تم تحميل وعرض المادة من :



موقع واجباتي منصة تعليمية تساهم بنشر حل المناهج الدراسية بشكل متميز لترتقي بمجال التعليم على الإنترنت ويستطيع الطلاب تصفح حلول الكتب مباشرة لجميع المراحل التعليمية المختلفة





حمل التطيبق من هنا

المادة / كيمياء 3-2
الصف/ ثاني ثانوي - مسارات عام
الزمن / ساعتان ونصف
العام الدراسي //12 / ١٤٤٦ه
الفصل الدراسي الثالث - الدور الأول



عربية السعودية	المملكة ال
رة التعليم	وزاه
منطقة	إدارة التعليم
بم	مكتب التعل
***************************************	ثانوبة

المراجع	المصحح	المجموع كتابتأ	المجموع رقماً	س3	س2	س1
	/†	فقط				
الشوية/	ا دوس / دقم	رقم الج			 لطالب	ا ا

	وًال الأول: اختر الإجاب	ة الصحيحة :		
0 0	نوع التفاعل التالي هو DH	O — CH₃-CH₂O	$CH_2 = CH_2 + H_2C$	
	أ) تفاعل حذف الماء	ب) تفاعلات الهدرجة	ج) تفاعلات أكسدة	د) تفاعلات إضافة الما
	الصيغة الجزيئية للبنزين	بي :	*/	
	С ₆ Н ₇ (أ	رب) C ₆ N ₁₀	ح) C ₈ H ₁₀	د) C ₆ H
	الصيغة العامة للأمينات:			
	R — ОН (і́	R — O — R (ب	R—X (ج	د) R — N H ₂
	يصنف المركب التالي CH ₃	CH₃CH₂ – O – CH₂ من مج	موعة:	
	أ) الكيتونات	ب) الكحولات	ج) الأميدات	د) الإيثرات
	تسمى التفاعلات التي ترب	له فيها المونومرات معاً بـ:		
	أ) تفاعلات التكثف.	ب) تفاعلات الاستبدال	ج) تفاعلات الحذف	د) تفاعلات البلمرة
	بروتين ينقل الأكسجين في	الدم من الرئتين الى جميع اعض	اء الجسم:	
	أ) الأنسولين	ب) الكولاجين	ج) الكيراتين	د) الهيمو جلوبين
	ينص على ان الحجوم المتس	وية من الغازات تحتوي على العد	د نفسه من الجسيمات عند ن	مس الضغط ودرجة الحرارة هو
	أ) مبدأ افوجادرو	ب) البروتينات	ج) الأحماض الأمينية	د) شارل
	اذا كان حجم غاز عند ض	بط 99.0 kPa هو 300.0 mL وأ	صبح الضغط 188.0 kPa ف	إن الحجم الجديد هو:
	157.9 ml (أ	ب) 15.9 ml	ج) 200.9 ml	د) 100.9 ml
	بوليمر حيوي يحتوي على	النيتروجين ويقوم بتخزين المعلو	ومات الوراثية ونقلها:	
				د) الأحماض الدهنية
	هيدروكربونات تحتوي على	، الأقل رابط ثنائية واحدة بين	ذرات الكربون هي :	
	أ) الألكينات	ب) الألكانات	ج) الألكاينات	د) هاليدات الألكيل

	سؤال الثاني :	ال
	اخترمن المصطلحات العلمية ما يناسب العبارات التالية:	(1)
(,	(البوليمرات –الكربوهيدرات – الكيرالية – البروتينات– قانون بويل – الستيرويدات	
المصطلح العلمي	العبارة	٩
	خاصية يوجد فيها الجزيء في صورتين إحداهما تشبه صورة اليد اليمنى والأخرى تشبه صورة اليد اليسرى .	1
	بوليمرات عضوية تتكون من أحماض أمينية مرتبطة معاً بترتيب معين .	2
	حجم كمية محددة من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة الحرارة.	3
	جزيئات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنائية المتكررة .	4
	ليبيدات تحتوي تراكيها على حلقات متعددة.	5
) أسئلة الإجابات القصيرة :	ب)
	ماهي المركبات المسؤولة عن الكثير من الروائح المميزة للمخلوقات الميتة , والمخلوقات المتحللة ؟ 	-1
(2	ماهي المركبات التي توجد في كثير العطور والنكهات الطبيعية وفي الفواكه والأزهار ؟ (المجموعة الوظيفيا 	ı-2
ة والأغنام ؟	ما هو المركب العضوي الذي يصنف من الأميدات ويستعمل في صناعة الأسمدة الزراعية وغذاء للماشيا 	-3
	يصنف من السكربات الاحادية ويعرف بسكر الفاكهة ويوجد في معظم الفواكه؟	-4
	- ما حجم الوعاء اللازم لاحتواء 0.06 مول من غاز النيتروجين N₂ في الظروف المعيارية STP ؟	ح.
ية الأسئلة	اقلب الورقة لبق	

Ę						الثالث:	السؤال
ضع الإشارة (\checkmark) أمام العبارة الصحيحة والإشارة ($\overset{f X}{}$) أمام العبارة الخاطئة :							
العلامة			بارة	الد			م
			ه مطهراً .	سبب فاعليته بوصفا	ل في الطب بـ	يستخدم الايثانوا	1
			تقطير التجزيئي.	ه عن طريق عملية الـ	ط إلى مكونات	يمكن فصل النف	2
	ن فقط .	ـروجير	ي النيتروجين والهيد	وية تتألف من عنصر	مركبات عض	الهيدروكربونات	3
			ىدھنية .	ينات هي ا لأحماض ال	البناء البروت	الوحدة الأساسية	4
	44.2 L	STP	ا في الظروف المعيارية	دة غازية يشغل حجم	د من أي ماد	حجم المول الواح	5
			لية:	سماء المركبات التا	اسبها من أ	ً الفراغات بما ين	ب) أملى
2- بيوتانول	 ایثیل میثیل إیثر – 2 	نويك	و بنزين — حمض الإيثا	لقي – إيثانال – كلور	- بيوتانون حا	ثان - إيثان أميد –	كلورومي
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$						`Cl	
$CH_3CH_2-O-CH_3 \qquad Cl-\overset{H}{_{{\scriptstyle -}}}-H \qquad H-\overset{H}{_{{\scriptstyle -}}}\overset{O}{_{{\scriptstyle -}}}-OH \qquad \qquad $,0	
				1			
RN	ن DNA والحمض Aا	حمض	بة للمقارنة بين ال	من العبارات التالي	با يناسبه ه	كمل الجدول بم	ج) أ
	رايبوز		، رايبوز	ديوكسي		شريط واحد	
-	N N 1 1 1 1 1 1 1						

رايبوز	ديوكسي رايبوز	شريط واحد
يخزن المعلومات الوراثية	يساعد في بناء البروتين	لولب ثنائي
RNA	DNA	وجه المقارنة
***************************************		نوع السكر
		الشكل

لك التوفيق والنجاح.	تهت الأسئلة , اسأل الله ا	اذ
***************************************	/f	

المادة / كيمياء 3-2 -/ ثاني ثانوي – مسارات عام	از ا	بِينِهُ النَّهُ النَّجُمُ النَّجُمُ النَّجُمُ النَّجُمُ النَّالَةُ النَّجُمُ النَّالَةُ النَّجُمُ النَّالَةُ النَّالِقُلْلَةُ النَّالِقُولَالِيلَالَةُ النَّالِقُلْلَةُ النَّالِقُلْلَةُ النَّالِقُلْلَالَةُ النَّالِقُلْلَةُ النَّالِقُلْلَةُ النَّالِقُلْلِلْلَالَةُ النَّالِقُلْلَالْلَالْمُ النَّالِقُلْلِقُلْلِلْلَّالَةُ النَّالِقُلْلِقُلْلِلْلَّالِقُلْلِلْلِلْلَالْمُ النَّالِكُ الْحَالِقُلْلِلْلِلْلِلْلَّالِلْلِلْلِلْلِلْلِلْلِلْلِلْلِلْلِلْلِل	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم	
ـــ/ نابي نابوي – مسارات عام الزمن / ساعتان ونصف م الدراسي //12 / ١٤٤٦هـ ل الدراسي الثالث - الدور الأول	العا	ذم الإجا	إدارة التعليم بمنطق	
المراجع	المحح	المجموع كنابنا		س1
		ثلاثون درجة فقط		10
<u> </u>	G.		م الطالب /نموذج إجابة	اسم
10	كل فقرة درجة واحدة	بحة: \ 10 درجات	وًال الأول: اختر الإجابة الصحب	الســ
	$CH_2 = CH_2 + H_2$	o	نوع التفاعل التالي هو H ₃ -CH ₂ OH	
د) تفاعلات إضافة الماء	ج) تفاعلات أكسدة		أ) تفاعل حذف الماء ب) تـ	1
			الصيغة الجزيئية للبنزين هي:	
د) C ₆ H ₆	ح) C ₈ H ₁₀	C ₆ N ₁₀	ب) (ب أ) C ₆ H ₇ (أ	2
			الصيغة العامة للأمينات:	_
د) R — N H 2	ج) R—X	R — O — F	اً) R — OH أ	3
	موعة:		*-يصنف المركب التالي CH ₂ CH ₃ – (4
د) الإيثرات	ج) الأميدات	لكحولات	أ) الكيتونات ب) ا	
		ومرات معاً بـ:	تسمى التفاعلات التي تربط فها المون	5
د) تفاعلات البلمرة	نفاعلات التكثف. ب) تفاعلات الاستبدال ج) تفاعلات الحذف د) تفاعلات البلمرة			
	اء الجسم:	الرئتين الى جميع اعض	بروتين ينقل الأكسجين في الدم من ا	c
د) الهيمو جلوبين	ج) الكيراتين	لكولاجين	أ) الأنسولين ب) اا	6
هس الضغط ودرجة الحرارة هو:	. نفسه من الجسيمات عند ن	ازات تحتوي على العدد	ينص على ان الحجوم المتساوية من الغ	_
د) شارل	ج) الأحماض الأمينية	لبروتينات	أ) مبدأ افوجادرو ب) ا	/
فإن الحجم الجديد هو:	سبح الضغط 188.0 kPa ف	.99 هو 300.0 mL وأم	اذا كان حجم غاز عند ضغط 0 kPa	8
د) 100.9 ml	ج) اا 9.000	15.9 m	ب) الـ 157.9 ml (أ	
	مات الوراثية ونقلها:	ن ويقوم بتخزين المعلو	بوليمر حيوي يحتوي على النيتروجير	
د) الأحماض الدهنية	ج) الليبيدات	البروتينات	أ) الحمض النووي ب) ا	9
	رات الكربون هي :	ط ثنائية واحدة بين ذ	هيدروكربونات تحتوي على الأقل راب	10
د) هاليدات الألكيل	ج) الألكاينات	الألكانات	أ) الألكينات ب)	10
اقلب الورقة لبقية الأسئلة				

السؤال الثاني:

5 درجات كل فقرة درجة واحدة

أ) اختر من المصطلحات العلمية ما يناسب العبارات التالية :

(البوليمرات -الكربوهيدرات - الكيرالية - البروتينات- قانون بويل - الستيرويدات)

المصطلح العلمي	العبارة	م
الكيرالية	خاصية يوجد فيها الجزيء في صورتين إحداهما تشبه صورة اليد اليمنى والأخرى تشبه صورة اليد اليسرى .	1
البروتينات	بوليمرات عضوية تتكون من أحماض أمينية مرتبطة معاً بترتيب معين .	2
قانون بويل	حجم كمية محددة من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة الحرارة.	3
البوليمرات	جزيئات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنائية المتكررة .	4
الستيرويدات	ليبيدات تحتوي تراكيها على حلقات متعددة.	5

4 درجات كل فقرة درجة واحدة

ب) أسئلة الإجابات القصيرة:

1- ماهي المركبات المسؤولة عن الكثير من الروائح المميزة للمخلوقات الميتة, والمخلوقات المتحللة ؟ الأمينات

2-ماهي المركبات التي توجد في كثير العطور والنكهات الطبيعية وفي الفواكه والأزهار ؟ (المجموعة الوظيفية) الأسترات

4- يصنف من السكريات الاحادية ويعرف بسكر الفاكهة ويوجد في معظم الفواكه؟
الفركتوز

ج - ما حجم الوعاء اللازم لاحتواء 0.06 مول من غاز النيتروجين N₂ في الظروف المعيارية STP ؟ درجة واحدة

الحجم V = عدد المولات X 22.4L

1.34 L = 22.4 X 0.06 =

اقلب الورقة لبقية الأسئلة

40	

سؤال الثالث:	11
--------------	----

أ) ضع الإشارة (\checkmark) أمام العبارة الصحيحة والإشارة (x) أمام العبارة الخاطئة :

العلامة	العبارة 5 درجات كل فقرة درجة واحدة	م
✓	يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفه مطهراً .	1
✓	يمكن فصل النفط إلى مكوناته عن طريق عملية التقطير التجزيئي .	2
×	الهيدروكربونات مركبات عضوية تتألف من عنصري النيتروجين والهيدروجين فقط.	3
×	الوحدة الأساسية لبناء البروتينات هي الأحماض الدهنية .	4
×	حجم المول الواحد من أي مادة غازية يشغل حجما في الظروف المعيارية 44.2 L STP	5

درجتان كل فراغ ربع درجة

ب) أملئ الفراغات بما يناسبها من أسماء المركبات التالية:

كلوروميثان - إيثان أميد – بيوتانون حلقي – إيثانال – كلورو بنزين – حمض الإيثانويك – ايثيل ميثيل إيثر – 2- بيوتانول

H O 	CH ₃ CH ₂ NH ₂	H H H H I	\bigcirc CI
إيثانال	إيثان أميد	2- بيوتانول	کلورو بنزین
$CH_3CH_2 - O - CH_3$	H Cl - C - H H	H O 	
ایثیل میثیل إیثر	كلوروميثان	حمض الإيثانوبك	بيوتانون حلقي

3 درجات كل فراغ نصف درجة

ج) أكمل الجدول بما يناسبه من العبارات التالية للمقارنة بين الحمض DNA والحمض RNA

رايبوز	ديوكسي رايبوز	شريط واحد
يخزن المعلومات الوراثية	يساعد في بناء البروتين	لولب ثنائي
RNA	DNA	وجه المقارنة
رايبوز	ديوكسي رايبوز	نوع السكر
شريط واحد	لولب ثنائي	الشكل
يساعد في بناء البروتين	يخزن المعلومات الوراثية	الوظيفة

انتهت الأسئلة , اسأل الله لك التوفيق والنجاح .

...../أ

المـــ ادة : كيمياء 2-3				2	السعوديا	لمملكة العربية	1
الصه ف: ثانى ثانوي مسارات					عليم	وزارة الت	
الزم نصف الزم نصف	=	رضا	ılja			إدارة تعا	
التاريخ: / / ١٤٤٦هـ	Ministry of E	duce	ation		1	ثانوية	
		ً للع	و الفصل الدراسي الثالث	ر نهایه	اختبا		
التوقيع	(2.07.16)			كتابة			
NA VICTORIO	غايت	الإد	نموذج			جة 30	الدر
التوقيع		: 7 *				-	
رقم الجلوس:	1					لطالب:	اسىم ا
	ف لكل مما يلى :-	، الحر	بيحة بوضع دائرة حول	ة الصد	تر الإجاب	إل الأول :- أخ	السو
23							
	جين فقط ؟	يدرو	عنصري الكربون واله	ي على	رية تحتوء	مركبات عضو	1
د الانزيمات	الكربوكسيل	ا ج	الهالوجينات	ب		الهيدروكر	j
17.77	D D		لية تمثل قانون شارل ؟	عية التا	ت الرياض	اي من العلاقا	2
	$\frac{P_2}{V} = \frac{P_1}{V}$	ج	$\frac{I_1}{P} = \frac{I_2}{P}$	ابا	$\frac{V_1}{T}$	$=\frac{V_2}{T}$	ij
P_1 P_2	V ₁ V ₂		$P_1 = P_2$ عن طريق عملية	که زاته	a II bi	1 ₂	3
د الاحتباس الحراري	 التقطير الكلي	_ ج	ص طریق عملیه التقطیر التجزیئی	ا ب	10000 11 NO	التكسير الـ	3
<u> </u>			نائية التالية حسب نظام				
					O.	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	4
				CH ₂ Cl		-CH ₂ CH ₃	
د دیکانوات ایزو هکسان	بروبانوات	ا ج	بيوتانوات الإيثيل	۰		هکسانوات	
	^			,	ه للبنرين	الصيغة البنائي	5
		ا ج		ب			i
			e III DAG 11 11:		11-11	<u></u>	
			ظام الــ IUBAC ؟		، النالي . H H		
				н—	1 1	-С—С—Н	6
					H OH	H H	
د 5 - میثانول	2 - بيوتانول	اح	4 - بيوتانول حلقي	اب		3 - هک	Í
أنها تختلف في الصيغة البنائية.	MANUAL DELICATION DELI	الصي	أكثر من المركبات لها	اثنان او	10000000		7
د الاسترات	الكيتونات	ا ج	المتشكلات	ب	-5-516	الالدهيد)
			ظام الــ IUBAC ؟	دسب به	۱ الدائي ۲ I	یسمی المرحب I O	
					н—(С—С—ОН	8
					11 \		
د حمض الإيثانويك	حمض الهكسانويك	ا ج	حمض الفور ميك	ب	1 تانو ىك	حمض الهب	Í
				-		الصيغة العامة	9
P-0-P	DV		O	4		-OH	í
R-O-R	R—X	[5]	$R-\ddot{C}-R$	<u> </u>	CHANNE	–он	- 51
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	4			٠	Control Control of the Control	الهدرجة هي .	10
د إضافة ماء	إضافة ماء	ا ج	إضافة هيدروجين	ب	روجين	حذف هيدر	

موقع واجباتي

أقلب الصفحة

		The same of the
	أي المركبات التالية يحتوي على مجموعة أمين ؟	11
CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	(
CH ₃ CH ₃ CH ₃ NH ₂ NH ₂	OH OH Pr Br	N
	ما نوع التفاعل التالي؟	
	н н	
TT	$-C-C-H \longrightarrow C=C + H_2$	12
171	$-C-C-H \longrightarrow C=C + H_2$	
	Ĥ Ĥ	
ج حذف هيدروجين د حذف ماء	إضافة ماء ب إضافة هيدروجين	l i
تكررة؟	جزيئات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنائية الم	13
ج الهالوجينات د البوليمرات	المونومرات ب المتشابهات	ı
Lambert of the Control of the Contro	بوليمرات عضوية تتكون من أحماض أمينية مرتبطة م	14
ج النشويات د الاحماض الامينية	البروتينات ب الكربوهيدرات	-
	تسمى الرابطة الكيميائية بين حمض أمينيين رابطة ؟	15
ج رابطة تساهمية د رابطة فلزية	7 . [7]	13
		16
	عاملاً محفزاً حيوياً يعمل على تسريع التفاعل الكيميائي	16
ج الانزيم د البروتين	السكريات ب الدهون	
	الصيغة التالية تمثل مركب ؟	
		17
ج بروتین د ستروید	سكر أحادي ب حمض أميني	1
	القاعدة النيتروجينية التي توجد في الـــ RNA ولا توجد	18
ج الجوانين (G) د السايتوسين (C)	الأدنين (A) ب اليوراسيل (U)	1
(0) 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0, 0,	أي من الصيغ التالية تمثل حمض أميني ؟	19
	اي دل الله الله الله الله الله الله الله ا	13
ÇH ₂ OH	Br A	
OH 2 CH ₂		j
OH OH	[O]	
OH H ₂ N-C-C-OH	CH_3	
H O		
	عندما يتحد سكر الجلوكور مع سكر الفركتوز ينتج سكر	20
ج السكروز د المالتوز	اللاكتوز ب الجلاكتوز	j
لواقع علية عند ثبوت درجة الحرارة. هذا نص قانون ؟	يتناسب حجم كمية محددة من الغاز عكسياً مع الضغط اا	21
ج قانون جاي لوساك د القانون العام	قانون بویل ب قانون شارل	1
	الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي العدد نف	22
ج مبدأ بويل د مبدأ شارل	مبدأ هايزنبج ب مبدأ أفوجاًدرو	1
-3	أي من الصيغ التالية تمثل (إيثيل ميثيل إيثر) ؟	23
F—O—C1 ک H ₂ N—O—Br ج	CH_3CH_2 — O — CH_3 $\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \$	1
1 0 01 - 121, 0 11		1 1



السؤال الثاني أجب عن الأسئلة التالية؟

(أ) - أكمل الجدول التالي بما يناسبه؟

أسم المركب	الصيغة البنائية للمركب
	$\bigcup_{\mathrm{Br}}^{\mathrm{Br}}$ Cl
ميثيل بنتان حلقي	
	Cl H H Br

(ب) - حل المعادلات التالية ؟

القانون العام للغازات إذا كان حجم كمية من غاز ما تحت ضغط 110 KPa ، ودرجة حرارة X 303 يساوي 2L ، وارتفعت درجة الحرارة إلى 353 K وزاد الضغط وأصبح 440 KPa فما مقدار الحجم الجديد ؟

 $3 \times 10^2 \, \mathrm{K}$ عند $3 \, \mathrm{L}$ عند $3 \, \mathrm{L}$ عند $1.5 \, \mathrm{mm}$ الموجودة في وعاء حجمه $3 \, \mathrm{L}$ عند $1.5 \, \mathrm{atm}$ وضغط ($1.5 \, \mathrm{atm}$) ؟



	ثم أجب عن جميع الأسئلة التالية في				(2) صفحه	
	N3/21Y3Y3HUY/HI/21Y4H			كيمياء 2-3		>-
	المتكاتكالم المتناسية	بسم الله الرحمن ا	رحيم	1 . 11	ة: كيمياء 2-3	
	وزارة التعليم				ه: حيمياء ٧-د ٠: ثاني ثانوي	1033
	الإدارة العامة للتعليم	رۇيــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	VISIO		٠. تائي تانوي ساعتان ونصف	
	مكتب تعليم ثانوية	30	2	رقم الجلوس	The second secon	
المسار	عاوية ر العام/ الفصل الثالث ١٤٤٦ هـ	وزارة الت	چين ميليد	رقم الشعبة		
الطالب						30در
i	السؤال الأول / اجب بعلامة (٧) أمام الع	بارة الصحيحة وع	لامة (×) أمام العبا	ارة الخاطئة لكل	ما يلي:	12
1	يمكن فصل النفط إلى مكوناته عن طريق	عملية التقطير	لتجزيئي)	(
2	الهيدروكربونات مركبات عضوية تتألف	، من عنصري ال	ربون والهيدروجين	ع فقط)	(
3	الألكينات والألكاينات هيدروكربونات تح	وي على الأقل ر	بطة ثنائية أو ثلاثية	ة واحدة على الة	رالى ((
4	تحتوي الهيدروكربونات الأروماتية على	م حلقات بنزبن ب	صفها جزءاً من ص	يغها البنانية)	(
5	يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليا	ته بوصفه مطهر		(h 2. 31 A)	(
6	يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسم	ى الانسولين)	(
7	المونومرات هي الجزيئات التي يصنع م	نها لبروتينات)	(
8	تصنيف تفاعلات المركبات العضوية يج	عل توقع نواتج ا	فاعلات أسهل)	(
9	مركبات الكربونيل مركبات عضوية تحت	وي على مجموع	C=0 2)	(
10	تختلف المتشكلات البنائية في الترتيب ا	لذي ترتبط به الذ	ات معاً)	(
11	تزود الكربو هيدرات المخلوقات الحية با)	(
12	DNA و RNA هي جزينات تخزين مع	طومات للخلية)	(
i	1 (الذي يسبق الإجابة ا	الصحيحة لكل مم	يلي	
المصا	دران الرنيسان للهيدروكربونات هما					
	النفط والغاز الطبيعي	ب	المتشكلات			
	الألكانات	۵	هاليدات الألكيل			
می مید	روكربونات على روابط أحادية فقط بين الذ	رات				
		ب ا	المتشكلات			
	الألكانات					
	الألكانات النفط والغاز الطبيعي	۵	هاليدات الألكيل			-
		١.		(
	النفط والغاز الطبيعي	١.				
	النفط والغاز الطبيعي ان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولد	د کنها تختلف في د	بيغها البنائية			
. مرکبا	النفط والغاز الطبيعي ان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولك المتشكلات	د کنها تختلف في د ب ب د	ميغها البنائية الألكانات النفط والغاز الم	طبيعي		
. مرکبا	النفط والغاز الطبيعي ان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولما المتشكلات الألكيل هاليدات الألكيل	د کنها تختلف في د ب ب د	ميغها البنائية الألكانات النفط والغاز الم	طبيعي		
. مرکبا	النفط والغاز الطبيعي أن او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولد المتشكلات هاليدات الألكيل ت عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أك	د کنها تختلف في د ب د ثر مرتبطة برابط	سيغها البنائية الألكانات النفط والغاز الم تساهمية مع ذرة	طبيعي		
. مرکباد	النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي ان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولك المتشكلات هاليدات الألكيل على ذرة هالوجين أو أكا هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل	د کنها تختلف في د ب د ثر مرتبطة برابط	سيغها البنائية الألكانات النفط والغاز الم تساهمية مع ذرة ا	طبيعي		
. مرکباد	النفط والغاز الطبيعي النفط والمغاز الطبيعي ان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولا المتشكلات هاليدات الألكيل على ذرة هالوجين أو أكا هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي	د کنها تختلف في د ب شر مرتبطة برابط ب	سيغها البنائية الألكانات النفط والغاز الم تساهمية مع ذرة ا	طبيعي		
. مرکباد	النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي ان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولا المتشكلات هاليدات الألكيل على ذرة هالوجين أو أكا هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي م المركب ذي الصيغة البنائية التالية	د کنها تختلف في د پ شر مرتبطة برابط پ پ	بيغها البنائية الألكانات النفط والغاز الم تساهمية مع ذرة ا الألكانات المتشكلات	طبيعي كربون أليفاتية		
- مرکباد - مرکباد	النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي ان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولا المتشكلات هاليدات الألكيل على ذرة هالوجين أو أك هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي م المركب ذي الصيغة البنائية التالية البروبان	د کنها تختلف في د پ شر مرتبطة برابط پ الم	بيغها البنائية الألكانات النفط والغاز الم تساهمية مع ذرة ا الألكانات الألكانات المتشكلات فلوروايثان	طبيعي كربون أليفاتية		
- مرکباد - مرکباد	النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي ال أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولا المتشكلات هاليدات الألكيل على ذرة هالوجين أو أك هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي م المركب ذي الصيغة البنائية التالية البروبان هكسانول حلقي	د کنها تختلف في د پ شر مرتبطة برابط پ الم	بيغها البنائية الألكانات النفط والغاز الم تساهمية مع ذرة ا الألكانات الألكانات المتشكلات فلوروايثان	طبيعي كربون أليفاتية ولوين)		

استعن ب	الله ثم أجب عن جميع الأسئلة التالية في		(2) صفحه
<u> </u>	ا اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية	H-C-	<u> کیمی</u> اء 2-3
i	هکسانول حلقی	ب	البروبان
5	میثیل بنزین (تولوین)	3	فلوروايثان
	ا اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية		
i	البروبان	ا ب	میثیل بنزین (تولوین)
5	فلوروايثان	A	هکسانول حلقی
	اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية	H - C - C	
i	هاليدات الألكيل	ب ب	میثیل بنزین (تولوین)
5	2 - بروبانون (الأسيتون)	د	فلوروايثان
	كملة التفاعل التالي + ٢٠٠٠	-н →	H-Ç-Ç-
í	HF	ا ب	CH ₄
5	H ₂	3	H₂O
On Control of	جزيئات كبيرة تتكون من العديد من الوحداء	المتكررة	
1	الحمض النووي	ب ا	الليبيدات
5	البوليمرات	٠	الأحماض الدهنية
1070	بوليمرات حيوية تتكون من أحماض أمينية ا		
j	الليبيدات الليبيدات	ب	الجلوكوز
5	البروتينات	3	الحمض النووي
1000	سمىفي كثير من الأحيان سكر الدم		200
	الليبيدات	ا ب	النشا
5	الحمض النووي	3	الجلوكوز
	جزيئات حيوية كبيرة غير قطبية		
1	الأحماض الدهنية	ب	الجلوكوز
٦	الحمض النووي	3	الليبيدات
	أحماض كربوكسيلية طويلة السلاسل تحتوء	ئی ما بین 2	
i	الحمض النووي	ب	النشا
5	البروتينات	3	الأحماض الدهنية
	وليمر حيوي يحتوي على النيتروجين ويقو	المعلومات ا	لوراثية ونقلها
i	الأحماض الدهنية	ب	البروتينات
5	الليبيدات	د	الحمض النووى
100000	اذا كان حجم غاز عند ضغط 99.0kPa هو	3 وأصبح ال	ضغط 188.0kPa فما الحجم الجديد؟
i	157.9 L	ا ب	200.9 L
5	15.9 L	3	100.9 L
	NG:		رجة الحرارة تحتوي على العدد نفسه من الجسير
i	يسل سي المجادرو	ى ب ا	رب البروتينات
٦	الحمض النووي	3	الليبيدات

ألهمكم الله الصواب وسدد خطاكم انتهت الأسئلة

.....

وزارة التعليم الادادة العامة للتعليم الادادة العامة للتعليم السوال الأول / اجب بعلامة (/) أمام العبارة الصحد يمكن فصل النفط إلى مكوناته عن طريق عملية المنافيذات والألكاينات هيدروكربونات تحوي على الألكينات والألكاينات هيدروكربونات تحوي على يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفه يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفه المونومرات هي الجزيئات التي يصنع منها لبروة المونومرات هي الجزيئات التي يصنع منها لبروة مركبات الكربونيل مركبات العضوية يجعل توقع أمركبات الكربونيل مركبات العضوية تحتوي على المنافية في الترتيب الذي ترتيم الكربو هيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والله تزود الكربو هيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والله المسلم الألكانات النقط والغاز الطبيعي النوبين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النقط والغاز الطبيعي النيانية التالية النائية التالية النوبان		المتلككالعَيَّتُ السِّعِوْنَ مِن			كيمياء 2-3	
الادادة العامة المتعاده السوال الأول / اجب بعلامة (/) أمام العبارة الصحد يمكن فصل النفط إلى مكوناته عن طريق عملية المنافيذات والألكاينات هيدروكربونات تحوي على الألكينات والألكاينات هيدروكربونات تحوي على يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفه يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفه المونومرات هي الجزيئات التي يصنع منها لبروة المونومرات هي الجزيئات التي يصنع منها لبروة مركبات الكربونيل مركبات العضوية يجعل توقع ألا تختلف المتشكلات البنائية في الترتيب الذي ترتيم مركبات الوبي هيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والمنافقة المنافقة المنافقة والمنافقة والمنافقة المنافقة والمنافقة والمنافقة والمنافقة والمنافقة المنافقة المنافقة المنافقة المنافقة المنافقة المنافقة والمنافقة المنافقة المنافقة المنافية النافية النافية المنافية المنافية المنافية المنافية النافية النافية النافية المنافية المنافية المنافية النافية النافية النافية النافية النافية النافية النافية المنافية النافية النافية النافية النافية النافية النافية المنافية المنافية النافية النافية المنافية المنافية المنافية النافية النافية المنافية المنافية النافية المنافية النافية المنافية النافية النافية المنافية المنافية النافية المنافية النافية النافية المنافل حلقي		31 OF S - ST -	بسم الله الرحمن ا	رحيم	الــمـــادة: كيميا،	ياء 2-3
السوال الأول / اجب بعلامة (٧) أمام العبارة الصحال المهدر وكربونات مركبات عضوية تتألف من عنصا الهيدر وكربونات مركبات عضوية تتألف من عنصا الألكينات والألكاينات هيدر وكربونات تحوي على المعتدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفه يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى الانسولم المونومرات هي الجزينات التي يصنع منها لبروت المونومرات هي الجزينات التي يصنع منها لبروة مركبات الكربونيل مركبات العضوية يجعل توقع نقلات المربونيل مركبات العضوية تحتوي على المتثلكات البنانية في الترتيب الذي ترتبع المحدران الرئيسان للهيدروكربونات تخزين معلومات للقطورات المخلوقات الحية بالطاقة والمنافئة المنافئة المنافئة والمنافئة والمنافئة المنافئة المنشكلات المتشكلات المنشكلات المنشكلات المنشكلات المنشكلات المنافئة النافئة المنافئة النافئة المنافئة النافئة النا				:	الــصــف: ثاني ن	5.00 Sept. 10 Sept. 1
الهيدروكربونات مركبات عضوية تتألف من عنص الهيدروكربونات مركبات عضوية تتألف من عنص الهيدروكربونات مركبات عضوية تتألف من عنص تحتوي الهيدروكربونات الأروماتية على حلقات بوسفة يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفة يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى الانسولي المونومرات هي الجزينات التي يصنع منها لبروة مركبات الكربونيل مركبات العضوية يجعل توقع أمركبات الكربونيل مركبات العضوية تحتوي على وتوقع المتشكلات البنانية في الترتيب الذي ترتبه الذي ترتبه المتشكلات البنانية في الترتيب الذي ترتبه المصدران الرئيسان للهيدروكربونات تخزين معلومات للوالكانات المنتف والغاز الطبيعي النقط والغاز الطبيعي النوبان المكلب ذي الصيغة البنانية التالية التالية المهابي المكلوبان المكلوبان والمكلوبان المكلوبان والمقات الطبيعي النوبان المكلوبان ا		نموذج	عابة		الزمـــن ساعتان رقم الجلوس رقم الشعبة	
الهيدروكريونات مركبات عضوية تتألف من عنص الأكينات والألكينات هيدروكربونات تحوي على التحتوي الهيدروكربونات الأروماتية على حلقات بوصفة يستخدم الايشانول في الطب بسبب فاعليته بوصفة يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى الانسولم تصنيف تفاعلات المركبات التي يصنع منها لبروة مركبات الكربونيل مركبات العضوية يجعل توقع نقل مركبات الكربونيل مركبات العضوية تحتوي على التختلف المتشكلات البنانية في الترتيب الذي ترتبه تزود الكربوهيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والمسدران الرئيسان للهيدروكربونات تخزين معلومات للمسدران الرئيسان للهيدروكربونات هما الشفط والغاز الطبيعي المتشكلات المركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات الألكانات المسوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي ما المركب ذي الصيغة البنائية التالية على النوبان النبوبان المركب ذي الصيغة البنائية التالية على البروبان البروبان		السؤال الأول / اجب بعلامة (عبارة الصحيحة وع	لامة (×) أمام العبار	بارة الخاطئة لكل مما يلي:	:
الهيدروكريونات مركبات عضوية تتألف من عنص الأكينات والألكينات هيدروكربونات تحوي على التحتوي الهيدروكربونات الأروماتية على حلقات بوصفة يستخدم الايشانول في الطب بسبب فاعليته بوصفة يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى الانسولم تصنيف تفاعلات المركبات التي يصنع منها لبروة مركبات الكربونيل مركبات العضوية يجعل توقع نقل مركبات الكربونيل مركبات العضوية تحتوي على التختلف المتشكلات البنانية في الترتيب الذي ترتبه تزود الكربوهيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والمسافران الرئيسان للهيدروكربونات تخزين معلومات للسوال الثاني / ضع دائرة على المقط والغاز الطبيعي المتشكلات المركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات الألكانات المركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات المنتشكلات النفط والغاز الطبيعي المنائية التالية التالية التالية التالية التالية التالية المركب ذي الصيغة البنائية التالية التالية البوبان	1	يمكن فصل النفط إلى مكونا	ق عملية التقطير	التجزيئي		ノ)
تحتوي الهيدروكربونات الأروماتية على حلقات بوصفة يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفة يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى الانسولم المونومرات هي الجزيئات التي يصنع منها لبروة مركبات الكربونيل مركبات العضوية يجعل توقع في مركبات الكربونيل مركبات العضوية تحتوي على أو تختلف المتشكلات البنائية في الترتيب الذي ترتبه تزود الكربوهيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والمسالم و RNA هي جزيئات تخزين معلومات للسوال الثاني / ضع دائرة على النفط والغاز الطبيعي المتشكلات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النومين أو أكثر مرتبط السم المركب ذي الصيغة البنانية التالية التالية البروبان	2				ن فقط	/)
يستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوصفه يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى الانسولم المونومرات هي الجزينات التي يصنع منها لبروة تصنيف تفاعلات المركبات العضوية يجعل توقع المركبات الكربونيل مركبات عضوية تحتوي على مركبات الكربونيل مركبات عضوية تحتوي على التخلف المتشكلات البنانية في الترتيب الذي ترتبه الذي ترتبه المحلوقات الحية بالطاقة والموالم الشاني / ضع دائرة على السؤال الثاني / ضع دائرة على المحدران الرئيسان للهيدروكربونات هما المخلوقات الخائات المؤلكاتات المؤلكاتات الألكاتات الألكاتات الألكاتات المؤلكات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكاتات الألكاتات الألكاتات الألكاتات الألكاتات المؤلكيل النوبان الو أكثر مرتبط المركب ذي الصيغة البنانية التالية التالية البروبان البروبان المؤلكيل البروبان المؤلكيل المؤ	3	الألكينات والألكاينات هيدرو	على الأقل ر	بطة ثنائية أو ثلاثية	ية واحدة على التوالي	
يتكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى الانسوله المونومرات هي الجزيئات التي يصنع منها لبروة تصنيف تفاعلات المركبات العضوية يجعل توقع نه مركبات الكربونيل مركبات عضوية تحتوي على المختلف المتشكلات البنائية في الترتيب الذي ترتبه التزود الكربوهيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والم المحدران الرئيسان للهيدروكربونات هما السؤال الثاني / ضع دائرة على المحدران الرئيسان للهيدروكربونات هما الألكانات الألكانات الألكانات المكنونة المجابلة فقط بين الذرات الألكانات المكتشكلات المتشكلات المتشكلات المتشكلات المائيل المتشكلات المائيل ا	4	تحتوي الهيدروكربونات الأر	ى حلقات بنزبن بر	صفها جزءاً من صر	سيغها البنائية	
المونومرات هي الجزيئات التي يصنع منها لبروة تصنيف تفاعلات المركبات العضوية بجعل توقع في مركبات الكربونيل مركبات عضوية تحتوي على والمنتف المنشكلات البنائية في الترتيب الذي ترتبه تزود الكربو هيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والمالة و		يستخدم الايثانول في الطب	بته بوصفه مطهر			/)
تصنيف تفاعلات المركبات العضوية يجعل توقع فا مركبات الكربونيل مركبات عضوية تحتوي على المركبات عضوية تحتوي على المحتلف المتشكلات البنانية في الترتيب الذي ترتيم تزود الكربوهيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والمحتران المرئيسان للهيدروكربونات هما المصدران الرئيسان للهيدروكربونات هما المتفط والغاز الطبيعي النقط والغاز الطبيعي النقط والغاز الطبيعي النقط والغاز الطبيعي المتشكلات المتشكلات المتشكلات المتشكلات المتشكلات المتشكلات النقط والغاز الطبيعي المتشكلات المتشكلات النقط والغاز الطبيعي المتشكلات المتفوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط المركب ذي الصيغة البنانية التالية التالية التالية المحسانول حلقي المحسانول حلقي	6	يتكون شعر الإنسان من بروت	ىي الانسولين			X
مركبات الكربونيل مركبات عضوية تحتوي على المختلف المتشكلات البنائية في الترتيب الذي ترتبه الذي ترتبه الديدة الكربو هيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والحمدران الربيسان للهيدروكربونات هما النفط والمغاز الطبيعي النفط والمغاز الطبيعي المعدروكربونات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات الألكانات النفط والمغاز الطبيعي النفط والمغاز الطبيعي النفط والمغاز الطبيعي المحدران او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات المتشكلات المتشكلات المتشكلات النفط والمغاز الطبيعي النفط والمغاز الطبيعي المركب دي الصيغة البنانية التالية المحدران الروبان البروبان المحسانول حلقي البنانية التالية التالية البروبان المحسانول حلقي	7	المونومرات هي الجزيئات ا	منها لبروتينات			X
تختلف المتشكلات البنائية في الترتيب الذي ترتبع الرود الكربو هيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والحدد الكربو هيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والحدد المحدران الرئيسان للهيدروكربونات هما النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي الألكانات الألكانات النفط والغاز الطبيعي الألكانات النفط والغاز الطبيعي المحدروكربونات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات المتشكلات المتشكلات المتشكلات المتشكلات المتشكلات المتشكلات النفط والغاز الطبيعي المائيل النفط والغاز الطبيعي المركب ذي الصيغة البنائية التالية التالية البروبان البروبان المكسانول حلقي	8					/)
الزود الكربوهيدرات المخلوقات الحية بالطاقة والدي المحلومات الدي المحلومات الدي المحلومات الدي المحلومات الدي المحدران الرئيسان للهيدروكربونات هما النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي الألكانات الألكانات الألكانات الألكانات المحدروكربونات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات المحدوكربونات المحدود الألكيل المتشكلات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النووبان المحدود الم	- 10.00					
المصدران الرئيسان للهيدروكربونات تخزين معلومات للالمصدران الرئيسان للهيدروكربونات هما النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي هيدروكربونات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي المتشكلات المتشكلات المتشكلات الألكيل المتشكلات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النبوبان البروبان البروبان البروبان المكسانول حلقي						
السوال الثاني / ضع دائرة على المصدران الرئيسان للهيدروكربونات هما النقط والغاز الطبيعي الألكانات هيدروكربونات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات النقط والغاز الطبيعي النقط والغاز الطبيعي مركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات المتشكلات هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل هاليدات الألكيل النقط والغاز الطبيعي النقط والغاز الطبيعي النقط والغاز الطبيعي البنائية التالية على البروبان البروبان				نائية		V)
المصدران الرئيسان للهيدروكربونات هما النفط والغاز الطبيعي الألكانات هيدروكربونات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات الألكانات الألكانات النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي المتشكلات المتشكلات المتشكلات الألكيل المتشكلات الألكيل النفط والغاز الطبيعي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي البروبان اللروبان	12	DNA و RNA هي جزيناه	علومات للخلية	VF4/6 J.F.		
النفط والغاز الطبيعي الألكانات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات الألكانات النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي مركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات الألكيل هاليدات الألكيل ماليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي البنائية التالية على البروبان البروبان البروبان المكسانول حلقي	Í	السوال	، دائرة على الحرف	الذي يسبق الإجابة اا	الصحيحة لكل مما يلي	
الألكانات هيدروكريونات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات النفط والغاز الطبيعي مركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات هاليدات الألكيل ركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية	لمصد	دران الرئيسان للهيدروكربونان				
هيدروكربونات على روابط أحادية فقط بين الذرات الألكانات النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي مركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات المتشكلات هاليدات الألكيل مكبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي البروبان البروبان		النفط والغاز الطبيعي	ب	المتشكلات		
الألكانات النفط والغاز الطبيعي مركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات هاليدات الألكيل ركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي ما اسم المركب ذي الصيغة البنانية التالية البروبان هكسانول حلقي		الألكائات	3	هاليدات الألكيل	ل	
النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي المتشكلات المتشكلات الألكيل المتشكلات الألكيل المائد عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي البنائية التالية التالية البروبان البروبان البروبان المكسانول حلقي	، ھيدر	روكربونات على روابط أحادية	ارات			
مركبان او أكثر لهما الصيغة الجزيئية نفسها ولكنها تختلف المتشكلات هاليدات الألكيل ركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية البروبان البروبان هكسانول حلقي		الألكائات	ب	المتشكلات		
المتشكلات هاليدات الألكيل ركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية البروبان هكسانول حلقي			۵	هاليدات الألكيل	ل	
هاليدات الألكيل ركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية البروبان هكسانول حلقي	مركيا		كنها تختلف في ه			
ركبات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرتبط هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية البروبان البروبان هكسانول حلقي			ب	الألكانات		
هاليدات الألكيل النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية البروبان البروبان هكسانول حلقي			١	النفط والغاز الط		
النفط والغاز الطبيعي النفط والغاز الطبيعي ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية البروبان البروبان هكسانول حلقي	ركبات				ة كربون اليفاتيه	
ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية الاللية البروبان البروبان هكسانول حلقي		1970 W. S. S. S. S. S. S.		الألكانات		
البروبان هکسانول حلقي			— J H H	المتشكلات		
هکسانول حلقي	ما است		_ h h	. 12 1 12		
OH T		1000 100 100 100 100 100 100 100 100 10	-	فلوروایثان	7	
The second secon	, al 1 a		он -	میثیل بنزین (تو	ِنوبویں)	
ما اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية ميثيل بنزين (تولوين)		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	- 🔾 -	هكسانول حلقي		
مینین بنرین (نونوین) فلوروایشان				C	(3	

ستعن ب	بالله ثم أجب عن جميع الأسئلة التالية في		(2) صفحه
	- c - c - н	·	کیمیاء 2-3
ے ما	ا اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية ألله الم		
	هكسانول حلقي	البرويان	18
7	میثیل بنزین (تولوین)	فلوروايثان	
٤ _: ما	ا اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية		
	البروبان	میثیل بنزین	(تولوين)
7	فلوروایثان	هکسانول حا	ق <i>ي</i>
	اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية الحاء السم	н	3.74;
	هاليدات الألكيل	میثیل بنزین	(تولوین)
(2 - بروبانون (الأسيتون)		فلوروايثان
	كملة التفاعل التالي عملة التفاعل التالي	н - С - С - н	
	HF	нн	CH ₄
(H ₂	H₂O	
0.0000	- جزيئات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنائية ا		
lateta da la	الحمض النووي	الليبيدات	
(البوليمرات	الأحماض الا	دهنية
	بوليمرات حيوية تتكون من أحماض أمينية ترتبط بروا		
	الليبيدات	الجلوكوز	
(البروتينات	الحمض النو	75.9
	سمىفي كثير من الأحيان سكر الدم		
	الليبيدات	النشا	
1	الحمض النووي	الجلوكوز	
	جزيئات حيوية كبيرة غير قطبية	33 3 .	
• •	الأحماض الدهنية	الجلوكوز	
7	الحمض النووي	الليبيدات	
	أحماض كربوكسيلية طويلة السلاسل تحتوي عادة علم		ن الكريون
	الحمض النووي	النشا	0,3,5
(البروتينات	الأحماض الد	دهنية
	مبرويــــــــــــــــــــــــــــــــــــ		
	الأحماض الدهنية	البروتينات	
	الليبيدات	الحمض النو	
(1 – 1	اذا كان حجم غاز عند ضغط 99.0kPa هو 300.0mL	(I) to 1	DO 00 000
	157.9 L	200.9 L	13777
. 10	ا 15.9 L المحمد المتراب قيمت الفات التراب عند المتراب عند المتراب المتراب المتراب المتراب المتراب المتراب	100.9 L	11 •
: — I	ينص على ان الحجوم المتساوية من الغازات عند نفسر		كلوي على العدد تعسه من الجسر
1	مبدأ أفوجادرو	ب البروتينات	
<u>-</u>	الحمض النووي	د الليبيدات	

موقع واجبات الله الصواب وسدد خطاكم انتهت الأسئلة



المادة: الكيمياء ٢-٣ وزارة التعليم الصف: نظام المسارات ـ السنة Ministry of Education





ئ الله	المُلْكَمِّةُ الْجُرَّزِ بْيَّتُمُ السُّنْعُو
يويد ن	and a second contract to the second
	وزارة التّعالمي

	ور الأول) للعام ١٤٤٦ هـ	ي التالث (الا	أسئلة اختبار الفصل الدراس	
	الصف:	3	······································	الاسا
ا يلي:	مة (×) أمام العبارة الخاطئة لكل مم	الصحيحة وعلا	مؤال الأول / اجب بعلامة (٧) أمام العبارة	الد
)	يئي	بة التقطير التجز	مكن فصل النفط إلى مكوناته عن طريق عمله	ا پ
)	ن والهيدروجين فقط	عنصري الكربور	لهيدروكربونات مركبات عضوية تتألف من	is
)	ثنائية أو ثلاثية واحدة على التوالي	للى الأقل رابطة	لألكينات والألكاينات هيدروكربونات تحوي ع	3
)	ها جزءاً من صيغها البنائية	ت بنزبن بوصف	حتوي الهيدروكربونات الأروماتية على حلقا	2
)		سفه مطهرأ	ستخدم الايثانول في الطب بسبب فاعليته بوه	ي
)		الانسولين	تكون شعر الإنسان من بروتين ليفي يسمى	ي ا
)		روتينات	لمونومرات هي الجزيئات التي يصنع منها لب	is
)	لات أسهل	قع نواتج التفاع	صنيف تفاعلات المركبات العضوية يجعل توا	2
)			ركبات الكربونيل مركبات عضوية تحتوي ع	
)		- CATALON AND AND AND AND AND AND AND AND AND AN	ختلف المتشكلات البنائية في الترتيب الذي تر	
)			زود الكربوهيدرات المخلوقات الحية بالطاقة	
)		، للخلية	DNA و RNA هي جزيئات تخزين معلومات	
٥	سبق الإجابة الصحيحة لكل مما يلم		صدران الرئيسان للهيدروكربونات هما	الم
	المتشكلات	.	النفط والغاز الطبيعي	
	هاليدات الألكيل	3	الألكانات	
	المتشكلات		هيدروكربونات على روابط أحادية فقط بين الذراء الألكانات	هي ه
	هاليدات الألكيل	ر ب	الانقط والغاز الطبيعي	
			التعطور الصبيعي المنطقة المراينية نفسها ولكنا	ا مر
	مه الباليات الألكاتات	ب حس <i>ت دي صي</i> ب	ببان أو أكثر تهما التقيمة البريتية تعملها وتتم	<i>,</i> .
	النفط والغاز الطبيعي	3	هاليدات الألكيل	



ه ـ مر ا ا	بات عضوية تحتوي على ذرة هالوجين أو أكثر مرة هالوجين أو أكثر مرة هاليدات الألكيل	ابر,بده اب	الألكانات
٦	النفط والغاز الطبيعي	3	المتشكلات
	اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية الحركب ألي الصيغة البنائية التالية		
Í	البروبان	ا ب	فلوروايثان
ح	هكسانول حلقي	۷	میثیل بنزین (تولوین)
۲ ـ ما ا	اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية الر	.1-1	
i	میثیل بنزین (تولوین)	ب	هكسانول حلقي
٦	فلوروايثان	اد	البرويان
۷ _ ما ا	اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية علم السركب ألم المركب المركب المسيغة البنائية التالية المركب المركب	н	
i	هكسانول حلقي	ب	البروبان
٦	میثیل بنزین (تولوین)	۱	فلوروايثان
۸ -: ما	اسم المركب ذي الصيغة البنائية التالية		
i	البروبان	ب	میثیل بنزین (تولوین)
ح	فلوروايثان	7	هكسانول حلقي
٩ _ ما اد	سم المركب ذي الصيغة البنائية التالية الحالية المركب	н — с —	
i	هاليدات الألكيل	ا ب	میثیل بنزین (تولوین)
5	2 - بروبانون (الأسيتون)	اد	فلوروايثان
۱۰_ تک	ملة التفاعل التالي + حج>>=>	н →	н-с-с-
i	HF	ب	CH ₄
ح	H ₂	اد	H₂O
- 11	جزينات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنانيا	تكررة	
i	الحمض النووي	ب	الليبيدات
ح	البوليمرات	۵	الأحماض الدهنية
	وليمرات حيوية تتكون من أحماض أمينية ترتبط بر	ط ببتيدية	
i	الليبيدات	ب	الجلوكوز
٦	البروتينات	د	الحمض النووي
۱۳_ یس	مىفي كثير من الأحيان سكر الدم		
i	الليبيدات	ب	النشا
٦	الحمض النووي	د	الجلوكوز
۱٤ _ جز	زيئات حيوية كبيرة غير قطبية		
i	الأحماض الدهنية	ب	الجلوكوز
٦	الحمض النووي	د	الليبيدات
1 _ 10	حماض كربوكسيلية طويلة السلاسل تحتوي عادة ع	ما بین ۲	و ٤٤ ذرة من الكربون
Í	الحمض النووي	ب	النشا
٦	البروتينات	د	الأحماض الدهنية
	ليمر حيوي يحتوي على النيتروجين ويقوم بتخزين	علومات ا	وراثية ونقلها
j	الأحماض الدهنية	ب	البروتينات
ح	الليبيدات	۵	الحمض النووي



السوال الأول :.

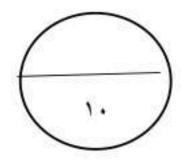
1.

اختاري الإجابة الصحيحة في كلا مما يلي:.

لحرارة بشكل جيد : -	رق والسحب وموصلة للكهرباء وا	١/اعناصر قابلة للطر
ج ــ الملافلزات	ب - اشباه الفلزات	أ ــ الفلزات
	ية لاي تفاعل موزن بالعلاقة : -	٢ / يتم حساب عدد النسب المولد
ج -(n+1)	n-1 — ♀	2n² - 1
		۳ / شکل جزيء AlCl3
ج – مثلث مستو	ب ــ مثلث هرمي	أ ـ خطي
		٤/ وحدة الطاقة العالمية
ج- نيوتن	ب ـ هيرتز	ا - متر
	ة الطاقة تصبح في حاله	٥ / عندما تكتسب الكترونات الذر
ج- أثارة	ب – استقرار	ا _ تأین
	الملح للصيغة التالية	۹CuSo₄.5H2O _ ٦- اسم
ج- كبريتات الفضة ثنائية الماء	ب - كبريتات النحاس ثلاثية الماء	أ- كبريتات النحاس خماسية الماء
	تراق الخشب:	٧- المادة المحددة للتفاعل في احا
ج- ثاني أكسيد الكربون	ب ــ الاكسجين	أ_ الخشب
	مدث تدا خ ل بین :	۸ /تتکون رابطة سیجما عندما یـ
ج - المجال F والمجال F	ب - المجال S والمجال S	أ - المجال S والمجال d
	لكهروسالبية هو عنصر :	٩ / العنصر الذي له اعلى قيمة ل
ج – الهيدروجين H	ب – الصوديوم Na	أ- القلور F
باسم	ي يوصل محلوله النيار الكهربائي	١٠ / يسمى المركب الايوني الذ
ج – الايون السالب	ب - الالكتروليت	١ – الايون الموجب
	في الجدول الدوري لها نفس:	١١ / عناصر المجموعة الواحدة
ج - الخواص الفيزيائية	ب ــ التوزيع الالكتروني	أ ـ عدد الكترونات التكافؤ
	ج – اللافلزات ج – مثلث مستو ج – مثلث مستو ج - نیوتن ج - کبریتات الفضة ثنانیة الماء ج - المجال F والمجال F باسم ج – الایون السالب	بة لاي تفاعل موزن بالعلاقة : - الله الله الله الله الله الله الله الل

Twitter			
		على اللافلزات فقط :	١٢ / ما المجموعة التي تحتوي
د ــ المجموعة ١٨	ج – المجموعة ١٥	ب – المجموعة ١٣	أ – المجموعة الاولى
		الدوري حسب	١٣ / رتبت العناصر في الجدول
د ــ الالكترونات التكافؤ	ج – التوزيع الالكتروني	ب - الكتل المولية	أ -اعدادها الذرية
***************************************		<i>ىلى</i> قانون حفظ	٤ ١- تعتمد الحسابات لكيميائية ع
د- النسب المولية الثابتة	ج- النسب المولية المتضاعفة	ب ــ الكتلة	ا_ الطاقة
•	••••	يمات المتحركة خواص	٥١- اعتقد دي برولي: أن للجس
د۔ فلزات	ج- ذرت	ب ــ موجات	ا_ جسیمات
		يد الهيدروجين H2O2 هي:	١٦ / الصيغة الأولية لمركب فوق أكس
د -H _{1/2} O _{1/2}	НО- ट	H ₂ O- →	H ₂ O ₂ - \(\)
		الكوبلت II سداسي الماء:	۱۷ / أي الصيغة التالية تمثل كلوريد
د - CCl ₂ .6H ₂ O	CaCl ₂ .5H ₂ O - さ	CoCl₂.6H₂O - ♀	KCl ₂ .4H ₂ O – \
	وعة:	ي 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² يقع في المجه	۱۸ / عنصر توزیعه الالکترونم
د - السادسة	ج — الخامسة	ب - الثانية	أ ــ الاولى
بانية هي : -	بد -OH ينتج مركب صيغته الكيم	وم +Al3 مع ايونات الهيدروكسي	١٩ / عند اتحاد أيونات الالوميني
د - Al(OH)3	ج - Al ₂ O ₃ - ج	ب - AIPO	AICI ₃ – ^j
*		كلوات :	٢٠ / الصيغة الكيميائية لايون ال
د - ClO2	ج - ClO3	ب - ClO4	cio - i
().			

الصفحة التالية



السؤال الثاني :.

أ_ضعي كلمة (صح) أو (خطأ) أمام العبارات التالية :.

١ / الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية
٢/ مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d
٣/ اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي
٤/ وفق مبدأ باولي لا يزيد عدد الالكترونات في مستوى الفرعي الواحد عن إلكترونين يدوران في اتجاهان متعاكسان.
٥/ يتطلب حل مسألة الحسابات الكيميانية كتابة معادلة كيميانية موزونة
٦/ الشكل الهندسي للمركب CH4 هو رباعي الأوجه المنتظم
اسم المركب الايوني التالي KCl هو أكسيد البوتاسيوم
٨/ المجال الفرعي S يأخذ الشكل المعقد

ب ضعى المصطلح العلمي المناسب في الفراغ الصحيح:-

(المادة المحددة – الحمض الاكسجيني – الايون الاكسجيني السالب – الفوتون – تركيب لويس _ الرابطة الايونية _ الرابطة الايونية _ الشبكة البلورية)

- ١ (.... الحمض الذي يتألف من الهيدروجين وايون اكسجيني
 - ٢ (.....) ترتيب الكترونات التكافؤ في الجزيء
- ٣ (.....) المادة التي تستهلك كليا في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة
 - ٤ (.....)جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة





<u>, .</u>	المردود المئوية؟	0 للناتج فما هي نسبة	طي 1.433g.	د الف		.685g	 مئلة التالية دود النظري	السؤال الثالث الجيبي عن الأس ١/ اذا كان المرا حسب التفاعل:
		الأكسجين 08 ؟	ىيوم I ₉ K و	بوتاس	كون من اا	يوني الم	ة المركب الأ	۲/ أكتبي صيغا
العنصر	ئتروني	التوزيع الألكتروني		رقم	لتأكسد	عدد ا	الصيغة الكيميائية	
			er e					
						;2	فبات التاليا	٣/ سمي المرة
	NaCl	кон			MgO			NaBr
	••••••		**			*******		
<u>Ne</u>		→					-91%: 	
	الكتروني التالي :	اصر ذات التوزيع الا	ي اليها العن	تثتم	ورة التي	عة والد	أ والمجمو	٤/ حددي الفئة
		العنصر		عة	المجموع	لدورة	الفئة ا	
		[He] 2s	2					

.. انتهت الأسئلة ... تمنياتي لكن بالتوفيق الدائم معلمة المادة / أ/ بدرية الشهراني

 $[Ne]3S^23p^1$

المادة: كيمياء 2-3 الدور: الثاني		بسم الله الرحمن الرحيم	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم	
الزمن: ساعتان ونصف الاسم:		ارة التعــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	الإدارة العامة للتعليم إدارة التعليم ثانوية	١
		ممایلی :	ا وال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل	السر
الكيمياء الفيزيانية		r		1
الكيمياء الحرارية	ب			
الكيمياء العضوية	5	در اسة عنصر الكريون	فرع من فروع علم الكيمياء تهتم بد	1
الكيمياء الغير عضوية	1		., , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	
	$\exists \exists$			i
R-OH R-O-R	اب ا	5		
R-O-K R-X		ده لات	الصيغة العامة للكد	2
RCOOH	ع ا			
	닉븝			H
الفركتوز				ļ
الجلوكوز	ابا	كيز عالى ويسمى سكر الدم	سكر سداسي الكربون يوجد في الدم بترة	3
الجلاكتوز				
السكروز				<u></u>
قانون بویل	ĺ			
قانون جاي _ لوساك	اب	ي على العدد نفسه من الجسيمات	الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوج	4
قانون دالتون	ع ا	ة والضغط	عند نفس درجة الحرار	*
مبدأ أفوجادرو	د			
ملح ، ماء		7		Ī
استر، ماء	با	# 05400 mmaa soogaa maaagaa		_
حمض ، ماء	5	مع الكحولات ينتج دائما	عند تفاعل الأحماض الكربوكسيلية ه	5
کحول ، ماء	دا			
الألكاينات	一一	- q		
الألكينات	ب ا			
الألكانات	-	لصيغة العامة لــــ	الصيغة CnH2n-2 تمثل ال	6
الألكيلات	_ L			
	4H			一
کلورو بنزین کلیمه انثان				
كلورو إيثان	اب ا	CILCI		7
کلورو میثان	_ <u> </u>	CH ₃ Cl	الاسم النظامي للمركب	
کلورو بروبان				Ļ
تخزين المعلومات الوراثية				
صنع البروتينات	ب	RN	وظیفة حمض A	8
تخزين الطاقة	٤ ا			ັ
نقل الاوكسجين	د			
2.37 atm			5	
158W6W60: 000		25 C vio 1 00 -	إذا كان ضغط إطار سيارة atm	
1.96 atm 2.88 atm		- C. 102 - C. 102	ادا كان صنعط إطار سيارة ftm فكم يكون الضغط إذا ارتفعت درجاً	9
2.00 aun	ج	3100	-5	1

1.37 atm

			_
1- میثیل هکسان حلقی 1- میثیل هکسان	ب		#####
1- میثیل بروبان حلقی		CH3 — CH3) الاسم النظامي هو	10
1	ج		
1- میثیل بنزین	ائا		느
المتشكلات الضوئية			
المتشكلات البنائية	ب	مركبات تتفق في الصيغة الجزينية وتختلف في الصيغة البنائية	١
المتشكلات الجزيئية	5	مرتبت تنفق في الفييعة الجريبية وتعلقا في الفيعة البنانية	111
المتشكلات الدورانية	د		l
$C_2H5 - O - C_2H_5$	i		F
$\mathbf{CH_3} - \mathbf{O} - \mathbf{C_2H_5}$	ب		12
$C_3H_7 - O - CH_3$	5	صيغة المركب ثنائي ميثيل ايثر	12
CH ₃ – O – CH ₃	١	C-PERTON-PERSONAL PROPERTY IN THE PERSONAL PRO	1
الكربوهيدرات			늗
	H		
الهيدروكربونات	ب	مركبات عضوية تعد مصدراً للطاقة المحتزنة في الجسم	13
الإنزيمات	3		
الهرمونات			
6.8 L	ĺ		
6.3 L	ب	حجم غاز الهيدروجين اللازم للتفاعل مع L 3 من غاز الأوكسجين لإنتاج الماء	14
6 L	5	عجم عار الهيدروجين الكرم سعاعل مع 15 من عار الاوكسجين وساج العاء	14
3 L	د		
جسيمات الغاز قطبية	ī		$\overline{}$
صغر حجم جسيمات الغاز	ب	أحد الأسداب التلاية بحمل الغاز بحدد عن السامك المثلا	
التصادمات المرنه	ج	أحد الأسباب التالية يجعل الغاز يحيد عن السلوك المثالي	15
انعدام قوى التجاذب بين الجسيمات	1		
			늗
SiC			
CH ₄	ب	أبسط مركب هيدروكربوني	16
C ₂ H ₄	5	رب میرودرون <i>ي</i>	10
C ₃ H ₈	د		\bigsqcup
الكحولات	ſ		П
الالدهيدات	ب		L_
الإسترات	5	مركبات عضوية توجد في العطور والنكهات الطبيعية والفواكه	17
هاليدات الالكيل	2		
الانسولين	H		H
الهيموجلوبين	٢	هرمون بروتيني صغير تنتجه بعض خلايا البنكرياس	18
الكيراتين	٤		
الجلايكوجين			
قانون بویل	j		
قانون شارل	ب	Li ali e di se siteli se i la la la la la la mania e di la	10
قانون جاي _ لوساك	5	حجم كمية محددة من الغاز يتناسب طرديا مع درجة حرارته بالكلفن عند ثبوت الضغط	19
قانون دائتون	١		İ
	\equiv		Ħ
الفركتوز	j		
الجلوكوز	ب		
الجلاكتوز	5	سكر سداسي الكربون يوجد في معظم الفواكه و يسمى سكر الفاكهة	20
السكروز	۵	سحر سداسي الحربون يوجد في معظم العوامة و يسلمي سحر العامه	
			_

الجازولين التقطير التجزيئي الايزوميرات المتشكلات الضوئية	ر ب ب	عملية فصل مكونات البترول إلى مكونات أبسط منها	21
الماء الكحولات الأحماض الكربوكسيلية الكيتونات	ر بر د ج	المركبات العضوية التي لاتوجد روابط هيدروجينية بين جزيناتها	22
الليبيدات الكربوهيدرات الأحماض الكربوكسيلية الأحماض النووية	ر ب ب	بوليمر حيوي يحتوي على النيتروجين ويقوم بتخزين المعلومات الوراثية	23
11.2 L 44.8 L 22.4 L 136.5 L	د ج	حجم 0.5 mol من غاز النيتروجين عند 273 K و ضغط 1atm يساوي	24
الالدهيدات الكيتونات الأميدات الاسترات	ا ب د	مركبات عضوية ترتبط فيها ذرة الكربون في مجموعة الكربونيل بذرتي كربون	25
الانثراسين فينانثرين نفثالين بنزوبايرين	ر د ه د	أول مادة أروماتية مسرطنة تم التعرف عليها هي	26
المونمرات الكيتونات البوليمرات البروتينات	ر اد اد ا	عبارة عن جزينات كبيرة تتكون من العديد من الوحدات البنانية المتكررة (المونمرات)	27
احادیة ثنانیة ثلاثیة رباعیة	ا ب د	الأحماض الدهنية المشبعة تحوي روابط بين ذرات الكربون	28
0.686 6.86 6.86 × 10 ⁻⁵ 6.86 × 10 ⁻³	ر د ج ز	إذا كان ضغط غاز حجمه 0.044 L يساوي 3.81 atm عند درجة حرارة 25 C فإن عدد مولات الغاز يساوي	29
المتشكلات البنانية الكيرالية المتشكلات الهندسية المتشكلات الضوئية	ر د ا	الخاصية التي يوجد فيها الجزيء في صورتين إحداهما تشبه صورة اليد اليسرى (L)	30

الصف: الثاني الثانوي حمسار عام

المادة: الكيمياء

الزمن: ساعتين ونصف التاريخ: / 11 / 1445

وارة التعليم

اختبار الفصل الدراسي الثالث - للعام 1445 - دور اول

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة الاحساء مدرسة القرين الثانوية

اسم الطالب الفصل: / رقم الجلوس :

\leftarrow		
	30	

كتابة	الدرجة	8	السوّال 2	السؤال 1
فقط				
المدقق	أ / احمد الحسن	المراجع	اً / علي العمر	المصحح
التوقيع		التوقيع		التوقيع

السؤال الاول: (أ) ضع علامة (√) امام العبارة الصحيحة وعلامة (★) امام العبارة الخاطئة امام العبارات التالي

17

العلامة	العبارة	
	الصيغة العامة للكانات C _n H _{2n-2}	,
j)	الوحدة البناء الرئيسية والمشتركة بين جزيئات الكربوهيدرات هي الاحماض النووية	۲
	يصنف التفاعل CH ₃ CH ₃ → CH ₂ =CH ₂ +H ₂ انه تفاعل حذف	۲
	تمتاز البوليمرات انها غير موصلة للكهرباء والحرارة	4
	المصدران الرنيسيان للهيدروكربونات النفط والغاز الطبيعي	5
	لا توجد قوى تجاذب بين جزيئات الغاز الحقيقي	6
	تعتبر الاسترات مصدر روائح وطعم الكثير من الفواكه	7
	يتكون سكر السكروز من جزيء سكر الفركتوز فقط	8
	درجة غليان تزداد من الفلور الى اليود	9
	جزىء الصابون له طرفان غير قطبيان	10

ب - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى:

1 - حجم كمية محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط عند ثبات درجة الحرارة يسمى قانون

أ- شارل ب- بويل ج- جاي لوساك د - العام للغازات 2- احماض كربوكسيلية ذات سلاسل طويلة هي

أ - احماض دهنية ب- احماض نووية ج - احماض امينية د- احماض معدنية

3 - الصيغة البنانية لـ CH₂ = CHCH₃

أ - البروباين ب - البروبان ج - البروبين د- البروباتون

4 - مركبات عضوية تحتوي على الالكانات والالكينات والالكاينات

أ- الكان حلقي ب- الأروماتية ج - الاليفاتية د – الكين حلقي

5 – مواد عضوية تستخدم في تحقيقات الطب الجنائي أ – الكحولات ب – الامينات ج – الكيتونات د – الاميدان

أ – الكحولات
 ب – الامينات
 ج – الكيتونات
 د – الاميدات
 6 – مادة محفزة حيويا تعمل على تسريع التفاعلات الكيميائية الحيوية

أً - الهيموجلوبين ب - الكولاجين ج - الانسوين د - الانزيم

ج - اذا كان ضغط اطار سيارة 1.87atm عند درجة حرارة 298K فكم يكون الضغط اذا ارتفعت درجة الحرارة الى 356K ؟



اقلب الصفحة

8

السؤال الثاني: (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ المناسبة

التصبن – حمض نووي – مجموعه الكربونيل – الصفر المطلق – الهيدروكربونات غير المشبعة

1 - بوليمر حيوي يحتوي على النيتروجين ويقوم بتخزين المعلومات الوراثية

2 - اقل قيمة ممكنه لدرجة الحرارة التي تتكون عندها طاقة الذرات اقل ما يمكن

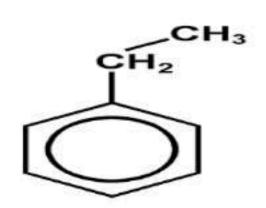
3 – المركبات التي تحتوي على رابطة ثنانية او ثلاثية واحدة على الأقل

4 - تمية الجليسريد الثلاثي بوجود ماني لقاعدة قوية لتكوين املاح الكربوكسيلات والجليسرول

5 - الترتيب الذي ترتبط في ذرة الاكسجين برابطة ثنانية مع ذرة الكربون

ب - علل لما يلى: ذوبان الحموض الكربوكسيلية في الماء بشراهة

ج - سم المركبات التالية بالطريقة النظامية حسب نظام أيوباك (IUPAC)



CH₃CH₂CH₂CH₂CI

السؤال الثالث: (أ) ضع الرقم المناسب من العمود الأول مايناسبة في العمود الثاني

5

العمود الثاني	رقم الاجابة	العمود الاول	م
التقطير التجزيئي		الاسم العلمي للقورماهيد	1
الميثانال	*	السلسة الببتدية المكونة من ترابط 50 حمضا امينيا معا	2
بروتين	1 m m m m m m m m m m m m m m m m m m m	جزيئات حيوية كبيرة غير قطبية	3
الليبيدات		وحدة بناء الحمض النووي	4
النيوكليوتيد		فصل مكونات النفط الى مكونات ابسط من خلال تكثفها عند درجة حرارة مختلفة	5

انتهت الاسئلة

التاريخ: / / 14 هـ المادة: كيمياء 2



المملكة العربية السعودية ه زارة التعليم

الثانوية للب	سعیم نات بینبع	A31977C-927CNA1C		الزمن: Ministry of Educ	
اسم الطالبة:					
السوال	الدر رقماً	جة كتابة	المصححة	المراجعة	المدققة
الأول					
الثاني			5		
الثالث			1:: ·		
الرابع					
المجموع					
السوال الأول : 1) ع	رفي المصطلحات التالية		2) حددي نوع الروابط لويس؟	في المركبات التالية باسن	تخدام تركيب
أ)الرابطة الفلزية			₽ PH3 (ⁱ	علماً بأن P ¹⁵ و P	Н
*					
ب)التركيب سيس:			•••		
	ب) N2 علماً بأن N ⁷				
ج)التقطير التجزيئي:					
	**				
د)طاقة الشبكة البلورية:					
3) تنبئي بالتغير اللازم	للعنصر التالي ،طبقاً للقا	اعدة الثمانية للغازات			-
التغ			العنم	صر	
					K ¹⁹ :
4)أكتبي الاسم العلمي لا			5)رتبي العناصر التالية	ة تبعاً للإزدياد في طاقة ال	لتأين :
المركب	וצי	ىم	D-4 - 66 - 59		
AgCl			F ⁹ و C ⁶ و Be		

		HNO ₃			
		HCI			
•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••		HNO ₂			
لها في العمود الأول	أقرني العبارة في العمود الثاني بما يناسب	السؤال الثالث: 1)			
العمود الثاني	العمود الأول				
الإلكترون يتحرك حول النواة في مدارات دائرية مسموح بها فقط					
()		1- بور			
عدد الكترونات المجال الفرعي الواحد لا يزيد عن الكترونين فقط					
()	2- حدود نموذج بور				
وضع قانون الثمانيات ()	ن	3- جون نيولاند			
شبه المستوى الفرعي بسحابة تتناسب كثافتها مع احتمال وجود الإلكترون		47/A 20 (0)			
()		4- شرودنجر			
تنبأ بوجود عناصر غير مكتشفة وحدد خواصها ()		5- باولي			
فسر الطيف المرئي لذرة الهيدروجين فقط، ولم يفسر طيف أي ذرة أخرى ()		6- هایزنبرج			
	ليف	7- ديمتري مندا			
 2) من سلبيات احتراق غاز البروبان C³H³ إنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون CO² مما يزيد من تركيزه في الغلاف الجوي ما عدد مولات CO² التي تنتج عن احتراق mol من C³H³ في كمية وافرة من الأوكسجين؟ 					

	الية :	3)املني الفراغات الت			

مى الذرة التي تفقد الكترونواحداً أو أكثر لتحصل على التوزيع الإلكتروني المشابهة للتوزيع الإلكتروني
لأقرب غاز نبيل
كن للمادة أن تكتسب أو تخسرعلى دفعات بكمية صغيرة محددة تسمى
يمتاز معظمها بالليونة والقابلية للطرق والسحب كصفائح رقيقة، كما يشكل خليط منها
يب المجالات لــــــــــــــــــــــــــــــــــ

الإجابة	السؤال الرابع: 1)اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي:				
	-حالة تحدث عندما يكون هناك احتمال لرسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء أو الأيون				
	د) الاستقرار	ج) الرنين	ب) التحلل	أ)الطيف	
	-مركبات عضوية تحتوي على حلقات البنزين جزءاً من بنائها هي مركبات				
	د) كيرالية	ج) أروماتية	ب) هيدروكربونية	أ)أليفاتية	
			البلورية بــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	 تتأثر طاقة الشبكة 	
	د) أ+ب صحيح	ج) عدد الإلكترونات	ب) حجم الأيون	أ)شحنة الأيون	
		0	لجزينات غير القطبية بقوء	-تسمى القوى بين اا	
	د) الكهروسالبية	ج) الرابطة الهيدروجينية	ب) التشتت	أ) تناثية الأقطاب	
		ين +H في المحلول تسمى	ات تنتج أيونات الهيدروج	-محاليل مانية لمركب	
	د) الكترويد	ج) الكتروليت	ب) القواعد	أ)الأحماض	
		3	ي هو سلسلة من الخطوط.	-طيف الانبعاث الذر	
	د) الملونة	ج) السوداء	ب) المنفصلة	أ)المتصلة	
		9 14.	رة عن تداخل حقول	-الضوء المرئي عبا	
	د) مغناطيسية ضوئية	ج) كهربائية مغناطيسية	ب) مغناطيسية	أ)كهربانية	
		عات مختلفة هي ذرة	نرتبط بأربع ذرات أو مجمو	-ذرة الكربون التي ت	
	د) متماثلة	ج) غير متماثلة	ب) غير مشبعة	أ)مشبعة	
2) أكملي الجدول التالي :					
التسمية النظامية	المركب	سمية النظامية	山	المركب	
1 – بيو تاين			CH₃CH	H=CH CH=CH ₂	

2 — بيوتين		1، 4 – ثنائي ميثيل بنزين			
		3.44 x 10 ⁹ H _z la	3) ما الطول الموجي لموجات تردد		
•••					

	بة (4)	الصفد			
		الصحيحة من بين الأقواس ؟	السؤال الثاني: 1) اختاري الإجابة		
	يسي - الكهروضوئي)		انبعاث الفوتو إلكترونات من سط		
 جسیم لا کتلة له یحمل کما من الطاقة (النیوترون – الفوتون) 					
	صيغة الكيميانية)	ركب (وحدة الصيغة الكيميانية – ال	-تمثل أبسط نسبة للأيونات في الم		
-الأيون الأكسجيني السالب -NO ³ يسمى (نيتريت – نترات)					
 -تسمى المسافة بين نواتي الذرتين المترابطتين ب (نصف القطر الذري – طول الرابطة) 					
-المركب PCI ₅ يمثل حالة (رنين – استقرار) بأكثر من ثمانية إلكترونات.					
2) اكتبي الصيغة الكيميائية للمركبات التالية: (3) على محاليل المركبات الأيونية موصلة للتيار الكهربي					
		الصيغة	المركب		
***************************************	***************************************		خامس أكسيد ثناني الفسفور		
***************************************	***************************************		أكسيد ثنائي الهيدروجين		
4) ضعي كلمة (صح) أو (خطأ) امام العبارة المناسبة ؟					
– إذا كانت طاقة تفكيك الروابط في المواد المتفاعلة أكبر من الطاقة الناتجة عن تكون الروابط في المواد الناتجة يكون					
التفاعل طارد للطاقة ()					
 عندما يكون فرق الكهروسالبية لإلكترونات الرابطة بين ذرتين متماثلتين صفراً تكون الرابطة تساهمية قطبية (
 يتوقف التفاعل الكيميائي بانتهاء المادة المحددة للتفاعل الكيميائي () 					
 المتشكلات الضوئية لها ترتيبات مختلفة للمجموعات حول الرابطة المزدوجة () 					
5) عند ترتيب الجدول الدورى الحديث، اهتم العلماء بعدة نقاط منها					

بشار إلى عناصر المجموعات من 3 إلى 12 بالعناصر (الانتقالية – الممثلة)

-العناصر عن يسار الجدول جميعها فلزات إلا الهيدروجين وتسمى الفلزات (القلوية - القلوية الأرضية)

-لكل عنصر في المجموعة الثانية (الكترون - الكترونان)في مستوى طاقته الأخير.

- في الجدول الدوري الحديث العناصر في المربعات الخضراء على جانبي الخط المتعرج تسمى (فلزات - أشباه فلزات) كما يحتوي الجدول على أربعة فئات .