

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير ثاني نموذج خامس مع الإجابات

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 05:21:04 2024-04-16

## 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

[اختبار قصير ثاني نموذج رابع مع الإجابات](#)

1

[اختبار قصير ثاني نموذج ثالث مع الإجابات](#)

2

[اختبار قصير ثاني نموذج ثاني مع الإجابات](#)

3

[اختبار قصير ثاني نموذج أول مع الإجابات](#)

4

[اختبار قصير أول نموذج ثاني](#)

5

## اختبار قصير (2)

التاريخ / .....

اسم الطالب / .....

### 1-التشاكل في المركبين الآتيين في:



(1)م

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

### 2- اكتب الصيغة البنائية والهيكلية للمركب الآتي.

5 - برومو-2-كلورو- 2-ميثيل -3-هكسين.

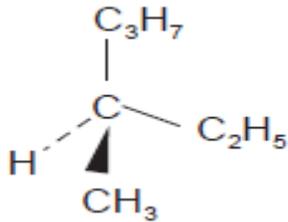
(1)ت

.....  
.....  
.....

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 .

---

(تمت الأسئلة)  
(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

## نموذج الإجابة

رمز الهدف	درجة هدف التقويم		الإجابة	الجزئية	المفردة
	التطبيق والاستدلال AO2	المعرفة AO1			
		1	نوع المجموعة الوظيفية ( ألدهيد - 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	<p style="text-align: center;">هي صيغة توضح النوع والعدد الفعلي للذرات الموجودة في جزيء المركب. 3-ميثيل هكسان.</p>	أ- ب- ج- د-	3
6-8		1			
8-8		1	<p style="text-align: center;">أ- تفاعل حذف (إيثانول)</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 style="text-align: center;">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 style="text-align: center;">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

