

# أوراق عمل الكيمياء ٦

## المستوى السادس

### النظام الفصلي للتعليم الثانوي

للعام ١٤٢٧ / ١٤٢٨ هـ

## الفصل ٤

### المركبات العضوية الحيوية

اعداد المعلم / أحمد بن علي النجمي

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	البروتينات 1 - 4	4

Protein Structure	تركيب البروتين و الأحماض الأمينية والرابطة الببتيدية	تقويم ختامي للدرس
-------------------	--	-------------------

الدرجة	اسم الطالب
١٠	

1	الزمن : ١٠ دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
---	------------------	-------------------------------

تعريفها		هي بوليمرات تتكون من أحماض مرتبطة معا بترتيب معين.
أحاديها		نوع من البروتينات.
وجودها		جميع المخلوقات الحية ومنها الابل والنباتات تتكون من .....
عملها الصحيح		يجب أن يكون البروتين في تركيب معين الأبعاد حتى يعمل بشكل صحيح.

تعريفها		هي جزيئات توجد فيها مجموعة ومجموعة الحمضية .
---------	--	--

تعريفها		هي جزيئات توجد فيها مجموعة ومجموعة الحمضية .
تركيبها العام		$  \begin{array}{c}  \text{R} \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>سلسلة جانبية متغيرة R مجموعة كربوكسيل مجموعة أمين ذرة هيدروجين</p>

المجموعات في التركيب العام		<p>يوجد في كل حمض اميني ذرة كربون مركزية محاطة بأربع مجموعات :</p> <p>1 - مجموعة (-NH<sub>2</sub>) 2 - مجموعة (-COOH) 3 - ذرة (H) 4 - سلسلة جانبية متغيرة (R) . تتفاوت من ذرة هيدروجين إلى تركيب معقد ذي حلقتين.</p>
----------------------------	--	--

$  \begin{array}{c}  \text{CH}_2 - \text{NH}_2 \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>الأيسين</p>	$  \begin{array}{c}  \text{SH} \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>السيستين</p>	$  \begin{array}{c}  \text{OH} \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>السيرين</p>	$  \begin{array}{c}  \text{H} \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>الجلاليسين</p>
$  \begin{array}{c}  \text{C}_6\text{H}_5 \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>فينيل الأنتين</p>	$  \begin{array}{c}  \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\    \quad   \\  \text{CH} \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>الفالين</p>	$  \begin{array}{c}  \text{O} \quad \text{NH}_2 \\     \quad   \\  \text{C} \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>الجلوتامين</p>	$  \begin{array}{c}  \text{O} \quad \text{OH} \\     \quad   \\  \text{C} \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{CH}_2 \\    \\  \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\    \quad \quad    \\  \text{H} \quad \quad \text{O}  \end{array}  $ <p>حمض الجلوتامك</p>

تنوع السلاسل الجانبية (R)		<p>1 - يزداد بتنوع كبير في الخواص و 2 - يساعد على أداء عديدة و</p>
---------------------------	--	--

الأهداف :

1. تصف تركيب الأحماض الأمينية والبروتينات.

تعريفها	هي ..... تجمع بين ..... أمينيين.
صيغتها	وتسمى رابطة ..... أو مجموعة ..... الوظيفية في الببتيد. $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ -\text{C}-\text{N}- \\    \\ \text{O} \end{array}$
طريقة تكوينها	تنتج من تفاعل حمضين ..... حيث تتحد مجموعة حمض ..... في الحمض الأميني الأول مع مجموعة ..... في الحمض الأميني الثاني لتتكون مجموعة ..... (الببتيد) الوظيفية وينطلق جزئ ..... (H <sub>2</sub> O) ويسمى هذه التفاعل بتفاعل .....
مثال	<p>رابطة ببتيد</p> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_1 \\   \quad   \\ \text{N}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\   \quad   \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array} + \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_2 \\   \quad   \\ \text{N}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\   \quad   \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array} \rightarrow \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_1 \quad \text{H} \quad \text{R}_2 \\   \quad   \quad   \quad   \\ \text{N}-\text{C}-\text{C}-\text{N}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\   \quad   \quad    \quad   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ <p>حمض أميني      حمض أميني      ببتيد ثنائي      ماء</p>

الببتيد وثنائي الببتيد :

الببتيد	تعريفه	هو ..... المكونة من حمضين أمينيين أو ..... مرتبطة معا بروابط .....
ثنائي الببتيد	تعريفه	هو ..... المكون من حمضين أمينيين مرتبطين معا برابطة .....
مثال	النوع الحمضي	فينيل الألانين و جلايسين (Phe - Gly)
	التكوين	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{N}-\text{C}-\text{C}-\text{N}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\   \quad   \quad   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>Phe      Gly</p>
	التشابه	المركبين مكونين من الحمضين الأمينيين نفسهما جلايسين و فينيل الألانين.
	الاختلاف	مختلفين في ..... الحمضين الأمينيين.
المجموعات الحرة	في طرفي ثنائي الببتيد توجد مجموعتين حرة هما مجموعة ..... و مجموعة .....	
الخلايا الحية	تقوم الخلايا الحية دائما ببناء الببتيدات بإضافة أحماض ..... إلى الطرف ..... من الطرف النامي.	

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	البروتينات 1 - 4	4

تعديدها		تعديدها
عدد البروتين الثلاثي الأبعاد		تقويم ختامي للدرس

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

3	الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
---	------------------	-------------------------------

### تعديدها :

تعديدها	تعديدها	هو مكونة من أحماض أمينية أو متصلة معا بروابط
تعديدها	تعديدها	هو مكونة من حمضا أمينيا على الأقل أو أكثر من حمض أميني.
علل	علل	وجود عدد محدود فقط من تراكيب البروتينات (علل) لأن هناك حمضا أمينيا فقط تستطيع تكوين البروتين يمكن أن يحتوي على 50 حمضا أمينيا على الأقل أو أكثر من 1000 حمض أميني مرتبة في أي تتابع ممكن.
عدد الأحماض	عدد الأحماض	لحساب عدد التتابع الممكنة لهذه الأحماض الأمينية افترض أن كل موقع على السلسلة يمكن أن يكون فيه أي من 20 حمضا أمينيا محتملا.
حساب عدد التتابع	حساب عدد التتابع	البيتيد الذي يحوي (n) من الأحماض الأمينية له من التتابعات المحتملة للأحماض الأمينية. ثنائي البيتيد الذي يتكون من حمضين أمينيين فقط يمكن له 400 تتابع محتمل. أصغر البروتينات يحوي 50 حمضا أمينيا ولديه 1x10 <sup>65</sup> احتمالا من ترتيبات الأحماض الأمينية.
فمثلا	فمثلا	خلايا الانسان تصنع ما بين 80000 و 100000 بروتين مختلف لذا يمكنك أن ترى أن هذا عبارة عن جزء صغير فقط من مجموع عدد البروتينات المحتملة.

خلايا الانسان

التصنيف حسب عدد الأحماض الأمينية	( 2 - 9 ) يسمى بيتيد مثل ثنائي البيتيد أو ثلاثي البيتيد وغيرها .
	( 10 - 49 ) يسمى عديد بيتيد .
	( 50 - 1000 ) يسمى بروتين .

### تركيب البروتين الثلاثي الأبعاد :

ملاحظة	تبدأ السلاسل المكونة من الأحماض الأمينية مكونة أشكالاً الأبعاد قبل أن يكتمل تكوينها. يتحدد الشكل الثلاثي الأبعاد عن طريق بين الأحماض الأمينية .
أشكال أجزاء عديد البيتيد ثلاثية الأبعاد	1 - في صورة شكل يشبه لفات حبل الهاتف. 2 - تركيبا على هيئة مطوية عدة طبقات نتيجة انثناء بعض الأجزاء إلى الأمام وإلى الخلف بصورة متكررة. 3 - على شكل عدة وصحائف ولفات وقد لا يحتوي على أي منها.
الشكل الكلي الثلاثي الأبعاد للعديد من البروتينات	1 - والشكل الكلي الثلاثي الأبعاد للعديد من البروتينات شكل غير منتظم. 2 - شكل طويل.
تغير شكل البروتين	شكل البروتين مهم (علل). لأنه إذا تغير شكل البروتين فقد لا يستطيع أن يقوم داخل
تغير الخواص الطبيعية الأصلية للبروتين	تعريفها هي العملية التي تركيب البروتين الثلاثي الأبعاد و أو تتلفه. ينتج عن التغيرات في : 1 - درجة 2 - قوة الرابطة 3 - الرقم PH. 4 - العوامل الأخرى طبيات البروتين و
عمل البروتينات بصورة صحيحة	فمثلا - يؤدي الطبخ عادة الى تغير في الخواص الطبيعية للبروتينات في الأغذية. فعند سلق بيضة تصبح (علل). لأن زلال البيضة الغني بالبروتين نتيجة تغير الخواص للبروتين. البروتينات تعمل بصورة صحيحة فقط عندما تكون. لذا فإنها تصبح غير فعالة بصورة عامة إذا حصل لها تحويل في خواصها الطبيعية.

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	البروتينات 1-4	4

### The Many Functions of Proteins وظائف البروتين المتعددة

تقويم ختامي للدرس

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

#### وظائف البروتينات المتعددة :

وظائف البروتينات	دورها
1 - التفاعلات الكيميائية.	تؤدي البروتينات أدوارا كثيرة في الخلايا الحية فهي تقوم :
2 - المواد البنائي للخلايا.	2 -
3 - العمليات الخلوية.	3 -
4 - حركة الخلايا.	4 -
5 - داخل الخلايا وفيما بينها.	5 -
6 - عند شح المصادر الأخرى.	6 -
7 - تعمل عمل المصدر.	7 -

#### تسريع التفاعلات :

عمل البروتينات	عمل
الانزيمات	يعمل العدد الأكبر من البروتينات في معظم المخوقات الحية عمل الكثرة التي تحدث في الخلايا .
المادة الخاضعة لفعل الانزيم	هي عوامل حيوية تعمل على التفاعلات دون أن .
الموقع النشط	تؤدي عادة إلى طاقة تنشيط التفاعل عن طريق الحالة الانتقالية.
المطابقة التأثيرية	هي مادة في تفاعل يعمل فيه عمل عامل .
مركب الانزيم والمادة الخاضعة	ترتبط المواد الخاضعة لفعل الانزيم بمواضع معينة على الانزيم . وهي عادة عبارة عن أو .
أهمية الحجم الكبير لجزيئات الانزيم	هي التي ترتبط بها المواد لفعل الانزيم.
أهمية التنوع الكبير للسلاسل الجانبية للأحماض الأمينية في	هي بعدما ترتبط المادة الخاضعة بالموضع النشط يغير الموضع شكله ليحيط الخاضعة بصورة أكثر .
أهمية القوى بين الجزيئية	يجب أن تتطابق أشكال المواد الخاضعة مع شكل الموضع النشط بالطريقة نفسها التي تتطابق بها قطع الألغاز أو القفل والمفتاح .
جسيمات	لن يرتبط الجزيء الذي يختلف شكله قليلا عن شكل المادة الخاضعة للمعادلة للانزيم بصورة جيدة بالموقع النشط وقد لا يحدث التفاعل.
بروتينات	هو التركيب المتكون من والمادة .
النقل	الحجم الكبير لجزيئات الإنزيم يمكنها من تكوين متعددة مع المواد .
	يسمح التنوع الكبير للسلاسل الجانبية للأحماض الأمينية في بين المختلفة .
	القوى بين الجزيئية هذه طاقة اللازمة .
	حيث الروابط وتتحول المادة الخاضعة لفعل الانزيم إلى .

#### بروتينات النقل :

بروتينات النقل	تعريفها
1- بروتين الذي ينقل في الدم من الرئتين إلى سائر	هي بروتينات جسيمات منها في أرجاء .
2- بروتينات أخرى بجزيئات حيوية تسمى لتنتقلها من جزء من الجسم إلى جزء آخر خلال مجرى .	مثلا

2- تشرح وظيفة البروتينات في الخلايا .

**الدعم البنائي :**

هي بروتينات تقتصر ..... الوحيدة على تكوين تراكيب ..... للمخلوقات .....	تعريفها	البروتينات البنائية
..... والكيراتين.	مثال	
هو البروتين البنائي ..... توافرا في معظم .....	تعريفه	الكولاجين
هو جزء من ..... والأوتار والأربطة و .....	وجوده	
يوجد في ..... والفرو و ..... والحوافر والأظافر و الشرنقات و .....	وجوده	الكيراتين

**الاتصالات :**

هي ..... تحمل ..... من أحد أجزاء ..... إلى جزء آخر .	تعريفه	الهرمونات
بعض الهرمونات .....	ملاحظة	
..... وهو مثال مألوف للبروتينات.	مثال	
هو هرمون بروتيني ..... يتكون من ..... حمضا أمينيا تنتج بعض خلايا .....	تعريفه	الأنسولين
عندما يطلق الأنسولين إلى مجرى ..... يعطي ..... إلى خلايا .....	وظيفته	
أن ..... الدم متوافر بكثرة ويجب .....	عدم توافر الأنسولين	
يؤدي عدم توافر الأنسولين في كثير من الأحوال إلى مرض ..... الذي ينتج عن كثرة ..... في مجرى .....	عدم توافر الأنسولين	التقنية الحديثة وصناعة البروتينات
تم صناعة بعض الهرمونات البروتينية في .....	إيه تصنيع	
تستعمل .....	استعمالها	
الأنسولين وهرمونات الغدة ..... وهرمونات .....	فمثلا	البروتينات الطبيعية والصناعية
تستعمل البروتينات الطبيعية والصناعية في العديد من .....	استعمالها	
محاليل ..... وسائل المساعدة ..... و .....	مثال	

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	الكربوهيدرات 2 - 4	4

Kinds of Carbohydrates أنواع الكربوهيدرات		تقويم ختامي للدرس
---	--	-------------------

الدرجة	اسم الطالب
10	

6	الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
---	------------------	-------------------------------

### الكربوهيدرات :

تحليل كلمة كربوهيدرات	تسمى منذ القدم كربوهيدرات ( هيدرات كربون ) (علل) لأنه كان يعتقد أن جزيئات الماء مرتبطة بالكربوهيدرات ومع ذلك بقي الاسم دون تغيير.
تعريفها	هي مركبات تحتوي على عدة مجموعات الوظيفية (C=O) . من (OH-) بالإضافة إلى
صيغتها	تعتبر للطاقة في المخلوق الحي.
وظيفتها	الأغذية الغنية بها هي و الخبز و .
وجودها	يتراوح قياسها بين وحدة واحدة إلى مكونة من مئات أو حتى آلاف وحدات البناء الأساسية.
قياسها	أنواعها 1- السكريات 2- السكريات 3- السكريات

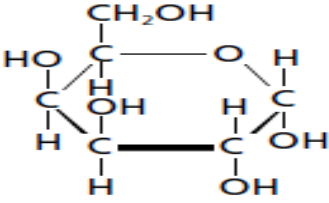
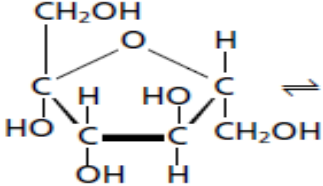
### السكريات الأحادية :

تعريفها	هي أنواع
تسميتها	تسمى سكريات
أكثرها شيوعا	يحتوي أو ذرات كربون .
أمثلتها	1- 2- 3-
شكل السلسلة المفتوحة	توجد مجموعة على احدى ذرات الكربون ومجموعة على معظم ذرات الكربون الاخرى.
مجموعة الأيونيد	إن وجود مجموعة الكربونيل يجعل هذه المركبات إما واما .
خواصها	قابلة للذوبان في درجات انصهار (علل) . نظرا لتعدد المجموعات

تعريفه	هو سكر الكربون وله تركيب
تسميته	يسمى في كثير من الأحيان سكر (علل) . لأنه يوجد بتركيز في الدم .
ملوثة معمة للاطلاع فقط	يعرف الجلوكوز أيضا بسكر العنب ويسمى الدكستروز Dextrose . و الدكستروز Dextrose هو عبارة عن ناتج تحول النشا عند معالجته بحمض تحت ضغط البخار إلى جلوكوز.
أهميته	يعمل مصدرا رئيسيا الفورية .

جلوكوز ( شكل السلسلة المغلقة )	جلوكوز ( شكل السلسلة المفتوحة )	الصيغة البنائية

الأهداف : 1. تصف تركيب السكريات الأحادية والثنائية و عديدة السكريات 2. تشرح وظائف الكربوهيدرات في المخلوقات الحية .

هو سكر ..... الكربون وله تركيب .....		تعريفه	الجلكتوز
يختلف الجلكتوز عن الجلوكوز فقط في كيفية اتجاه ذرة ..... ومجموعة .....		وجه الاختلاف	
في ..... حول إحدى ذرات ..... الست.		وجه التشابه	
الجلكتوز و الجلكتوز ..... هنديين.		الصيغة البنائية	
الجلكتوز ( شكل السلسلة الحلقية )	الجلكتوز ( شكل السلسلة المفتوحة )		
			
ذرات كربون وله تركيب .....		تعريفه	الفركتوز
يعرف سكر الفركتوز بسكر ..... (علل). لأنه الكربوهيدرات الرئيس في معظم .....		تسميته	
الفركتوز ( شكل السلسلة الحلقية )	الفركتوز ( شكل السلسلة المفتوحة )	الصيغة البنائية	
			
السكريات الأحادية توجد في المحلول المائي على الصورة ..... وتركيب السلسلة .....		وجود السكريات في حالة المحاليل المائية	
لكنها تغير ..... باستمرار و .....		مميزات التراكيب الحلقية	
هي التراكيب الأكثر ..... وهي الشكل ..... للسكريات الأحادية في حالة .....		مجموعات الكربونيل	
توجد فقط في تركيب السلسلة ..... أما في التركيب الحلقى فتتحول إلى مجموعات .....			

### نظيقات:

1 - اشرح وظيفة الكربوهيدرات في المخلوق الحي ؟

2 - صف تراكيب السكريات الأحادية و السكريات الثنائية والعديدة التسكر ؟



6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	الكربوهيدرات 2 - 4	4

السكريات الثنائية و السكريات عديدة التسكر .

تقويم ختامي للدرس

اسم الطالب	الدرجة
10	

8

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

السكريات الثنائية :

تعريفها	هي سكر ناتج عن ارتباط ..... أحاديان معا عن طريق تفاعل ..... الذي يطلق .....
نوع الرابطة	يطلق على نوع الرابطة الجديدة المتكونة الرابطة ..... (C-O-C).
أمثلتها	1- ..... 2- .....
تسميته	يعرف بسكر ..... (علل) . لأنه يستعمل بشكل رئيس في .....
تكوينه	يتكون السكروز من اتحاد ..... و .....
معادلة تحضيره	
تسميته	يسمى غالبا بسكر ..... (علل) . لأنه الكربوهيدرات الأهم في .....
تكوينه	يتكون اللاكتوز من اتحاد ..... و .....

السكريات عديدة التسكر :

تعريفها	هي البوليمرات التي تتكون من السكريات ..... وتحتوي على ..... وحدة بناء أساسية أو .....
تسميتها	تعرف باسم الكربوهيدرات .....
أمثلتها	1- ..... 2- ..... 3- .....
نوع الروابط	ترتبط الوحدات الأساسية في عديدة التسكر بروابط ..... من نوع الروابط التي تجمع سكرين أحاديين لتكوين سكر ثنائي.
نوعه	أحد السكريات .....
تكوينه	يتألف من وحدات ..... تخزن .....
وجوده	يوجد غالبا في ..... وعضلات ..... وحيوانات أخرى. كما يوجد في بعض أنواع المخلوقات ..... ومنها ..... والفطريات.
وجه التشابه	- نوعين مهمين من السكريات ..... التسكر . - يتكون كل منهما من وحدات أساسية من ..... - تصنع من .....
وجه الاختلاف	- تختلف في خواصها و .....
من حيث الوظائف	النشا : جزيء ..... لا يذوب في ..... ويستعمل لتخزين .....
من حيث الخواص	السليولوز : ..... لا يذوب في ..... ويكون الجدران القاسية للخلية النباتية . يتكون كل من الجلایكوجين والنشا والسليولوز من وحدات ..... ولكن خواصها مختلفة (علل) لأن الروابط التي ..... الوحدات الأساسية معا تتجه ..... مختلفة في .....
أهمية اختلاف شكل الروابط في السكريات	- يستطيع الإنسان أن يهضم الجلایكوجين والنشا ولكنه لا يستطيع أن يهضم ..... - لا يستطيع إنزيمات ..... أن تستوعب السليولوز في مواقعها .....
الألياف الغذائية	السليولوز الذي في الفواكه والخضروات والحبوب التي نأكلها يسمى ..... غذائية(علل). لأنه ..... في الجهاز ..... دون أن يتغير كثيرا.

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	الليبيدات 3-4	4

ما الليبيدات ؟ What is a lipid ؟  تقويم ختامي للدرس

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق 9

### ما الليبيدات :

تعريفها	هي جزيئات كبيرة لا .....
خواصها	غير قابلة للذوبان في لأنها جزيئات غير .....
وظيفتها	1- تختزن ..... بشكل ..... 2- تكون معظم تركيب الأغشية .....
وجه الاختلاف	تختلف الليبيدات عن البروتينات والكاربوهيدرات في أنها ليست ذات وحدات أساسية متكررة.
وحدة البناء فيها	لديها وحدة بناء مشتركة وهي الأحماض .....

### الأحماض الدهنية :

تعريفها	هي أحماض ذات سلاسل .....								
تركيبها	تحتوي معظم الأحماض الدهنية الطبيعية ما بين ..... و ذرة ..... تحتوي معظم الأحماض الدهنية على عدد ..... من ذرات الكربون (علل) . لأن هذا العدد ناتج عن إضافتها ..... معا في الوقت نفسه في تفاعلات .....								
صيغتها العامة	.....								
أنواعها حسب الروابط	<table border="1"> <tr> <td>مشبعة</td> <td>الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط ..... بين ذرات .....</td> </tr> <tr> <td>مثل</td> <td>حمض .....</td> </tr> <tr> <td>غير مشبعة</td> <td>الأحماض الدهنية التي تحتوي على روابط ..... أو أكثر بين ذرات .....</td> </tr> <tr> <td>مثل</td> <td>حمض .....</td> </tr> </table>	مشبعة	الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط ..... بين ذرات .....	مثل	حمض .....	غير مشبعة	الأحماض الدهنية التي تحتوي على روابط ..... أو أكثر بين ذرات .....	مثل	حمض .....
مشبعة	الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط ..... بين ذرات .....								
مثل	حمض .....								
غير مشبعة	الأحماض الدهنية التي تحتوي على روابط ..... أو أكثر بين ذرات .....								
مثل	حمض .....								
إمكانية التشبع	يمكن تحويل الحمض الدهني غير ..... إلى ..... إذا تفاعل مع .....								
تعريفها	هي تفاعل ..... يتم فيه تفاعل غاز ..... مع ذرات ..... المرتبطة بروابط .....								
فمثلا	يمكن هدرجة حمض الأوليك ليكون حمض .....								
الهدرجة	<table border="1"> <tr> <td>صورة المتشكل الهندسي للرابطة الثلاثية</td> <td>توجد الروابط ..... في الأحماض الدهنية ..... جميعها تقريبا في صورة المتشكل الهندسي .....</td> </tr> <tr> <td>عيوب الاتجاه سبب</td> <td>لا يساعد على وجود ..... الأحماض الدهنية غير المشبعة .....</td> </tr> <tr> <td>الخواص</td> <td>درجات انصهار الأحماض الدهنية غير المشبعة ..... من المشبعة (علل) . لأنها لا تستطيع أن تكون تجاذبات بين ..... كثيرة مثل جزيئات الأحماض الدهنية .....</td> </tr> </table>	صورة المتشكل الهندسي للرابطة الثلاثية	توجد الروابط ..... في الأحماض الدهنية ..... جميعها تقريبا في صورة المتشكل الهندسي .....	عيوب الاتجاه سبب	لا يساعد على وجود ..... الأحماض الدهنية غير المشبعة .....	الخواص	درجات انصهار الأحماض الدهنية غير المشبعة ..... من المشبعة (علل) . لأنها لا تستطيع أن تكون تجاذبات بين ..... كثيرة مثل جزيئات الأحماض الدهنية .....		
صورة المتشكل الهندسي للرابطة الثلاثية	توجد الروابط ..... في الأحماض الدهنية ..... جميعها تقريبا في صورة المتشكل الهندسي .....								
عيوب الاتجاه سبب	لا يساعد على وجود ..... الأحماض الدهنية غير المشبعة .....								
الخواص	درجات انصهار الأحماض الدهنية غير المشبعة ..... من المشبعة (علل) . لأنها لا تستطيع أن تكون تجاذبات بين ..... كثيرة مثل جزيئات الأحماض الدهنية .....								

الأهداف :  
1. تصف تركيب الأحماض الدهنية الجليسريدات الثلاثية والليبيدات الفسفورية والستيرويدات .  
2. تشرح وظائف الليبيدات في المخلوقات الحية.

ملاحظة	الأحماض الدهنية نادرا ما تكون وحدها فهي تكون غالبا مرتبطة مع .....
الجليسروول	هو جزيء يتكون من ذرات ترتبط كل منها مع مجموعة .....
تعريفه	هو مركب يتكون عندما ترتبط دهنية بـ بروابط .....
تعريفه	هو مركب يتكون عندما ترتبط دهنية بـ بروابط .....
معالجة ثوبه الجليسيريد الثلاثي	$  \begin{array}{c}  \text{CH}_2\text{OH} \\    \\  \text{CHOH} \\    \\  \text{CH}_2\text{OH}  \end{array}  + \begin{array}{c}  \text{HOOC} \\     \\  (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \\  \\  \text{HOOC} \\     \\  (\text{CH}_2)_{16}\text{CH}_3 \\  \\  \text{HOOC} \\     \\  (\text{CH}_2)_{18}\text{CH}_3  \end{array}  \rightarrow \begin{array}{c}  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_{14} - \text{CH}_3 \\     \\  \text{O} \\  \\  \text{CH} - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_{16} - \text{CH}_3 \\     \\  \text{O} \\  \\  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_{18} - \text{CH}_3 \\     \\  \text{O}  \end{array}  + 3\text{H}_2\text{O}  $ <p>جليسروول + 3 أحماض دهنية = جليسيريد ثلاثي + ماء</p>
حالتها	حالتها في درجة حرارة الغرفة يمكن أن تكون ..... أو .....
سه أمثلتها	الزيوت : عندما تكون في الحالة ..... الدهون : عندما تكون في الحالة ..... مثل : ..... مثل : .....
تخزينها في الجسم	تخزن الأحماض الدهنية في ..... الدهنية في ..... على شكل ..... ثلاثي.
عندما تتوافر الطاقة	عندما تتوافر الطاقة بكثرة ..... الخلايا الدهنية الطاقة ..... في الأحماض الدهنية على هيئة .....
عندما تقل الطاقة	عندما تقل الطاقة تقوم الخلايا ..... الجليسيريد ..... مطلقا .....
داخل الخلايا الحية	يحلل بفعل .....
تحلل الجليسيريد خارج الخلايا الحية	يحلل بإجراء تفاعل يسمى ..... باستعمال قاعدة ..... مثل هيدروكسيد .....
التصبن	هو تفاعل ..... الجليسيريد ..... مع وجود محلول مائي لقاعدة ..... لتكوين أملاح .....
معالجة التصبه	$  \begin{array}{c}  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \\    \\  \text{CH} - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \\    \\  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3  \end{array}  + 3\text{NaOH} \rightarrow \begin{array}{c}  \text{CH}_2\text{OH} \\    \\  \text{CHOH} \\    \\  \text{CH}_2\text{OH}  \end{array}  + 3\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14} - \text{C} - \text{O}^- \text{Na}^+  $ <p>الجليسيريد الثلاثي + قاعدة = الجليسرول + الصابون</p>
استعمال التصبه	يستعمل في إنتاج .....
الصابون	هو عبارة عن أملاح ..... للأحماض .....
تركيبه	يتركب جزيء الصابون من طرفان هما : طرف ..... وطرف لا .....
استعمال الصابون	يستعمل الصابون مع ..... في تنظيف ..... غير القطبية و ..... (علل). لأن الأوساخ غير القطبية والزيوت يرتبطان بالطرف ..... لجزيئات الصابون في حين يكون الطرف القطبي لجزيئات الصابون قابلا ..... في ..... وهكذا يمكن إزالة جزيئات الصابون المحملة بالأوساخ باستعمال .....

**نطبقات :**

1 - أذكر تفاعلين من تفاعلات الأحماض الدهنية ؟

.....

.....

.....

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	الليبيدات 3-4	4

### الليبيدات الفسفورية

تقويم ختامي للدرس

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

11

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

### الليبيدات الفسفورية :

تعريفها	هي جلسريدات ..... استبدل فيها احد الأحماض ..... بمجموعة قطبية .	الليبيدات الفسفورية
وجودها	توجد بكثرة في الأغشية .....	
أشكال الجزيئات	تكون مجموعة الفوسفات القطبية في صورة قطبية . وتكون الأحماض الدهنية غير القطبية في صورة غير قطبية .	
تكوينه	يتكون الشكل النموذجي للغشاء البلازمي من الليبيد ..... من الليبيد	الغشاء البلازمي
ترتيب الطبقات	الطبقتين مرتبة بحيث تكون : ذيلها غير القطبية متجهة نحو ..... ورؤوسها القطبية متجهة إلى .....	
اسم هذا الترتيب	هذا الترتيب يسمى الليبيد .....	
عمل الليبيد في الغشاء البلازمي	يعمل هذا الليبيد بوصفه ..... في ..... لذا تستطيع الخلية أن ..... المواد التي تدخل خلال هذا الغشاء وتخرج منه .	

### الربط مع علم الأحياء :

تعريفه	هو نوع من ..... يعمل كعامل ..... لتحليل ..... الفسفوري .	الليبيد الفسفوري
وجوده	يوجد في ..... الأفاعي السامة .	
طريقة تكوينه	يتكون من تفكك (تميه) رابطة ..... لذرة ..... الوسطى في الليبيد .....	
أثار دخوله الى مجرى الدم	إذا دخل الجز الأكبر من ناتج هذا التفاعل إلى مجرى ..... فإنه يذيب أغشية كريات الدم ..... فتتمزق .	

### الشموع :

تعريفها	هي نوع من ..... تتكون من اتحاد حمض ..... مع ..... ذي سلسلة .....	الشموع
صيغتها العامة	$CH_3(CH_2)_x - \overset{O}{\parallel} C - O - (CH_2)_y CH_3$ حيث تمثل X و Y أعدادا مختلفة من مجموعات $CH_2$	
خواصها	دهون ..... طرية . ذات درجات انصهار .....	
مصدر إنتاجه	تنتج ..... و ..... الشمع .	
أهمية الشمع	تغطي أوراق النباتات بالشمع الذي ..... فقدان .....	
فمثلا	قطرات ..... تكون ..... كالخرز على أوراق ..... (علل) . نظرا إلى وجود طبقة .....	
تكوينه	كما أن أقراص ..... التي يبنيتها ..... مصنوعة أيضا من ..... الذي يعرف عادة باسم شمع .....	
تصنيع الشموع	يتكون من اتحاد حمض البالمتيك المكون من حمض دهني ذي ..... ذرة ..... مع ..... يحتوي على سلسلة من ..... ذرة .....	
	تصنع الشموع أحيانا من ..... العسل (علل) . لأنه يميل إلى ..... ببطء و .....	

ملاحظة		لا تحتوي جميع الستيرويدات على سلاسل .....
الستيرويدات	تعريفها	هي ..... تحتوي تراكيبيها على حلقات .....
	بنيتها	جميع الستيرويدات مبنية من تركيب الستيرويد الأساسي المكون من الحلقات .....
	تركيب الستيرويد الأساسي	
	أمثلة عليها	1- بعض ..... ومنها من العديد من الهرمونات ..... تنظم عمليات ..... 2- الكولسترول يعد مكونا ..... مهما للأغشية ..... 3- فيتامين ..... الذي يحتوي على تركيب الستيرويد ذي الحلقات ..... ويؤدي دورا في تكوين .....
العلاج البحري العملاق	آلية الدفاع لديه	يستعمل ستيرويد يسمى ..... بوصفه آلية .....
	طريقة الدفاع	يفرز ..... من نتوءات صغيرة على ..... ومن غدد خلف ..... مباشرة.
	مخاطر السم بالنسبة	للإنسان ..... للهيوانات الصغيرة ..... فإنه يؤدي إلى إسالة ..... وفقدان ..... والتشنجات و.....

**نطبقات :**

1 - صف وظيفة الستيرويدات .

.....  
.....  
.....

2 - صف تراكييب كلا من .

a - الأحماض الدهنية .	b - الجلوسريدات الثلاثية .
c - الستيرويدات الفسفورية .	d - الستيرويدات .

3 - اذكر وظيفة مهمة لكل من الستيرويدات الآتية .

a - الجلوسريدات الثلاثية .	b - الستيرويدات الفسفورية .
c - الشموع .	d - الستيرويدات .

4 - قارن بين تراكييب .

a - الستيرويد .	b - الستيرويد الفسفوري .	c - الشمع .
.....	.....	.....

5 - صف تركيب الأغشية الخلوية .

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	الأحماض النووية 4-4	4

Structure of Nucleic Acids	تركيب الأحماض النووية	تقويم ختامي للدرس
----------------------------	-----------------------	-------------------

الدرجة	اسم الطالب
10	

13	الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
----	------------------	-------------------------------

الأهداف :		تركيب الأحماض النووية :	
الحمض النووي	تعرفه	هو مبلمر ..... يحتوي على .....	
	وظيفته	يقوم ..... المعلومات ..... و .....	
	أيه يوجد	يوجد في ..... الخلية.	
النيوكليوتيد	وحدة بناؤه الأساسية	تدعى وحدة البناء الأساسية للحمض النووي .....	
	علم ماذا يحتوي	يحتوي الحمض النووي على ..... أحادي النيوكليوتيدات مرتباً ..... نيوكليوتيد آخر.	
	أجزاؤه التي يتكوها منها	يتكون كل نيوكليوتيد من ثلاثة أجزاء هي : 1- مجموعة ..... غير ..... 2- سكر ..... ذو ..... ذرات ..... 3- قاعدة ..... وهي تركيب يحتوي على .....	
	التشابه والاختلاف	جميع النيوكليوتيدات تشترك في مجموعة ..... وتختلف في ..... والقاعدة .....	
النيوكليوتيد	ماذا تشكل	تشكل النيوكليوتيدات ..... أو .....	
	علم ماذا يحتوي الشريط	يحتوي الشريط على ..... ومجموعات ..... متناوية. وكل سكر يرتبط أيضاً بقاعدة ..... تبرز من السلسلة .....	
	وضع القواعد النيتروجينية	تتكسد القواعد ..... على ..... النيوكليوتيدات واحدة فوق الأخرى في وضع ..... قليلاً فتشبه درجات .....	
	دور القوى بين الجزيئية	تبقى القوى بين ..... كل قاعدة نيتروجينية قريبة من القواعد النيتروجينية التي ..... والتي .....	

الأهداف :		DNA : اللولب المزدوج :	
-----------	--	------------------------	--

DNA	تعرفه	هو حمض ..... رايبونيوكلييك وهو أحد نوعين من الأحماض ..... التي توجد في ..... الحية.
	علم ماذا يحتوي	يحتوي DNA على ..... الرئيسية لبناء جميع ..... جسم المخلوق .....
	تركيب DNA	يتكون DNA من ..... طويلتين من النيوكليوتيدات ملتفتين معاً لتشكلا بناء .....
	علم ماذا يحتوي كل نيوكليوتيد في DNA	يحتوي كل نيوكليوتيد في DNA على : 1- مجموعة ..... 2- سكر ..... رايبوز ذي ..... ذرات من ..... 3- قاعدة .....
	موقع السكر والفوسفات في السلسلة	تشكل جزيئات السكر ومجموعات الفوسفات المتعاقبة في كل سلسلة الجزء ..... أو العمود الفقري للتركيب .....
	موقع القواعد في السلسلة	وأما القواعد النيتروجينية فتوجد ..... التركيب .....
	ماذا سمي باللولب المزدوج	يعرف DNA باللولب المزدوج (علل). لأن ..... اللولبي له يتكون من .....

1- تحدد المكونات البنائية للأحماض النووية.

2- تریط وظيفه DNA بتركيبه.

<p>يحتوي DNA على ..... قواعد نيتروجينية مختلفة هي :</p> <p>1- (A) ..... 2- (T) ..... 3- (C) ..... 4- (G) .....</p>	<p>أنواع القواعد النيتروجينية في DNA</p>	DNA
<p>يحتوي كل من الأدينين و الجوانين على حلقة و يحتوي كل من الثايمين و الساييتوسين على حلقة .....</p>	<p>عدد الحلقات للقواعد</p>	
<p>كل قاعدة نيتروجينية على شريط من اللولب قاعدة نيتروجينية على المقابل بالطريقة نفسها التي تتقابل فيها أسنان السحاب المنزلق.</p>	<p>شكل اللولب المنزلق</p>	
<p>تتقارب أزواج القواعد المتجاورة إلى حد تتكون بينها روابط .....</p>	<p>الروابط الهيدروجينية</p>	
<p>ولما كانت كل قاعدة نيتروجينية لديها فريد من المجموعات العضوية التي تستطيع أن تكون روابط هيدروجينية فإن القواعد النيتروجينية تشكل دائما معينة حيث يتكون دائما العدد من الروابط الهيدروجينية.</p>	<p>العدد الأفضل من الروابط الهيدروجينية</p>	
<p>يرتبط دائما الجوانين ( G ) ب ..... ( C ) وكمياتهما في DNA دائما ويرتبط دائما الأدينين ( A ) ب ..... ( T ) وكمياتهما في DNA دائما وتسمى أزواج G-C و A-T أزواجا متطابقة.</p>	<p>الأزواج القاعدية المتطابقة وكمياتها</p>	
<p>في عام 1953 م استخدم جيمس واطسون وفرانسيس كريك هذه الملاحظة ليقوما بأحد أعظم الاكتشافات العلمية في القرن العشرين عندما حددا DNA الثنائي اللولب . وقد حققا هذا الانجاز دون أن يقوما بالعديد من ..... المخبرية بل قاما بدلا من ذلك بتجميع ..... عدد كبير من العلماء الذين قاموا بدراسة DNA وتحليلها.</p>	<p>أحد أعظم الاكتشافات</p>	
<p>رابطه هيدروجينية</p> <p>ديوكسي رايبوز      أدينين</p> <p>ثايمين      ديوكسي رايبوز</p>	<p>تزاوج القواعد في DNA</p> <p>ديوكسي رايبوز      جوانين</p> <p>ساييتوسين      ديوكسي رايبوز</p>	

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	الأحماض النووية 4-4	4

وظيفة DNA		تقويم ختامي للدرس
-----------	--	-------------------

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

15	الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
----	------------------	-------------------------------

وظيفة DNA :		وصف تركيب RNA ووظيفته.
يخزن المعلومات الخلية في	الوظيفة	وظيفة DNA
عملية النسخ ل DNA على المعلومات نفسها.	عملية النسخ ل DNA	
قرر واطسون وكريك أن سلسلتي لولب DNA بعضها بعضا . وأدركا أن الأزواج القاعدية المتطابقة المادة الوراثية للخلية بطريقة	نسخ المادة الوائية للخلية بطريقة ألية	
تتخذ قواعد DNA النيتروجينية الأربع أبجدية في لغة تخزين للخليا الحية.	خصائص القواعد النيتروجينية	
يمثل التسلسل المحدد لهذه الحروف التعليمات للمخلوق . كما يحمل تسلسل الحروف في كلمات جملة ما معنى	أهمية تسلسل الحروف	
اختلاف تسلسل القواعد في كل نوع من المخلوقات الحية يسمح ضخم من الحياة . وكل ذلك عن طريق لغة تستخدم أربعة فقط.	استخدام لغة الحروف واختلاف تسلسل القواعد	
يقدر أن DNA الخلية البشرية يحتوي على نحو بلايين زوج من القواعد النيتروجينية في تسلسل خاص بالبشر.	عدد الأزواج المتطابقة في DNA الخلية البشرية	

حمض الريبونوكلييك RNA
-----------------------

تصنيفه	حمض الريبونوكلييك حمض
يختلف تركيب RNA العام عن تركيب DNA في ثلاث طرق مهمة .	حمض الريبونوكلييك حمض
وجه المقارنة	وجه المقارنة
1- نوع القواعد النيتروجينية	1- نوع القواعد النيتروجينية
2- نوع السكر	2- نوع السكر
3- هيبة الشكل	3- هيبة الشكل
المقارنة بينه تركيب RNA و DNA العام	المقارنة بينه تركيب RNA و DNA العام
وجه المقارنة	وجه المقارنة
الوظيفة	الوظيفة
تقوم الخلايا باستعمال تسلسل القواعد لتكون بتسلسل	تقوم الخلايا باستعمال تسلسل القواعد لتكون بتسلسل
يستعمل RNA لصنع بتسلسل من الأحماض النيتروجينية في RNA .	يستعمل RNA لصنع بتسلسل من الأحماض النيتروجينية في RNA .
هي تسلسل من الأحماض الأمينية التي يصنعها RNA حسب ترتيب القواعد النيتروجينية فيه .	هي تسلسل من الأحماض الأمينية التي يصنعها RNA حسب ترتيب القواعد النيتروجينية فيه .
يعد اللولب المزدوج لـ DNA هو في النهاية عن في الآلاف من التفاعلات الكيميائية التي تحدث في	يعد اللولب المزدوج لـ DNA هو في النهاية عن في الآلاف من التفاعلات الكيميائية التي تحدث في