

الميزة الموحدة للدهون هي أنها "كارهة للماء"، أي أنها تختلط بشكل سيئ، إن اختلفت على الإطلاق، مع الماء .

الدهون كارهة للماء **لأنها تتكون في الغالب من الهيدروكربونات، والتي تشكل روابط تساهمية غير قطبية**

الدهون الأكثر أهمية بيولوجيًا هي الدهون والفوسفوليبيدات والستيرويدات

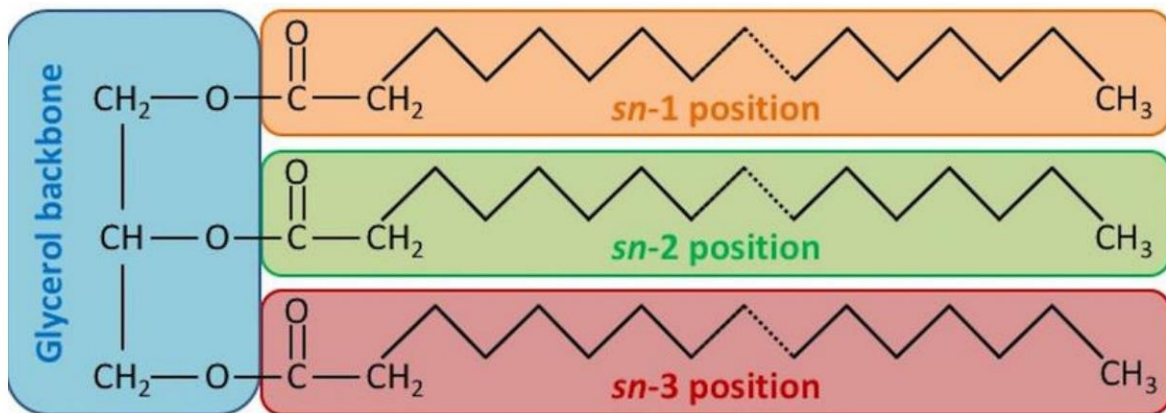
الدهون

يتم تشكيل الدهون (ثلاثي الجلسرين) عن طريق ربط جزيء واحد من الجلسرين بثلاث جزيئات من الأحماض الدهنية بواسطة "رابطة استرية".

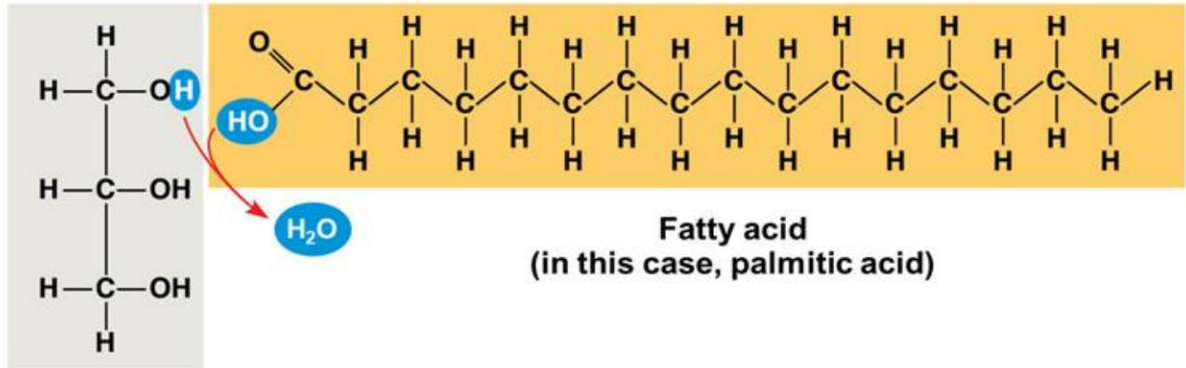
وبالتالي فإن اسمها الكيميائي هو "ثلاثي أسيل الجلسرين"، والعملية/التفاعل الذي يربط الجلسرين بالأحماض الدهنية الثلاثة تسمى "الأسترة".

يمكن أن تكون الأحماض الدهنية الموجودة في الدهون متشابهة أو من نوعين أو ثلاثة أنواع مختلفة.

الجلسرين هو كحول ثلاثي الكربون مع مجموعة هيدروكسيل مرتبطة بكل ذرة كربون.



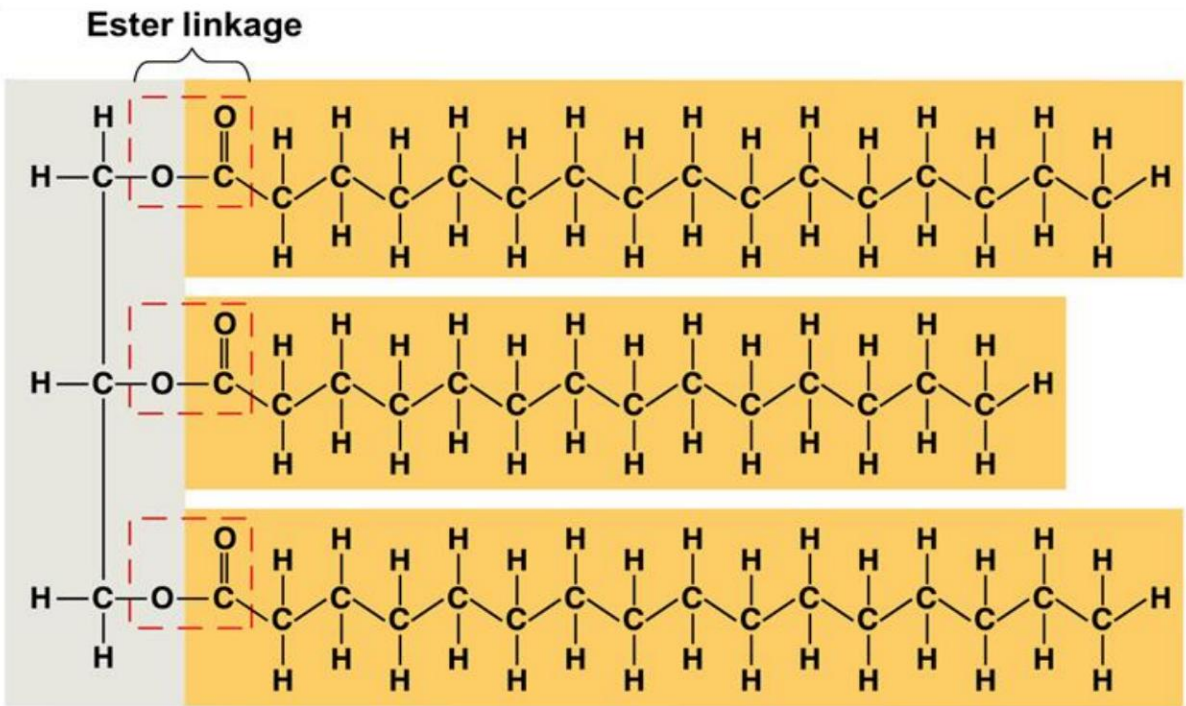
يتكون الحمض الدهني من مجموعة كربوكسيل مرتبطة بهيكل كربوني طويل



Glycerol

Fatty acid
(in this case, palmitic acid)

(a) One of three dehydration reactions in the synthesis of a fat



(b) Fat molecule (triacylglycerol)

الرابطة الإستيرية هي رابطة تتكون من تفاعل إزالة الماء بين مجموعة هيدروكسيل ومجموعة كربوكسيل

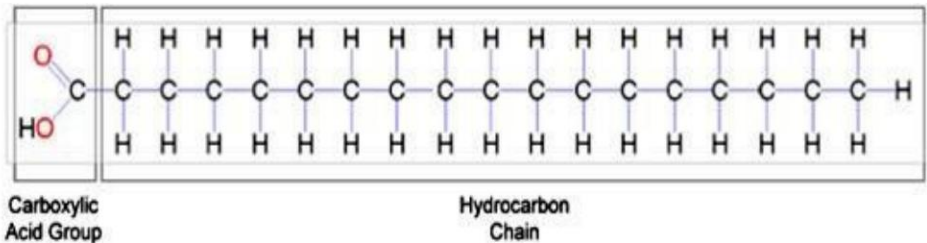
تتكون الدهون الناتجة، والتي تسمى أيضًا ثلاثي أسيل الجلسرين أو الدهون الثلاثية، من ثلاثة أحماض دهنية مرتبطة بجزيء جلسرين واحد.

يمكن أن تكون الأحماض الدهنية الموجودة في الدهون متشابهة أو من نوعين أو ثلاثة أنواع مختلفة

تختلف الأحماض الدهنية في الطول (عدد ذرات الكربون) وفي عدد ومواقع الروابط المزدوجة

الأحماض الدهنية

تتكون من ذيل هيدروكاربون ومجموعة كربوكسيلية



الأحماض الدهنية تصنيف

طول ذيل الهيدروكربون

1. قَصْر القامة 6 < F.As:

الكربونات.

2. سلسلة متوسطة 6-12 F.As:

الكربونات.

3. طول العنق الطويل 12 > F.As:

الكربونات.

التشعب

1. الأحماض الدهنية المشبعة:

ذيل هيدروكربوني بدون

رابطة مزدوجة

2. الأحماض الدهنية غير المشبعة: بعضها

ذرات الكربون في

ترتبط ذيل الهيدروكربون معًا عن

طريق

روابط مزدوجة

موقع

رابطة مزدوجة

-تسمية لـ

الأحماض الدهنية غير المشبعة:

تَغْذِيَّة

1. FA الأساسية (ليس

(مُصنَّع في الجسم)

2. FA غير الأساسية

3. FA شبه الأساسية

الذرات.

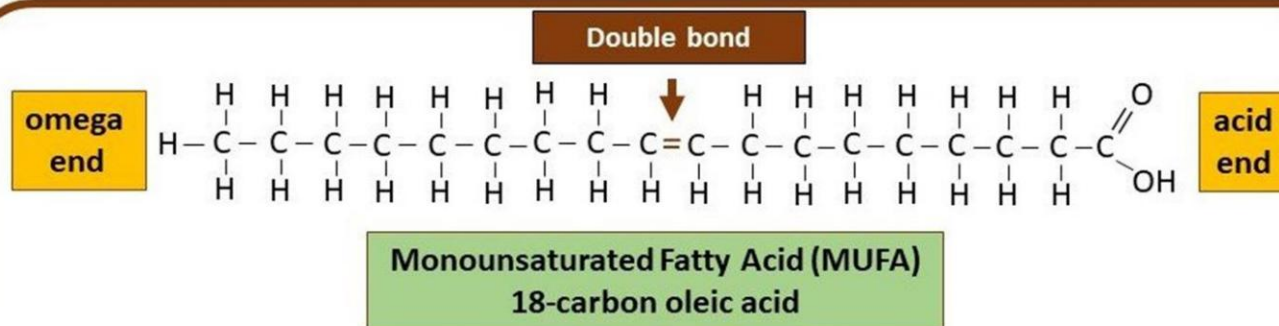
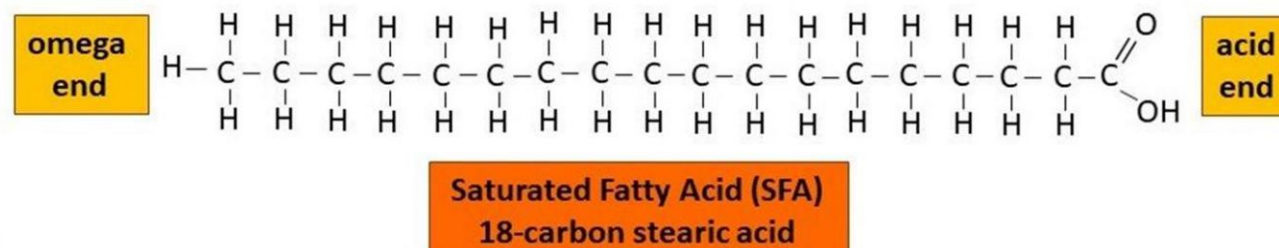
(2) الأحماض الدهنية غير المشبعة: ترتبط بعض ذرات الكربون في ذيل الهيدروكربون معًا بروابط مزدوجة وبأقل من العدد الأقصى لذرات الهيدروجين:

MUFA: أحماض دهنية أحادية غير مشبعة (رابطة مزدوجة واحدة).
 PUFA: أحماض دهنية متعددة غير مشبعة (< رابطة مزدوجة واحدة)

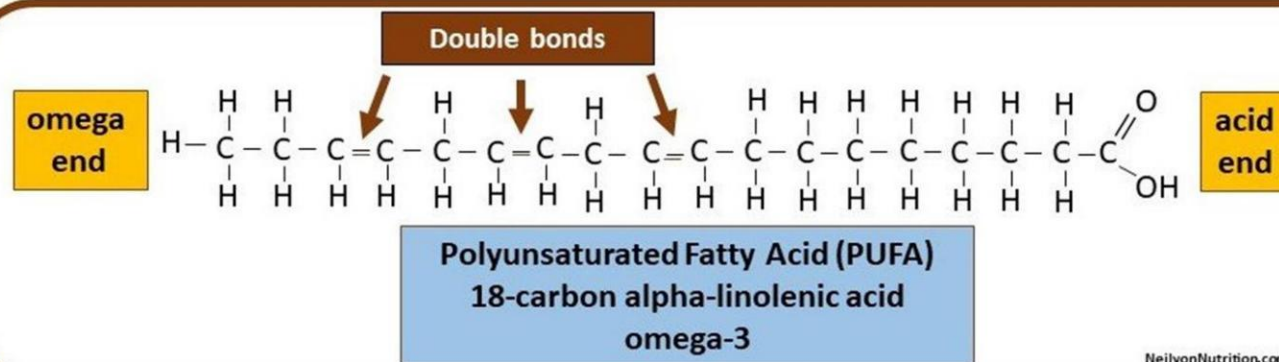
رابطة).

موقع الرابطة المزدوجة:

يتم تصنيف الأحماض الدهنية غير المشبعة باستخدام تسمية -ω وفقاً لعدد الرابطة المزدوجة الأولى التي تبدأ العد من نهاية الميثيل. والأهم من ذلك هي F.A.S. ω-3 وω-6 وω-9



NeilyonNutrition.com

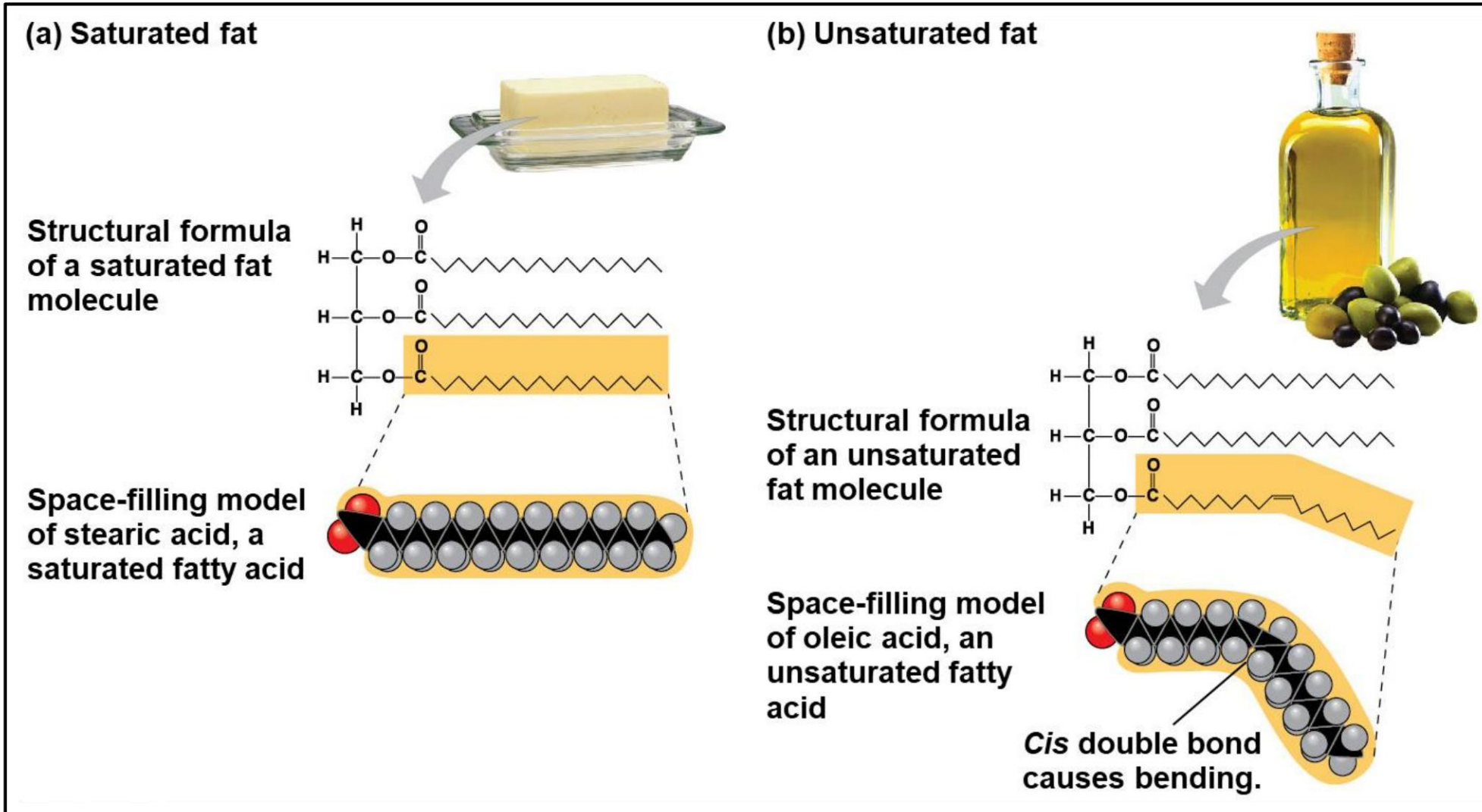


NeilyonNutrition.com

تسمى الدهون المصنوعة من الأحماض الدهنية المشبعة بالدهون المشبعة وتكون صلبة في درجة حرارة الغرفة.

معظم الدهون الحيوانية مشبعة. الدهون المصنوعة من الأحماض الدهنية غير المشبعة تسمى الدهون غير المشبعة أو الزيوت وتكون سائلة في درجة حرارة الغرفة.

الدهون النباتية ودهون الأسماك عادة ما تكون غير مشبعة.



→ توجد الأحماض الدهنية المشبعة في المصادر الحيوانية (الزبدة والسمن، لبن...)

تتواجد الأحماض الدهنية الأحادية غير المشبعة بكثرة في زيت الزيتون.

أمثلة على الأحماض الدهنية الأحادية غير المشبعة: حمض الأوليك. 9- ω ، (18:1)

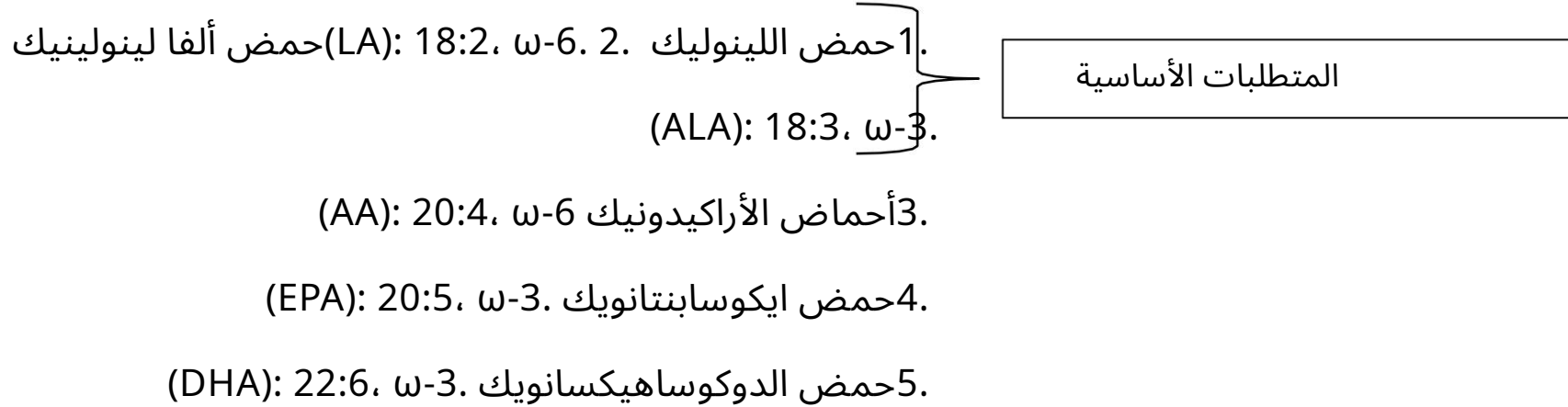
توجد الأحماض الدهنية غير المشبعة في الزيوت النباتية (زيت الذرة وزيت عباد الشمس) زيت...).

أمثلة على الأحماض الدهنية غير المشبعة المتعددة: (1) أحماض أوميغا 6 الدهنية: حمض اللينوليك (LA)، حمض الأراكيدونيك. (AA)، (2) أحماض أوميغا 3 الدهنية: حمض ألفا لينولينيك، (ALA)، حمض إيكوسابنتانويك حمض الاسكوربيك، (EPA)، حمض الدوكوساهيكسانويك. (DHA)

أمثلة على SFAs (احفظ العناصر المميزة!):

حمض الخليك (حمض الإيثانويك)	
3-ج	حمض البروبيونيك
4-ج	حمض الزبدك
5-ج	حمض البنتاويك
6-ج	حمض الهكسانويك
12-ج	حمض اللوريك
14-ج	حمض الميريستيك
16-ج	حمض البالمتيك
18-ج	حمض دهني
20 درجة مئوية	حمض الأراكيديك

العناصر الغذائية المهمة فسيولوجيًا:



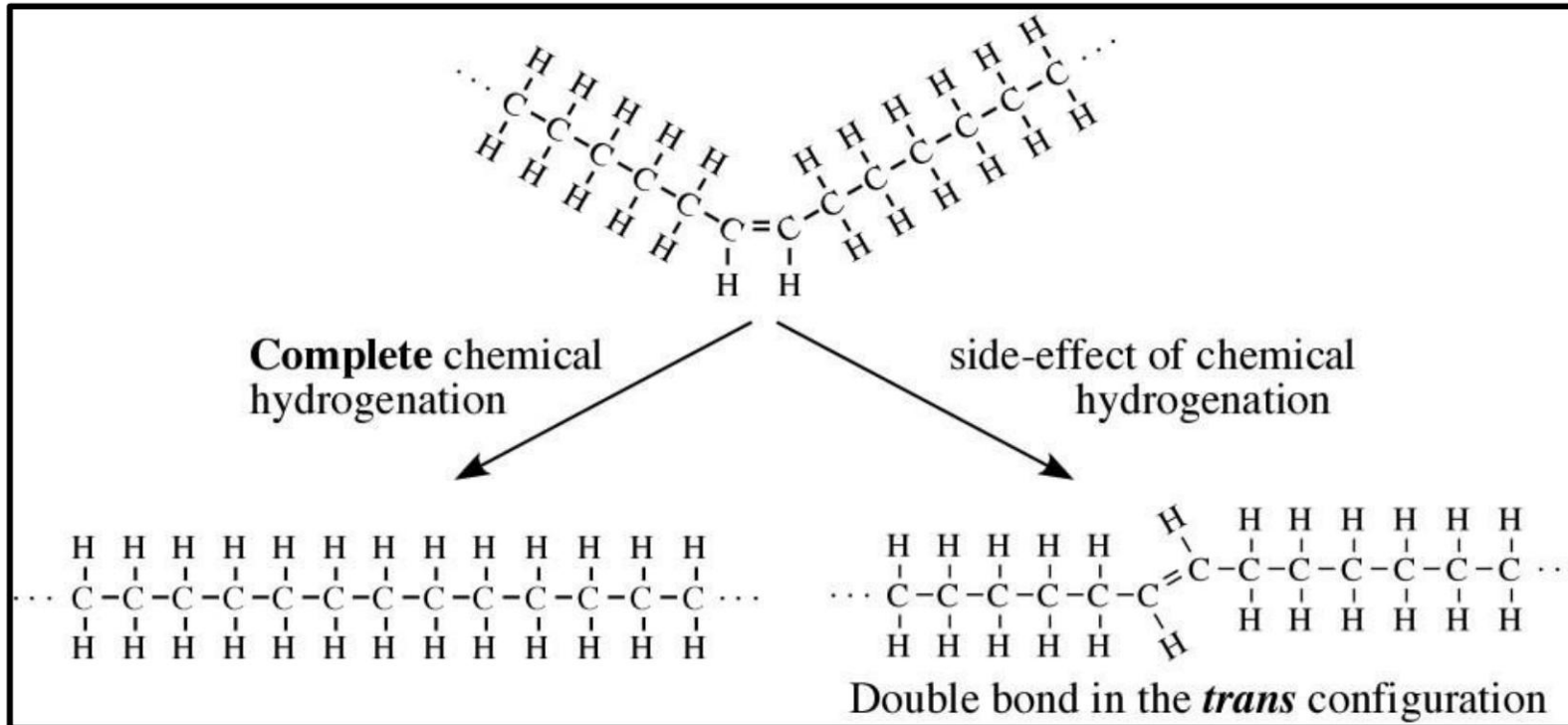
الأحماض الدهنية الأساسية هي تلك الأحماض الدهنية التي لا يتم تصنيعها في جسم الإنسان ويجب توفيرها في النظام الغذائي.

الأحماض الدهنية الأساسية هي: حمض اللينوليك: 18:2، ω 6 وحمض ألفا لينولينيك 18:3، ω 3 (ALA)

الهدرجة

الهدرجة هي إضافة الهيدروجين (H) إلى USFA لتحويلها إلى SFA. تؤدي عملية هدرجة F.As إلى تحويل تكوينها من cis إلى cis (trans هو التكوين الطبيعي لـ F.As).

ترتبط SFA و trans-F.As بفقرت **شحميات الدم وتصلب الشرايين** والسرطان .



يؤدي هدرجة الزيوت النباتية أيضًا إلى إنشاء دهون غير مشبعة ذات روابط مزدوجة **متحولة**

الفوسفوليبيدات

• يتم تشكيل الفسفوليبيد عن طريق ربط حمضين دهنيين ومجموعة فوسفات بالجلسرين.

• ذيل الأحماض الدهنية كارهان للماء، لكن مجموعة الفوسفات وملحقاتها تشكلان ذيلًا محبًا للماء.

الرأس [جزيئات متعادلة (رأس محبة للماء وذيل كاره للماء)]

• وهكذا، عندما تضاف الفسفوليبيدات إلى الماء، فإنها تتجمع ذاتيًا في هياكل مزدوجة الطبقات تسمى الطبقات الثنائية.

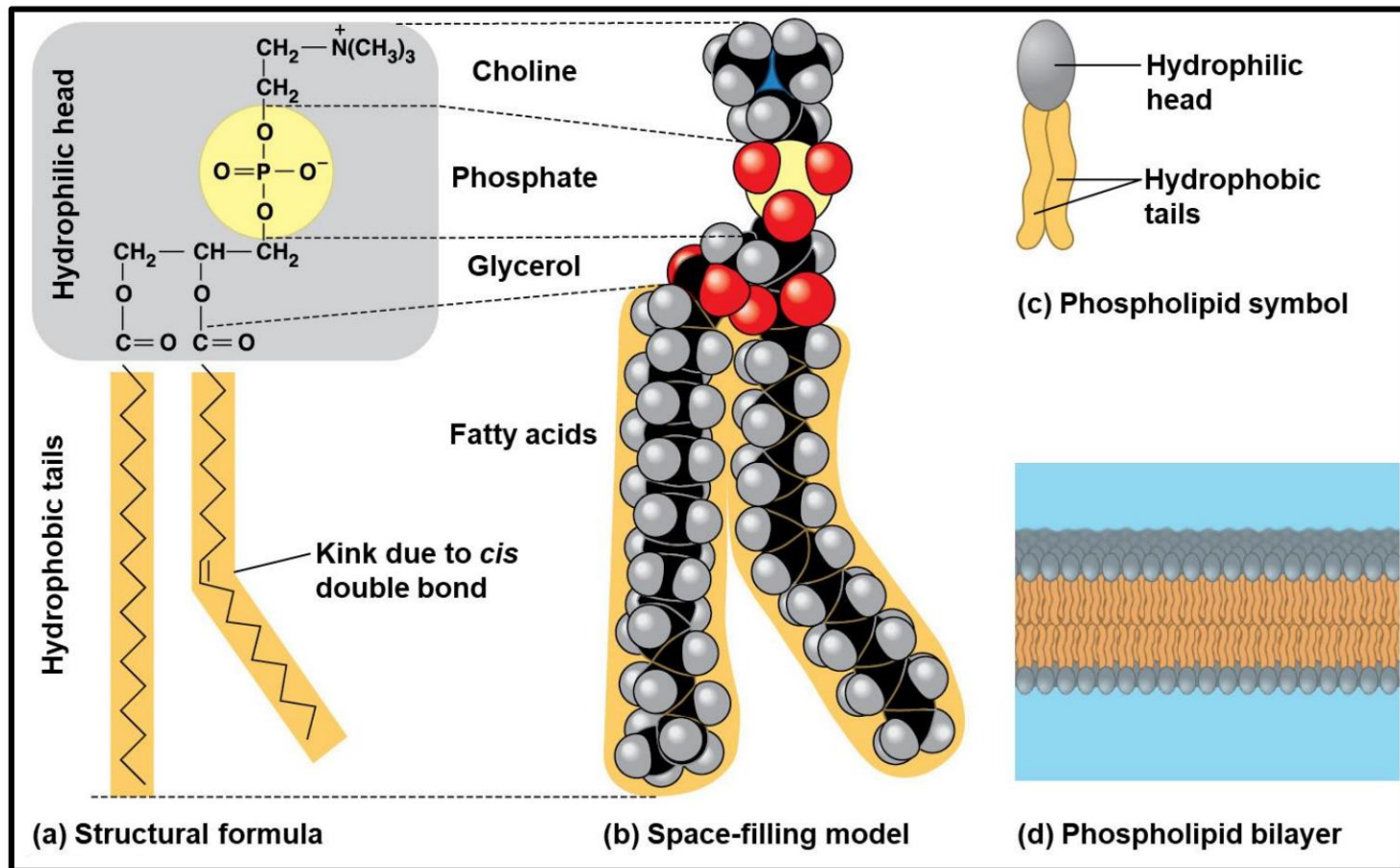
تشكل الطبقات الثنائية الفوسفوليبيد البنية الأساسية لغشاء الخلية.

• على سطح الخلية، توجد الفسفوليبيدات

كما تم ترتيبها في طبقة ثنائية، مع

ذيل كاره للماء تشير إلى الداخل. تموت الخلايا إذا تعرضت

طبقاتها الثنائية من الفوسفوليبيد للتلف.



الستيرويدات

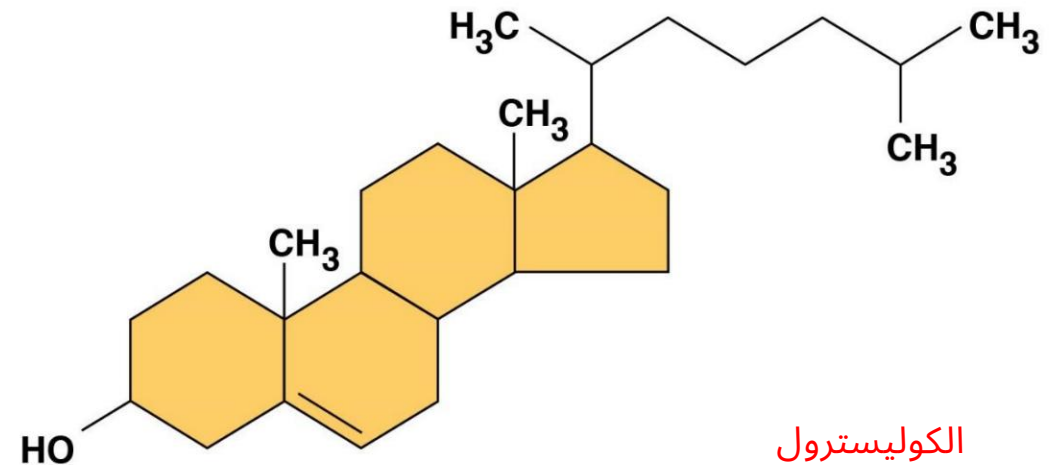
•الستيرويدات هي دهون تتميز بهيكل كربوني يتكون من أربعة جزيئات مندمجة

حلقات.

•الكوليسترول والهرمونات الجنسية الستيرويدية (مثل التستوستيرون والإستروجين) والكورتيزول هي أمثلة على الستيرويدات المهمة والنشطة فسيولوجيًا.

•**الكوليسترول** هو أحد مكونات الأغشية الخلوية الحيوانية والمادة الأولية التي يتم من خلالها تصنيع الستيرويدات الأخرى (الهرمونات الجنسية، بيتا امين د، الأحماض الصفراوية...).

•ارتفاع مستوى **الكوليسترول** في الدم هو أحد عوامل الخطر للإصابة بأمراض القلب والأوعية الدموية.



لاحظ الحلقات الأربع المندمجة المميزة للستيرويد

هضم وامتصاص الجزيئات الغذائية الكبرى

الهضم: تحليل الطعام إلى مكونات أصغر وأصغر، حتى يتمكن الجسم من امتصاصها واستيعابها.

الجزيئات الكبيرة → جزيئات أصغر (مونومرات) عن طريق تفاعل **الهيدرولولوسيس** .

امتصاص:

تجفيف الأمعاء → الغشاء المخاطي → الدم.

يتم الهضم عن طريق عمليات ميكانيكية وكيميائية. تشمل العمليات الميكانيكية المضغ والتمعج. في حين أن العمليات الكيميائية هي في الأساس **إنزيمية** (تساهم الصفراء وحمض الهيدروكلوريك والبيكربونات أيضًا في الهضم الكيميائي).

يتم التحكم في عملية الهضم عن طريق هرمونات مختلفة بما في ذلك السيكريتين، والكوليسيستوكينين، والجاسترين.

هضم وامتصاص الكربوهيدرات

هضم الكربوهيدرات (الشكل: 4)

الفم: ألفا أميليز اللعابي، يكسر ألفا (1-4)

الروابط الجليكوسيدية.

المعدة: يتوقف هضم الكربوهيدرات بسبب ارتفاع الحموضة.

الأمعاء الدقيقة: (SI)

□ إفرازات البنكرياس: البيكربونات: لتحديد الرقم الهيدروجيني في SI + ألفا أميليز

البنكرياسي: يكسر الروابط الجليكوسيدية. α (1-4)

□ الإنزيمات المعوية: إيزومالتاز: يكسر الروابط α (1-6) + ديساكاريداز (مثل

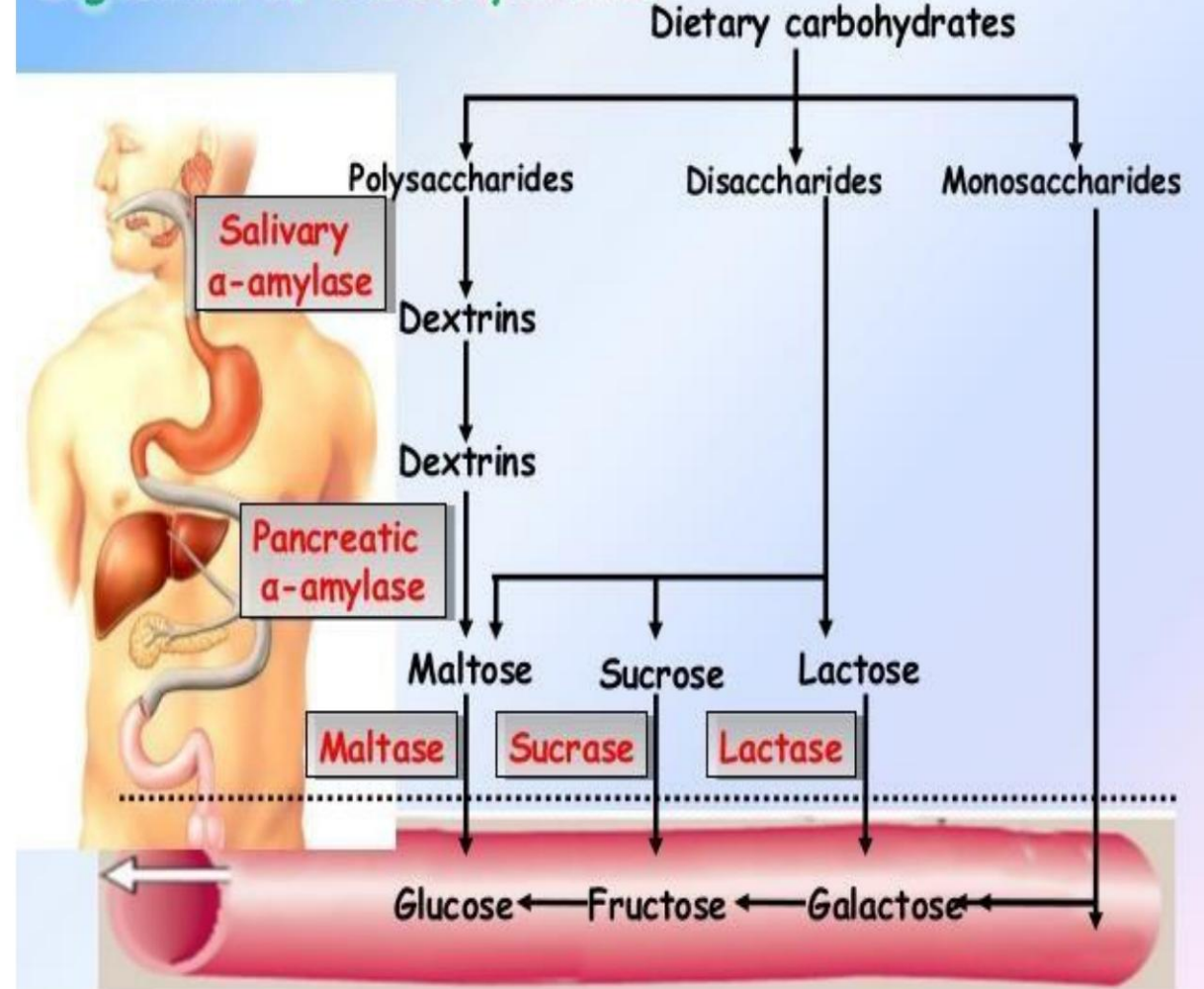
السكراز، اللاكتاز، المالتاز).

امتصاص: CHO:

جميع □ CHO الجلوكوز + الجلاكتوز + الفركتوز.

يتم نقل الجلوكوز والجلاكتوز والفركتوز بشكل نشط من خلال "ناقلات الجلوكوز". "GLUT"

Digestion of Carbohydrates



Carbohydrate digestion

Foodstuff

Enzyme(s) and source

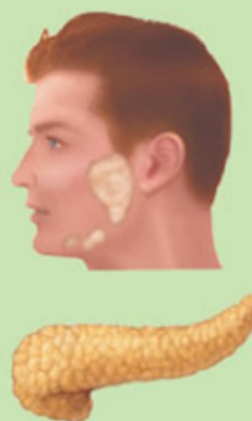
Site of action

Path of absorption

Starch and disaccharides

**Salivary
amylase**

**Pancreatic
amylase**



Mouth

**Small
intestine**

**Oligosaccharides
and disaccharides**

Lactose Maltose Sucrose

Galactose Glucose Fructose

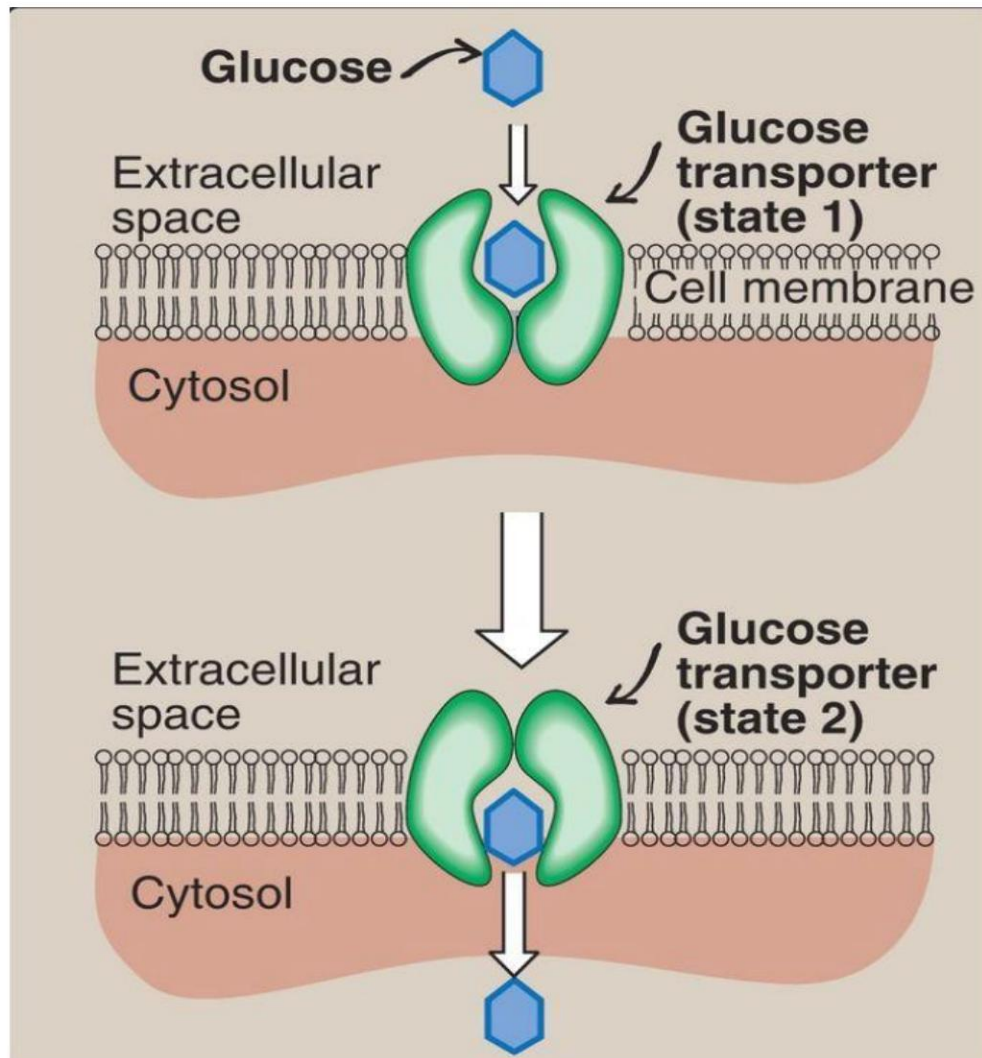
**Brush border
enzymes in
small intestine
(dextrinase, gluco-
amylase, lactase,
maltase, and sucrase)**



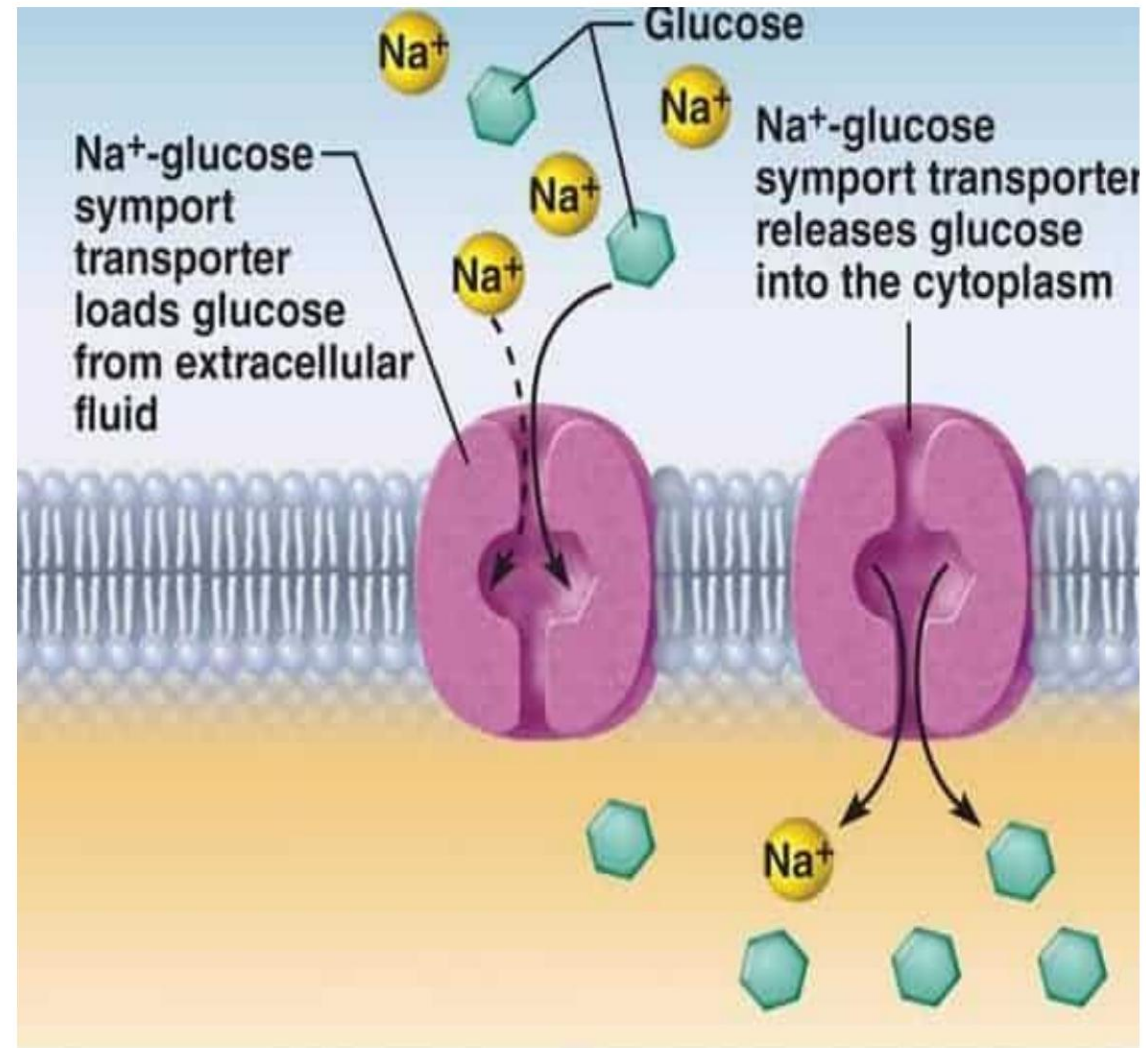
**Small
intestine**

- **Glucose and galactose are absorbed via cotransport with sodium ions.**
- **Fructose passes via facilitated diffusion.**
- **All monosaccharides leave the epithelial cells via facilitated diffusion, enter the capillary blood in the villi, and are transported to the liver via the hepatic portal vein.**

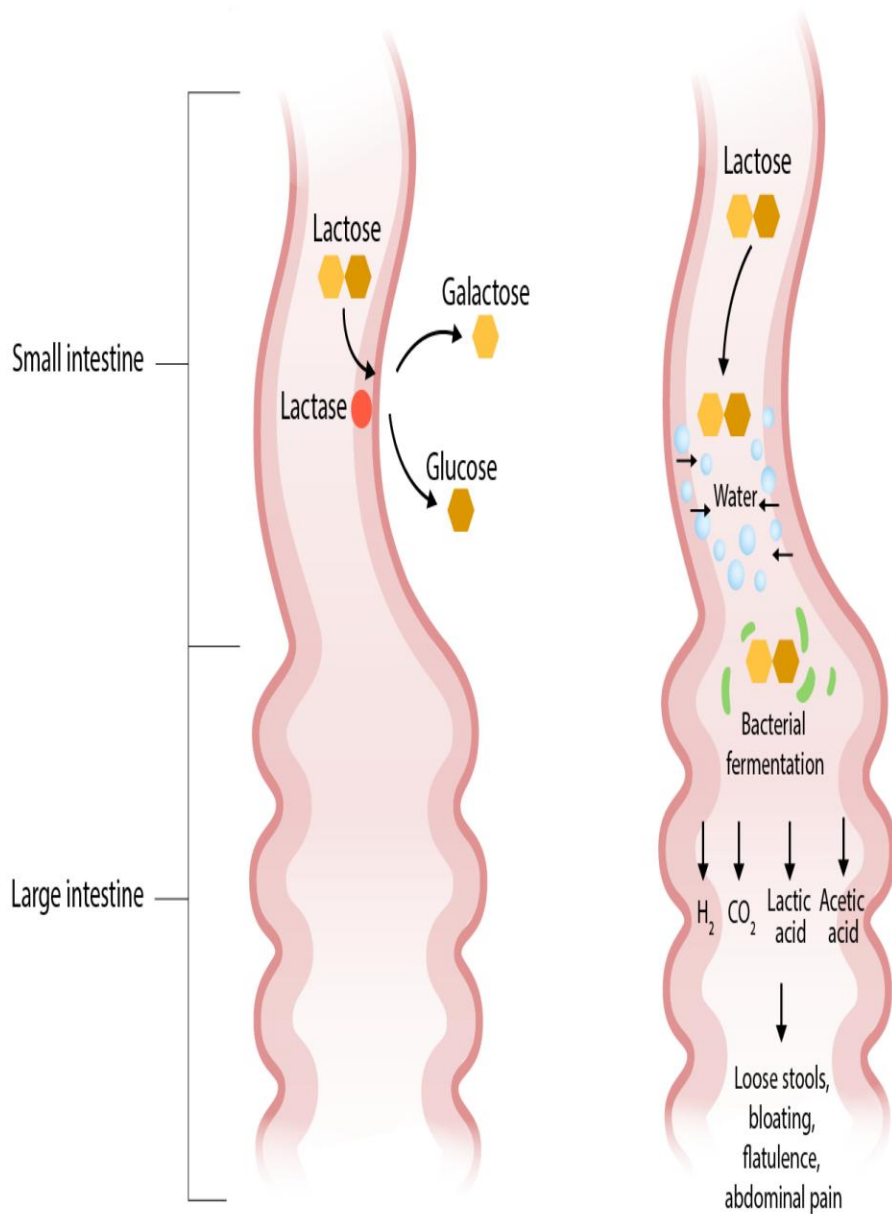
أ. نظام نقل انتشاري مُيسَّر مستقل عن الصوديوم



ب. نظام نقل أحادي السكاريد الصوديوم



الارتباط السريري: نقص الإنزيمات الهضمية



يمكن للكربوهيدرات غير المهضومة، الناجمة عن نقص في نشاط ثنائي السكاريداز معين، أن تنتقل من الأمعاء الدقيقة إلى الأمعاء الغليظة، مما يسبب:

1- الإسهال الأسموزي

2- التخمر الزائد بواسطة البكتيريا المعوية

إنتاج كميات كبيرة من غاز ثاني أكسيد الكربون والهيدروجين □ مما يسبب تقلصات في البطن والإسهال وانتفاخ البطن.

مثال على نقص إنزيمات الجهاز الهضمي: "نقص اللاكتاز" □ سوء هضم اللاكتوز □ عدم تحمل اللاكتوز.

هضم وامتصاص البروتين

المعدة: (1) حمض الهيدروكلوريك: -تفرزه "الخلايا الجدارية" في جدار المعدة.

-دوره في الهضم: • يحلل البروتينات. • يساعد في تقطيعها إلى بولي ببتيدات. ينشط البيبسينوجين ويحوله إلى بيبسين (يقتل البيبسينوجين الجراثيم).

-
-

(2) البيبسين: -البروتينات → البوليبيبتيدات.

الأمعاء الدقيقة: البنكرياس: ببتيدازات البنكرياس + التربسين والكموتريسين.

أمينوببتيدازات: بولي ببتيدات → أحماض أمينية.

Protein digestion

Foodstuff

Enzyme(s) and source

Site of action

Path of absorption

Protein



Large polypeptides



Small polypeptides,
small peptides



Amino acids
(some dipeptides
and tripeptides)

Pepsin
(stomach glands)
in presence
of HCl



Pancreatic
enzymes
(trypsin, chymotrypsin,
carboxypeptidase)



Brush border
enzymes
(aminopeptidase,
carboxypeptidase,
and dipeptidase)



Stomach

Small
intestine

Small
intestine

- Amino acids are absorbed by cotransport with sodium ions.
- Some dipeptides and tripeptides are absorbed via cotransport with H^+ and hydrolyzed to amino acids within the cells.
- Amino acids leave the epithelial cells by facilitated diffusion, enter the capillary blood in the villi, and are transported to the liver via the hepatic portal vein.

هضم وامتصاص الدهون

مصطلحات هامة:

-الاستحلاب: تحلل كرات الدهون الموجودة في الاثني عشر إلى قطرات صغيرة، مما يوفر مساحة سطح أكبر يمكن أن يعمل عليها إنزيم الليباز البنكرياسي لهضم الدهون إلى أحماض دهنية وجلسرين.

-الصفراء: سائل أخضر داكن إلى بني مصفر، يفرزه الكبد، ويخزن في المرارة، بعد الأكل تفرز الصفراء إلى الاثني عشر.

خطوات هضم وامتصاص الدهون

• معالجة محدودة للدهون بواسطة إنزيمات مستقرة للحمض في: • الفم (ليياز اللسان) • المعدة (ليياز المعدة) • الأمعاء الدقيقة:

1. استحلاب الدهون الغذائية

2. تحلل الدهون الغذائية بواسطة إنزيمات البنكرياس إلى قطرات صغيرة من

الدهون

3. تكوين الميسيلات

4. امتصاص الدهون بواسطة الخلايا المخاطية المعوية (الخلايا المعوية)

5. إعادة تكوين TAG 6. تشكل الكيلوميكرونات.

7. تنتقل الكيلوميكرونات من الغشاء المخاطي المعوي إلى الجهاز الليمفاوي

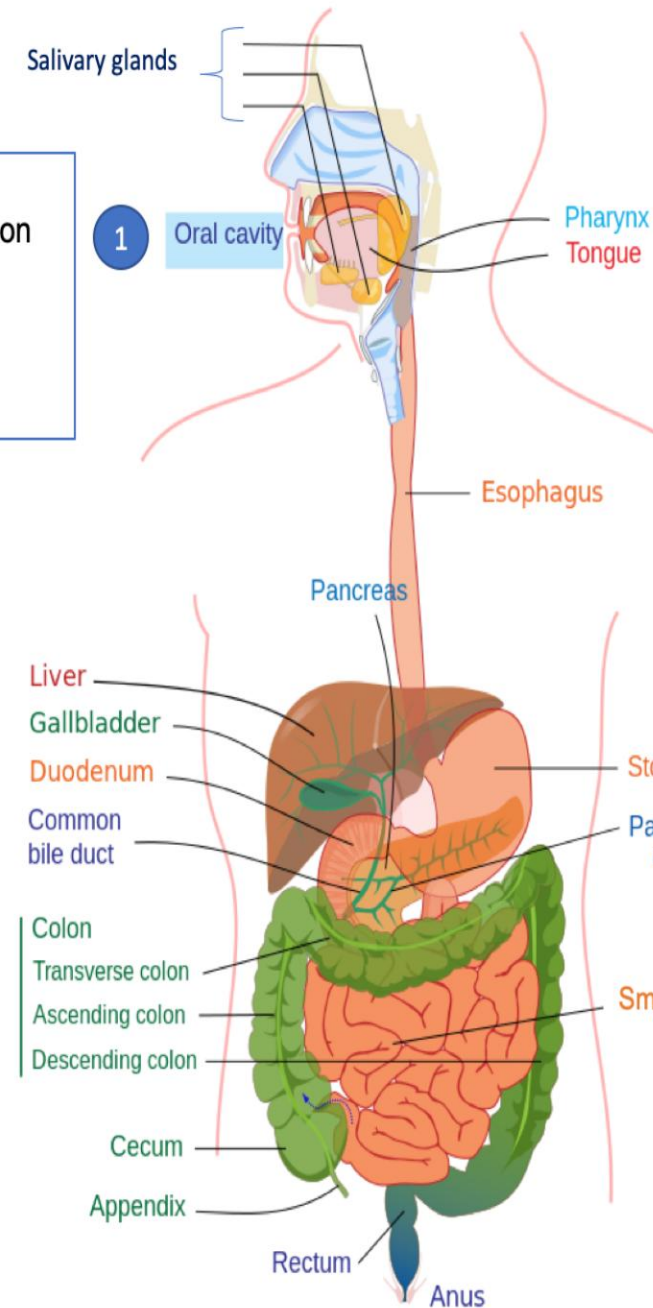
عن طريق الشعيرات الدموية الليمفاوية □ ثم تدخل الدم.

8. يتم التعرف على الكيلوميكرونات بواسطة المستقبلات الموجودة على سطح

العضلات والأنسجة الدهنية بشكل أساسي (وأيضاً الأنسجة الأخرى) حيث يتم تحليلها.

1. MOUTH

- mechanical digestion
- mixing with saliva
- limited enzymatic digestion (*lingual lipase*)

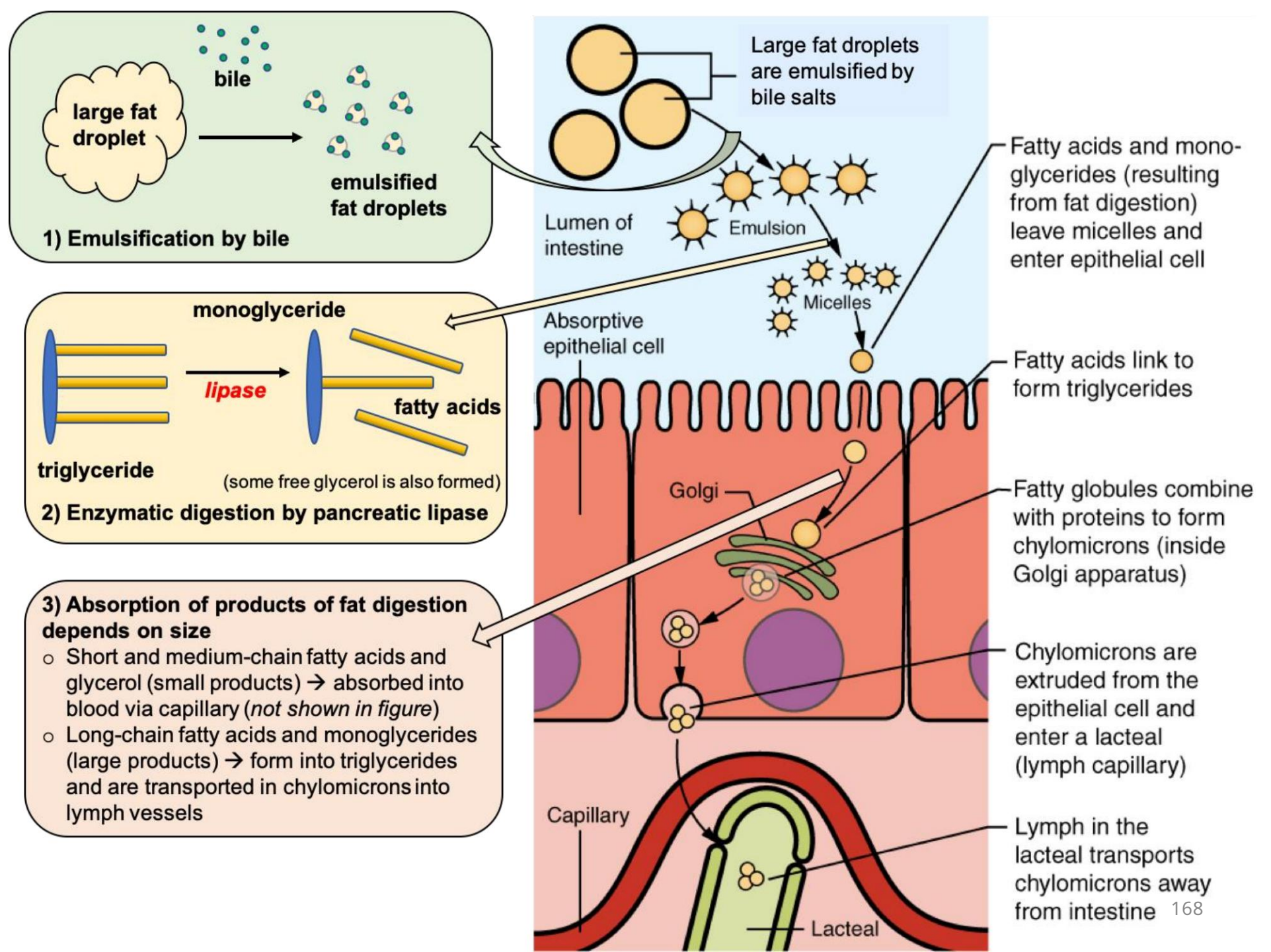


2. STOMACH

- mixing/churning
- limited enzymatic digestion (*gastric lipase*)

3. SMALL INTESTINE

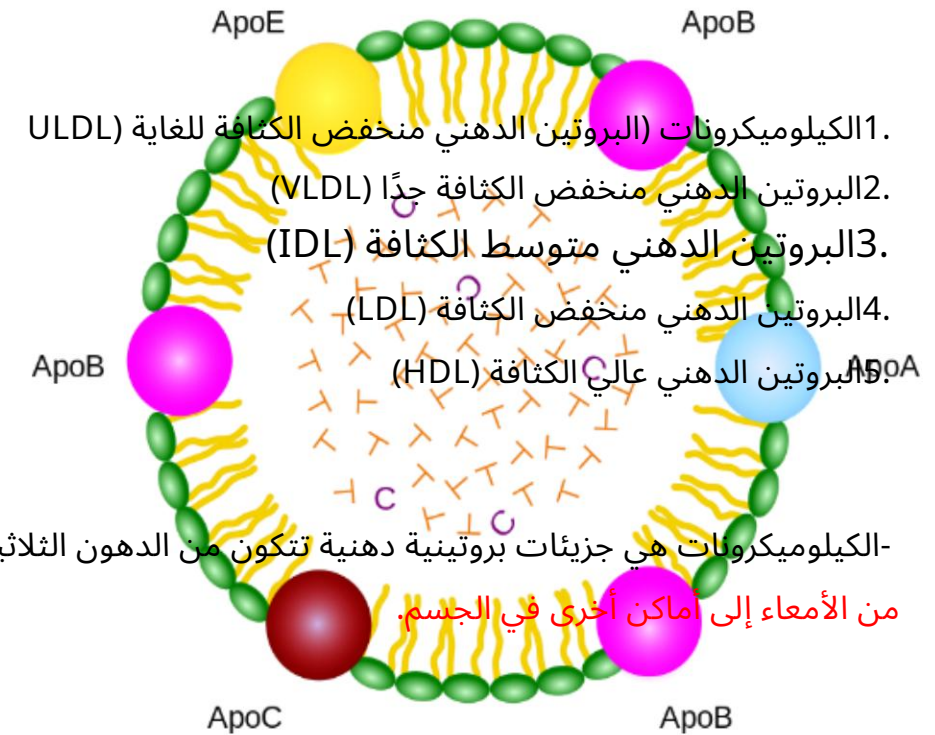
- emulsification (bile)
- enzymatic digestion (*pancreatic lipases*)
- micelles help with absorption



هضم الدهون بشكل

عام في الأمعاء الدقيقة

هناك خمس فئات من البروتينات الدهنية:

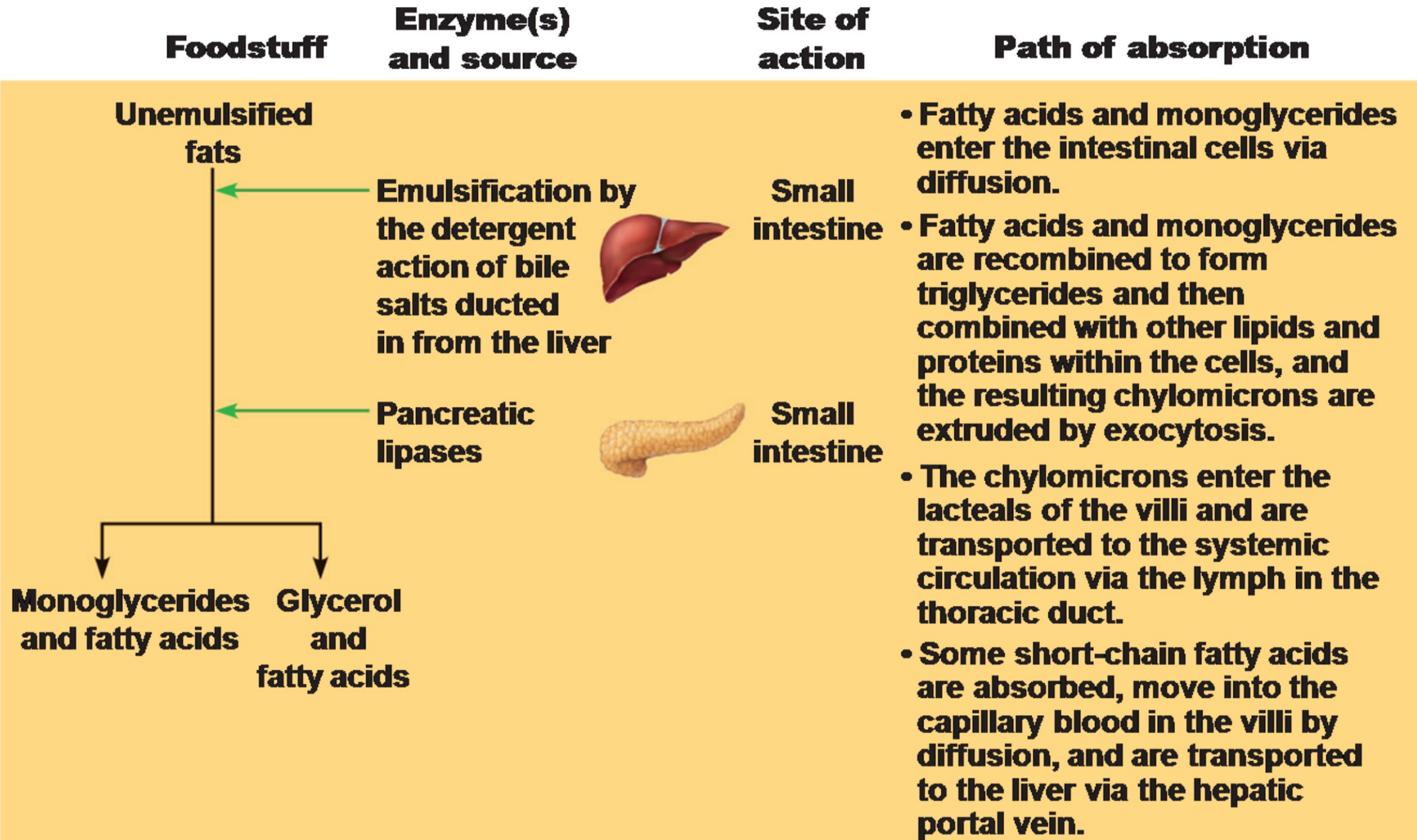


-الكيلوميكرونات هي جزيئات بروتينية دهنية تتكون من الدهون الثلاثية (85-92%) والفوسفوليبيدات (6-12%) والكوليسترول (1-3%) والبروتينات (1-2%) وهي تنقل الدهون الغذائية من الأمعاء إلى أماكن أخرى في الجسم.

-الغدد اللبنية: وهي عبارة عن شعيرات لمفاوية تعمل على امتصاص الدهون الغذائية (الكيلوميكرونات) الموجودة في زغابات الأمعاء الدقيقة.

جزء البروتين الدهني. لاحظ البروتينات ومجموعات الفوسفات "الجزء المحب للماء" الذي يغطي الكرة، بينما يتم تضمين مجموعات الدهون الثلاثية (T) والكوليسترول (C) "الجزء الكاره للماء" في الجزء الداخلي من الكرة.

Fat digestion



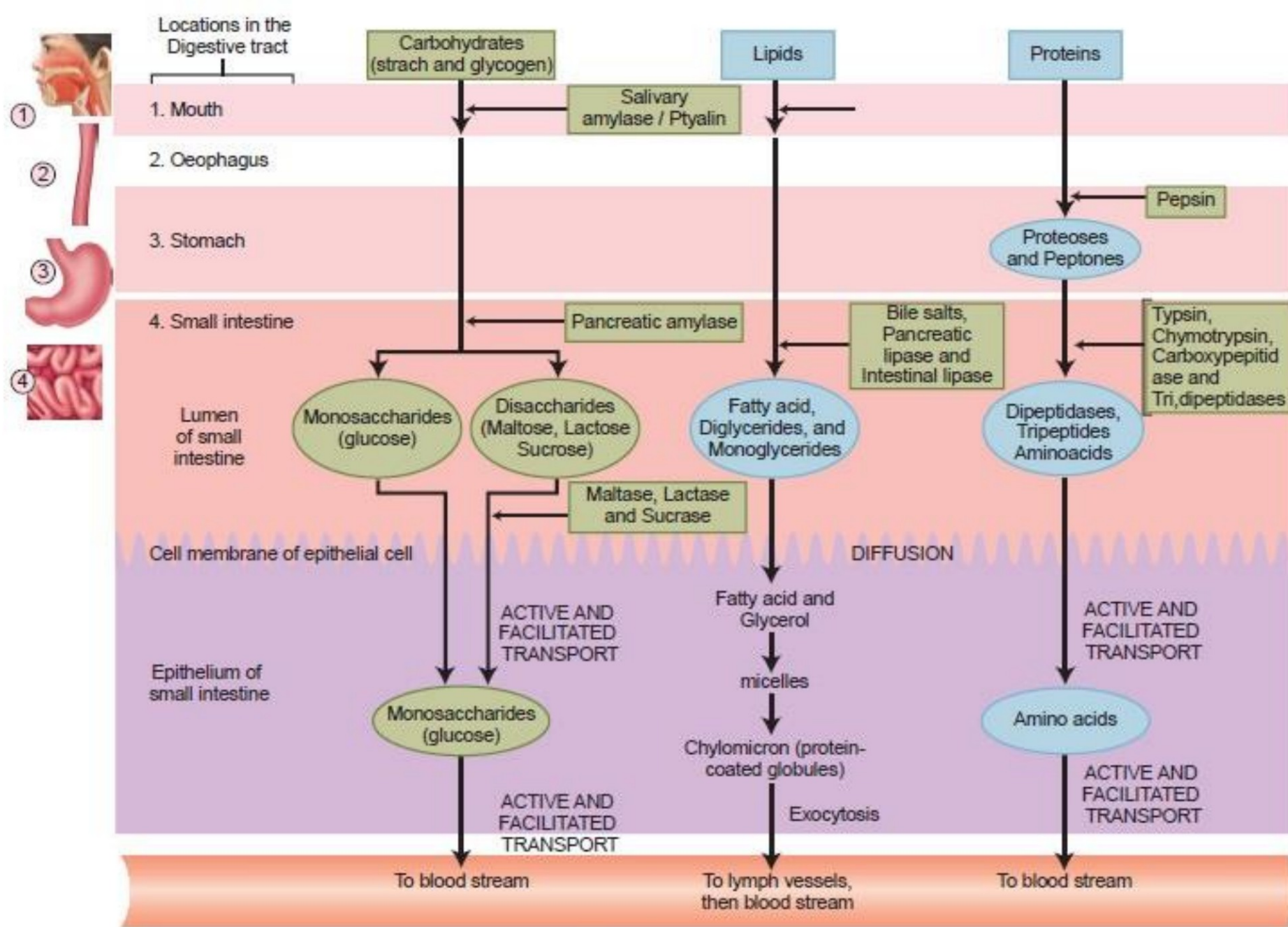


Figure 5.9 Process of Digestion and absorption