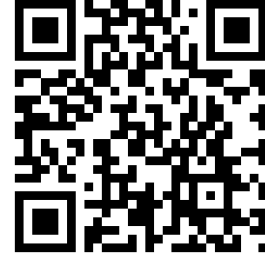


شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير (2) أول 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-التشاكل في المركبين الآتيين في:



- السلسلة الكربونية. نوع المجموعة الوظيفية. موقع المجموعة الوظيفية. الترتيب الفراغي.

(1)م

2- اكتب الصيغة البنائية والهيكلية للمركب الآتي.

5 - برومو-2-كلورو- 2-ميثيل -3-هكسين.

(1)ت

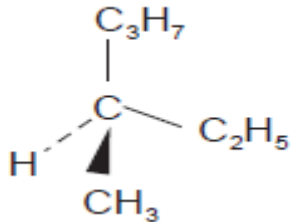


تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om

3- تتميز ذرة الكربون بتعدد الطرق التي ترتبط بها والروابط المكوّنة مع ذرات مثلها أو ذرات غيرها وتنوع المتشاكلات (الأيزوميرات) الناتجة مما يترتب عليه وفرة المركبات العضوية ادرس الشكل أدناه جيداً ، وأجب عن الأسئلة التي تليه:

(4) م - ت - س

أ-عرف: الصيغة الجزيئية.



ب- سم المركب تبعاً لنظام IUPAC

ج- حدد على الرسم المركز الكيرالي (غير متناظر) للجزيء.....

د-وضح بالرسم المتشاكل الضوئي الآخر للمركب المقابل.....

4-أ- كيف يمكنك الحصول على كحول ثنائي الهيدروكسيل من كحول أحادي الهيدروكسيل.
(موضحاً نوع التفاعل الحادث).

(2) ت

(2) م

ب- قارن بين النيوكليوفيل والإلكتروفيل .

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج العُمانية

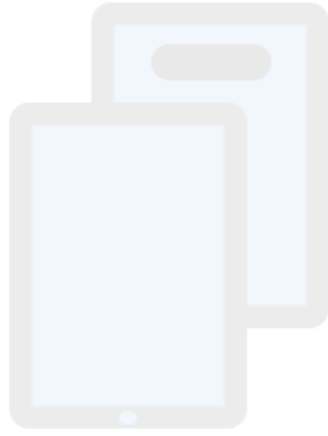
(تحت الأمانة)

(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

alManahj.com/om

نموذج الإجابة

رمز الهدف	درجة هدف التقويم	الإجابة	الجزئية	المفردة
	المعرفة AO1 التطبيق والاستدلال AO2			
	1	نوع المجموعة الوظيفية (ألدheid - هيدروكسيل).	أ	1
1-8	1	$\text{CH}_3\text{CHBrCH} = \text{CHCl}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$ <p style="text-align: center;">6 5 4 3 2 1</p>		2
4-8	1	هي صيغة توضح النوع والعدد الفعلي للذرات الموجودة في جزيء المركب. 3-ميثيل هكسان.	أ- ب- ج-	3
6-8	1		د-	
8-8	1 1	<p>أ- تفاعل حذف</p> $\text{H} \diagdown \text{CH}_2\text{CH}_2 \diagup \text{OH} \xrightarrow{\text{Conc H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ <p style="text-align: center;">كسر كسر</p> <p>ب- تفاعل أكسدة</p> $\text{CH}_2 \diagdown \text{CH}_2 \diagup + [\text{O}] + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{OH} \quad \quad \text{OH} \end{array}$ <p>2،1 - إيثان دايول (إيثلين جليكول) (2،1 - إيثان ثنائي الكحول) النيوكليوفيل: جسيم (ذرة -جزيء- أيون) مانح لزوج من الإلكترونات. الإلكتروفيل: جسيم (ذرة -جزيء- أيون) مستقبل لزوج من الإلكترونات.</p>	أ- ب-	4
	6	4		المجموع 10



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية

alManahj.com/om