



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

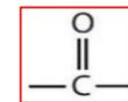
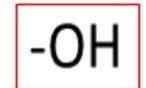
هضم وامتصاص الدهون

هضم وامتصاص البروتين

الكربوهيدرات

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

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



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

الوظائف:

الطاقة: تعتبر الكربوهيدرات المصدر الأساسي لفيتامين E لجسم الإنسان (مصدر نظيف أيضاً).

التخزين: مثل النشا في النباتات، الجليكوجين في الحيوانات.

هيكلية: مثل السليلوز في جدران الخلايا النباتية.

تصنيف CHO

يتم تصنيف CHO وفقاً لعدد جزيئات السكر المرتبطة بعضها 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 البنية الأساسية لـ الكربوهيدرات المعقدة، سواء كانت سكريات ثنائية أو سكريات متعددة.

يمكن **تصنيف السكريات الأحادية** حسب عدد ذرات الكربون:

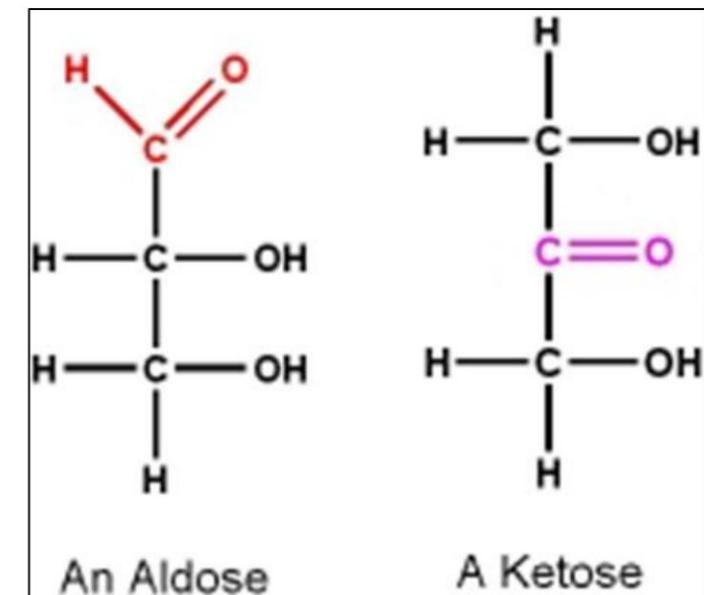
ديوز (2 ج) ثلاثي (3 ج) رابعة اللون (4 ج) البنتوز (5 ج) المكسوز (6 ج) هيستوز (7 ج)

يمكن **تصنيف السكريات الأحادية** على أساس المجموعة الكربونيلية المرتبطة بها:

الألدوز: تحتوي السكريات على مجموعة أديهيد

الكيتوز: تحتوي السكريات على مجموعة الكيتون

الكترون الذي ترتبط به هذه المجموعة يسمى **الأنوميريك**
الكترون.



ثلاثي (3 ج)

السكريات الأحادية الهامة

(كلها متزامرات، لها

نفس الصيغة الكيميائية:

الهكسوزات : (C₆H₁₂O₆)

-الجلوكوز-

-الفركتوز-

-الجلاكتوز-

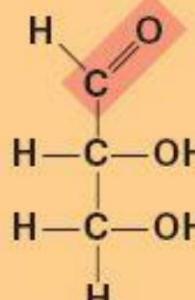
-مانوز-

Triose sugars
(C₃H₆O₃)

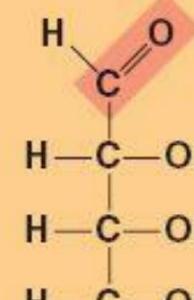
Pentose sugars
(C₅H₁₀O₅)

Hexose sugars
(C₆H₁₂O₆)

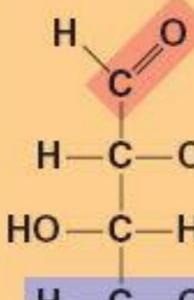
Aldoses



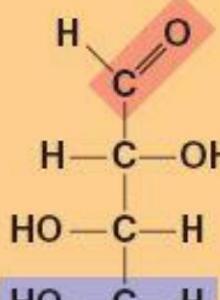
Glyceraldehyde



Ribose

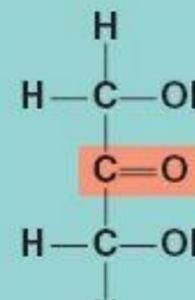


Glucose

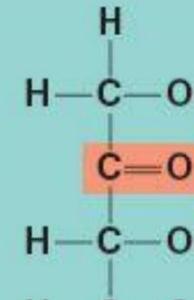


Galactose

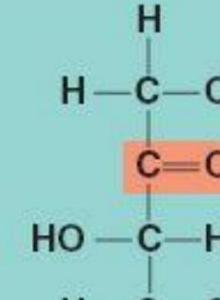
Ketoses



Dihydroxyacetone



Ribulose



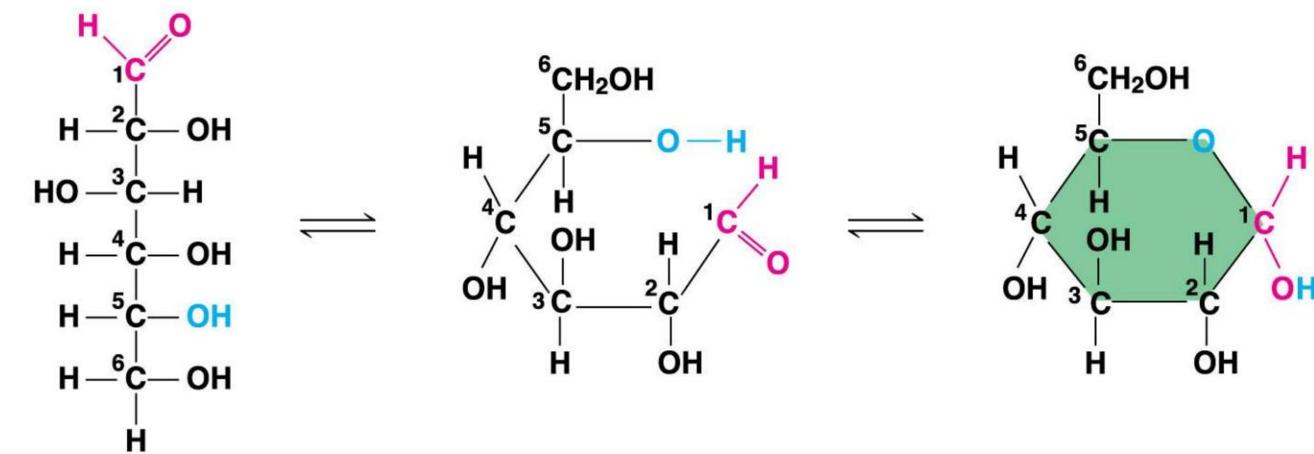
Fructose

تكوين السكريات في صورة حلقات

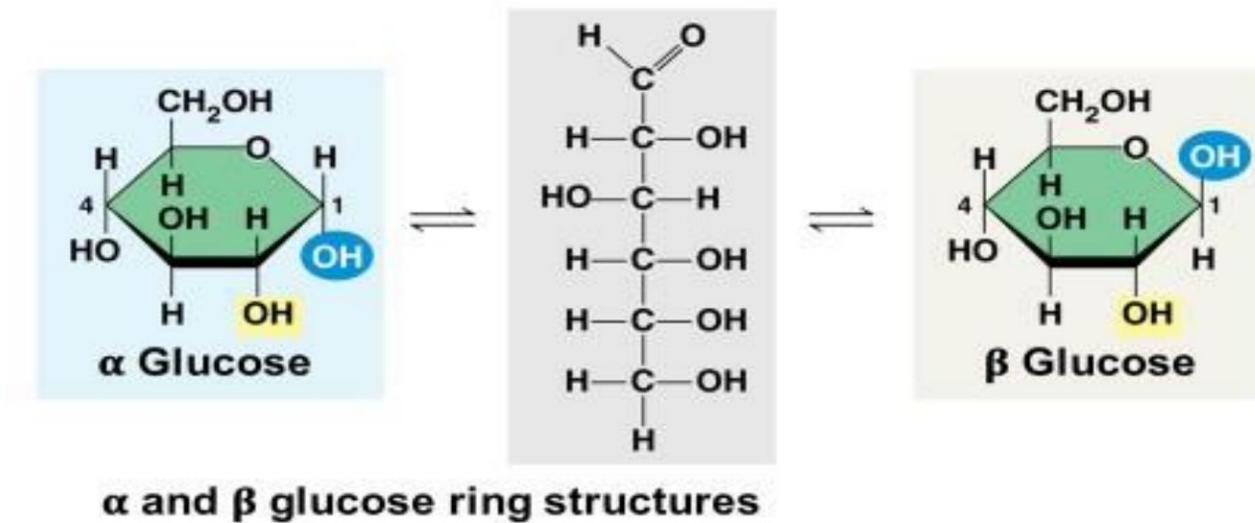
تتوارد السكريات الأحادية في شكلين:
الشكل الدائري.
الشكل غير الدوري (خطي، سلسلة مفتوحة).

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

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

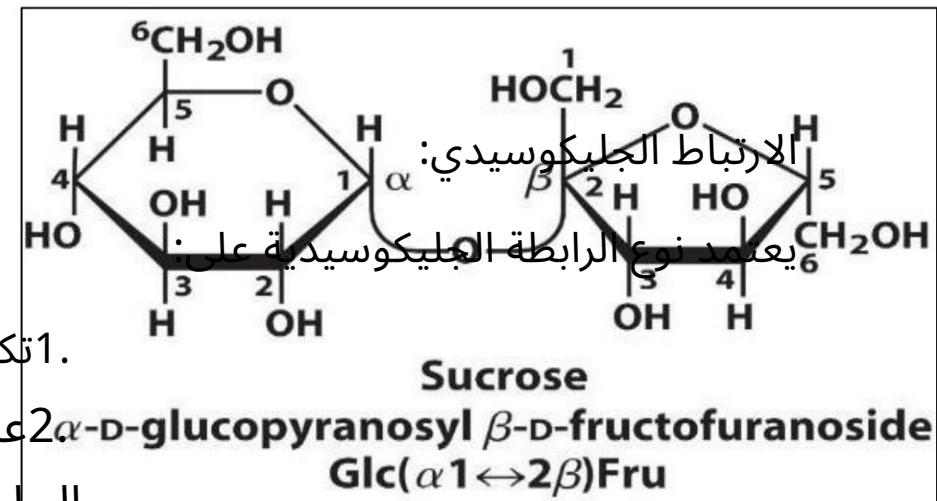


الأشكال الخطية والحلقية



ثنائيات السكاريد

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



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

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

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

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

السكريات الثنائية الهامة

$\alpha(1\rightarrow2)$ -السكروز (سكر المائدة):

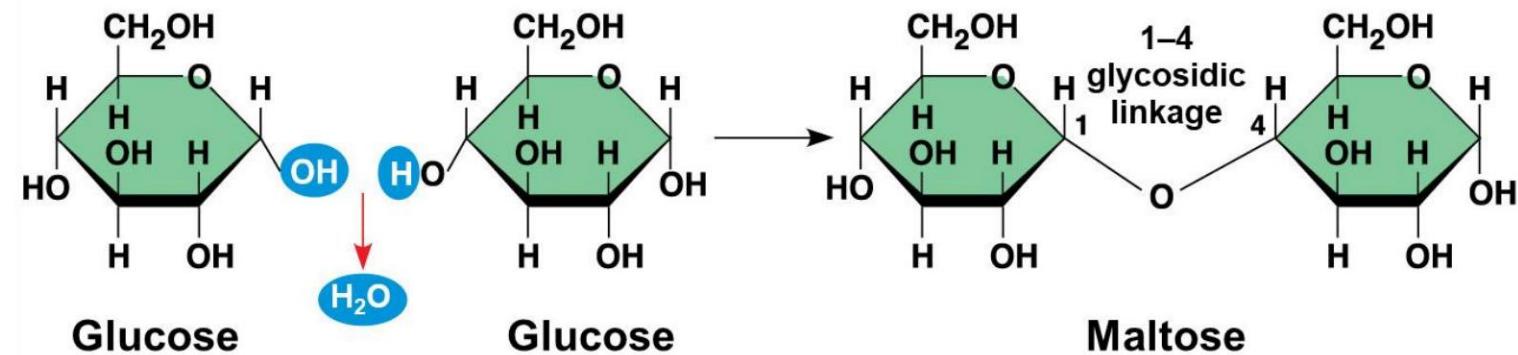
الجلوكوز + الفركتوز:

$\beta(1\rightarrow4)$ -اللاكتوز (سكر الحليب): جلوکوز + جلاكتوز:

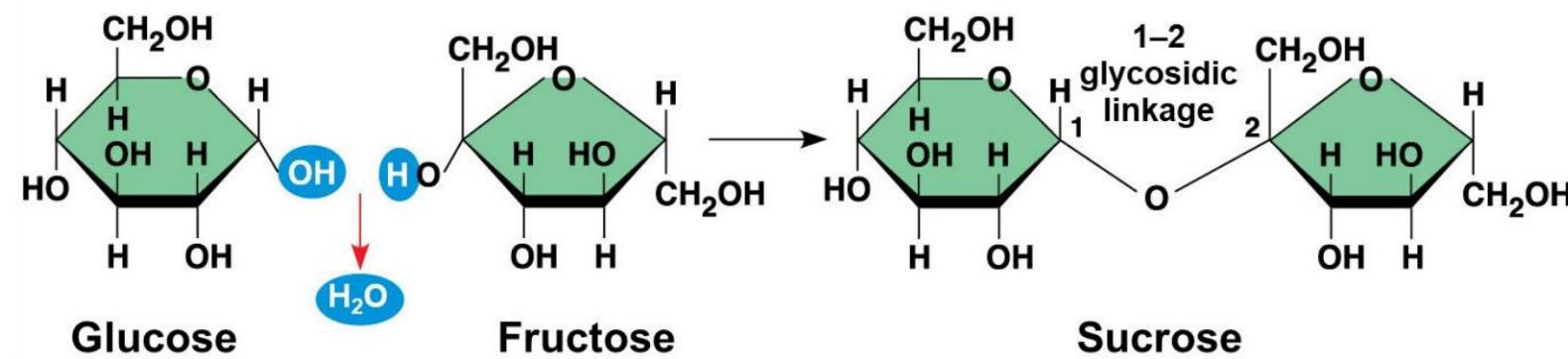
$\alpha(1\rightarrow1)$ -المالتوز (سكر الشعير): جلوکوز +

جلوكوز:

(a) Dehydration reaction in the synthesis of maltose



(b) Dehydration reaction in the synthesis of sucrose



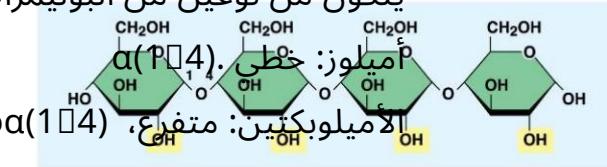
السكريات المتعددة

تعد السكريات المتعددة عبارة عن بولимерات 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 البولимерات:

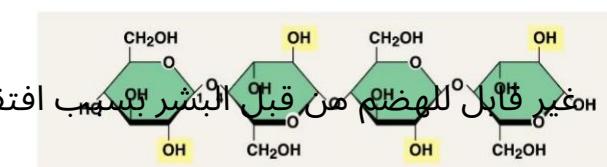


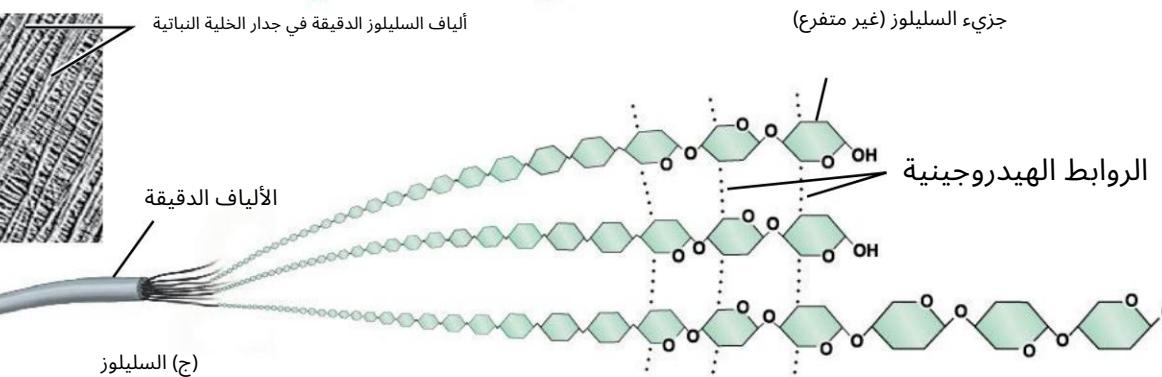
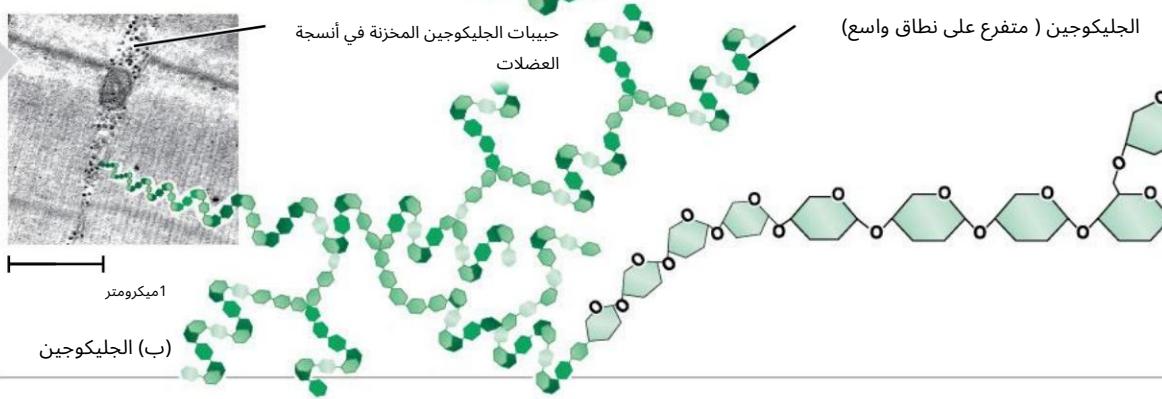
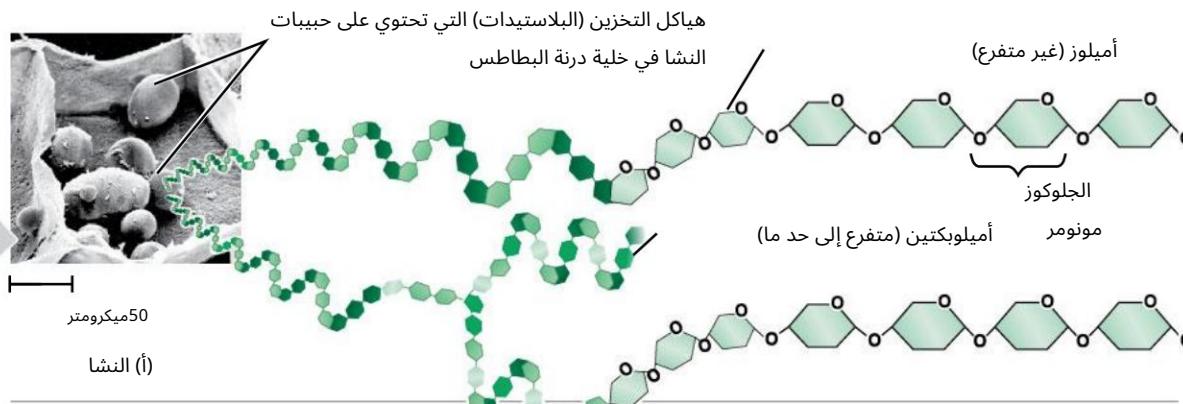
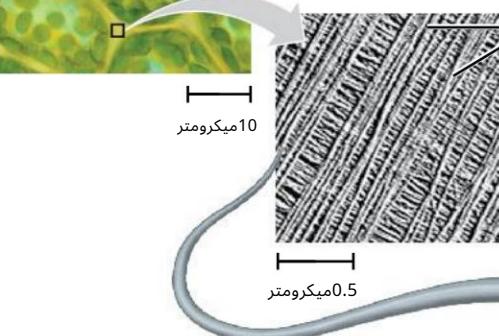
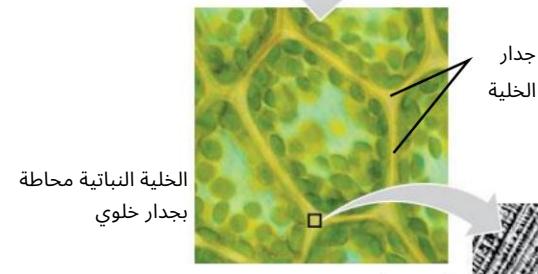
2. الجليكوجين: أكثر تشعباً من الأ밀وبكتين، نفس الروابط الجليكوسيدية: (1→4)α في السلسلة الخطية، (1→6)α في نقاط التفرع.

3. الدكسترين: خليط من شظايا الأ밀وبكتين المحللة جزئياً.

4. السليلوز: (1→4)βالمكون الرئيسي في جدران الخلايا النباتية. خطى ولكنه يختلف عن الأ밀وز في أنه يتكون من "خيوط من الألياف" الصلبة.

فغير قابل للهضم هي الألياف الغذائية.

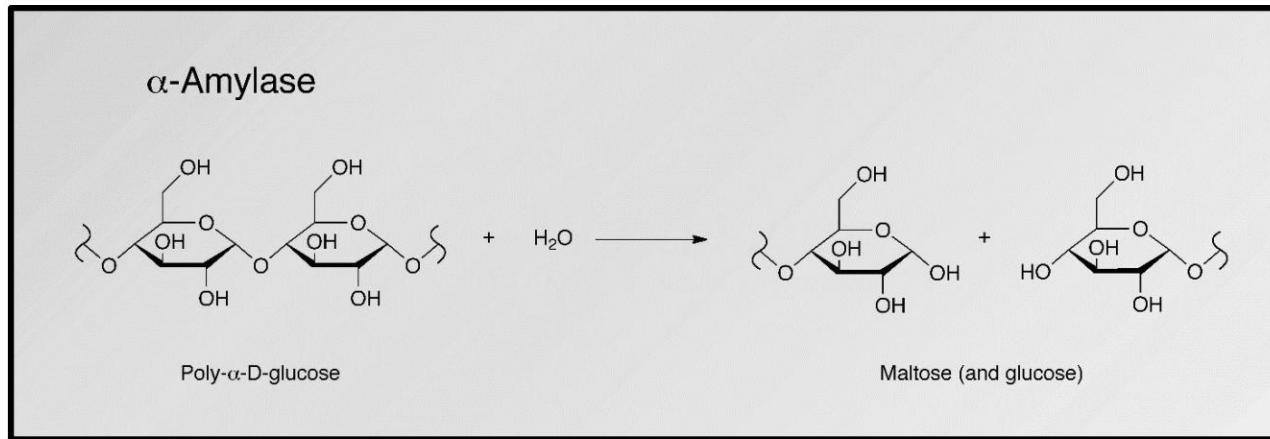




في النشا والجلوكاجن، تميل سلاسل البوليمير إلى تكوين حلزونات في المناطق غير المتفرعة بسبب زاوية الروابط بين جزيئات الجلوكوز

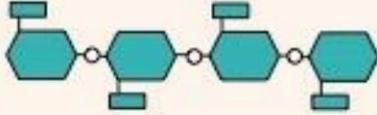
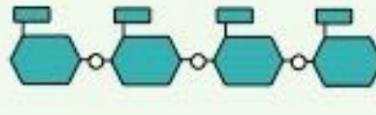
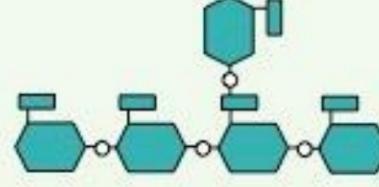
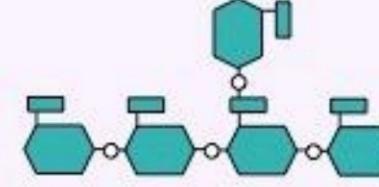
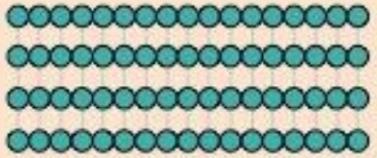
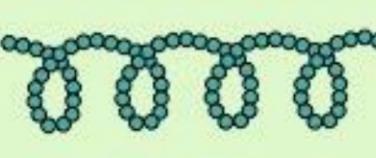
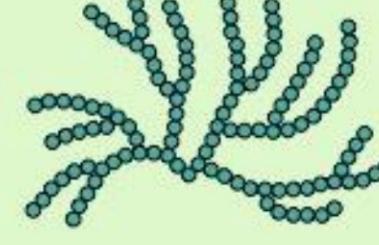
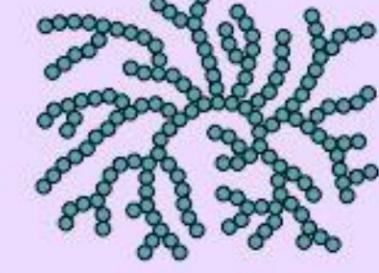
السيليلوز، مع نوع مختلف من ارتباط الجلوكوز، غير متفرع دائمًا

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.

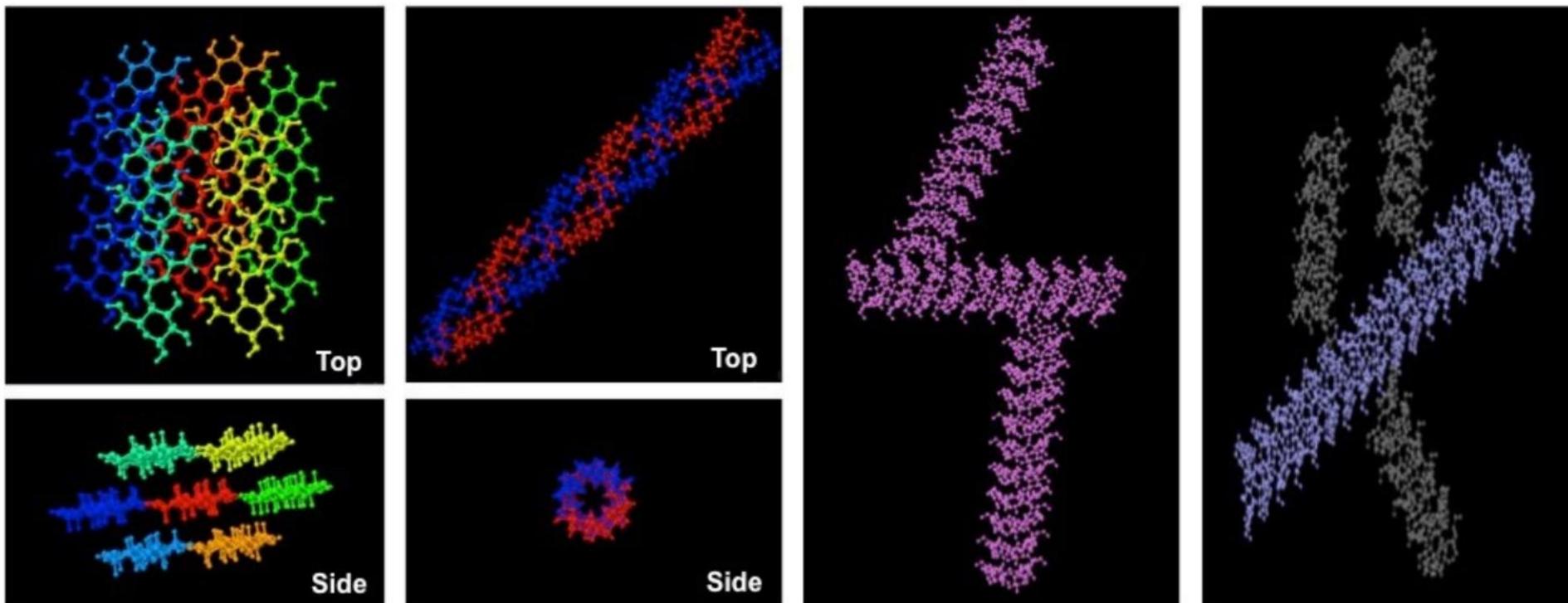


العديد من **الحيوانات العاشبة**، من الأبقار إلى
النمل الأبيض، لديه تكافلية
العلاقات مع هؤلاء
الميكروبات



	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

Simple Carbohydrates

Monosaccharides

Glucose Fructose Galactose

Combine to form

Disaccharides

table sugar

Sucrose

glucose + fructose

breakdown of starch

Maltose

glucose + glucose

dairy

Lactose

glucose + galactose

Complex Carbohydrates

Polysaccharides

plants

Starches

straight chain

Amylose

branched

Amylopectin

indigestible by humans

Fibers

soluble

Pectins, etc.

insoluble

Cellulose, etc.

animals

Glycogen

Stored in muscle and liver

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 سيء، إن اختللت على الإطلاق، مع الماء .

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

الدهون الأكثر أهمية بيولوجيًّا هي الدهون والفوسفوليبيدات والستيرويدات

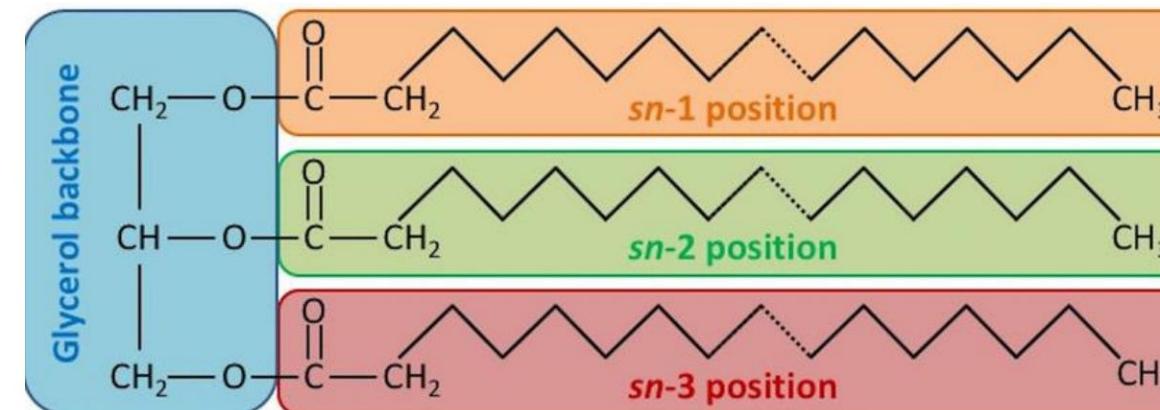
الدهون

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

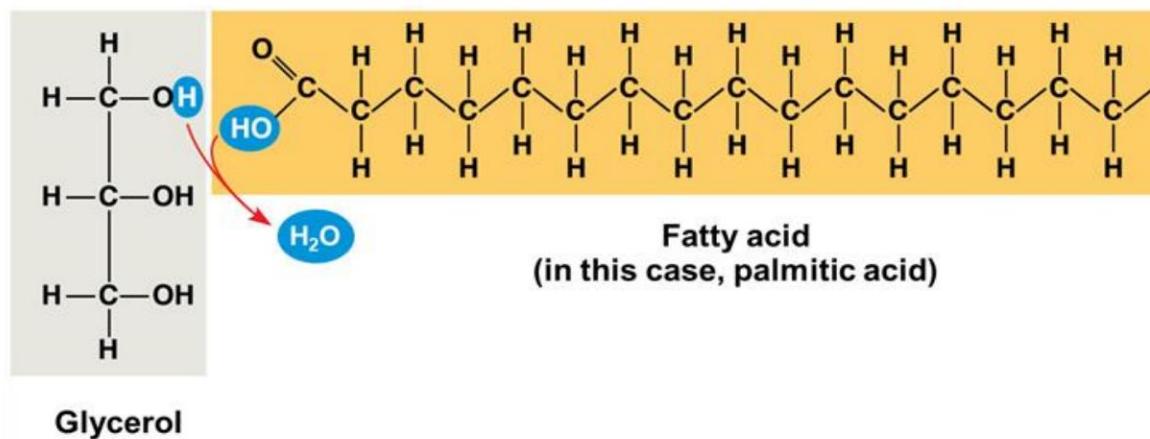
وبالتالي فإن اسمها الكيميائي هو "ثلاثي أسيل الجلسرين"، والعملية/التفاعل الذي يربط الجلسرين بالأحماض الدهنية الثلاثة تسمى "الأسترة".

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.

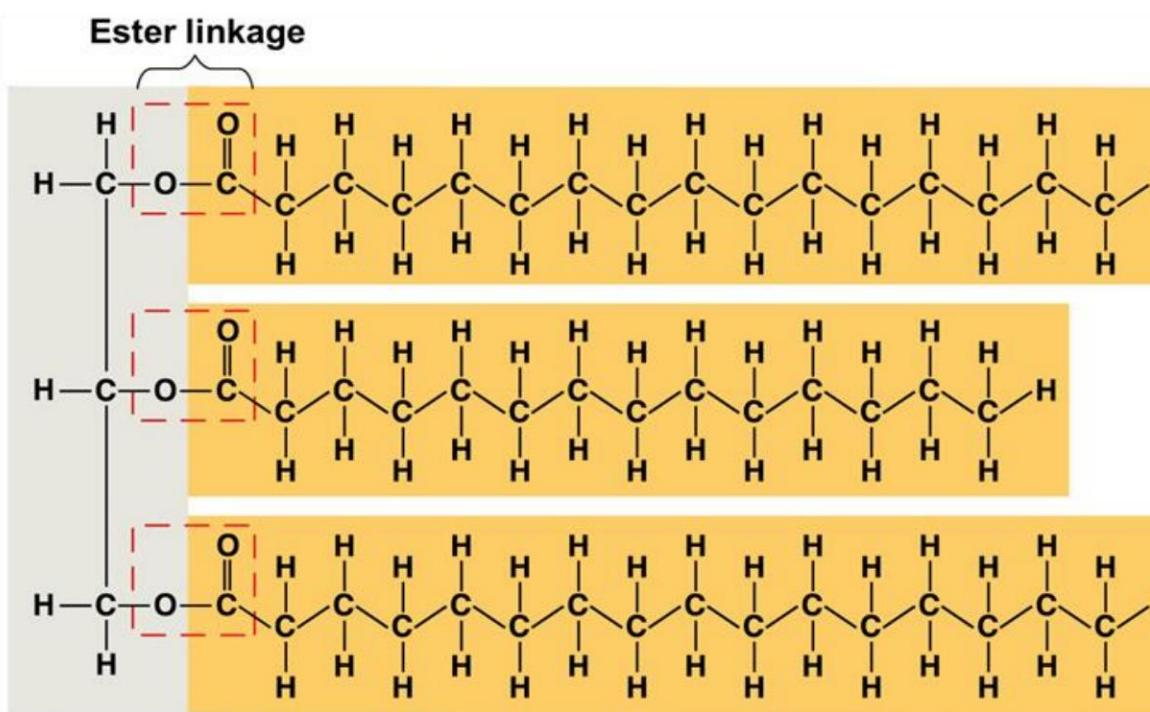


يتكون الحمض الدهني من مجموعة
كربوكسيل **مرتبطة** بهيكل كربوني **طويل**



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

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



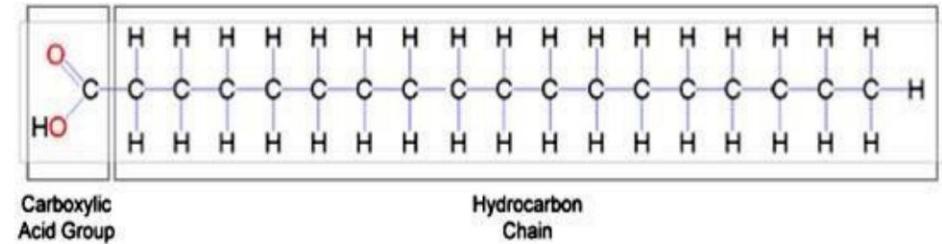
تتكون الدهون الناتجة، والتي تسمى أيضًا ثلاثي أسيل الجلسرين أو الدهون الثلاثية، من ثلاثة أحماض دهنية مرتبطة بجزيء جلسرين واحد.

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

تحتار الأحماض الدهنية في الطول (عدد ذرات الكربون) وفي عدد وموقع الروابط المزدوجة

الأحماض الدهنية

يتكون من ذيل هيدروكaron ومجموعة كربوكسيلية



الأحماض الدهنية تصنيف

طول ذيل الهيدروكربون

1. قصر القامة < 6 : F.As: الكربونات.
2. سلسلة متوسطة $6-12$: F.As: الكربونات.
3. طول العنق الطويل > 12 : F.As: الكربونات.

التشبع

1. الأحماض الدهنية المشبعة: ذيل هيدروكربوني بدون رابطة مزدوجة
2. الأحماض الدهنية غير المشبعة: بعضها ذرات الكربون في ترتيب ذيل الهيدروكربون معًا عن طريق روابط مزدوجة

موقع رابطة مزدوجة

-ستمية لـ

الأحماض الدهنية غير المشبعة:

تغذية

1. الأساسية (ليس مصنّع في الجسم)
2. غير الأساسية
3. شبه الأساسية

ف.أ. التشيع:

(1) الأحماض الدهنية المشبعة: ترتبط جميع ذرات الكربون في ذيل الهيدروكربون معاً بروابط أحادية وبأقصى عدد من ذرات الهيدروجين.

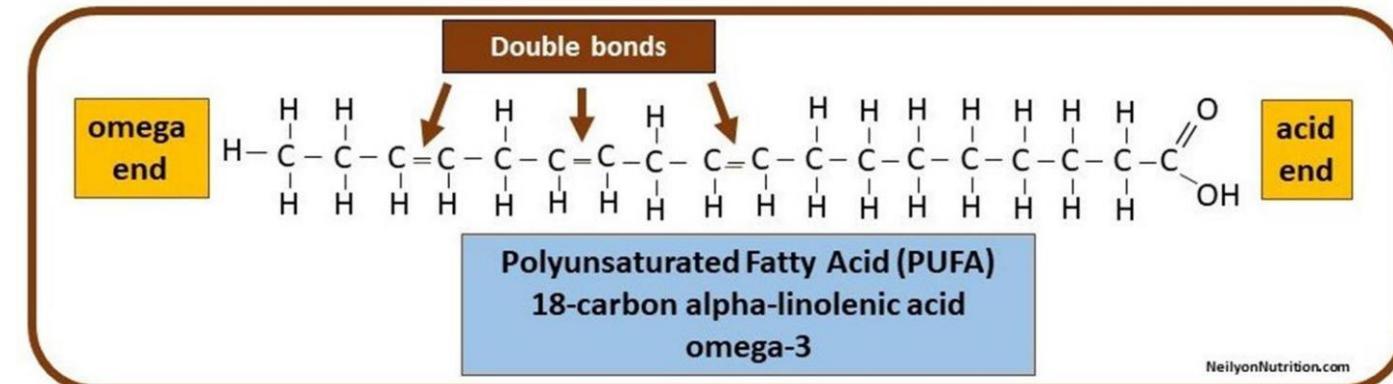
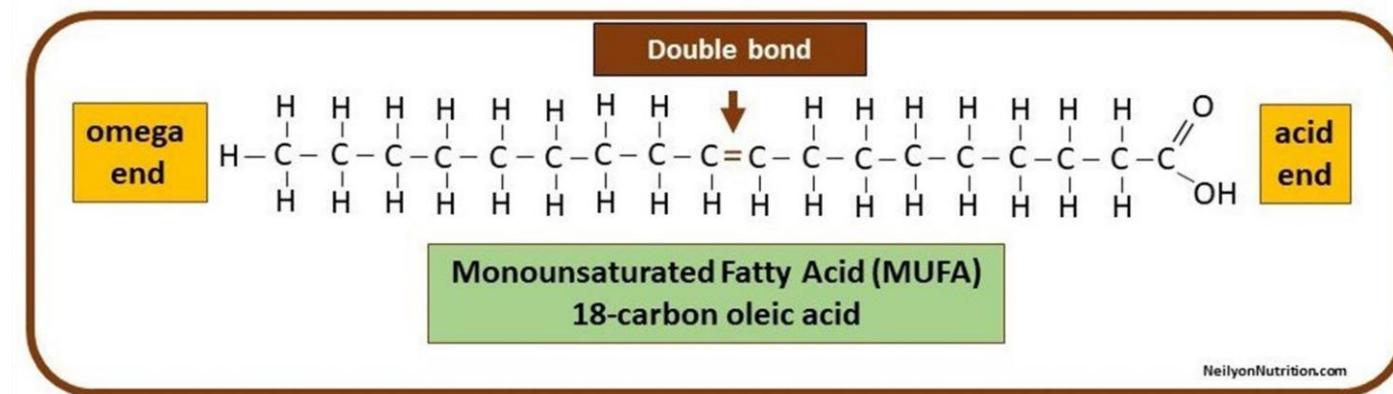
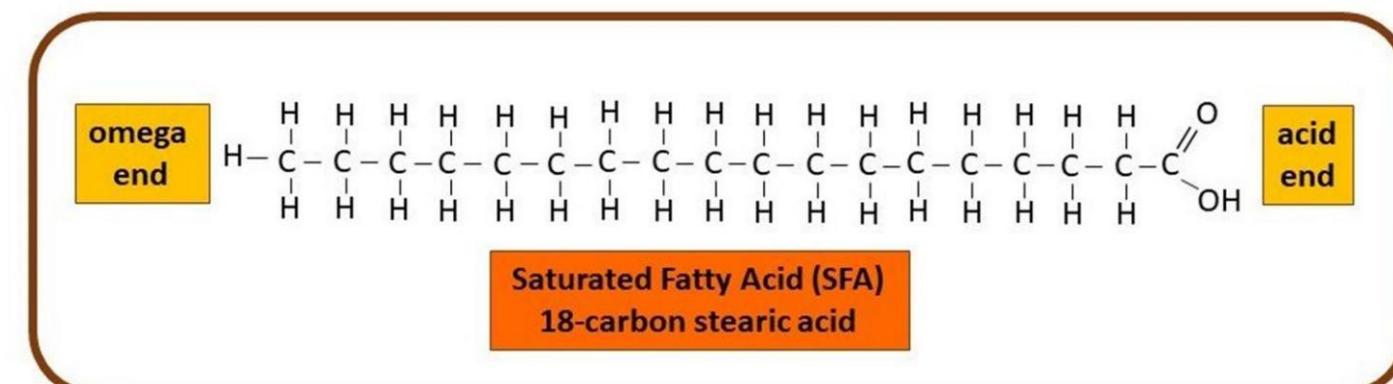
الذرات.

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

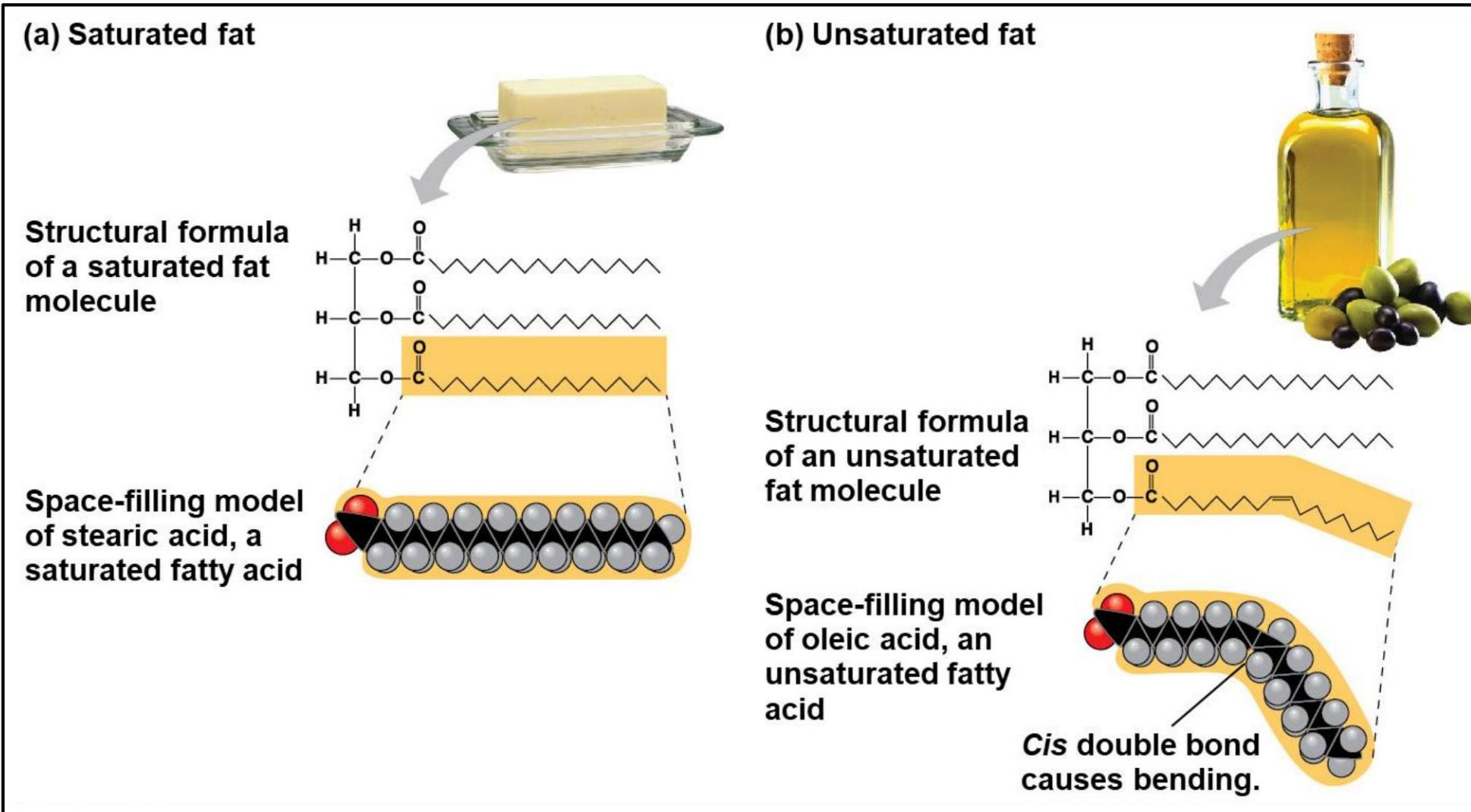
أحماض دهنية أحادية غير مشبعة (رابطة مزدوجة واحدة). MUFA: أحماض دهنية متعددة غير مشبعة (<رابطة مزدوجة واحدة) PUFA: رابطة.

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 ω-3 و ω-6 و ω-9 F.As.



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 أو الزيوت تكون سائلة في درجة حرارة الغرفة. الدهون النباتية ودهون الأسماك عادة ما تكون غير مشبعة.



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

أمثلة على SFAs (احفظ العناصر المميزة!):

تتواجد الأحماض الدهنية الأحادية غير المشبعة بكثرة في زيت الزيتون.

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

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

أمثلة على الأحماض الدهنية غير المشبعة المتعددة: (أحماض أوميغا 6 الدهنية: حمض اللينوليك

(LA)، حمض الأراكيدونيك. (AA)،

(أحماض أوميغا 3 الدهنية: حمض ألفا لينولينيك ، (ALA)، حمض إيكوسابنتانويك

حمض الاسكوربيك ، (EPA)، حمض الدوكوساهيكسانويك. (DHA).

حمض الخليّج (حمض الإيثانويك)	
حمض البروبنيك	ج-3
حمض الزيديك	ج-4
حمض البنتاويك	ج-5
حمض الهكسانويك	ج-6
حمض اللوريك	ج-12
حمض الميرستيك	ج-14
حمض البالمتيك	ج-16
حمض دهني	ج-18
حمض الأراكيديك	درجة منوية 20

العناصر الغذائية المهمة فسيولوجياً:

1. حمض اللينوليك. 2. ω-6. 2, 18:2: (LA) حمض ألفا لينولينيك
(ALA): 18:3, ω-3.

المتطلبات الأساسية

3. أحماض الأراكيدونيك ω-6, 20:4.

4. حمض ايوكسبانتانويك. ω-3, 20:5.

5. حمض الدوكوساهيكسانويك. ω-3, 22:6.

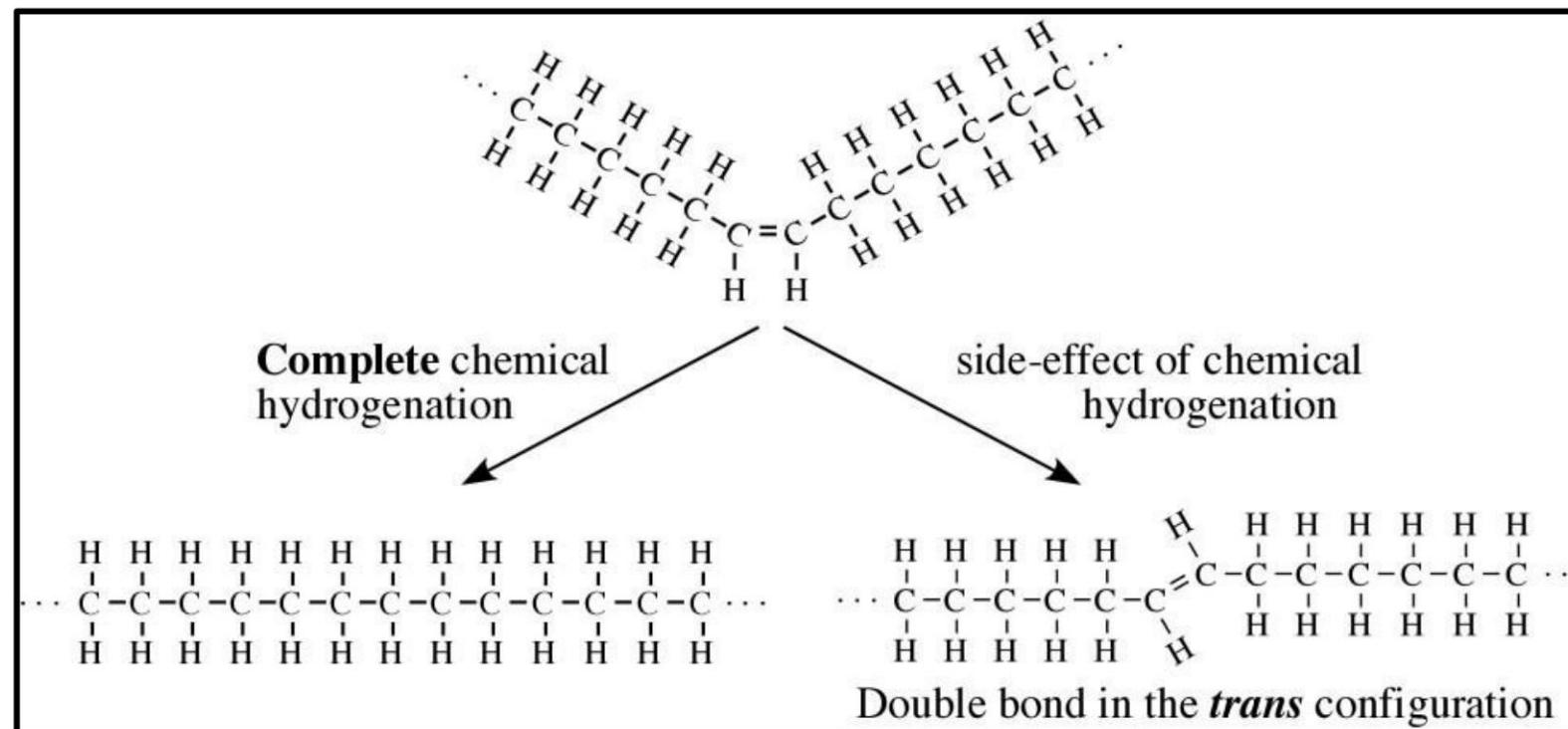
الأحماض الدهنية الأساسية هي تلك الأحماض الدهنية التي لا يتم تصنيعها في جسم الإنسان ويجب توفيرها في النظام الغذائي.

الأحماض الدهنية الأساسية هي: حمض اللينوليك: ω6, 18:2 وحمض ألفا لينولينيك. ω3, 18:3 (ALA).

الهدرجة

الهدرجة هي إضافة الهيدروجين (H) إلى SFA للتحوילها إلى F.As. يؤدي عملية هدرجة trans إلى تكوينها من cis هو التكوين الطبيعي لـ.

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



يؤدي هدرجة الزيوت النباتية أيضاً إلى إنشاء دهون غير مشبعة ذات روابط مزدوجة متغيرة

الفوسفوليبيدات

وهكذا، عندما تضاف الفوسفوليبيدات إلى الماء، فإنها تتجمع ذاتياً في هيكل مزدوجة الطبقات تسمى الطبقات الثنائية.

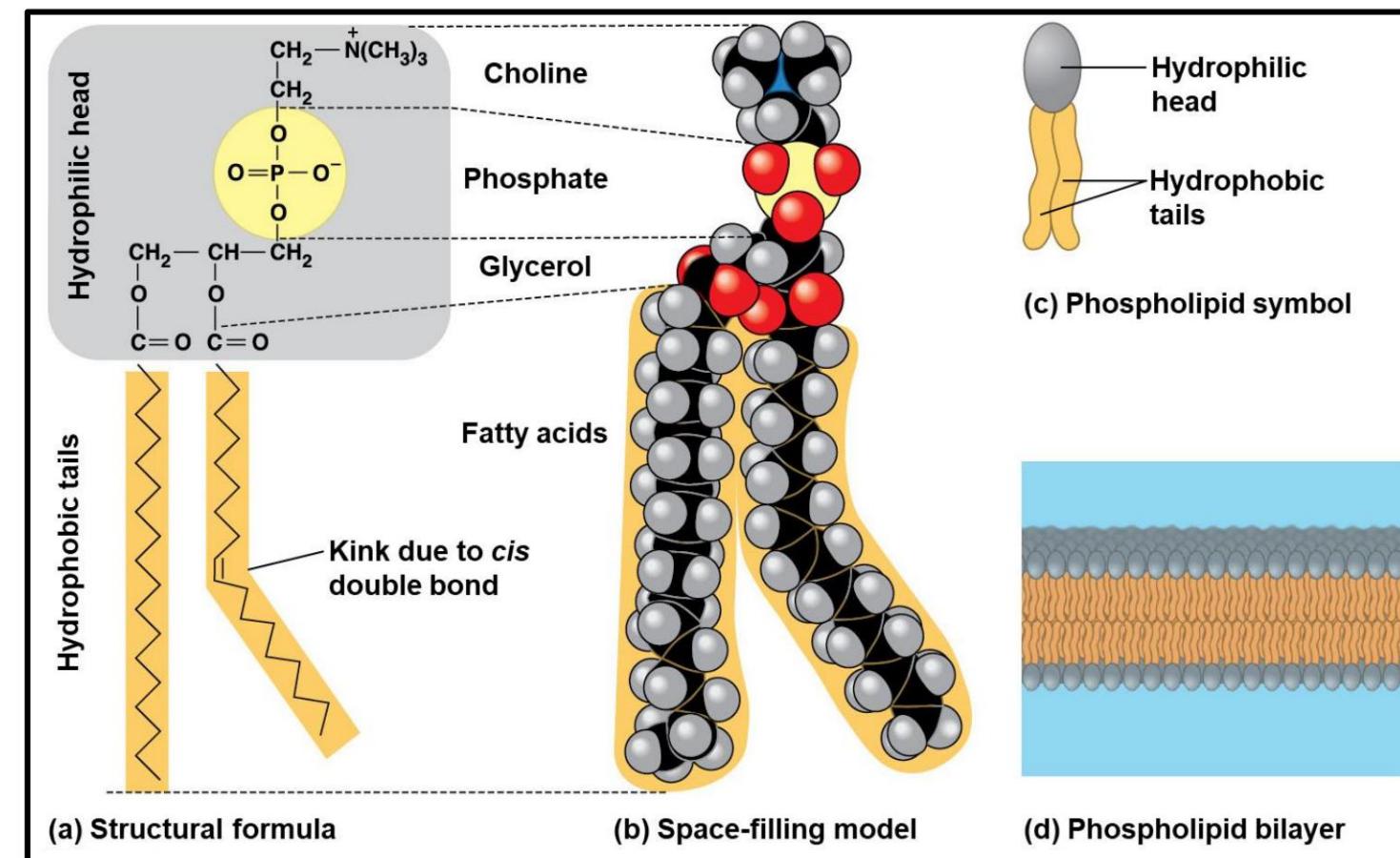
تشكل الطبقات الثنائية الفوسفوليبيد البنية الأساسية لغشاء الخلية.

على سطح الخلية، توجد الفوسفوليبيدات كما تم ترتيبها في طبقة ثنائية، مع ذيول كارهة للماء تشير إلى الداخل. تموت الخلايا إذا تعرضت طبقاتها الثنائية من الفوسفوليبيد للتلف.

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

• ذيلا الأحماض الدهنية كارهان للماء، لكن مجموعة الفوسفات وملحقاتها تشكلان ذيلاً محباً للماء.

الرأس \square جزيئات متعدلة (رأس محباً للماء وذيل كاره للماء)



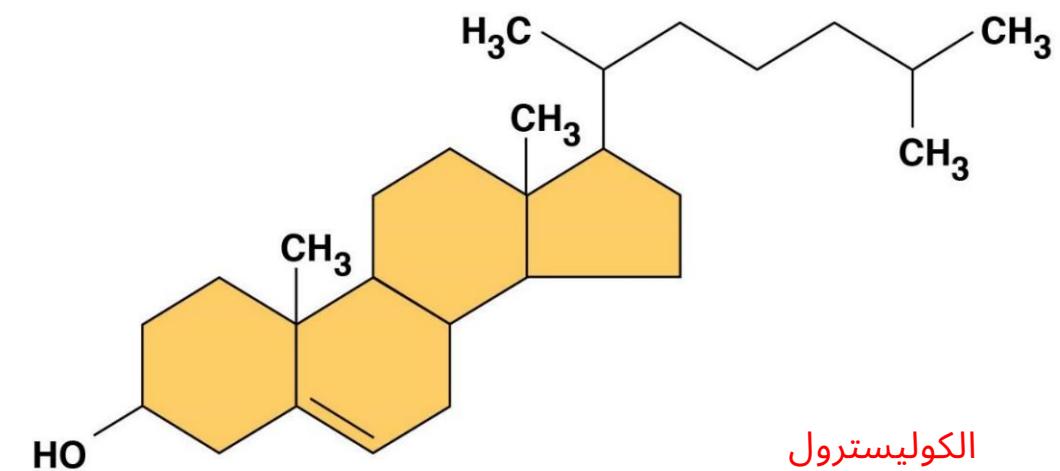
الستيرويدات

• **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 فسيولوجياً.

• **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 \rightarrow جزيئات أصغر (مونومرات) عن طريق تفاعل [الهيدرولوسيس](#).

امتصاص:

تجويف الأمعاء \rightarrow الغشاء المخاطي \rightarrow 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 والبيكرbonات 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:

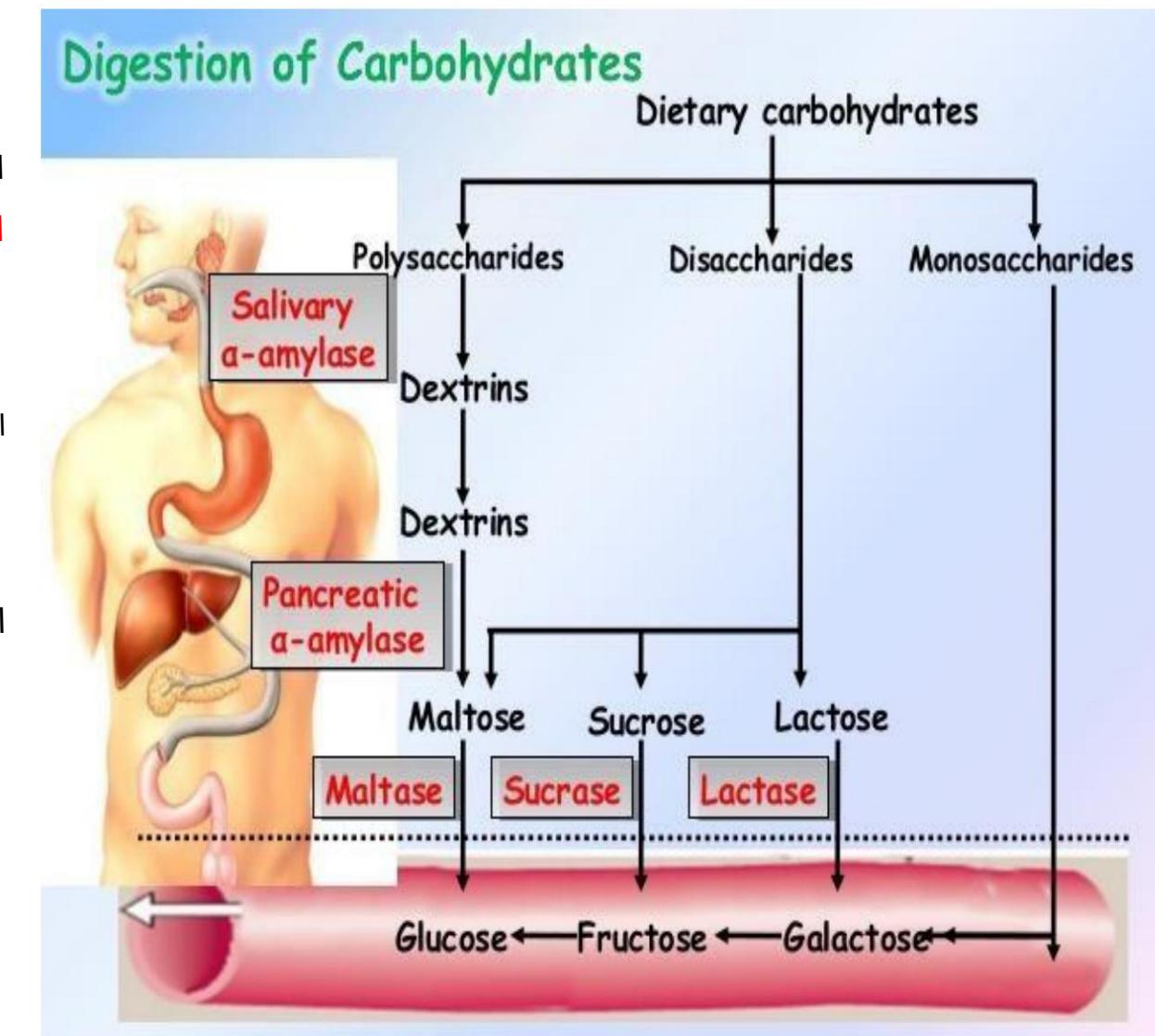
إفرازات البنكرياس: البيكريونات: لتحييد الرقم الهيدروجيني في + ألفا أميليز البنكرياسي: يكسر الروابط الجليكوسيدية. (1-4)

الإنزيمات المعاوية: إيزومالتاز: يكسر الروابط (1-6) ديساكاهيريداز (مثل السكراز، اللاكتاز، المالتاز).

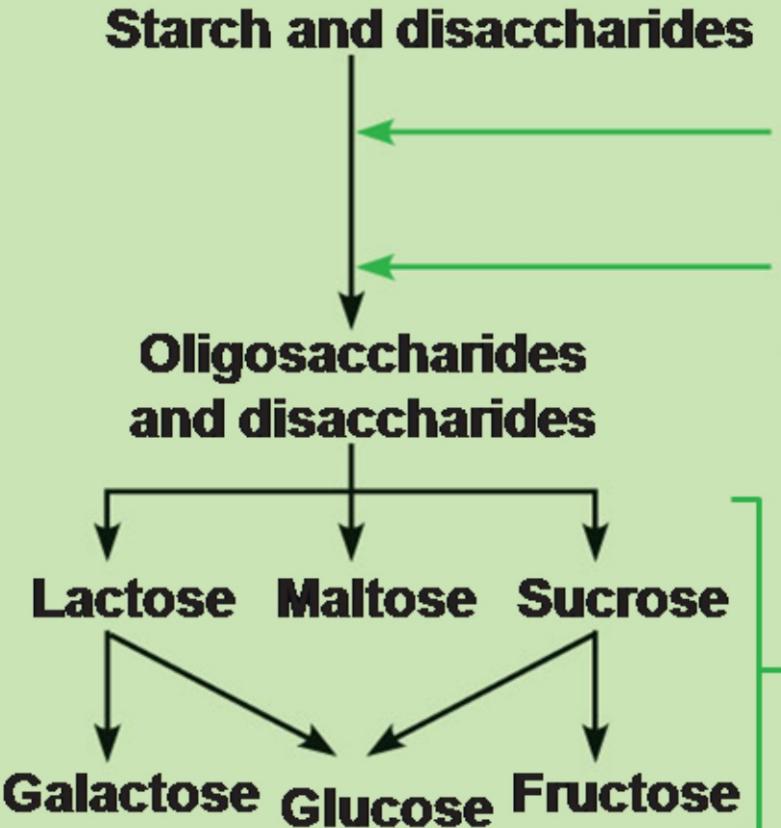
امتصاص CHO:

جميع CHO الجلوكوز + الجلاكتوز + الفركتوز.

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

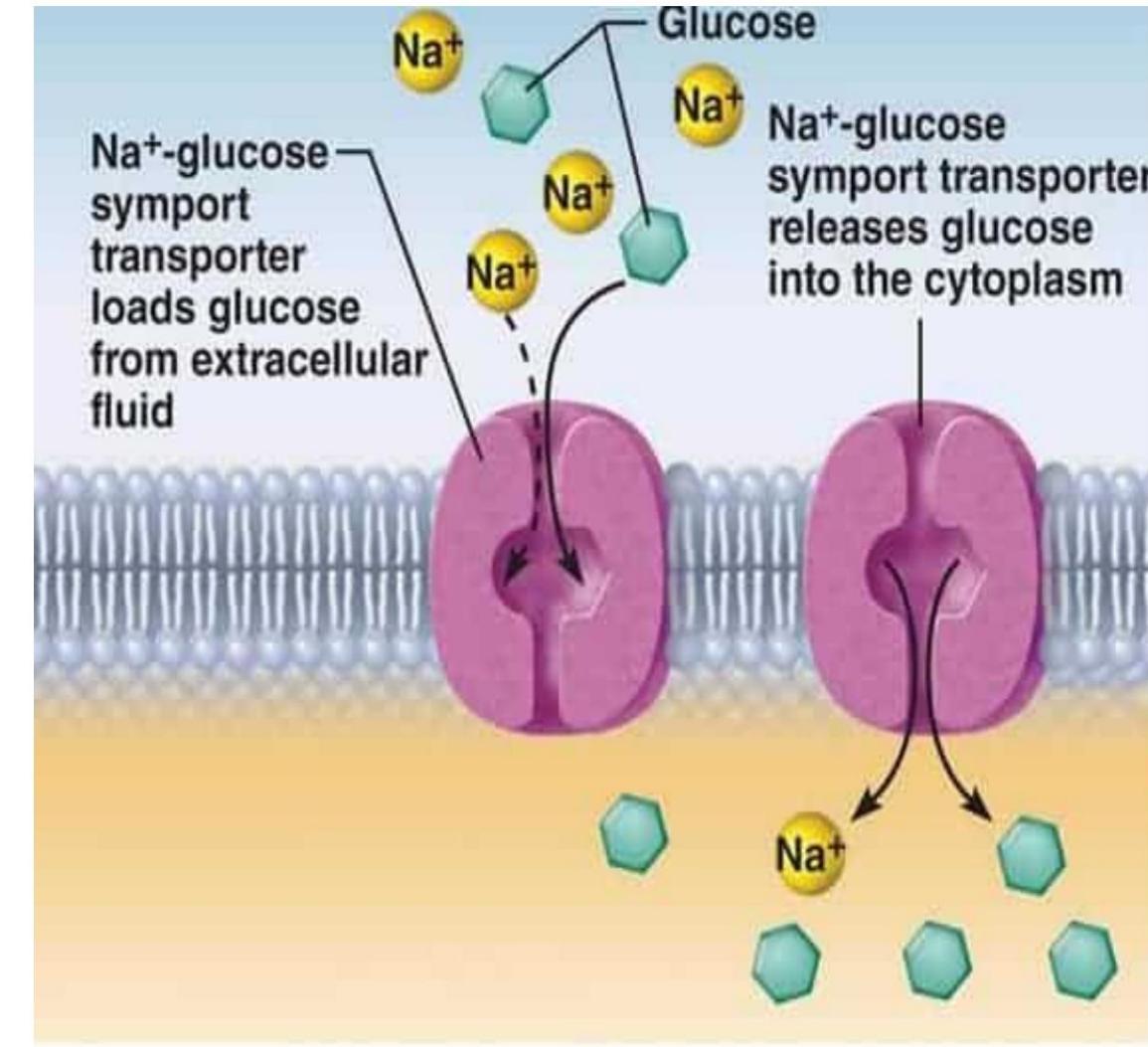
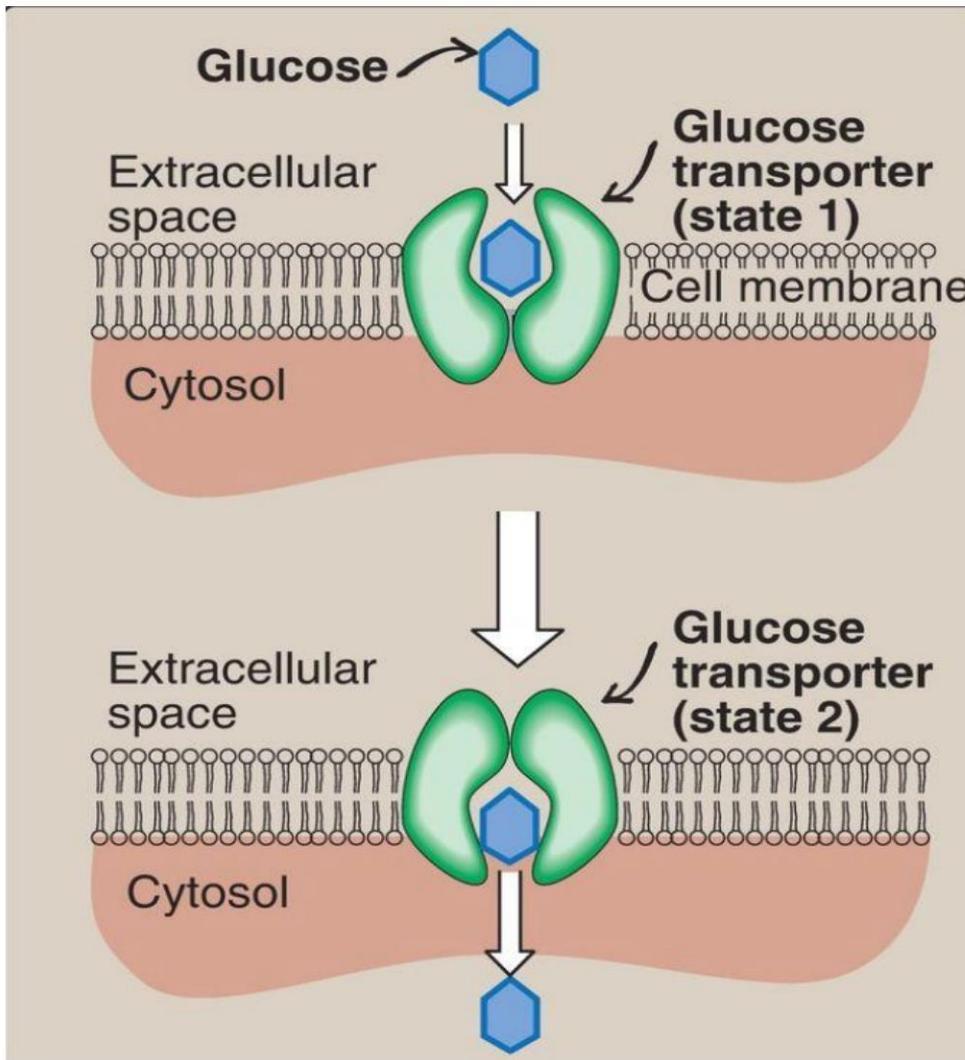


Carbohydrate digestion

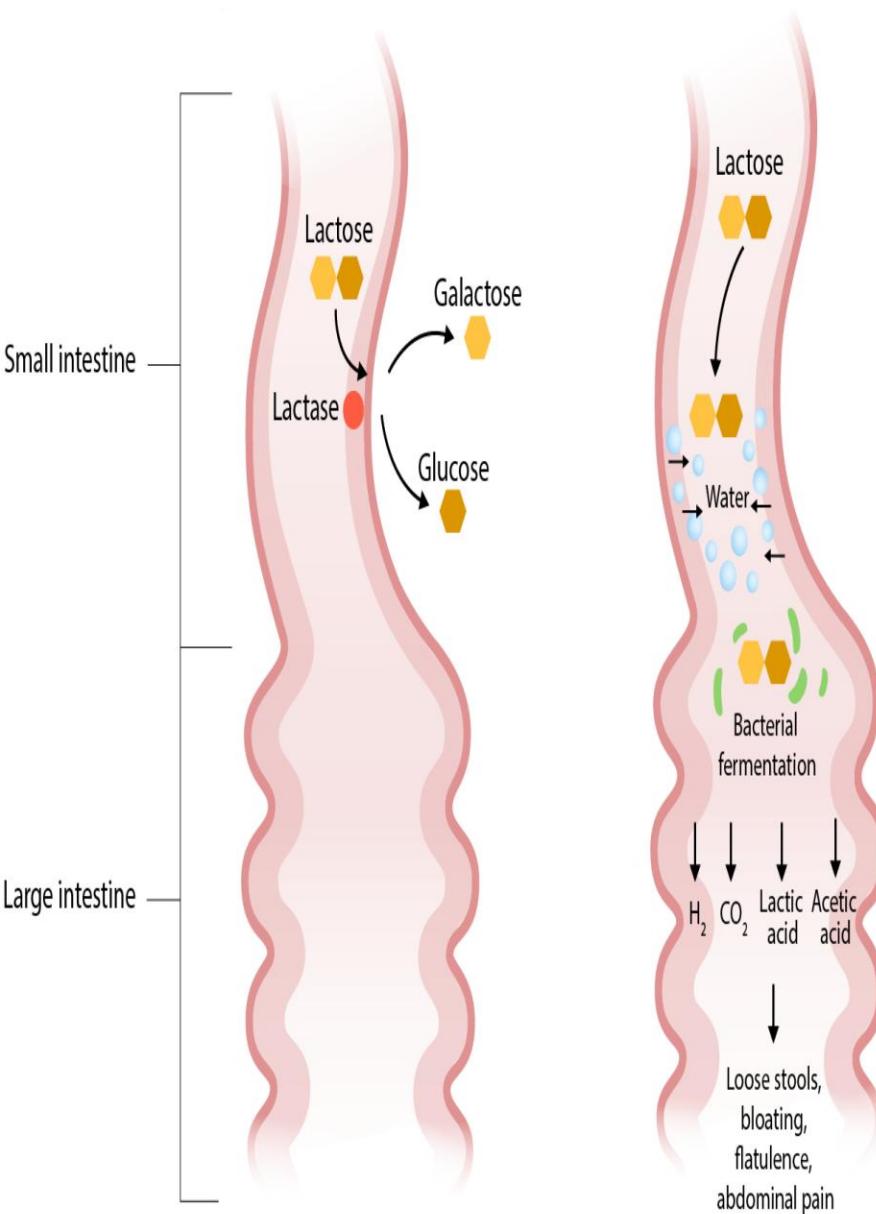
Foodstuff	Enzyme(s) and source	Site of action	Path of absorption
<p>Starch and disaccharides</p>  <p>Oligosaccharides and disaccharides</p> <p>Lactose Maltose Sucrose</p> <p>Galactose Glucose Fructose</p>	<p>Salivary amylase Pancreatic amylase</p> <p>Brush border enzymes in small intestine (dextrinase, glucoamylase, lactase, maltase, and sucrase)</p>	 <p>Mouth</p>  <p>Small intestine</p>  <p>Small intestine</p>	<ul style="list-style-type: none"> 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 مُبَشّر مستقل عن الصوديوم

ب. نظام نقل أحادي السكاريد الصوديوم



الارتباط السريري: نقص الإنزيمات الهضمية



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

1-الإسهال الأسموزي

2-التخمير 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 \rightarrow البوليببتيدات.

الأمعاء الدقيقة: البنكرياس: ببتيدازات البنكرياس + التربسين والكيموتروبيسين.

أمينوببتيدازات: بولي ببتيدات \rightarrow أمراض أمنية.

Protein digestion

Foodstuff	Enzyme(s) and source	Site of action	Path of absorption
Protein	Pepsin (stomach glands) in presence of HCl	Stomach	<ul style="list-style-type: none"> Amino acids are absorbed by cotransport with sodium ions.
Large polypeptides	Pancreatic enzymes (trypsin, chymotrypsin, carboxypeptidase)	Small intestine	<ul style="list-style-type: none"> Some dipeptides and tripeptides are absorbed via cotransport with H⁺ and hydrolyzed to amino acids within the cells.
Small polypeptides, small peptides	Brush border enzymes (aminopeptidase, carboxypeptidase, and dipeptidase)	Small intestine	<ul style="list-style-type: none"> 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.
Amino acids (some dipeptides and tripeptides)			

هضم وامتصاص الدهون

مصطلحات هامة:

الاستحلاب: تحلل كرات الدهون الموجودة في الـاثني عشر إلى قطرات صغيرة، مما يوفر مساحة سطح أكبر يمكن أن يعمل عليها إنزيم الليبار البنكرياسي لـهضم الدهون إلى أحماض دهنية وجليسرين.

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

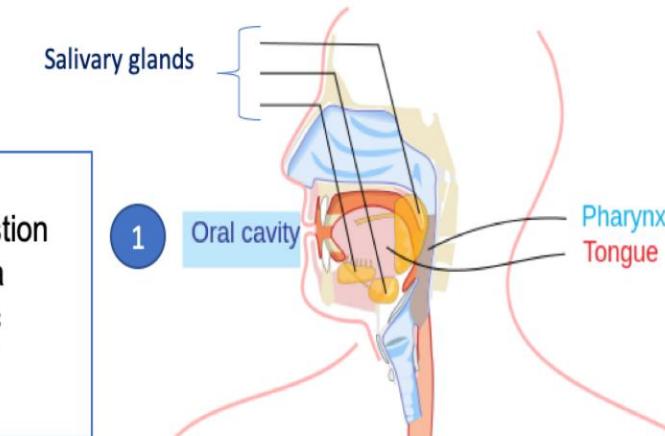
خطوات هضم وامتصاص الدهون

• معالجة محدودة للدهون بواسطة إنزيمات مستقرة للحمض في: • الفم (ليباز اللسان) • المعدة (ليباز 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 المعاوية (الخلايا المعاوية)
5. إعادة تكوين TAG. 6. تشكيل الكيلوميكرونات.
7. تنتقل الكيلوميكرونات من الغشاء المخاطي المعاوي 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 تحللها.

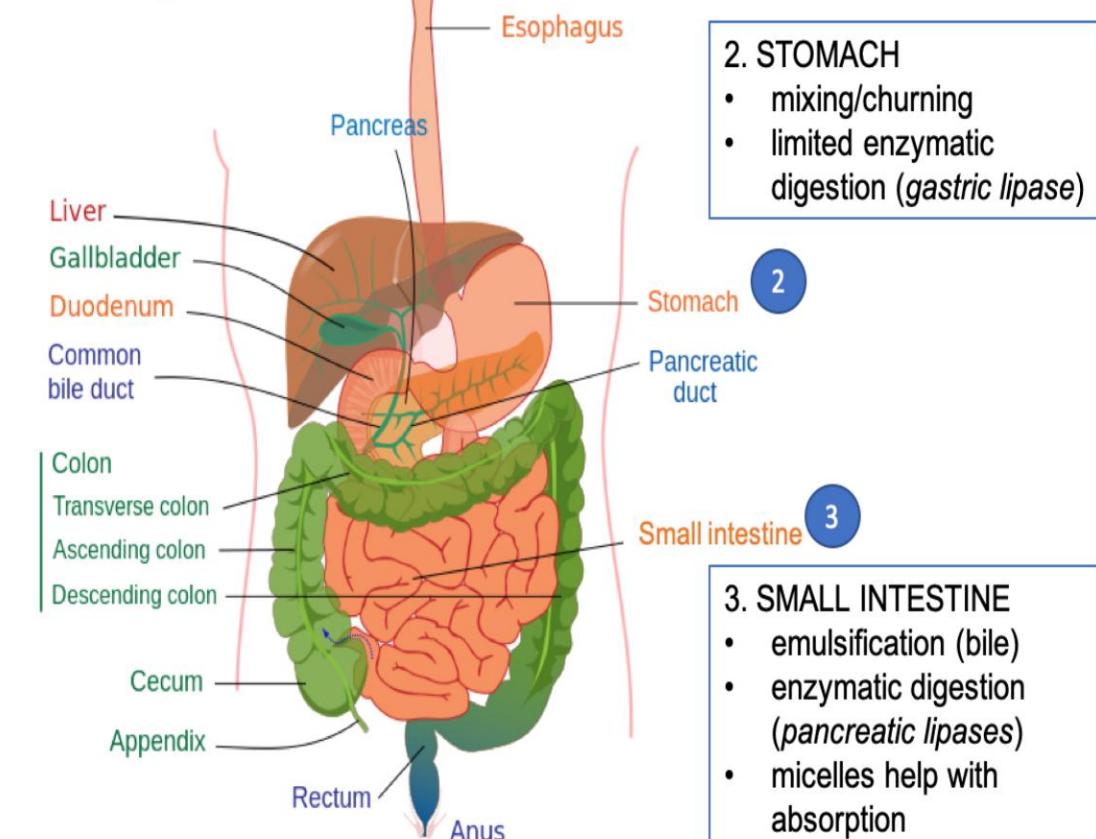
1. MOUTH

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



2. STOMACH

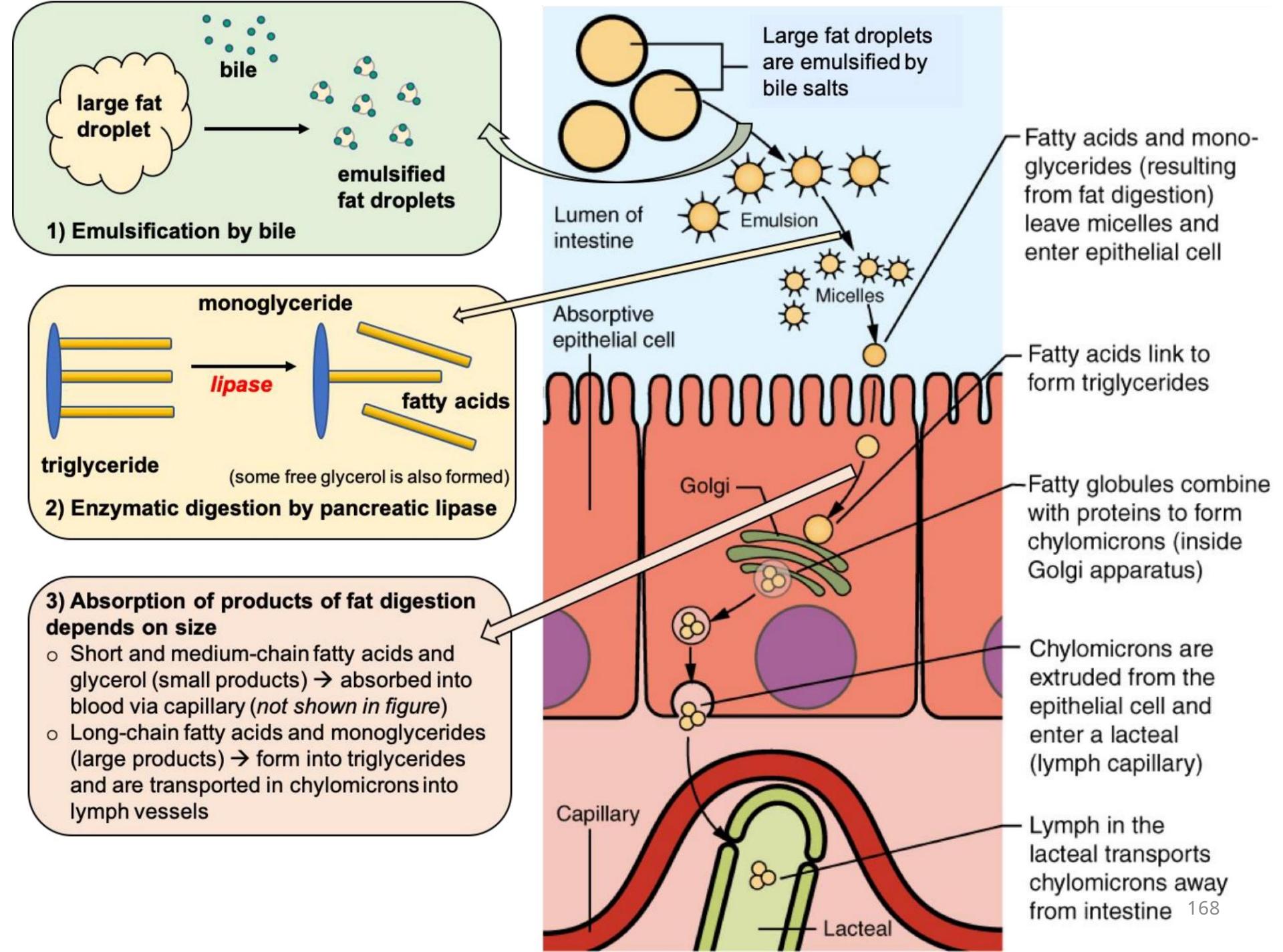
- mixing/churning
- limited enzymatic digestion (*gastric lipase*)



3. SMALL INTESTINE

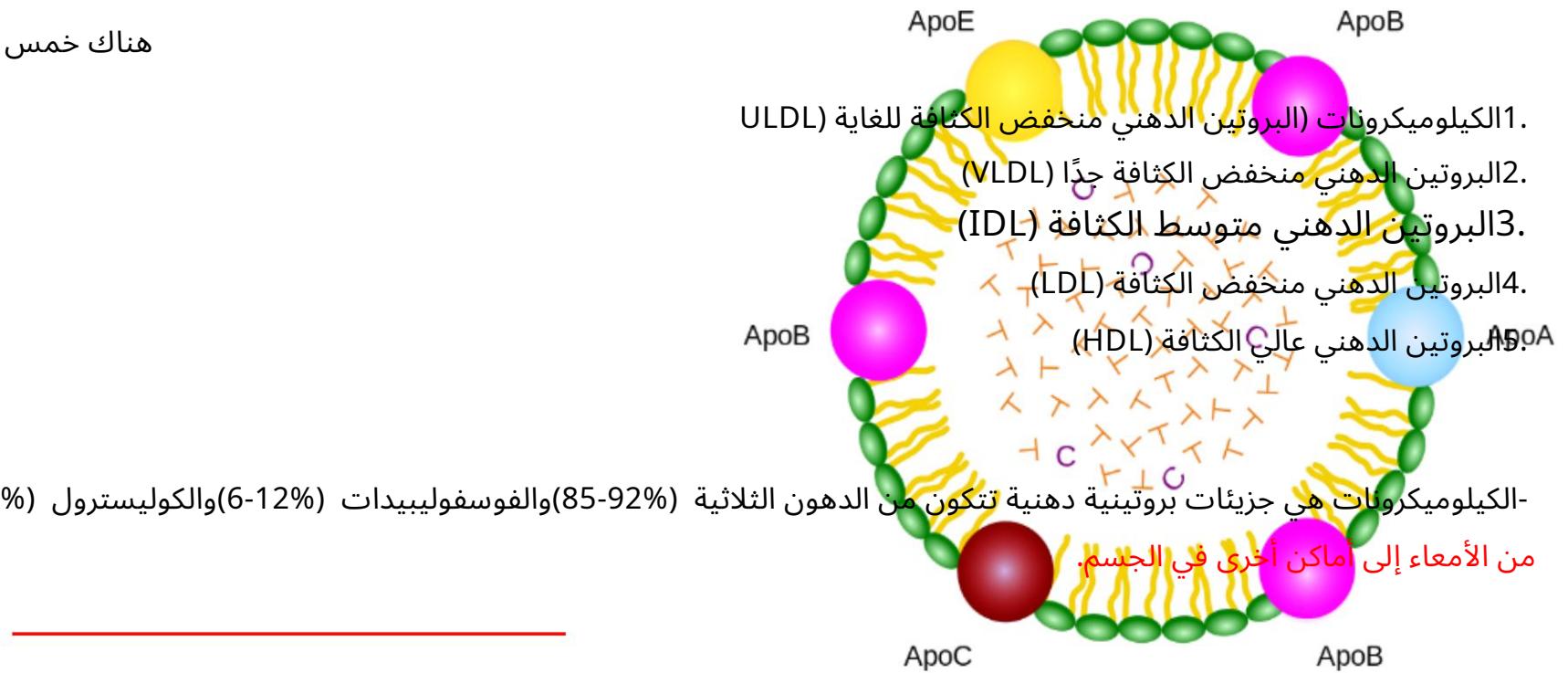
- emulsification (bile)
- enzymatic digestion (*pancreatic lipases*)
- micelles help with absorption

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 (12-16%) والكوليستيرون (1-3%) 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.

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

Fat digestion

Foodstuff	Enzyme(s) and source	Site of action	Path of absorption
Unemulsified fats	Emulsification by the detergent action of bile salts ducted in from the liver	Small intestine	<ul style="list-style-type: none"> Fatty acids and monoglycerides enter the intestinal cells via diffusion.
	Pancreatic lipases	Small intestine	<ul style="list-style-type: none"> Fatty acids and monoglycerides are recombined to form triglycerides and then combined with other lipids and proteins within the cells, and the resulting chylomicrons are extruded by exocytosis.
Monoglycerides and fatty acids	Glycerol and fatty acids		<ul style="list-style-type: none"> The chylomicrons enter the lacteals of the villi and are transported to the systemic circulation via the lymph in the thoracic duct.
			<ul style="list-style-type: none"> Some short-chain fatty acids are absorbed, move into the capillary blood in the villi by diffusion, and are transported to the liver via the hepatic portal vein.

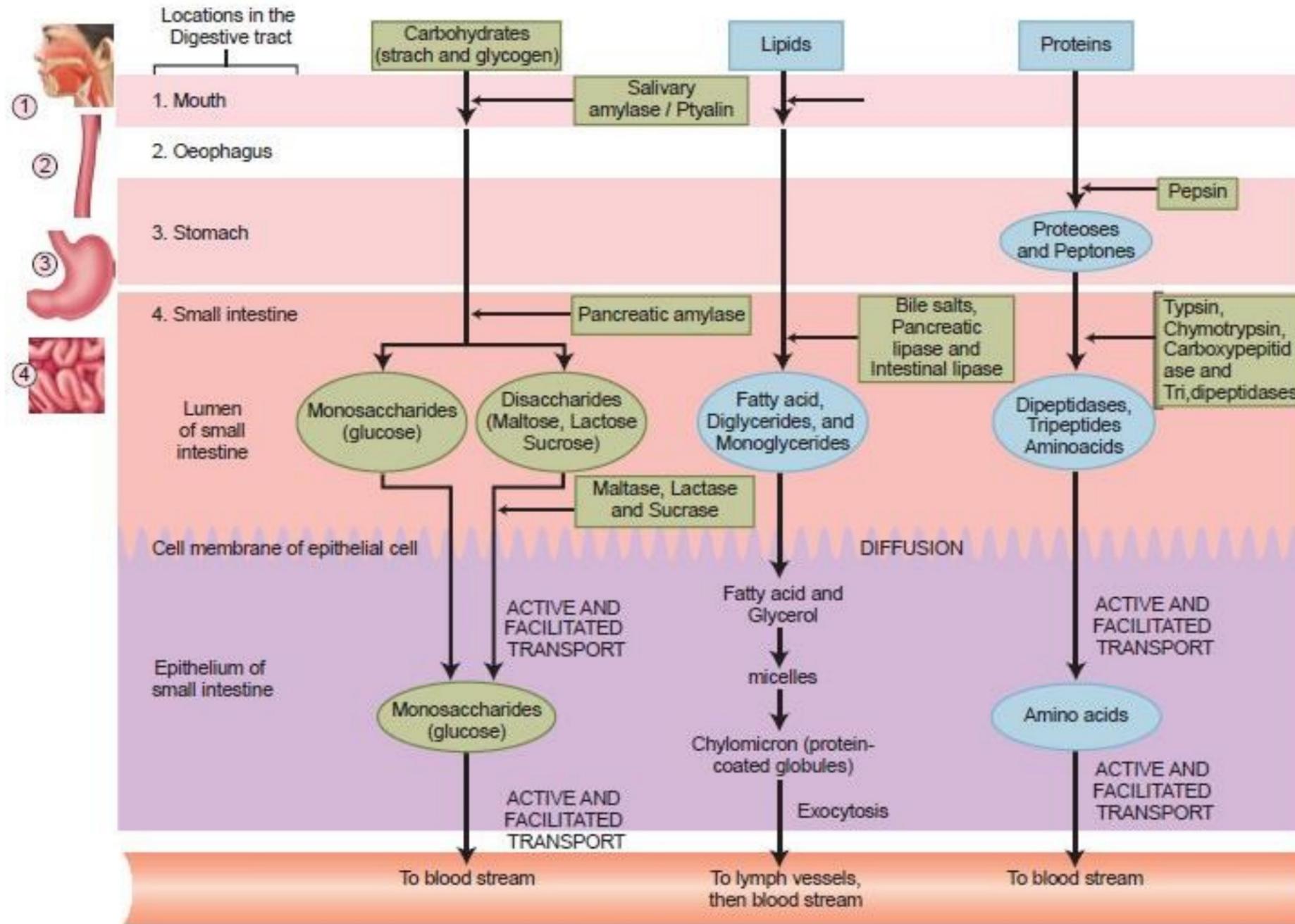


Figure 5.9 Process of Digestion and absorption