تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية

امتحان الباب الخامس الدرس الأول والثاني

موقع المناهج ← المناهج المصرية ← الصف الثالث الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الامتحان النهائي ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 21-02-2025 23:32:15

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الثانوي











صفحة المناهج المصرية على فيسببوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

ورقة عمل الدرسين الأول والثاني من الباب الرابع

1

الاسم:

	ري الم	الجزيئية ₄₀]	ذی صیعته	<u>1</u> - الهيدروكربون ال		
الهيدروكربونات غير المشبهة				الالكانات الالكينات		
2- تتميز معظم المركبات العضوية بخاصية						
توصيل محاليلها المائية	ابلية الذوبان	درجة ق	ارتفاع	انخفاض درجة		
للكهرباء	ي الماء	ف	الغليان	الانصهار		
	لمى الم	الميثيل يعد	للاثين ثنائي	3- الاحتراق الكامل		
C ₂ H ₂	C ₂ H ₄			C ₂ H ₅ OH		
CH ₃		المقابل ؟	ئية للمركب	4_ما الصيغة الجريا		
CH ₃	ma	1 h				
C ₈ H ₁₆	C ₈ H			C ₈ H ₁₀		
. C₃]	زيئية H ₅ Cl ₃	الصيغة الج	ات التي لها	<u>5</u> ما عدد الايزومرا		
6		5	4	3		
$\mathbb{Q}_{N}^{N}\mathbb{Q}$		المقابل ؟	ية للمركب	<u>6</u> ما الصيغة الجزيا		
$C_{12}H_{12}N_2$	C ₁₂ H ₈ N ₂	C ₆	H ₆ N	C ₆ H ₄ N		
?	ائية C ₂ H ₃ F ₃	بغتها الكيمي	ات التي صب	<u>7</u> ما عدد الايزومر		
4		3	2	1		
XY ₂	ن XY ₂ و XY ₂ ن الجزئ	المعبر ع	ا النموذج	النموذجان المقابً -8 الجزئ Z_2Y م الناتج من اتحاد ا		
	ية C ₆ H ₁₄ ؟	بغتها الجزيا	ات التي صب	<u>9</u> ما عدد الايزومر		
7	(5	5	4		

°CH₂ICH₂CHBrCHClCH₃: ما تسمية الايوباك الصحيحة للمركب - 20

بروبان

3-برومو-4-كلورو-1-	1-يودو-3-	2-كلورو-3-	3-برومو-2-كلورو-		
يودوبنتان	برومو-4-	برومو-5-	5-يودوبنتان		
	كلوروبنتان				
••••	**	* *	<u>21-</u> يبدأ ظهور التشك		
البيوتان		الايثان ال			
<u>22</u> تتفق افراد السلسلة المتجانسة الواحدة في					
الصيغة البنائية		1	الصيغة الكيميائية ال		
			23_ يتفق افراد سلسا		
فرق الكتلة المولية لاى		انها متشابهة			
کبین متتالیین یساوی	قانون جزيئي مر		ايزومرات لبعضها		
14	عام	الكيميائية			
		من الميثيل برويان في	24_ يخلف البيوتان ع		
الصيغة البنائية			السلسلة المتجانسة		
Ç			<u>25</u> الشكل المقابل:		
C-C-C-C-C	- C - C	ت ما تسمية الايوبا			
$\mathbf{c} - \mathbf{c} \cdot \mathbf{c} - \mathbf{c}$			المركب ؟		
6.70.0-0		4 % -	- 444		
ايثيل - 2 , 5 , 6 –	- ایثیل - 3	-	*		
ایثیل -2, 5, 6 – ی میثیل اوکتان	7- ثلاثي ثلاث				
	بین اوحتان	4 99 49	A		
CH ₃	C_2H_5	ك للمركب	<u>26</u> ما تسميه الأيوبا		
المقابل ؟ H ₃ C - CH - CH ₂ - CH - CH ₃					
3		3			
ثیل -4-میثیل بنتان					
	ایثیل بنتان				
OTT (OTT) OTTO	TT CIT(CIT)	ك للمركب المقابل ؟	<u>27-</u> ما تسميه الايوبا		
CH ₃ (CH ₂) ₂ CHCH ₃ CH(CH ₃) ₂					
- ثنائي ميثيل هكسان	5,4 – ثنائي 5,4	ر 3 - ثنائي ميثيل	3,2 – ثنائي ميثيل 2		
*	مينثيل اوكتات	* ′	*		
28_ مجموع اعداد الصيغ البنائية لمركبي الايثان و الميثان يساوي عدد ايزومرات					
الهكسان		تان	البروبان البيو		

••••	زومر للمركب .	ب 2,2 – ثنائي بيوتان اي	29 يعتبر المرك				
2,2 ــثنائي ميثيل بروبان							
30_ ما عدد ايزومرات الصيغة الجزيئية C3H5Br3 ؟							
5	4	3	2				
•••		ت الاتية لها نفس الكتلة ال					
بنتان 2,2 شنائي ميثيل بروبان 2,2 شنائي ميثيل بيوتان 2-ميثيل بيوتان							
	<u>32</u> كل مما يأتى يعتبر صحيحا بالنسبة لمركبات سلسلة الالكانات المتجانسة عدا						
ص تظهر تدرج منتظم في	متشابهة الخواد	صيغتها العامة:	معظمها مركبات				
الخواص الفيزيائية	الكيميائية	C_nH_{2n+2}	مستقيمة السلسلة				
H H H H H		المشتركة المشتركة	<u>33</u> ما الخاصية				
الخواص الفيزيائية + + + + + + +	-н сн ₃ -с	نبين ؟ د الم	في هذين المرك				
المئوية لعنصرى H, C في	لغليان النسب	الصيغة البنائية درجة ال	درجة الانصهار				
	المرحب						
? dlul	ور مفتوحه السا	تقات البروبان احادية الكا	<u>34</u> ما عدد مشنا				
2		3 4					
		عضوية الاتية تسميتها غ					
ئيل 3-ميثيل-2-ايثيل							
بنتان	بيدان	بنتان	بنتان				
ى يعتبر المركب 3-ايثيل-2-	عير المنفرع الد						
tet i anti in in			میثیل بنتان اد				
5 ارسم الصيغة البنائية لكل		من الالكانات كتلتيهما الم ة تسمية الايوباك لكل منا					
	حاربامید	CO(NH یعرف باسم					
		ر لهذا المرركب ؟	· ·				
		رکب عضوی ام غیر ع					
ن كتلته المولية 54	ة البنائية لالكاير	سيغة الجزيئية و الصيغاً	<u>39-</u> استنتج الم				
			g/mol				
) كتلته المولية 42	ة البنائية اللكين	سيغة الجزيئية و الصيغا	<u>40-</u> استنتج الص				
			g/mol				