تم تحميل وعرض المادة من



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوازيع المناهج وتحاضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد











, , , , , ,	ة الكيمياء الفصل الدراسي الثالث للعام الدر	
الصف : ثاني ثانوي مسارات الصدة : كيمياء 2-3	وارة الأعليم	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم
15	Minhtry of Education	مدارس القلم الأهلية
	·	اسم الطالبة
		السوال الأول:
5	غواس <u>:</u>	اختاري الإجابة الصحيحة من بين الأن
توي على	عضوي على المركبات التي تحا	1- يطلق مصطلح المركب ال
ج-الأكسجين	ب- الكربون	أ- النيتروجين
	نواع المتشكلات	2- أي مما يلي ليس من أ
ج- المتشكلات الهندسية	ب-المتشكلات الفراغية	أ-المتشكلات الجزيئة
	غة C3H8 هو	3- المركب الذي له الصي
ج- بروبان	ب-بيوتان	أ-ميثان
تكثفها عند درجات حرارة مختلفة	ط إلى مكونات أبسط منها من خلال	4- عملية فصل مكونات النف
ج- التبلور	ب-الترشيح	أ-التقطير الجزيئي
	نبية :	5-تسمى كل التفرعات الجا
ج-المجموعات البديلة	ب-السلسلة الرئيسة	أ-السلسلة المتماثلة
		السوال الثانى:
5	رین ؟	أ/ ماهي الصيغة الجزيئة والبنائية للبنز
	فة الجزيئة له ؟	ب/ ما اسم المركب التالي ؟ وما الصيغ
	/2 H	· 부 부 부 부 /1
	н-с	Н Н Н Н /1 -C-C-C-С-Н Н Н Н Н
	н	нннн

، للعام الدراسي (1445هـ)	لفصل الدراسي الثالث	اختبار الفترة لمادة الكيمياء ا
الصف: ثاني ثانوي مسارات	000, 0000	المملكة العربية السعودية
المادة : كيمياء 2-3	التعليم Minhtry of Education	وزارة التعليم
	MINITY OF EDUCATION	مدارس القلم الأهلية
		اسم الطالبة:
المركب	اسم	اسم المركب
بغة الجزيئة	الصي	الصيغة الجزيئة
انتقلي للصفحة التالية		
ائية للمركبات الآتية:	ا) لتسمية الصيغ البنا	ج/ استخدمي قواعد نظام الايوباك (IUPAC
ىركب:	اسم اله	H-H-G-H-H
رکب:	اسم الم	н ₃ с с н ₃
5		السؤال الثالث:
ارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:	مة (X) أمام العب	ضعي علامة (١/) أمام العبارة الصحيحة وعلام
()		1- الصيغة العامة للألكانات C2H2n .
حتوي على حلقة البنزين . ()	لأليفاتية في أنها ت	 1- الصيغة العامة للألكانات C2H2n . 2- تختلف الهيدروكربونات الأروماتية عن الاكانات أكثر نشاطا من الالكاينات .
()		3- الالكانات أكثر نشاطا من الالكاينات.
		4- البيوتان والبيوتان الحلقى يمثلان زوجا
,		 5- تكسير الجزيئات الكبيرة إلى جزيئات أ.
()	<u> </u>	ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ
	نەسى ئەسىۋىساۋ	í
داد	والكن التوفيق والسد	ارج
جزيتم خيرا	: دعواتكم الصالحة	معلمة المادة

اختبار الفترة لمادة الكيمياء الفصل الدراسي الثالث للعام الدراسي (1445هـ) (نموذج إجابة) الصف: ثاني ثانوي مسارات المملكة العربية السعودية 000, وزارة التعليم 🌘 3-2 : كيمياء 2-3 **15** مدارس القلم الا السؤال الأول: 5 اختاري الإجابة الصحيحة من بين الأقواس: 1- يطلق مصطلح المركب العضوي على المركبات التي تحتوي على ب- الكربون ج-الأكسجين أ- النيتر وجين 2- أي مما يلي ليس من أنواع المتشكلات ج- المتشكلات الهندسية ب-المتشكلات الفر اغية أ-المتشكلات الجزيئة 3- المركب الذي له الصيغة C3H8 هو بيوتان أ-مبثان ج- بروبان 4- عملية فصل مكونات النفط إلى مكونات أبسط منها من خلال تكثفها عند در جات حرارة مختلفة ب-الترشيح ج- التبلور أ-التقطير الجزيئي 5-تسمى كل التفر عات الجانبية: ب-السلسلة الرئيسة -السلسلة المتماثلة ج-المجموعات البديلة السؤال الثاني: أ/ ماهي الصيغة الجزيئة والبنائية للبنزين ؟ 5C6H6..... ب/ ما اسم المركب التالى ؟ وما الصيغة الجزيئة له ؟ нннн /2 /1 HHHHH اسم المركب هكسان حلقى اسم المركب بنتان

الصيغة الجزيئة <u>C6H12</u>

الصفحة 1 من 2

انتقلى للصفحة التالية

الصيغة الجزيئة <u>C5H12</u>

اختبار الفترة لمادة الكيمياء الفصل الدراسي الثالث للعام الدراسي (1445هـ) (نموذج إجابة)

الصف: ثانى ثانوي مسارات المادة: كيمياء 2-3

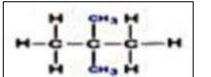


المملكة العربية السعودية وزارة التعليم مدارس القلم الأهلية

اسم الطالبة: -------

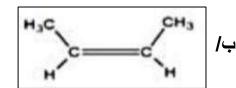
ج/ استخدمي قواعد نظام الايوباك (IUPAC) لتسمية الصيغ البنائية للمركبات الآتية:

اسم المركب: 2,2 ثنائي ميثيل بروبان



أ١

اسم المركب: سيس-2-بيوتين



السؤال الثالث:

5

ضعى علامة (1/) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

- 1- الصبغة العامة للألكانات C2H2n (X)
- $(\sqrt{\ })$ 2- تختلف الهيدروكربونات الأروماتية عن الأليفاتية في أنها تحتوي على حلقة البنزين .
- 3- الالكانات أكثر نشاطا من الالكابنات (X)
- 4- البيوتان والبيوتان الحلقى يمثلان زوجا من المتشكلات . (X)
- 5- تكسير الجزيئات الكبيرة إلى جزيئات أصغر يسمى التكسير الحراري . $(\sqrt{})$

أرجوا لكن التوفيق والسداد

معلمة المادة: دعواتكم الصالحة جزيتم خيرًا

رابط قناة منهجى على التيليجرام

https://t.me/mnhajicom



ادارة تعليم محافظة عنيزة

ثانوية قرطبة



الصف: الصف الثاني الثانوي/ المادة: كيمياء اسم الطالب:

			_	1.1 161 711 7	1 - N	n	.11.
			ي :	بة الصحيحة لكل مما يلم			
. **!	1.1		1 _ 1			الهيدروكربونات مركباد	1
الكربون والنيون	7	الاكسجين والهيدروجين	3	الكربون والاكسجين		الكربون والهيدروجين	1
• • •	Τ. Ι		1		1	ماعدد الروابط التي يكو	2
4 روابط	7	3 روابط	3	رابطتین	ب		1
- •	1 1		1	لانديه ؟		مركبات تحتوي على ر	3
الهكسين	7	الالكاينات	3	الالكينات	Ļ		,
				ِي التالي ؟	عضو	الأسم العلمي للمركب ال	
						∕CH ₃	
						\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	4
میثیل بنتان حلقی	۷	ایثیل بروبان حلقی	5	میثیل هکسان حلقی	ب	میثیل دیکان حلقی	ĺ
حيين بـــن ــــي		بيين بروين —ي	ان			الصيغة العامة للألكينات	5
C_nH_{+2}	۷	C_nH_{2n-2}	٦	C_nH_{2n+2}	ب	C_nH_{2n}	1
Cn11+2		C _n rr _{2n-2}				الاسم العلمي للمركب ال	
				# . *		# '	6
				CH ₃ Cl	H_2C	$H_2CH_2CH_2CH_3$	
ديكان	7	هکسان	٦	هبتان	Ļ		Í
				صيغة البنائية للميثان ؟	ثل ال	أي من الطرق التالية تم	7
				H		•	
	د	$CH_\mathtt{A}$	5	н- ċ-н	ب		Í
		J. 14		H			
				على روابط ؟	نات	تحتوي مركبات الألكاي	8
رباعية	7	ثلاثية	3	أحادية	ŗ	ثثائية	Í
					هي ؟	الصيغة العامة للبنزين	9
	د	CH ₃	3	^ CU CU	ب	ÇH₃	Í
				CH ₂ CH ₃			
[()]				()			
<u> </u>				<u> </u>		ĊH₃	
	_		_		_	ما أسم المركب التالي؟	10
				C-C-C	= (c-c=c-c	
1،1 دیکادایین	د	5،3 نونادايين	٦	4،2 هبتادایین	ب	4،1 هکسادایین	Í
	-1	<u> </u>					

معلم المادة: رائد الحربي



ة عنيزة	محافظ	تعليم	ادارة
---------	-------	-------	-------

ثانوية قرطبة



الصف: الصف الثاني الثانوي/ المادة: كيمياء اسم الطالب:

السؤال الثاني: - أجب عن الأسئلة التالية: -

بن	أرسم أشكال كل من سيس 3 – هكسين وترانس 3 – هكسي
ترانس 3 - هكسين	سیس 3 - هکسین

سم المركبات التالية:

التسمية	صيغة المركب	الرقم
	CH ₃ CH ₂ CH ₃	1
	CH ₃ CH = CHCHCH ₃ CH ₃	2
	CH ₂ CH ₃ CH ₃ CH ₂	3

مع تمنياتي للجميع بالتوفيق

نموذج الإجابة



ارة تعليم

ثانوية قرطبة

اختبار کیمیاء

الصف: الصف الثاني الثانوي/ المادة: كيمياء اسم الطالب:

	<u>ئى :</u>	الإجابة الصحيحة لكل مما ي	◄ السوال الأول: - أختر ا
	<u> </u>		<u> </u>
د- الكربون والنيون	ج- الاكسجين والهيدروجين		أ- الكربون والهيدروجين
		ونها الكربون مع الذرات	2 ماعدد الروابط التي يك
د- 4 روابط	ج- 3 روابط		أ- 1 رابطة واحدة
			3 - مركبات تحتوي على رو
د ـ الهكسين	ج - الالكاينات	اب - الالكينات	 أ - الالكانات 4 - الأسم العلمي للمركب المركب المركب
		لعصوي النالي !	4 - الاسم العلمي للمركب ال
			∕CH ₃
د- میثیل بنتان حلقی	ج- ایثیل بروبان حلقی	ب- میثیل هکسان حلقی	أ- ميثيل ديكان حلقي
	<u>.</u>		5 - الصيغة العامة للألكينات
د - C _n H ₊₂	C_nH_{2n-2} - \overline{c}	ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	C_nH_{2n} - \int
	<u> </u>	ضوي التالي ؟	6- الاسم العلمي للمركب الع
		CH₃CH₂	₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
د- دیکان	ج- نونان	ب- هبتان	أ- هكسان
		يل الصيغة البنائية للميثان ؟	7 - أي من الطرق التالية تم
	CII	H	P
	CH_4	H-Ċ-H	_ 1
- 3	ج -	H	: 15 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
د ـ رباعية	ج ـ ثلاثية	ت على روابط . ب - أحادية	8 - تحتوي مركبات الألكايد أ - ثنائية
* *3 -	<u> </u>		9 - الصيغة العامة للبنزين ا
^	CH ₃		CH₃
	Ŭ.,³	CH ₂ CH ₃	
- 2	- ح	ب -	CH₃ _ ſ
	$C-C-C=C_1-C$	-	10 ما أسم المركب التالي ؟
د ۱،۱ دیکادایین	ج 5،3 نونادايين	ب 4،2 هبتادایین	أ — 4،1 هكسادايين



pul cill öjlja Ministry of Education

ادارة تعلي		
ثانوية قرط	اختبار کیمیاء	

الصف: الصف الثاني الثاني الثانوي/ المادة: كيمياء اسم الطالب:

السؤال الثاني: - أجب عن الأسئلة التالية: -

سم المركبات التالية:

التسمية	صيغة المركب	الرقم
2- أيثيل – 1 ميثيل بنزين	CH ₃ CH ₂ CH ₃	1
4 - ميثيل 2 – بنتين حلقي	$CH_3CH = CHCHCH_3$ CH_3	2
3،1 – ثنائي إيثيل بيوتان حلقي	CH ₂ CH ₃ CH ₃ CH ₂	3

مع تمنياتي للجميع بالتوفيق



اختبار مادة الكيمياء (الفصل الأول ـ الهيروكربونات) ـ الصف الثاني ثانوي ـ المسار العام (نموذج ١)				
الدرجة من 15	اسم الطالبة الصف الدرجة ه			

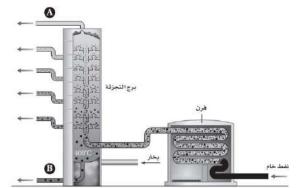
السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلى:

		ة الكربون ومركباته :	1 قسم من الكيمياء يهتم بدراسة
د ـ الكيمياء الفيزيائية	ج ـ الكيمياء الحيوية	ب ـ الكيمياء العضوية	
		لكربون مع غيره من الذرات ؟	 ماعدد الروابط التي يكونها الا 4 - 4
5 - 2	ج - 2	ب - 3	
			3 الصيغة العامة للألكانات أ - C _n H _{2n}
د - C _n H _{2n-1}	ج - C _n H _{2n-2}	ب - C _n H _{2n+2}	
			4 أي المركبات التالية غير مش
C ₄ H ₁₀ - 2	ج - C ₂ H ₆	C ₂ H ₂ - ب	CH ₄ - ¹
جزيئات أصغر عند غياب	طريق تكسير الجزيئات الكبيرة إلى		
)) (<u>ae:</u>	الأكسجين ووجود عامل مسا
د ـ التبخير السطحي	ج ـ البلمرة	ب ـ التقطير التجزيئي	
	* 5m (5		6 الروابط بين ذرات الكربون ا
د ـ أيونية	ج ـ ثلاثية	ب ـ ثنائية	أ ـ آحادية
		CH ₂ CH	I_3 المركب التالي: 7
		CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CHCH ₃	3
د ـ 5 ـ میثیل هبتان	ج - 3 - میثیل هبتان	ب ۔ 2 ۔ ایٹیل هکسان	أ ۔ 5 ـ ایثیل هکسان
		CH ₃	8 سمي المركب التالي:
		CH ₃ CH ₂	
د ـ 1 , 3 – ایثیل میثیل هکسان	ج - 3, 1 - ثنائي ميثيل	ب - 3, 1 - ثنائي ايثيل	أ - 1 - ايثيل - 3 - ميثيل
حلقي	هكسان حلقي	هکسان حلقي	هکسان حلقی
			9 الصيغة البنائية الصحيحة لمر
- 7	ÇH₃ - ₹	ب - ب ب - ب	_)
$CH_3(CH_2)_8CH_3$	CH ₃ CH ₂ CHCH ₂ CH ₂ CH ₃		CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
	3772077207720773	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CHCH ₃	, , , , ,
	CH ₃ CH ₂ CH=	CHCH ₂ CH ₂ CH=CH ₂	10 الإسم الصحيح للمركب التالج
د ـ 3 ، 7 ـ أثنائى أوكتين	ے۔ 1، 5، 1 ۔ ثنائہ اُہ کتین	ب ـ 3 ، 7 ـ أوكتادايين	أ - 1 ، 5 - أوكتادابين
ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	<u> </u>	<u> </u>	11 سمي المركب التالي:
		CH ₂ CH ₂ CH ₂ C	3
د ـ 4 ـ هکسیل بیوتان	ج ۔ 1 ۔ هکسیل بیوتان	<u>ب - 3 - بيوتيل - 1 - هكسين</u>	أ ـ 1 ـ بيوتيل ـ 3 ـ هكسين حلقي 12 حددي نوع المتشكلات التالية
		حلقى	حلقى
Н	СН СН	н н ::	12 حددي نوع المتشكلات التالية
.,	C = C	H H C=C	
CH ₂ CH ₃	Н	CH ₂ CH ₃ CH ₂ CH ₃	
د ـ متشكلات هندسية	ج ۔ متشكلات فراغية	ب ـ متشكلات ضوئية	أ ـ متشكلات بنائية
			13 ما الصيغة الجزيئية للبنزين
د - C ₁₂ H ₁₂	ج - C ₆ H ₁₄	ب - C ₆ H ₁₂	C ₆ H ₆ - ¹

		ية مسبب للسرطان ؟	14 أي المركبات الأروماتية التال
د ـ الزايلين	ج ـ البنزوبايرين	ب ـ الجلايسين	أ ـ التولوين
		CH₂CH₂CH	$ m I_3$ اسمي المركب التالي : $ m 15$
د ـ ایثیل بنزین	ج ـ بروبيل هكسان حلقي	ب ـ بروبیل بنزین	اً ـ بنزین
		لأنها :	16 الألكاينات لا تذوب في الماء
د ـ تساهمية	ج ـ أيونية	ب ـ غير قطبية	أ ـ قطبية

السؤال الثاتى : ضعى ($\sqrt{}$) أو (\times) أمام العبارة المناسبة :

الإجابة	العبارة	م
	يذوب البروبان جيداً في الماء	1
	تُعد الألكانات هيدروكربونات مشبعة لإحتوائها على روابط أحادية	2
	تحتوي الهيدروكربونات على الكربون والهيدروجين فقط	3
	يُعتبر البنزين من المركبات الأليفاتية	4



التالبة	الأسئلة	للاجابة عن	الشكل التالى	: استخدمي	ال الثالث	لسو

.....د ـ في أي الأنبوبين A أو B تُجمع الهيدروكربونات الصغيرة ؟.....

السؤال الرابع: قارني بين المركبين التاليين من حيث:

$CH_2 = CH_2$	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃	بنود المقارنة
		1 - مشبع أو غير مشبع
		2 - الإسم العلمي
		3 - النشاط الكيميائي
		4 - استخدامه

اختبار مادة الكيمياء (الفصل الأول ـ الهيدروكربونات) ـ الصف الثاني ثانوي ـ المسار العام (نموذج ١)				
الدرجة	لإجابة	سونجا		

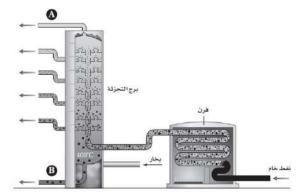
السؤال الأول: اختارى الإجابة الصحيحة فيما يلى:

		1 قسم من الكيمياء يهتم بدراسة الكربون ومركباته :
د ـ الكيمياء الفيزيائية	ج ـ الكيمياء الحيوية	1 فسم من الكيمياء يهتم بدراسه الكربون ومركباته: أ ـ الكيمياء التحليلية بيا الكيمياء العضوية
	<u> </u>	2 ماعدد الروابط التي يكونها الكربون مع غيره من الذرات ؟
۶ - 2	ج - 2	3 - 4 4 - 1
		3 الصيغة العامة للألكانات
د - C _n H _{2n-1}	ح - C _n H _{2n-2}	C_nH_{2n+2} - ب C_nH_{2n} - أ
		4 أي المركبات التالية غير مشبع ؟
C ₄ H ₁₀ - 2	ح - C ₂ H ₆	C ₂ H ₂ - ← CH ₄ - ¹
جزيئات اصغر عند غياب	طريق تكسير الجزيئات الكبيرة إلى	5 هي العملية التي تحول فيها المكونات الثقيلة إلى جازولين عند م
د ـ التبخير السطحي	ج ـ البلمرة	الأكسجين ووجود عامل مساعد: أ ـ التكسير الحراري ب النقطير التجزيئي
ت البدير المستدي	اع ـ الجمرة	6
د ـ أيونية	ج ـ ثلاثية	اً ـ آحادیة
		CH_2CH_3 النالي: CH_2CH_3
		CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CHCH ₃
د ـ 5 ـ میثیل هبتان	ج ۔ 3 ـ میٹیل ہبتان	أ ـ 5 ـ ایثیل هکسان ب ـ 2 ـ ایثیل هکسان
		8 سمي المركب التالي : CH _s
		CH ₃ CH ₂
د ـ 1 , 3 – ایثیل میثیل هکسان	 ج - 3, 1 - ثنائي ميثيل 	أ - 1 - ايٹيل - 3 - ميٹيل بائي ايٹيل
حلقي	هكسان حلقي	هكسان حلقي هكسان حلقي
- 7		9 الصيغة البنائية الصحيحة لمركب: 3 - ميثيل هكسان
	CH₃ - €	CH ₃
CH ₃ (CH ₂) ₈ CH ₃	CH ₃ CH ₂ CHCH ₂ CH ₂ CH ₃	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CHCH ₃ CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
	CH₃CH₂CH=	10 الإسم الصحيح للمركب التالي : CHCH2CH2CH = CH2
د ـ 3 ، 7 ـ أثنائي أوكتين	ج - 1 ، 5 - ثنائي أوكتين	أ - 1 ، 5 - أوكتادابين ب - 3 ، 7 - أوكتادابين
		11 سمي المركب التالي :
		CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
د ـ 4 ـ هکسیل بیوتان	ج - 1 - هکسیل بیوتان	أ ـ 1 ـ بيوتيل ـ 3 ـ هكسين بـ <mark>ب ـ 3 ـ بيوتيل ـ 1 ـ هكسين</mark> حلق
***	CH CH	حلقي حلقي 12 حددي نوع المتشكلات التالية : 12 حددي دوع المتشكلات التالية :
Н	C = C	C=C
CH ₂ CH ₃	Н	CH ₂ CH ₃ CH ₂ CH ₃
د ـ متشكلات هندسية	ج ـ متشكلات فراغية	أ - متشكلات بنائية ب متشكلات ضوئية
		13 ما الصيغة الجزيئية للبنزين ؟
د - C ₁₂ H ₁₂	ح - C ₆ H ₁₄	C ₆ H ₁₂ - ー

		ية مسبب للسرطان ؟	14 أي المركبات الأروماتية التال
د ـ الزايلين	<mark>ج ـ البنزوبايرين</mark>	ب ـ الجلايسين	أ ـ التولوين
		CH₂CH₂CH	I_3 اسمي المركب التالي: 15
د ۔ ایٹیل بنزین	ج ـ بروبيل هكسان حلقي	<u>ب ۔ بروبیل بنزین</u>	اً ـ بنزین
		لأنها :	16 الألكاينات لا تذوب في الماء
د ـ تساهمية	ج ـ أيونية	ب ـ غير قطبية	أ ـ قطبية

السؤال الثانى : ضعى ($\sqrt{}$) أو (\times) أمام العبارة المناسبة :

الإجابة	العبارة	م
×	يذوب البروبان جيداً في الماء	1
V	تُعد الألكانات هيدروكربونات مشبعة لإحتوائها على روابط أحادية	2
$\sqrt{}$	تحتوي الهيدروكربونات على الكربون والهيدروجين فقط	3
×	يُعتبر البنزين من المركبات الأليفاتية	4



السؤال الثالث: استخدمي الشكل التالي للإجابة عن الأسئلة التالية:

السؤال الرابع: قارني بين المركبين التاليين من حيث:

$CH_2 = CH_2$	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃	بنود المقارنة
غير مشبع	مشبع	1 - مشبع أو غير مشبع
ایثین	بيوتان	2 - الإسم العلمي
نشيط كيميائياً	ضعيف النشاط الكيميائي	3 - النشاط الكيميائي
هرمون النضج أو النمو في النبات	يستخدم في القداحات والمشاعل	4 - استخدامه
	الصغيرة	

انتهت الأسئلة تمنياتي لكم بالتوفيق



اختبار مادة الكيمياء (الفصل الثاني ـ مشتقات المركبات الهيدروكربونية وتفاعلاتها) ـ الصف الثاني ثانوي ـ المسار العام (نموذج ٢)					
الدرجة	الصف	اسم الطالبة			

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلى:

		دات الأريل هي :	1 المجموعة الوظيفية في هالي
د ـ أميد	ج ـ أمين	ب ـ كربونيل	أ ـ هالوجين
			2 الصيغة العامة للإستر أ ـ 0
K-C-N H -7	o - ē	ب - 0	O - 1
$R - \ddot{C} - N$	$ \begin{array}{ccc} O & -\varepsilon \\ R - C - O - R' \end{array} $	B 6 011	$\mathbf{P} - \mathbf{C} - \mathbf{P}'$
`R	K-C-O-K	22 3 3 2 2	R-C-R'
		لي : H F F H	3 الإسم الصحيح للمركب التا
	1	Н — С — С — С — С — Н	
		$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	
د ـ 2 , 3 ـ ثنائي فلورو بيوتان	ج ۔ 3 ـ فلورو بيوتان	ب ـ 2 ـ فلورو بيوتان	 أ ـ 1 , 2 ـ ثنائي فلورو بيوتان
C 3 333 Q 0 7 =	33 333	ا ب - 2 - هررو بيودن كى : CH ₃ (CH ₂) ₃ CH ₂ NH ₂	4 الإسم الصحيح للمركب التا
	($LH_3(CH_2)_3CH_2NH_2$	
د ـ 3 ـ أمينو بنتان	ج ۔ 3 ـ أمينو بروبان		أ ـ 1 ـ أمينو بروبان
		Q	5 يسمى المركب التالي حمض
	Cl	H₃ +CH₂ → С −ОН	
د ـ الميثانويك	ج ـ الإيثانويك	ب ـ البيوتانويك	ا أ ـ الهكسانويك
-,,-,	<u> </u>		6 نوع المركب الناتج من إض
د ـ حمض کربوکسیلی	ج ۔ کحول	ب ـ هاليد ألكيل	اً ـ ألكان أ ـ ألكان
ر 	<u> </u>	وجبة :	· - · ـــــــــــــــــــــــــــــــــ
د ـ الميثانول	ج ـ الأنيلين	ب ـ الفورما الدهيد	7 يُستخدم لحفظ العينات البيولا أ ـ الأسيتون
		هرة في الشكل التالي : 0	8 ما المجموعة الوظيفية الظا
	כח כח כח	 	
	CH₃CH₂CH	70	
د ـ استر	ج ـ کربونیل	ا ب ـ کربوکسیل	أ ـ أميد 9 ما نوع المركب الذي يمثله
		الجزئ التالي: ٢ ٢ ١٩ ١	9 ما نوع المركب الذي يمثله
	H ₂	N-C-C-C-H	
ا ، م	» (<u> </u>	. 7 1
د ـ إستر	ج - إيثر	ب ـ أميد	أ ـ آمين
H O =	H O	H O CH ₃	10 ما نوع التفاعل التالي:
H-Ç-C-	-OH + H ₃ C-C-C-OH→ H	I – Ç – Ü – Ņ – Ç – Ç – OH + H _z	0
$\dot{N}H_{2}$	NH ₂	NH ₂ H H Ö	
د ـ هلجنة	ج ـ إضافة	ب ـ استبدال	أ ـ تكثف
	, ,		11 لا توجد روابط هيدروجينية
د ـ الإيثانويك	ج ـ الأسيتون	ب ـ الإيثانول	أ ـ الماء
		فواكهه والأزهار	12 مركب عضوي له رائحة ال
د ـ الإستر	ج ـ الإيثر	ب ـ الحمض الكربوكسيلي	أ ـ الكحول
		البوليمرات :	13 أي التالي ليس من خواص
د ـ تُسحب في صورة ألياف	ج ـ قابلة للصدأ	ب ـ سهولة تحضيرها	أ ـ غير مكلفة

	14 من نواتج تفاعل التكثف بين الكحول و الأحماض الكربوكسيلية
ـ هاليد ألكيل د ـ استر	أ ـ ایثر ب مالید آریل ج
رغم من كتاتيهما متساوية تقريباً	15 عللي: درجة غليان الإيثانول أعلى من درجة غليان الأمينوإيثان با
- لأن الرابطة O-H في الإيثانول أكثر قطبية من الرابطة N-H	أ ـ لأن الرابطة O-H في الإيثانول أقل قطبية من الرابطة N-H في ب
الأمينو إيثان	الأمينو إيثان في
. لأن الرابطة O-H في الإيثانول غير قطبية بينما الرابطة N-H	ج - لأن الرابطة O-H في الإيثانول متساوية القطبية مع الرابطة د.
الأمينو إيثان قطبية	N-H في الأمينو إيثان
	16 تفاعلات ترتبط فيها المونمرات معاً:
ـ البلمرة د ـ الإستبدال	أ ـ الهدرجة ب الهلجنة ج

السؤال الثانى : ضعى ($\sqrt{\ }$) أو (\times) أمام العبارة المناسبة :

الإجابة	المعبارة	م
	يُحضر البنتين بحذف جزئ ماء من البنتانول	1
	الباكالايت أول بوليمر صناعي وهو نوع من البلاستيك	2
	أكسدة الكحول الثانوي تنتج ألدهيد	3
	الكربونيل هي المجموعة الوظيفية المشتركة بين الألدهيدات والكيتونات	4

السؤال الثالث: قارني بين المركبين التاليين من حيث:

H H H H H-C-C-O-C-C-H H H H H	H H H—C—C—OH H H	بنود المقارنة
		1 - نوع المركب 2 - اسم المجموعة الوظيفية في
		المركب
		3 - الاسم العلمي للمركب
		4 - تكون روابط هيدروجينية
		(نعم أم لا)
		5 ـ استخدامه

السؤال الرابع : ضعي دائرة حول المجموعات الوظيفية في الصيغة البنائية التالية ، مع ذكر اسم كل منها

اختبار مادة الكيمياء (الفصل الثالث ـ المركبات العضوية الحيوية) ـ الصف الثاني ثانوي ـ المسار العام (نموذج 1)		
الدرجة	الصف	اسم الطالبة

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلى:

		ه سرویدی حالیه دفاع عل النفس .	 ا يستعمل العلجوم البحري سه
د ـ الكيراتين	ج ـ البوفوتوكسين		أ ـ الديوكسين
	، هي رابطة :	من حمض البالمتيك مع الجليسرول	
د ـ أيونية	ج ۔ اِستریة	ب ـ ایثریة	
_		الجلد و الأربطة و العظام يعمل عل	
د ـ الإنزيم	ج ـ الإتصال		أ ـ الدعم البنائي
		ں النووي هي :	4 وحدة البناء الأساسية للحمض
د ـ الفوسفات	ج ـ القواعد النيتروجينية	ب ـ النيوكلوتيد	أ ـ الجليسريد الثلاثي
			5 يعد التركيب التالي:
د ـ ببتید	ج ـ شمع	ب ـ كوليسترول	أ ـ ليبيد فسفوري
_			6 أيُعرف اللاكتوز بسكر
د ـ الشعير	ج ـ المائدة	ب ـ الحليب	أ ـ الدم
_		كربون ويحتوي مجموعة كيتون :	7 سكر يتكون من ست ذرات
د ـ جلايكوجين	ا ج ۔ نشا	ب ـ فركتوز	أ ـ سليلوز
			8 الجلايكوجين مركب عضوي
د ـ الأحماض النووية	ج ۔ الليبيدات	ب ـ الكربوهيدرات	أ ـ البروتينات
		,	9 التالي هو بروتين نقل :
د ـ الأنسولين	ج ـ الهيموجلوبين	ب ـ الكو لاجين	أ ـ البابين
			10 السكروز سكر ثنائي يتكون
د ـ جلوكوز ومالتوز	ج ـ جلوكوز ولاكتوز		أ ـ جلوكوز وفركتوز
			11 المجموعات الوظيفية الموج
د ـ أميد و هيدروكسيل	ج ۔ آمین و ہیدروکسیل		أ ـ الدهيد و هيدروكسيل
			12 عدد الأحماض الأمينية التي
د - 50	ح - 40	ب - 20	10 - أ
	ا ع - ق-		
		قون الجدران القاسية للخلية النباتية	13 بوليمر لايذوب في الماء ويد
د ـ مالتوز	: ج ـ فرکتوز	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز	13 بوليمر لايذوب في الماء ويد أ ـ نشا
	: ج ـ فرکتوز ك	قُون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز با الدهنية في الجسم تخزن على شكا	13 بوليمر لايذوب في الماء ويأ أ ـ نشا 14 الأحماض الدهنية في الخلاب
د ـ مالتوز د ـ کربو هیدرات	: ج ـ فرکتوز	قُون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز ا الدهنية في الجسم تخزن على شكل ب ـ جليسريد ثلاثي	13 بوليمر لايذوب في الماء ويدًا أ ـ نشا 14 الأحماض الدهنية في الخلاب أ ـ بروتين
د ـ کربو هیدرات	: ج ـ فرکتوز بــــــــــــــ ج ـ فيتامين	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز با الدهنية في الجسم تخزن على شكا ب ـ جليسريد ثلاثي ويتكون من رأس وذيلين	13 بوليمر لايذوب في الماء ويكاً أ ـ نشا 14 الأحماض الدهنية في الخلام أ ـ بروتين 15 يوجد في الأغشية البلازمية
	: ج ـ فرکتوز ج ـ فیتامین ج ـ شمع	قُون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز با الدهنية في الجسم تخزن على شكا ب ـ جليسريد ثلاثي ويتكون من رأس وذيلين ب ـ ليبيد فسفوري	13 بوليمر لايذوب في الماء ويدًا نشا 14 الأحماض الدهنية في الخلايا 1- بروتين 15 يوجد في الأغشية البلازمية 1 جليسريد ثلاثي
د ـ کربو هیدرات د ـ ستروید	: ج - فركتوز ب فيتامين ج - شمع ثية :	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز با الدهنية في الجسم تخزن على شكر ب ـ جليسريد ثلاثي ويتكون من رأس وذيلين ب ـ ليبيد فسفوري جين ويقوم بتخزين المعلومات الور	13 بوليمر لايذوب في الماء ويكان الله الله الله الله الله الله الله ال
د ـ کربو هیدرات	: ج - فركتوز ج - فيتامين ج - شمع اثية : ج - ليبيد	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز با الدهنية في الجسم تخزن على شكا ب ـ جليسريد ثلاثي ويتكون من رأس وذيلين ب ـ ليبيد فسفوري جين ويقوم بتخزين المعلومات الور ب ـ حمض نووي	13 بوليمر لايذوب في الماء ويد أ ـ نشا 14 الأحماض الدهنية في الخلاد أ ـ بروتين 15 يوجد في الأغشية البلازمية أ ـ جليسريد ثلاثي 16 مبلمر حيوي يحتوي النيترو أ ـ نشا
د ـ کربو هیدرات د ـ ستروید د ـ هیدروکربون	: ج - فركتوز ج - فيتامين ج - شمع ثية : ج - ليبيد	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز با الدهنية في الجسم تخزن على شكا ب ـ جليسريد ثلاثي ويتكون من رأس وذيلين ب ـ ليبيد فسفوري جين ويقوم بتخزين المعلومات الور ب ـ حمض نووي القواعد النيتروجينية في شريط NA	13 بوليمر لايذوب في الماء ويكانه الله الله الله الله الله الله الله ا
د ـ کربو هیدرات د ـ ستروید	: ج - فركتوز ج - فيتامين ج - شمع اثية : ج - ليبيد	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ا الدهنية في الجسم تخزن على شكا ا الدهنية من الجسم تخزن على شكا ويتكون من رأس وذيلين الدييد فسفوري جين ويقوم بتخزين المعلومات الور القواعد النيتروجينية في شريط NA التواعد اتناسقية	13 بوليمر لايذوب في الماء ويكانه الله الماء ويكانه الماء ويكانه الأحماض الدهنية في الخلام أو بروتين الماء في الأغشية البلازمية أو جليسريد ثلاثي المامر حيوي يحتوي النيترو أو نشا الموجودة بين أو عالروابط الموجودة بين أو علاروجينية
د ـ كربو هيدرات د ـ سترويد د ـ هيدروكربون د ـ أيونية	: ج - فركتوز ج - فيتامين ج - شمع ثية : ح - ليبيد ج - تساهمية	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ب ـ سليلوز الدهنية في الجسم تخزن على شكا ب ـ جليسريد ثلاثي ويتكون من رأس وذيلين ب ـ ليبيد فسفوري جين ويقوم بتخزين المعلومات الور اب ـ حمض نووي القواعد النيتروجينية في شريط NA اب ـ تناسقية	10 الم الايذوب في الماء ويد الشا الماء ويد الله الأحماض الدهنية في الخلام الدوتين المجلوبية البلازمية المجلس يد ثلاثي المبلمر حيوي يحتوي النيترو أ ـ نشا الموجودة بين المجموعة الوظيفية في الحم المحموعة الوظيفية في الحمو المحموعة
د ـ کربو هیدرات د ـ ستروید د ـ هیدروکربون	: ج - فركتوز ج - فيتامين ج - شمع ثية : ج - ليبيد	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ا الدهنية في الجسم تخزن على شكا ا الدهنية في الجسم تخزن على شكا ويتكون من رأس وذيلين الله ويقوم بتخزين المعلومات الور ب - حمض نووي القواعد النيتروجينية في شريط NA الله و تناسقية ض الأميني : الله حكربوكسيل	13 بوليمر لايذوب في الماء ويراد الله الماء ويراد الأحماض الدهنية في الخلام أو بروتين الموجد في الأغشية البلازمية أو جليسريد ثلاثي المامر حيوي يحتوي النيترو أو نشا الموجودة بين أو عالروابط الموجودة بين أو هيدروجينية المجموعة الوظيفية في الحماد الموجودة المحموعة الوظيفية في الحماد المحموعة المحموعة الوظيفية في الحماد المحموعة المحموعة المحموعة الوظيفية في الحماد المحموعة الم
د ـ كربو هيدرات د ـ سترويد د ـ هيدروكربون د ـ أيونية د ـ أميد وكربوكسيل	: ج - فركتوز ج - فيتامين ج - شمع اثية : ج - ليبيد ج - تساهمية ج - آمين وكربوكسيل	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ب - سليلوز ا الدهنية في الجسم تخزن على شكا ب - جليسريد ثلاثي ويتكون من رأس وذيلين ب - ليبيد فسفوري جين ويقوم بتخزين المعلومات الور ب - حمض نووي القواعد النيتروجينية في شريط NA ب - تناسقية ب - كربوكسيل ب - كربوكسيل البنائية في :	10 الم الايذوب في الماء ويا الله الله الله الله الله الله الله ال
د ـ كربو هيدرات د ـ سترويد د ـ هيدروكربون د ـ أيونية	: ج - فركتوز ج - فيتامين ج - شمع ثية : ح - ليبيد ج - تساهمية	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ا الدهنية في الجسم تخزن على شكا ا الدهنية في الجسم تخزن على شكا ويتكون من رأس وذيلين الله ويقوم بتخزين المعلومات الور ب - حمض نووي القواعد النيتروجينية في شريط NA الله و تناسقية ض الأميني : الله حكربوكسيل	13 بوليمر لايذوب في الماء ويا الله الله الله الله الله الله الله ال
د ـ كربو هيدرات د ـ سترويد د ـ هيدروكربون د ـ أيونية د ـ أميد وكربوكسيل	: ج - فركتوز ج - فيتامين ج - شمع اثية : ج - ليبيد ج - تساهمية ج - آمين وكربوكسيل	قون الجدران القاسية للخلية النباتية ب - سليلوز ا الدهنية في الجسم تخزن على شكا ب - جليسريد ثلاثي ويتكون من رأس وذيلين ب - ليبيد فسفوري جين ويقوم بتخزين المعلومات الور ب - حمض نووي القواعد النيتروجينية في شريط NA ب - تناسقية ب - كربوكسيل ب - كربوكسيل البنائية في :	10 الم الايذوب في الماء ويا الله الله الله الله الله الله الله ال

		بر بو هیدر ات ؟	21 أي مما يلي لاينطبق على الك أ ـ توجد السكريات الأحادية باستمر
النشا بنفس نوع الروابط التي	ب ـ ترتبط السكريات الأحادية في	رار بين التركيب الحلقي وتركيب	أ ـ توجد السكريات الأحادية باستمر
	ب ـ ترتبط السكريات الأحادية في ترتبط بها في اللاكتوز		السلسلة المفتوحة
ليلوز ، ويهضمه الإنسان بسهولة	د ـ تقوم النباتات فقط في صنع الس	العامة C _n (H ₂ O) _n	ج ـ لجميع الكربو هيدرات الصيغة
О	CCH2CH2CH2CH2CH2CH2CH=C		22
د ـ الخليك	ج ـ البالمتيك	ب ـ الستريك	أ ـ الأولييك

السؤال الثانى : ضعى ($\sqrt{\ }$) أو (\times) أمام العبارة المناسبة :

الإجابة	العبارة	م
	ينتج حمض الستريك المشبع من هدرجة حمض الأولييك غير المشبع	1
	التراكيب الحلقية في السكريات هي الأكثر استقراراً من السلاسل المفتوحة	2
	النشا سكر عديد يتكون من وحدات الفركتوز	3
	يصنف الكيراتين على أنه بروتين نقل	4
	الجلايكوجين يوجد في كبد الإنسان وعضلاته	5
	الأنسولين هرمون بروتيني يحوي 51 حمض أميني تنتجه خلايا البنكرياس	6
	الحمض النووي ينتج من ارتباط 3 أحماض دهنية بروابط استر	7
	توجد القاعدة النيتروجينية اليوارسيل في شريط RNA	8
	الديوكسي رايبونيوكليك حمض يوجد في شريط DNA	9
	الليبيز الفسفوري أنزيم يوجد في سم الأفاعي	10

السؤال الثالث: اختاري الإجابة المركب العضوي الحيوي المناسب في القائمة (أ) بما يناسبها من رابطة كيميانية في القائمة (ب):

القائمة (ب)	م	القائمة (أ)	الإجابة	م
تساهمية	()	ليبيدات		1
ببتيدية	(ب)	کر بو هیدر ات		2
ايثرية	(ج)	بروتينات		3
استرية	(7)	القواعد النيتروجينية		4
هيدروجينية	(هـ)	السكر والفوسفات في النيوكلوتيد		5
كربوكسيلية	(و)			6

الدرجة

مؤال الأول : ضعي دائرة على الاجابة الصحيحة :				
الهيدروكربون المشبع روابطه :		CH ₃ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃		
ثلاثية فقط	أحادية فقط	1 - میثیل - 2 - بنتان	بنتان	
ثنائية وثلاثية	ثنائية فقط	2 – بنتین	بنتان حلقي	
الصيغة الجزيئية له البيوتين :				
C ₄ H ₈	C ₄ H ₁₀	بنزين	هڪسان	
C ₄ H ₆	C ₄ H ₉	بنتان حلقي	ھڪسان حلقي	
مة للألكاينات :	الصيغة العا	CH ₃ C	H=CH ₂	
C _n H _{2n} -2	C _n H _{2n} +2	بيوتين	بيوتاين	
C _n H _{2n} -1	C _n H _{2n}	بروبان	بروبين	
على حلقات بنزين كجزء	مركبات عضوية تحتوي من بنائها :	CH ₃ CH ₃ CH - CH - CH - CH ₃		
مركبات حيوية	مركبات اليفاتية	4, 2 ثنائي ميثيل بنتين	2 , 4– ثنائي ميثيل -2- بنتين	
مركبات صناعية	مركبات أروماتية	2 - ميثيل – 4 - ميثيل بنتان	4,2 - ثنائي ميثيل بنتان	
− CH2 CH2 کا H2C ← CH2 کا H2C ← CH2	تمثيل المركب في الشد على أنه :	CH ₃		
تفصيلي	هيڪلي	1 - إيثيل بنزين	1- میثیل بنزین	
مكثف	خطي	1 - ميثيل هڪسان حلقي	1-إيثيل هكسان حلقي	
الألكان الذي يحوي سبع ذرات كربون :		CH = C-CH ₃		
نونان	هبتان	هڪسين	بروباين	
هڪسان	هبتين	بروبين	بيوتين	
ن ماعدا الاكاسيد والكربيدات	المركب الذي يحوي كربو	هيدروكربون يحتوي رابطة ثلاثية		
مرڪب عضوي	مركب غير عضوي	الكاين	الكان	
مرڪب غير مشبع	مرکب مشبع	الكيل	الكين	
الألكان الذي n = 2		هيدروكربون يحوي ذرة كربون واحدة		
C ₂ H ₄	C ₂ H ₂	بيوتان	بروبان	
C ₂ H ₅	C ₂ H ₆	بنتان	میثان	

التالية :	ارسمي الصيغة البنائية للمركبات	السؤال الثاني:
2,1- ثنائي ميثيل بروبان حلقي		2- إيثيل بيوتان

ل فقرة مما يلي :	السؤال الثالث - أكتبي المطلوب في ك
	1- اسم الالكان الذي يحوي ثمان ذرات كربون
	2- الصيغة البنائية للألكين الذي n = 4
	n = 5 - الصيغة الجزيئية للألكاين الذي
	4- اثنان من أنوا ع المتشكلات