

الكيمياء

الصف الثالث الثانوي

الفصل الدراسي الثاني
للعام ١٤٢٤ / ١٤٢٥ هـ

الفصل الرابع

المركبات العضوية الحيوية

اعداد المعلم / أحمد بن علي النجمي

الفصل الرابع	المركبات العضوية الحيوية	الصف ٣
	البروتينات 1 - 4	كيمياء

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

اسم الطالب	الدرجة	١٠
------------	--------	----

الزمن : ١٠ دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :	55
------------------	-------------------------------	----

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

الأحماض الأمينية :		
--------------------	--	--

الأحماض الأمينية	تعريفها	هي جزيئات توجد فيها مجموعة ومجموعة الحمضية .
	تركيبها العام	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>سلسلة جانبية متغيرة R مجموعة كربوكسيل مجموعة أمين ذرة هيدروجين</p>
	الجموعات في التركيب العام	يوجد في كل حمض أميني ذرة كربون مركزية محاطة بأربع مجموعات : 1 - مجموعة (-NH ₂) 2 - مجموعة (-COOH) 3 - ذرة (H) 4 - سلسلة جانبية متغيرة (R) . تتفاوت من ذرة هيدروجين إلى تركيب معقد ذي حلقتين.
	أمثلة	

$\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{NH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>الأليسين</p>	$\begin{array}{c} \text{SH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>السيستين</p>	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>السيرين</p>	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>الجلاليسين</p>	أمثلة
$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>فينيل الألانين</p>	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH} \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>الفالين</p>	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{NH}_2 \\ \quad \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>الجلوتامين</p>	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{OH} \\ \quad \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$ <p>حمض الجلوتاميك</p>	
<p>1 - يزودنا بتنوع كبير في الخواص 2 - يساعد على أداء عديدة و</p>				تنوع السلاسل الجانبية (R)

الرابطة الببتيدية :		
---------------------	--	--

تعريفها	هي تجمع بين أمينيين.
صيغتها	وتسمى رابطة أو مجموعة الوظيفية في الببتيد.
طريقة تكونها	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 ₂ O) ويسمى هذه التفاعل بتفاعل
مثال	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_1 \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} + \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_2 \\ \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} \rightarrow \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{R}_1 \quad \text{H} \quad \text{R}_2 \\ \quad \quad \quad \\ \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{N} - \text{C} - \text{C} - \text{OH} \\ \quad \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \end{array} + \text{H}_2\text{O}$ <p>حمض أميني حمض أميني ببتيد ثنائي ماء</p>

الأهداف :

1. تحدد المكونات البنائية للأحماض النووية.

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.		المجموعات الحدة
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.		الخلايا الحية
تقوم الخلايا الحية دائما ببناء الببتيدات بإضافة أحماض..... إلى الطرف..... من الطرف النامي.		

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 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. 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.	حساب عدد التتابع	
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.	فمثلا	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 لعديد الببتيد
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 تلفه.	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 تعرفها . تؤدي عادة إلى طاقة تنشيط التفاعل عن طريق الحالة الانتقالية.
المادة الخاضعة لفعل الانزيم	هي مادة في تفاعل يعمل فيه عمل عامل . ترتبط المواد الخاضعة لفعل الانزيم بمواقع معينة على الانزيم . وهي عادة عبارة عن أو .
الموقع النشط	هي التي ترتبط بها المواد لفعل الانزيم.
المطابقة التأثيرية	هي بعدما ترتبط المادة الخاضعة بالموقع النشط يغير الموقع شكله ليحيط الخاضعة بصورة أكثر . يجب أن تتطابق أشكال المواد الخاضعة مع شكل الموقع النشط بالطريقة نفسها التي تتطابق بها قطع الألغاز أو القفل والمفتاح . لأن يرتبط الجزيء الذي يختلف شكله قليلا عن شكل المادة الخاضعة المعتادة للإنزيم بصورة جيدة بالموقع النشط ولن يتفاعل.
مركب الانزيم والمادة الخاضعة	هو التركيب المتكون من المادة . تعرفه
أهمية الحجم الكبير لجزيئات الانزيم	الحجم الكبير لجزيئات الإنزيم يمكنها من تكوين متعددة مع المواد .
أهمية التنوع الكبير للسلاسل الجانبية للأحماض الأمينية في بين المختلفة.	يسمح التنوع الكبير للسلاسل الجانبية للأحماض الأمينية في بتكوين عدد من .
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 . تعرفها
	مثال 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 . تعرفها
الكولاجين	هو البروتين البنائي توافرا في معظم . هو جزء من والأوتار والأربطة و . تعرفه
الكيراتين	يوجد في والفرو ووالحوافر والأظافر والشرفقات و . وجوده

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 تنتجه 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	ايه تصنع	صناعة البروتينات
تم صناعة بعض الهرمونات البروتينية في	استعمالها	
تستعمل	فمثلا	
الأنسولين وهرمونات الغدة وهرمونات	استعمالها	البروتينات الطبيعية والصناعية
تستعمل البروتينات الطبيعية والصناعية في العديد من	مثال	
محاليل وسائل المساعدة و		

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

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

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

الزمن : 10 دقائق	59
------------------	----

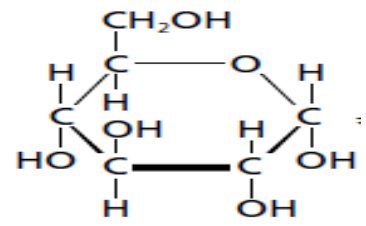
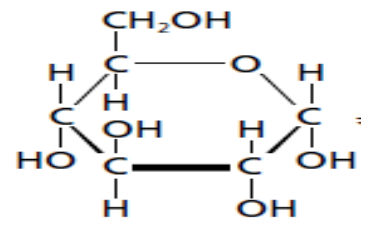
الكاربوهيدرات :

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 :

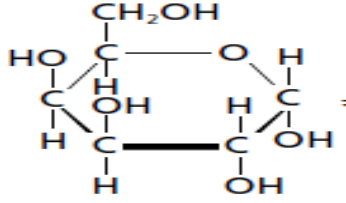
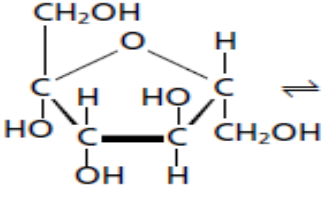
تعريفها	هي أنواع
تسميتها	تسمى سكريات
أكثرها شيوعا	يحتوي أو ذرات كربون .
أمثلتها	1- 2- 3-
شكل السلسلة المفتوحة	توجد مجموعة على احدى ذرات الكربون ومجموعة على معظم ذرات الكربون الأخرى.
مجموعة الكربونيل	إن وجود مجموعة الكربونيل يجعل هذه المركبات إما وإما
خواصها	قابلة للذوبان في درجات انصهار (علل) . نظرا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

الأهداف :

1- تصف تراكيب السكريات الأحادية والثنائية وعديدة التسكر.

هو سكر الكربون وله تركيب		تعريفه	الجلالكتوز
يختلف الجلاكتوز عن الجلوكوز فقط في كيفية اتجاه ذرة ومجموعة		وجه الاختلاف	
الجلوكوز و الجلاكتوز هندسين.		وجه التشابه	
الجلالكتوز (شكل السلسلة الحلقية)	الجلالكتوز (شكل السلسلة المفتوحة)	الصيغة البنائية	الجلالكتوز
			
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 الحلقية)	الفركتوز (شكل السلسلة المفتوحة)	الصيغة البنائية	
			
السكريات الأحادية توجد في المحلول المائي على الصورة وتركيب السلسلة		وجود السكريات في حالة المحاليل المائية	الفركتوز
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 المادة

السكريات الثنائية و السكريات عديدة التسكر .

تقويم ختامي للدرس

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

61

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

..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 والفطريات.	
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 الجلابكوجين 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 الجلابكوجين 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	العدد 3
		المادة	كيمياء

تقويم ختامي للدرس ما الليبيدات ؟ What is a lipid ?

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

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق 62

ما الليبيدات :		
تعريفها	هي جزيئات كبيرة لا	
خواصها	غير قابلة للذوبان في	
وظيفتها	1- تخزن بشكل 2- تكون معظم تركيب الأغذية	
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	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	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 تراكيب 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
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 الجليسرول الثلاثي	$ \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{CHOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} + 3 \begin{array}{c} \text{HOC} \\ \\ \text{(CH}_2\text{)}_{14}\text{CH}_3 \\ \text{HOC} \\ \\ \text{(CH}_2\text{)}_{16}\text{CH}_3 \\ \text{HOC} \\ \\ \text{(CH}_2\text{)}_{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{CH} - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_{16} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - (\text{CH}_2)_{18} - \text{CH}_3 \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
مما أهلتها	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 الجليسرول مطلقا
تحلل الجليسرول	داخل الخلايا الحية خارج الخلايا الحية
التصبن	يحلل بفاعل باسم قاعدة مثل هو تفاعل الجليسرول مع وجود محلول مائي لقاعدة لتكوين أملاح و
معادلة التصبن	$ \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 \begin{array}{c} \text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14} - \text{C} - \text{O} - \text{Na}^+ \end{array} $ <p>الجليسرول الثلاثي قاعدة الجليسرول الصابون</p>
استعمال التصبن	يستعمل في إنتاج
الصابون	هو عبارة عن أملاح للأحماض
تركيبه	يتربط 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 :

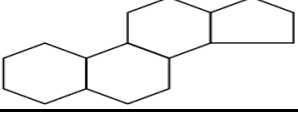
تعريفها	هي جلسريدات استبدل فيها احد الأحماض بمجموعة قطبية .	الليبيدات الفسفورية
وجودها	توجد بكثرة في الأغشية	
أشكال الجزيئات	تكون مجموعة الفوسفات القطبية في صورة قطبية وتكون الأحماض الدهنية غير القطبية في صورة غير قطبية .	الغشاء البلازمي
تكوينه	يتكون الشكل النموذجي للغشاء البلازمي من من الليبيد	
ترتيب 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	$CH_3(CH_2)_x - \overset{O}{\parallel}{C} - O - (CH_2)_yCH_3$ 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 كالخرز على أوراق (علل). نظرا إلى وجود طبقة	
تكوينه	كما أن أقرص التي يبنيتها 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

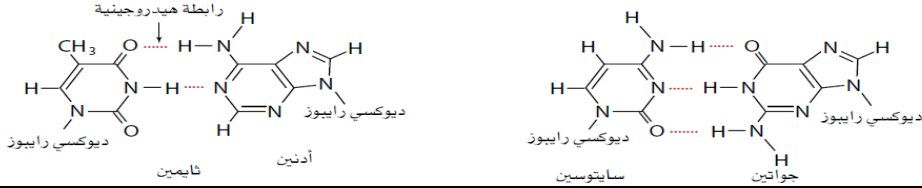
تقويم ختامي للدرس	تركيب الأحماض النووية	Structure of Nucleic Acids
-------------------	-----------------------	----------------------------

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

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

الأهداف :		تركيب الأحماض النووية :	
1. تحدد المكونات البنائية للأحماض 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	
2. تربط وظيفة DNA بتركيبه.	علم ماذا يحتوي	يحتوي الحمض النووي على أحادي النيوكليوتيدات مرتبطا نيوكليوتيد آخر.	النيوكليوتيد
	أجزأؤه 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.	
	وصح 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 :		DNA : اللولب المزدوج :	
2. تربط وظيفة DNA بتركيبه.	تعرفه	هو حمض رايبونوكلييك وهو أحد نوعين من الأحماض التي توجد في الحية.	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	

أنواع القواعد النيتروجينية في DNA	يحتوي DNA على قواعد نيتروجينية مختلفة هي : 1- (A) 2- (T) 3- (C) 4- (G)
عدد الحلقات للقواعد	يحتوي كل من الأدينين و الجوانين على حلقة و يحتوي كل من الثايمين و السايتوسين على حلقة
شكل اللولب المزدوج	كل قاعدة نيتروجينية على شريط من اللولب قاعدة نيتروجينية على المقابل بالطريقة نفسها التي تتقابل فيها أسنان السحاب المنزلقي.
الروابط الهيدروجينية	تتقارب أزواج القواعد المتجاورة إلى حد تتكون بينها روابط
العدد الأقصى للروابط الهيدروجينية	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.
الأزواج القاعدية المتطابقة وكمياتها	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.
أحد أعظم الاكتشافات	في عام 1953 م استخدم جيمس واتسون 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.
تزاوج القواعد في DNA	

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 الريبونوكلييك RNA

تصنيفه	حمض الريبونوكلييك حمض
المقارنة بين تركيب RNA و DNA العام	يختلف تركيب RNA العام عن تركيب DNA في ثلاث طرق مهمة .
	وجه المقارنة
	1- نوع القواعد النيتروجينية
المقارنة بين وظيفة RNA و DNA	يحتوي القواعد النيتروجينية التالية : -a -b -c -d
	2- نوع السكر
	3- حجم الشكل
المقارنة بين وظيفة RNA و DNA	يحتوي على سكر ريبوز . الذي يوجد فيه ذرة هيدروجين مكان مجموعة في أحد المواقع.
	وجه المقارنة
المقارنة بين وظيفة RNA و DNA	يحتوي على سكر ريبوز . الذي يوجد فيه ذرة هيدروجين مكان مجموعة في أحد المواقع.
	الوظيفة
تكوينه	يتم تصنيعه من الأحماض النيتروجينية في الخلية .
استعماله	يستخدم في تصنيع RNA ل صنع 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 الآلاف من التفاعلات الكيميائية التي تحدث في