

أوراق عمل الكيمياء 6

المستوى السادس

النظام الفصلي للتعليم الثانوي

للعام 1438/1439 هـ

الفصل 4

المركبات العضوية الحيوية

اعداد المعلم / أحمد بن علي النجمي

المركبات العضوية الحيوية
البروتينات 1 - 4

الفصل
4

المستوى
6

المادة
كيمياء

تركيب البروتين و الأحماض الأمينية والرابطة الببتيدية Protein Structure

تقويم ختامي للدرس

اسم الطالب

الدرجة

10

1

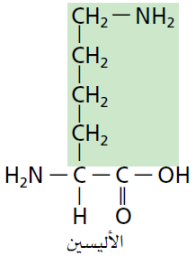
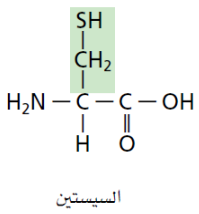
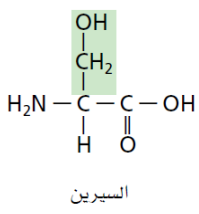
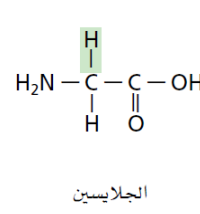
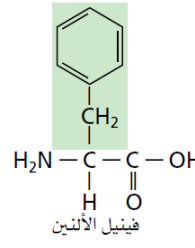
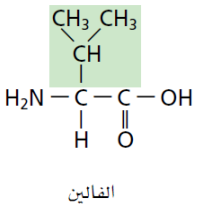
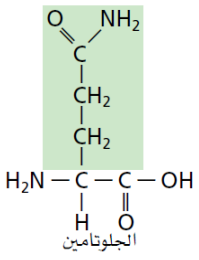
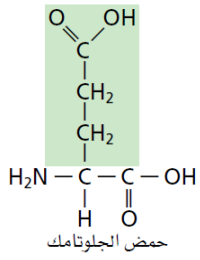
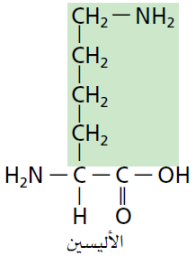
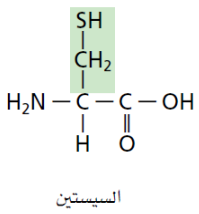
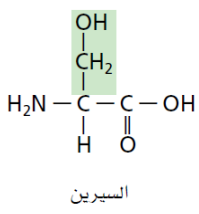
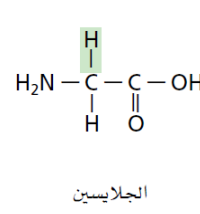
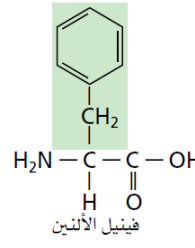
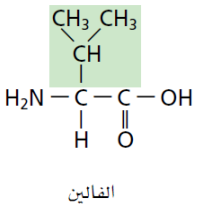
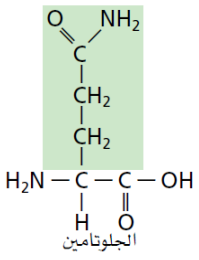
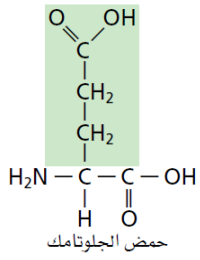
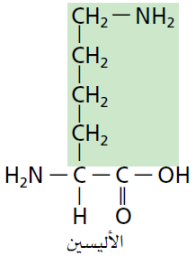
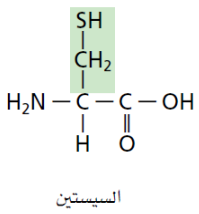
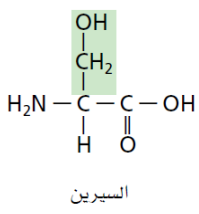
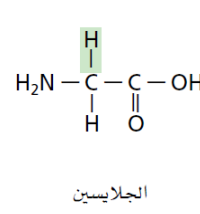
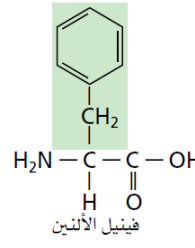
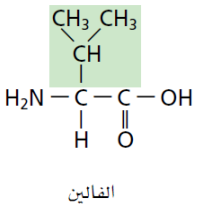
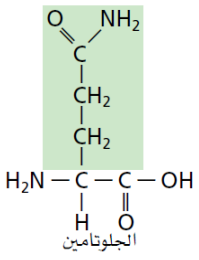
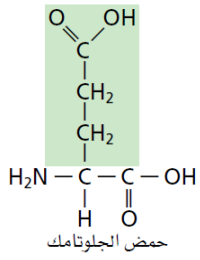
الزمن : 10 دقائق : أجب عن جميع الأسئلة التالية :

تركيب البروتين :

تعريفها	هي بوليمرات تتكون من أحماض مرتبطة معا بترتيب معين.
أحد أنواعها 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.

الأهداف :

الأحماض الأمينية :

تعريفها	هي جزيئات توجد فيها مجموعة ومجموعة الحمضية .								
تركيبها العام	<p>سلسلة جانبية متغيرة R</p> <p>مجموعة كربوكسيل H₂N - C - C - OH</p> <p>ذرة هيدروجين H</p>								
المجموعات في التركيب العام	<p>يوجد في كل حمض اميني ذرة كربون مركزية محاطة بأربع مجموعات :</p> <p>1 - مجموعة (-NH₂) .</p> <p>2 - مجموعة (-COOH) .</p> <p>3 - ذرة (H) .</p> <p>4 - سلسلة جانبية متغيرة (R) . تتفاوت من ذرة هيدروجين إلى تركيب معقد ذي حلقتين.</p>								
أمثلة	<table border="1"> <tr> <td>  <p>الأليسين</p> </td> <td>  <p>السيستين</p> </td> <td>  <p>السيرين</p> </td> <td>  <p>الجليسين</p> </td> </tr> <tr> <td>  <p>فينيل الألانين</p> </td> <td>  <p>الفالين</p> </td> <td>  <p>الجلوتامين</p> </td> <td>  <p>حمض الجلوتامك</p> </td> </tr> </table>	 <p>الأليسين</p>	 <p>السيستين</p>	 <p>السيرين</p>	 <p>الجليسين</p>	 <p>فينيل الألانين</p>	 <p>الفالين</p>	 <p>الجلوتامين</p>	 <p>حمض الجلوتامك</p>
 <p>الأليسين</p>	 <p>السيستين</p>	 <p>السيرين</p>	 <p>الجليسين</p>						
 <p>فينيل الألانين</p>	 <p>الفالين</p>	 <p>الجلوتامين</p>	 <p>حمض الجلوتامك</p>						
تنوع السلاسل الجانبية (R)	<p>1 - يزودنا بتنوع كبير في الخواص و</p> <p>2 - يساعد على أداء عديدة و</p>								

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 ₂ O) ويسمى هذه التفاعل بتفاعل
مثال	<p>رابطة ببتيد</p> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_1 \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array} + \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_2 \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array} \rightarrow \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_1 \quad \text{H} \quad \text{R}_2 \\ \quad \quad \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ <p>حمض أميني حمض أميني ببتيد ثنائي ماء</p>

الببتيد وثنائي الببتيد :

تعريفه	هو المكونة من حمضين أمينيين أو مرتبطة معا بروابط						
تعريفه	هو المكون من حمضين أمينيين مرتبطين معا برابطة						
مثال	<table border="1"> <tr> <th>النوع الحمض</th> <th>التركيب</th> </tr> <tr> <td>فينيل الألانين و جلايسين (Phe - Gly)</td> <td> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>Phe Gly</p> </td> </tr> <tr> <td>جلايسين وفينيل الألانين (Gly - Phe)</td> <td> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>Gly Phe</p> </td> </tr> </table>	النوع الحمض	التركيب	فينيل الألانين و جلايسين (Phe - Gly)	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>Phe Gly</p>	جلايسين وفينيل الألانين (Gly - Phe)	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>Gly Phe</p>
النوع الحمض	التركيب						
فينيل الألانين و جلايسين (Phe - Gly)	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>Phe Gly</p>						
جلايسين وفينيل الألانين (Gly - Phe)	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>Gly Phe</p>						
التشابه	المركبين مكونين من الحمضين الأمينيين نفسهما جلايسين وفينيل الألانين.						
الاختلاف	مختلفين في الحمضين الأمينيين.						
المجموعات الدرة	في طرفي ثنائي الببتيد توجد مجموعتين حرة هما مجموعة و مجموعة تستطيع كل من هاتين المجموعتين الارتباط مع الطرف المقابل من حمض أميني آخر مكونة المزيد من الروابط الببتيدية .						
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

عدد الببتيد وتركيب البروتين الثلاثي الأبعاد		تقويم ختامي للدرس
---	--	-------------------

الدرجة	اسم الطالب
10

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

عديد الببتيد :

هو مكونة من أحماض أمينية أو متصلة معا بروابط	تعريفه	عديد الببتيد
هو مكونة من حمضا أمينيا على الأقل أو أكثر من حمض أميني.	تعريفه	
وجود عدد محدود فقط من تراكييب البروتينات (علل) لأن هناك حمضا أمينيا فقط تستطيع تكوين	علل	
البروتين يمكن أن يحتوي على 50 حمضا أمينيا على الأقل أو أكثر من 1000 حمض أميني مرتبة في أي تتابع ممكن.	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	
الببتيد الذي يحوي (n) من الأحماض الأمينية له من التتابعات المحتملة للأحماض الأمينية . - ثنائي الببتيد الذي يتكون من حمضين أمينيين فقط يمكن له أو 400 تتابع محتمل . - أصغر البروتينات يحوي 50 حمضا أمينيا ولديه أو أكثر من 1×10^{65} احتمالا من ترتيبات الأحماض الأمينية.	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	

(2 - 9) يسمى بببتيد مثل ثنائي الببتيد أو ثلاثي الببتيد وغيرها .	التصنيف حسب عدد الأحماض الأمينية
(10 - 49) يسمى عددي بببتيد .	
(50 - 1000) يسمى بروتين .	

تركيب البروتين الثلاثي الأبعاد :

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

6	المستوى	المركبات العضوية الحيوية	الفصل
كيمياء	المادة	البروتينات 1-4	4
The Many Functions of Proteins		وظائف البروتين المتعددة	تقويم ختامي للدرس
10	الدرجة	اسم الطالب	
4		الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
وظائف البروتينات المتعددة :			
تؤدي البروتينات أدوارا كثيرة في الخلايا الحية فهي تقوم :		وظائف البروتينات	دورها
1 - التفاعلات الكيميائية.			
2 - المواد .			
3 - العمليات الخلوية.			
4 - البنائي للخلايا.			
5 - داخل الخلايا وفيما بينها.			
6 - حركة الخلايا.			
7 - تعمل عمل المصدر..... عند شح المصادر الأخرى.			
تسريع التفاعلات :			
يعمل العدد الأكبر من البروتينات في معظم مخلوقات الحية عمل		عمل البروتينات	الكثيرة التي تحدث في الخلايا
العوامل		تعرفها	هي عوامل حيوية تعمل على
التفاعلات		أهميتها	تؤدي عادة إلى طاقة تنشيط التفاعل عن طريق
دون أن		تعرفها	هي مادة
الحالة الانتقالية.		عملها	ترتبط المواد الخاضعة لفعل الإنزيم بمواضع معينة على
عمل عامل		تعرفه	هي
الإنزيم .		تعرفه	هي بعدما ترتبط المادة الخاضعة بالموضع النشط يغير الموضع
لعمل الإنزيم		فمثلا	يجب أن تتطابق أشكال المواد الخاضعة مع شكل الموضع النشط بالطريقة نفسها التي تتطابق بها قطع الألغاز
الموقع النشط		ملاحظة	لن يرتبط الجزيء الذي يختلف شكله قليلا عن شكل المادة الخاضعة المعتادة للإنزيم بصورة جيدة بالموقع النشط وقد لا يحدث التفاعل.
المطابقة التأثيرية		تعرفه	هو التركيب المتكون من
مركب الإنزيم والمادة الخاضعة		تعرفه	الحجم الكبير لجزيئات الإنزيم يمكنها من تكوين
أهمية الحجم الكبير لجزيئات الإنزيم		تعرفها	منها في أرجاء
أهمية التنوع الكبير للسلاسل الجانبية للأحماض الأمينية في		تعرفها	1- بروتين
بين		تعرفها	2- بروتينات أخرى
أهمية القوى بين الجزيئية هذه طاقة		تعرفها	جزء آخر خلال مجرى
حيث		تعرفها	
الروابط وتتحول المادة الخاضعة لفعل الإنزيم إلى		تعرفها	
بروتينات النقل :			
هي بروتينات		تعرفها	بروتينات النقل
جسيمات		تعرفها	
منها في أرجاء		تعرفها	
1- بروتين		تعرفها	
الذي ينقل		تعرفها	
في الدم من الرئتين إلى سائر		تعرفها	
2- بروتينات أخرى		تعرفها	
بجزيئات حيوية تسمى		تعرفها	
لتنقلها من جزء من الجسم إلى		تعرفها	
جزء آخر خلال مجرى		تعرفها	

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 الانسولين في كثير من الأحوال إلى مرض الذي ينتج عن كثرة		التقنية الحديثة وصناعة البروتينات
تم صناعة بعض الهرمونات البروتينية في	إيه تصنع	
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	

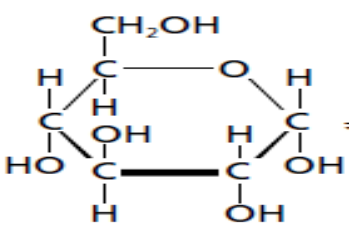

6	الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
---	------------------	-------------------------------

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 من (OH-) بالإضافة إلى مجموعة الوظيفية (C=O).
صيغتها
وظيفتها	تعتبر للطاقة في المخلوق الحي.
وجودها	الأغذية الغنية بها هي و والخبز و.....
قياسها	يتراوح قياسها بين وحدة واحدة إلى مكونة من مئات أو حتى آلاف وحدات البناء الأساسية.
أنواعها	1- السكريات 2- السكريات 3- السكريات

السكريات الأحادية :	
---------------------	--

تعريفها	هي أنواع
تسميتها	تسمى سكريات
أكثرها شيوعا	يحتوي أو ذرات كربون .
أهميتها	1- 2- 3-
شكل السلسلة المفتوحة	توجد مجموعة على احدى ذرات الكربون ومجموعة على معظم ذرات الكربون الاخرى.
مجموعة الألدهيد	إن وجود مجموعة الكربونيل يجعل هذه المركبات إما وإما
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 الحلقية)	جلوكوز (شكل السلسلة المفتوحة)	الصيغة البنائية
		

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

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

السكريات الثنائية و السكريات عديدة التسكر .

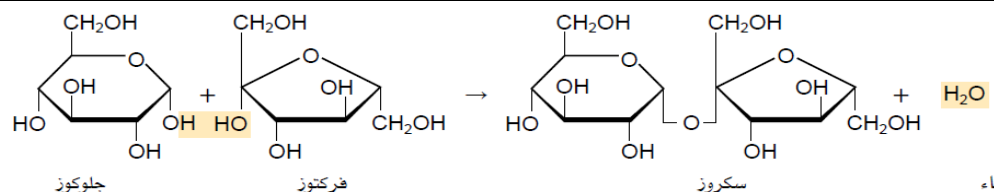
تقويم ختامي للدرس

الدرجة	اسم الطالب
10	

8

الزمن : 10 دقائق : أجب عن جميع الأسئلة التالية :

السكريات الثنائية :

تعريفها	هي سكر ناتج عن ارتباط أحاديان معا عن طريق تفاعل الذي يطلق	السكريات الثنائية
نوع الرابطة	يطلق على نوع الرابطة الجديدة المتكونة الرابطة (C-O-C) .	
أمثلتها	1- 2-	السكروز
تسميته	يعرف بسكر (علل) . لأنه يستعمل بشكل رئيس في	
تكوينه	يتكون السكروز من اتحاد و	
معادلة تحضيره	 <p>ماء سكروز جلوكوز فركتوز</p>	اللاكتوز
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	السكريات عديدة التسكر
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.	الجلايكوجين
نوعه	أحد السكريات	
تكوينه	يتألف من وحدات تخزن	وجه وجوده
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	النشا والسليولوز
وجه الاختلاف	- تختلف في خواصها و..... من حيث النشا : جزيء لا يذوب في ويستعمل لتخزين السليولوز : لا يذوب في ويكون الجدران القاسية للخلية النباتية . من حيث الخواص يتكون كل من الجلايكوجين والنشا والسليولوز من وحدات ولكن خواصها مختلفة (علل) لأن الروابط التي الوحدات الأساسية معا تتجه مختلفة في	
أهمية اختلاف شكل الروابط في السكريات	- يستطيع الانسان أن يهضم الجلايكوجين والنشا ولكنه لا يستطيع أن يهضم - لا تستطيع 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

ما الليبيدات :	
تعريفها	هي جزيئات كبيرة لا
خواصها	غير قابلة للذوبان في (علل) . لأنها جزيئات غير
وظيفتها	1- تختزن بشكل 2- تكون معظم تركيب الأغشية
وجه الاختلاف	تختلف الليبيدات عن البروتينات والكربوهيدرات في أنها ليست ذات وحدات
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>مشعبة</td> <td>الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط بين ذرات</td> </tr> <tr> <td>مثل</td> <td>حمض</td> </tr> <tr> <td>غير مشعبة</td> <td>الأحماض الدهنية التي تحتوي على روابط أو أكثر بين ذرات</td> </tr> <tr> <td>مثل</td> <td>حمض</td> </tr> </table>	مشعبة	الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط بين ذرات	مثل	حمض	غير مشعبة	الأحماض الدهنية التي تحتوي على روابط أو أكثر بين ذرات	مثل	حمض
مشعبة	الأحماض الدهنية التي لا تحتوي على روابط بين ذرات								
مثل	حمض								
غير مشعبة	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 المشعبة</td> </tr> <tr> <td>الخواص</td> <td>درجات انصهار الأحماض الدهنية غير المشعبة من المشعبة (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 المشعبة	الخواص	درجات انصهار الأحماض الدهنية غير المشعبة من المشعبة (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 المشعبة								
الخواص	درجات انصهار الأحماض الدهنية غير المشعبة من المشعبة (علل) . لأنها لا تستطيع أن تكون تجاذبات بين كثيرة مثل جزيئات الأحماض الدهنية								

الأهداف :
1. تصف تراكيب الأحماض الدهنية الجليسيريدات الثلاثية والليبيدات الفسفرة والستيرويدات .
2. تشرح وظائف الليبيدات في مخلوقات الحياة .

ملاحظة	الأحماض الدهنية نادرا ما تكون وحدها فهي تكون غالبا مرتبطة مع
الجليسرول	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 ثلثه الجليسرول 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>جليسرول + 3 أحماض دهنية = جليسرول ثلاثي + ماء</p>
حالتها	حالتها في درجة حرارة الغرفة يمكن أن تكون أو
سه أمثلتها	الزيوت : عندما تكون في الحالة مثل : الدهون : عندما تكون في الحالة 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 الجليسرول مطلقا
داخل الخلايا الحية	يحلل بفعل
خارج الخلايا الحية	يحلل بإجراء تفاعل يسمى باستعمال قاعدة مثل هيدروكسيد
التصبن	هو تفاعل الجليسرول 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>الجليسرول 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

الدرجة	اسم الطالب
10	

11

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

الليبيدات الفسفورية :

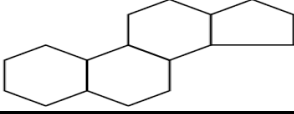
تعريفها	هي جلسريدات استبدل فيها احد الأحماض بمجموعة قطبية .	الليبيدات الفسفورية
وجودها	توجد بكثرة في الأغشية.....	
أشكال الجزينات	تكون مجموعة الفوسفات القطبية في صورة قطبية. وتكون الأحماض الدهنية غير القطبية في صورة غير قطبية.	الغشاء البلازمي
تكوينه	يتكون الشكل النموذجي للغشاء البلازمي من من الليبيد.....	
ترتيب الطبقات واتجاه الجزينات	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 الدم..... فتتمزق..... فإنه يذوب أغشية كريات	

الشموع :

تعريفها	هي نوع من تتكون من اتحاد حمض مع ذي سلسلة.....	الشموع
صيغتها العامة	$CH_3(CH_2)_x - \overset{\overset{O}{ }}{C} - O - (CH_2)_yCH_3$ 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 كالحرز على أوراق (علل).	
تكوينه	كما أن أقرص التي بينها مصنوعة أيضا من الذي يعرف عادة باسم شمع.....	
تصنيع الشموع	يتكون من اتحاد حمض البالميتيك المكون من حمض دهني ذي ذرة مع يحتوي على سلسلة من ذرة.....	
تصنيع الشموع	تصنع الشموع أحيانا من العسل (علل). لأنه يميل إلى ببطء و.....	

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

نطبقات :

1 - صف وظيفة الستيرويدات .

.....

.....

.....

2 - صف تراكيب 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 تراكيب .

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 :
----	------------------	-------------------------------

تركيب الأحماض النووية :

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

الأهداف :
1. تحدد المكونات البنائية للأحماض النووية.

DNA : اللولب المزدوج :

تعرفه	هو حمض..... رايونيوكلبيك وهو أحد نوعين من الأحماض..... التي توجد في..... الحياة.	DNA
علم ماذا يحتوي	يحتوي DNA على..... الرئيسية لبناء جميع..... جسم المخلوق.....	
تركيب DNA	يتكون DNA من..... طوليتين من النيوكليوتيدات ملتفتين معا 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.....	

2. تربط وظيفه DNA بتربيته.

<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 السايروسين 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 بطريقة 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>رابطة هيدروجينية</p> <p>ديوكسي رايبوز أدينين</p> <p>ديوكسي رايبوز جوانين</p>	<p>تزاوج القواعد في DNA</p>	

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

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

اسم الطالب	الدرجة
10	

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

وظيفة DNA :	
يخترن المعلومات للخلية في	الوظيفة
DNA قبل الخلية حتى يحصل الجيل من الخلايا على المعلومات نفسها.	عملية النسخ لـ DNA
قرر واطسون وكريك أن سلسلتي لولب DNA بعضها بعضا. وأدركا أن الأزواج القاعدية المتطابقة المادة الوراثية للخلية بطريقة	نسخ المادة الوراثية للخلية بطريقة آلية
تتخذ قواعد DNA النيتروجينية الأربع أبجدية في لغة تخزين للخلايا 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

3. تصف تركيب RNA ووظيفته.

حمض الريبونوكليك RNA :

حمض الريبونوكليك RNA		تصنيفه
يختلف تركيب RNA العام عن تركيب DNA في ثلاث طرق مهمة .		حمض الريبونوكليك حمض
وجه المقارنة	DNA	المقارنة بين تركيب RNA و DNA العام
1- نوع القواعد النيتروجينية	يحتوي القواعد النيتروجينية التالية : -a -b -c -d	
2- نوع السكر	يحتوي على سكر رايبوز الذي يوجد فيه ذرة هيدروجين مكان مجموعة في أحد المواقع.	
3- هيبة الشكل	يكون على شكل ثنائي حيث تقوم الروابط الهيدروجينية بربط السلسلتين معا عن طريق قواعدهما.	
وجه المقارنة	DNA	المقارنة بين وظيفة RNA و DNA
الوظيفة	المعلومات	
تقوم الخلايا باستعمال تسلسل القواعد لتكون بتسلسل		تكوين RNA
يستعمل RNA لصنع بتسلسل من الأحماض يتقرر بترتيب القواعد النيتروجينية في RNA.		استعمال RNA
هي تسلسل من الأحماض الأمينية التي يصنعها RNA حسب ترتيب القواعد النيتروجينية فيه .		الشفرة الوراثية
يعد اللولب المزدوج لـ DNA هو في النهاية عن في الآلاف من التفاعلات الكيميائية التي تحدث في		التحكم في التفاعلات الكيميائية في الخلايا