

# الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

الفصل الدراسي الثاني

للعام ١٤٣٢ / ١٤٣٤ هـ

الفصل الرابع

المركبات العضوية الحيوية

اعداد المعلم / أحمد بن علي النجمي

الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية البروتينات 1 - 4	الصف 3ث
		كيمياء

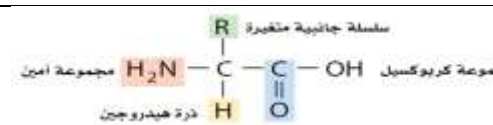
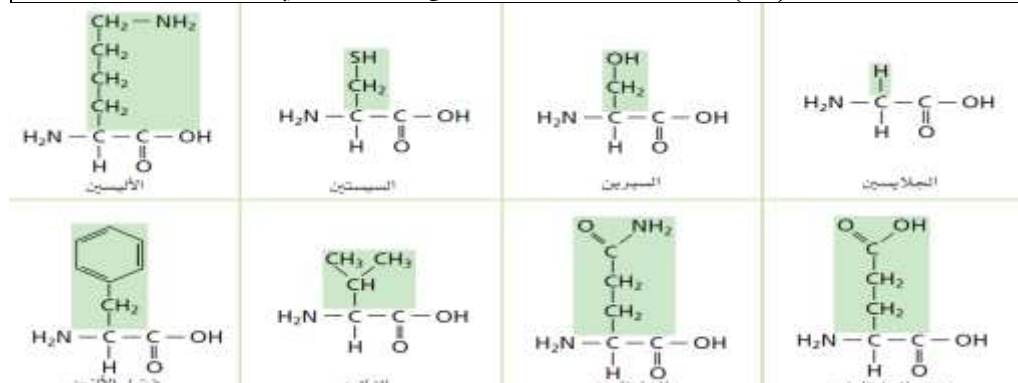
تقويم ختامي للدرس	تركيب البروتين	Protein Structure
-------------------	----------------	-------------------

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

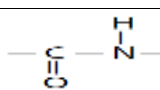
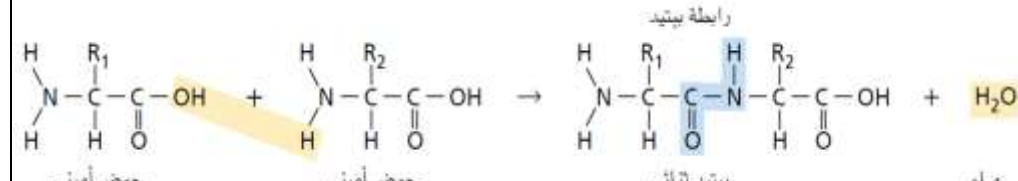
55	الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :
----	------------------	-------------------------------

<b>تركيب البروتين :</b>	
تعريفها	هي بوليمرات تتكون من أحماض مرتبطة معا بترتيب معين.
أحد أنواعها	نوع من البروتينات.
وجودها	جميع المخلوقات الحية ومنها ما عاز الجبل والنباتات تتكون من .....
عملها الصحيح	يجب أن يكون البروتين ..... في تركيب معين ..... الأبعاد حتى يعمل بشكل صحيح.

<b>الأحماض الأمينية :</b>	
---------------------------	--

تعريفها	هي جزيئات توجد فيها مجموعة ..... ومجموعة الحمضية .
تركيبها العام	
المجموعات في التركيب العام	<p>يوجد في كل حمض أميني ذرة كربون مركزية محاطة بأربع مجموعات :</p> <p>1 - مجموعة (-NH<sub>2</sub>) .</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	
تنوع السلاسل الجانبية (R)	<p>1 - يزودنا بتنوع كبير في الخواص ..... و .....</p> <p>2 - يساعد ..... على أداء ..... عديدة و .....</p>

<b>الرابطة الببتيدية :</b>	
----------------------------	--

تعريفها	هي ..... تجمع بين ..... أمينيين.
صيغتها	
طريقة تكوينها	<p>تنتج من تفاعل حمضين ..... حيث تتحد مجموعة حمض ..... في الحمض الأميني الأول مع مجموعة ..... في الحمض الأميني الثاني لتتكون مجموعة ..... (الببتيد) الوظيفية وينطلق جزيء (H<sub>2</sub>O) ويسمى هذه التفاعل بتفاعل .....</p>
مثال	

هو..... المكونة من حمضين أمينيين أو مرتبطة معا بروابط.....	تعريفه	الببتيد ثنائي الببتيد
هو..... المكون من حمضين أمينيين مرتبطين معا برابطة.....	تعريفه	
النوع الحمض	التركيب	
جلايسين وفينيل الألانين ( Gly - Phe )	التشابه	
فينيل الألانين و جلايسين ( Phe - Gly )	الاختلاف	
		مثال
المركبين مكونين من الحمضين الأمينيين نفسهما جلايسين وفينيل الألانين. مختلفين في الحمضين الأمينيين.		
في طرفي ثنائي الببتيد توجد مجموعتين حره هما مجموعة..... ومجموعة..... تستطيع كل من هاتين المجموعتين الارتباط مع الطرف المقابل من حمض أميني آخر مكونة المزيد من الروابط الببتيدية.		المجموعات الحرة
تقوم الخلايا الحية دائما ببناء الببتيدات بإضافة أحماض..... إلى الطرف..... من الطرف النامي.		الخلايا الحية

عدد الببتيد :

هو..... مكونة من..... أحماض أمينية أو..... متصلة معا بروابط.....	تعريفه	البروتين
هو..... مكونة من..... حمضا أمينيا على الأقل أو أكثر من..... حمض أميني.	تعريفه	
وجود عدد محدود فقط من تراكيب 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. الببتيد الذي يحوي (n) من الأحماض الأمينية له..... من التتابعات المحتملة للأحماض الأمينية.	حساب عدد التتابع	
- ثنائي الببتيد الذي يتكون من حمضين أمينيين فقط يمكن له..... أو 400 تتابع محتمل . - أصغر البروتينات يحوي 50 حمضا أمينيا ولديه..... أو أكثر من $1 \times 10^{65}$ 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 النساء	

تركيب البروتين الثلاثي الأبعاد :

تبدأ السلاسل..... المكونة من الأحماض الأمينية..... مكونة أشكالا..... 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 طبقات نتيجة انثناء بعض الأجزاء إلى الأمام وإلى الخلف بصورة متكررة. 3 - على شكل عدة..... وصحائف ولفات وقد لا يحتوي على أي منها.	الشكل الثلاثي الأبعاد للببتيد
1 - والشكل الكلي الثلاثي الأبعاد للعديد من البروتينات شكل..... غير منتظم. 2 - شكل..... طويل.	الشكل الكلي 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..... طبقات البروتين و.....	أسبابها
- يؤدي الطبخ عادة إلى تغير في الخواص الطبيعية للبروتينات في الأغذية. فعند 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

الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية البروتينات 1 - 4	الصف 3ث
		كيمياء

تقويم ختامي للدرس	وظائف البروتينات المتعددة	The Many Functions of Proteins
-------------------	---------------------------	--------------------------------

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

الزمن : 10 دقائق	57
------------------	----

### وظائف البروتينات المتعددة :

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

### تسريع التفاعلات :

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

### بروتينات النقل :

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

### الدعم البنائي :

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

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

الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية	الصف 3
	الكربوهيدرات 2 - 4	المادة كيمياء

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

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

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

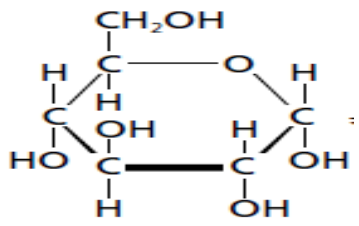
### الكربوهيدرات :

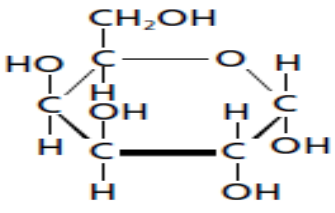
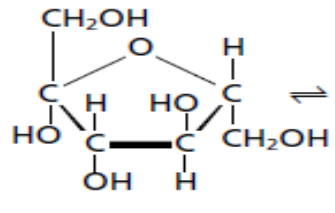
تحليل كلمة كربوهيدرات	تسمى منذ القدم كربوهيدرات ( هيدرات كربون ) (علل) لأنه كان يعتقد أن جزيئات الماء مرتبطة بالكربوهيدرات ومع ذلك بقي الاسم دون تغيير.
تعريفها	هي مركبات ..... تحتوي على عدة ..... من ( -OH ) بالإضافة إلى مجموعة الوظيفية ( C=O ) .
صيغتها	.....
وظيفتها	تعتبر ..... للطاقة ..... في المخلوق الحي.
وجودها	الأغذية الغنية بها هي ..... و ..... و الخبز 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 .
أمثلتها	1- ..... 2- ..... 3- .....
شكل السلسلة المفتوحة	توجد مجموعة ..... على احدى ذرات الكربون ومجموعة ..... على معظم ذرات الكربون الأخرى.
مجموعة الكربونيل	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 .
أهميته	يعمل مصدرا رئيسيا ..... الفورية .....

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

هو سكر ..... الكربون وله تركيب .....		تعريفه	الجلالكتوز
يختلف الجلاكتوز عن الجلوكوز فقط في كيفية اتجاه ذرة ..... ومجموعة .....		وجه الاختلاف	
حول إحدى ذرات ..... الست.		وجه التشابه	
الجلوكوز و الجلاكتوز ..... هندسيين.		الصيغة البنائية	الجلالكتوز
الجلالكتوز ( شكل السلسلة الحلقية )	الجلالكتوز ( شكل السلسلة المفتوحة )		
			
هو سكر أحادي يتكون من ..... ذرات كربون وله تركيب .....		تعريفه	الفركتوز
يعرف سكر الفركتوز بسكر ..... (علل). لأنه الكربوهيدرات الرئيس في معظم .....		تسميته	
الفركتوز ( شكل السلسلة المفتوحة )		الصيغة البنائية	
الفركتوز ( شكل السلسلة الحلقية )	الفركتوز ( شكل السلسلة المفتوحة )		
			
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 .....			

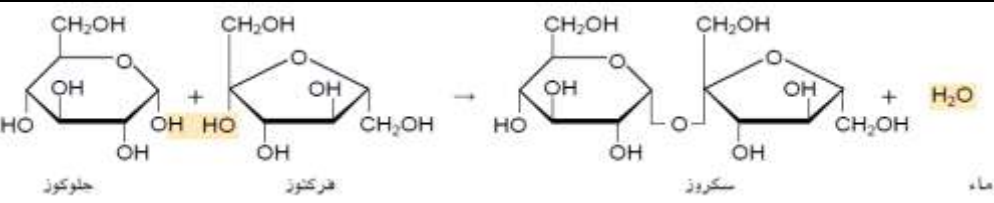
الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية الكربوهيدرات 2 - 4	الصف 3ث
		كيمياء

تقويم ختامي للدرس  السكريات الثنائية و السكريات عديدة التسكر .

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

61 **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		
تسميته	يسمى غالبا بسكر ..... (علل) . لأنه الكربوهيدرات الأهم في .....	اللاكتوز
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.	الجلابكوجين
نوعه	أحد السكريات .....	
تكوينه	يتألف من وحدات ..... تخزن .....	
وجوده	يوجد غالبا في ..... وعضلات ..... وحيوانات أخرى. كما يوجد في بعض أنواع المخلوقات ..... ومنها ..... و الفطريات.	
وجه التشابه	- نوعين مهمين من السكريات ..... التسكر . - يتكون كل منهما من وحدات أساسية من ..... - تصنع من .....	النشا والسليلوز
وجه الاختلاف	- تختلف في خواصها و .....	
من حيث الوظائف	النشا : جزيء ..... لا يذوب في ..... ويستعمل لتخزين .....	
من حيث الخواص	السليلوز : ..... لا يذوب في ..... ويكون الجدران القاسية للخلية النباتية . يتكون كل من الجلایكوجين والنشا والسليلوز 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 الجلایكوجين والنشا ولكنه لا يستطيع أن يهضم ..... - لا يستطيع إنزيمات ..... أن تستوعب السليلوز في مواقعها .....	الألياف الغذائية
	السليلوز الذي في الفواكه والخضروات والحبوب التي نأكلها يسمى ..... غذائية (علل). لأنه ..... في الجهاز ..... دون أن يتغير كثيرا.	



الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية الليبيدات 3-4	الصف 3	الث 3
		المادة	كيمياء

تقويم ختامي للدرس	ما الليبيدات ؟	What is a lipid ?
-------------------	----------------	-------------------

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

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

ما الليبيدات :	
تعريفها	هي جزيئات كبيرة لا .....
خواصها	غير قابلة للذوبان في .. (علل) . لأنها جزيئات غير .....
وظائفها	1- تختزن ..... بشكل ..... 2- تكون معظم تركيب الأغشية .....
وجه الاختلاف	تختلف الليبيدات عن البروتينات والكربوهيدرات 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 التشعب	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 .....								
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 .....								

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 .....
معادلة تكويه 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{O}) - (\text{CH}_2)_{14} - \text{CH}_3 \\    \\  \text{CH} - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{16} - \text{CH}_3 \\    \\  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{18} - \text{CH}_3  \end{array}  + 3\text{H}_2\text{O}  $ <p>جليسرول + 3 أحماض دهنية = جليسيريد ثلاثي + ماء</p>
حالتها	حالتها في درجة حرارة الغرفة يمكن أن تكون ..... أو .....
من 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 ..... 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 و .....
معالجة التصب	$  \begin{array}{c}  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \\    \\  \text{CH} - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3 \\    \\  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C}(=\text{O}) - (\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{O}^- \text{Na}^+  $ <p>الجليسيريد الثلاثي + قاعدة = الجليسرول + الصابون</p>
استعمال التصب	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 .....

الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية الليبيدات 3-4	الصف 3ث
		كيمياء

الليبيدات الفسفورية

تقويم ختامي للدرس

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

64

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

الليبيدات الفسفورية :

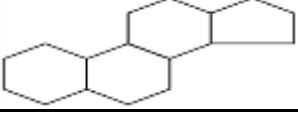
تعريفها	هي جليسيريدات ..... استبدل فيها احد الأحماض ..... بمجموعة ..... قطبية .	الليبيدات الفسفورية
وجودها	توجد بكثرة في الأغشية .....	
أشكال الجزيئات	تكون مجموعة الفوسفات القطبية في صورة ..... قطبية وتكون الأحماض الدهنية غير القطبية في صورة ..... غير قطبية .	الغشاء البلازمي
تكوينه	يتكون الشكل النموذجي للغشاء البلازمي من ..... من الليبيد .....	
ترتيب الطبقتين واتجاه الجزيئات	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 ..... المواد التي تدخل خلال هذا الغشاء وتخرج منه . لذا تستطيع الخلية أن .....	

الربط مع علم الأحياء :

تعريفه	هو نوع من ..... يعمل كعامل ..... لتحليل ..... الفسفوري .	الليبيز 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 ..... فتمزق .	

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 <sub>2</sub>	
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 أقرص ..... التي يبينها ..... مصنوعة أيضا من ..... الذي يعرف عادة باسم شمع .....	
تصنيفه	يتكون من اتحاد حمض البالمتيك 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 العديد الهرمونات ..... تنظم عمليات .....	أمثلة عليها	
2- الكولسترول يعد مكونا ..... مهما للأغذية .....		
3- فيتامين ..... الذي يحتوي على تركيب الستيرويد ذي الحلقات ..... ويؤدي دورا في تكوين .....		
يستعمل ستيرويد يسمى ..... بوصفه آلية .....	آلية الدفاع لديه	العلجوم 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	

**نظيقات :**

1 - صف وظيفة الستيرويدات .

.....

.....

.....

2 - صف تراكيب كلا من .

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

3 - أذكر وظيفة مهمة لكل من الستيرويدات الآتية .

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

4 - قارن بين تراكيب .

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

الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية الإحماض النووية 4-4	الصف 3ث
		كيمياء


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

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

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

تركيب الأحماض النووية :	
تعرفه	هو مبلمر ..... يحتوي على .....
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 مرتبطا ..... 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 .....
ماذا تشكل	تشكل النيوكليوتيدات ..... أو .....
علم ماذا يحتوي الشريط	يحتوي الشريط على ..... ومجموعات ..... متناوبة. وكل سكر يرتبط أيضا بقاعدة ..... تبرز من السلسلة .....
وصف 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 .....

DNA : اللولب المزدوج :	
تعرفه	هو حمض ..... رايبونوكلييك 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 ..... 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 .....

<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>	<p>DNA</p>
<p>يحتوي كل من الأدينين و الجوانين على حلقة .....  و يحتوي كل من الثايمين و السايتوسين على حلقة .....</p>	<p>عدد الحلقات للقواعد</p>	
<p>كل قاعدة نيتروجينية على شريط من اللولب .....  المقابل بالطريقة نفسها التي تتقابل فيها أسنان السحاب المنزلقي.</p>	<p>شكل اللولب المزدوج</p>	
<p>تتقارب أزواج القواعد المتجاورة إلى حد تتكون بينها روابط .....</p>	<p>الروابط الهيدروجينية</p>	
<p>ولما كانت كل قاعدة نيتروجينية لديها .....  تستطيع أن تكون روابط هيدروجينية فإن القواعد النيتروجينية تشكل دائما .....  معينة حيث يتكون دائما العدد ..... من الروابط الهيدروجينية.</p>	<p>العدد الأقصى من الروابط الهيدروجينية</p>	
<p>يرتبط دائما الجوانين ( G ) ب .....  ويرتبط دائما الأدينين ( A ) ب .....  وتسمى أزواج G-C و A-T أزواجا .....  متطابقة.</p>	<p>الأزواج القاعدية المتطابقة وكمياتها</p>	
<p>في عام 1953 م استخدم جيمس واتسون وفرانسيس كريك هذه الملاحظة ليقوما بأحد أعظم الاكتشافات العلمية في القرن العشرين عندما حددا .....  وقد حققا هذا الانجاز دون أن يقوما بالعديد من .....  بتجميع ..... عدد كبير من العلماء الذين قاموا بدراسة DNA وتحليلها.</p>	<p>أحد أعظم الاكتشافات</p>	
<p>رابطه هيدروجينية</p>  <p>ثايمين      أدينين      سايتوسين      جوانين</p>	<p>تزاوج القواعد في DNA</p>	

الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية الإحماض النووية 4-4	الصف 3ث
		كيمياء

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

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

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

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

حمض الريبونوكليك RNA
----------------------

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