شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية والتعليم بمحافظة ظفار
الإدارة التعليمية

الصف : الحادي عشر
المادة : كيمياء
الزمن : حصة واحدة

مدرسة للتعليم الأساسي (1-12)

اختبار قصير (2)

الدرجة :

اسم الطالب / ..... التاريخ / .....

1-الصيغة الأولية التي تمثل حمض الهكساديكانويك $C_{15}H_{31}COOH$ هي : (1)م

C_8H_8O ○ $C_8H_{16}O$ ○ C_8HO_{16} ○ $C_{16}H_8O_2$ ○

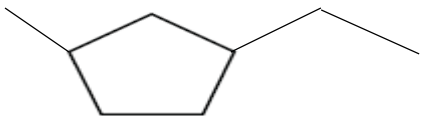
2-أ- اكتب الصيغة البنائية للمركب الآتي وقم بتسميته تسمية صحيحة تبعًا لنظام IUPAC . (2)ت

- (3،5 –ثنائي ميثيل -6-هكسانول) .

.....

.....

ب- اكتب الصيغة الموسعة للمركب أدناه، مع ذكر تسميته:



ج- عرف المركز الكيرالي. (1)م

.....

.....

3- أ- وضح نوع التهجين في المركبات الهيدروكربونية الأتية : (1)م

الهيدروكربون	نوع التهجين
C_2H_4	
C_2H_2	

ب- اكتب الصيغ البنائية المحتملة للمتشاكلات جميعها للسلسلة التي تمتلك الصيغة الجزيئية C_5H_{12} (1)ت

.....

.....

.....

ج- ارسم الصيغة البنائية للمتشاكلين الفراغيين لـ 2-بنتين محددًا أيهما Z وأيهما E. (1)ت

.....

.....

.....

5-تلعب الكيمياء العضوية دورًا هامًا في شتى مناحي الحياة ، فهي تدخل في صناعة العقاقير والعطور والدهانات والأصباغ والمنظفات والبوليمرات ويتم تحضير العديد من المركبات العضوية باستخدام التفاعلات الكيميائية

(عرف تفاعل التحلل المائي- اكتب المعادلات الكيميائية الدالة على تحلل كلورو ميثان مائيًا و قلويًا-) (3)

.....

.....

.....

.....

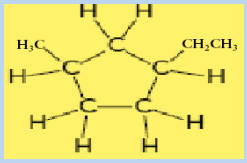
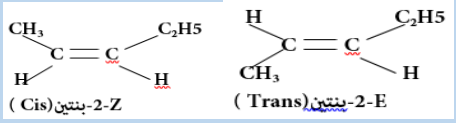
.....

.....

(انتهت الأسئلة)

(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

نموذج الإجابة

المفردة	الجزئية	الإجابة	درجة هدف التقويم		رمز الهدف
			المعرفة AO1	التطبيق والاستدلال AO2	
1	أ	$C_8H_{16}O$	1		1-8
2	أ-	$CH_2(OH)CH(CH_3)\ CH_2\ CH(CH_3)CH_2CH_3$ 1 2 3 4 5 6 4،2 – ثنائي ميثيل -1-هكسانول.		1	4-8
	ب	 1-إيثيل -3- ميثيل سيكلو بنتان		1	
	ج-	ذرة كربون مرتيطة بأربع ذرات أو مجموعات ذرية مختلفة وهو ما يسمح بحدوث المتشاكلات الضوئية.	1		
3	أ-	<table><tr><th>الهيدروكربون</th><th>نوع التهجين</th></tr><tr><td>C_2H_4</td><td>SP^2</td></tr><tr><td>C_2H_2</td><td>SP</td></tr></table>	1		5-8
	ب-	$CH_3(CH_2)_3CH_3$ بنتان $CH_3CH(CH_3)\ CH_2\ CH_3$ 2-ميثيل بيوتان $CH_3C(CH_3)_2CH_3$ 2،2- ثنائي ميثيل بروبان		1	6-8
	ج-	 (Cis) 2-Z-بنتين (Trans) 2-E-بنتين		1	
4		التحلل المائي : تفاعل جزيء عضوي مع الماء ويؤدي عادة إلى حدوث استبدال أو حذف. $CH_3Cl + NaOH \longrightarrow CH_3OH + NaCl.$ $CH_3Cl + HOH \longrightarrow CH_3OH + HCl.$	1	1 1	8-8
		المجموع 10	4	6	