

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الحادي عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

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

اختبار قصير (2)

التاريخ /

اسم الطالب /

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

(1) م

**2- أ- اكتب الصيغة البنائية للمركب الآتي وقم بتسميته تسمية صحيحة تبعاً 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 الآتية :

(1) م

نوع التهجين	الهيدروكربون
	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 محدداً أيهما Z وأيها E.

(1) ت

5- تلعب الكيمياء العضوية دوراً هاماً 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 مائياً و قلوياً-) (3)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

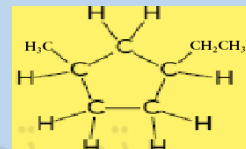
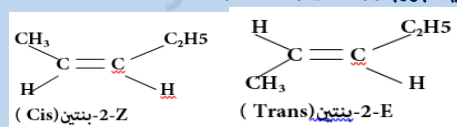


تم تحميل هذا الملف من
(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

موقع المناهج العُمانية

alManahj.com/om

نموذج الإجابة

رمز الهدف	درجة هدف التقويم	الإجابة	الجزئية	المفردة						
	المعرفة AO1									
	التطبيق والاستدلال AO2									
1-8	1	$C_8H_{16}O$	أ	1						
4-8	1	$CH_2(OH)CH(CH_3)CH_2CH(CH_3)CH_2CH_3$ 1 2 3 4 5 6 4،2 - ثنائي ميثيل -1-هكسانول.  1-إيثيل -3-ميثيل سيكلو بنتان ذرة كربون مرتبطة بأربع ذرات أو مجموعات ذرية مختلفة وهو ما يسمح بحدوث المتشاكلات الضوئية.	أ- ب- ج-	2						
5-8	1	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>نوع التهجين</th> <th>الهيدروكربون</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">SP^2</td> <td style="text-align: center;">C_2H_4</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">SP</td> <td style="text-align: center;">C_2H_2</td> </tr> </tbody> </table> بنتان $CH_3(CH_2)_3CH_3$ 2-ميثيل بيوتان $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_3$ 2،2-ثنائي ميثيل بروبان $CH_3C(CH_3)_2CH_3$	نوع التهجين	الهيدروكربون	SP^2	C_2H_4	SP	C_2H_2	أ- ب- ج-	3
نوع التهجين	الهيدروكربون									
SP^2	C_2H_4									
SP	C_2H_2									
6-8	1	 2-2-ز-بنتين (Cis) 2-2-إي-بنتين (Trans)	ج-							
8-8	1	التحلل المائي : تفاعل جزيء عضوي مع الماء ويؤدي عادة إلى حدوث استبدال أو حذف. $CH_3Cl + NaOH \longrightarrow CH_3OH + NaCl$ $CH_3Cl + HOH \longrightarrow CH_3OH + HCl$		4						
	6	4		المجموع 10						