

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني نموذج ثالث 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)ت

1- استنتج الصيغة الجزيئية لألكان العدد الكلي لذراته =20

(2)ت

2- ارسم الصيغة الهيكلية للمركبين الآتيين.  
3- برومو-2-هبتين.

2- كلورو - 2-ميثيل 2-بروبانول.

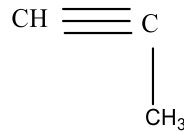
(1)ت

3-وضح التركيب البنائي للمتشاكلين الآتيين:

ميثانات الميثيل (HCOOCH<sub>3</sub>) - حمض الإيثانويك (CH<sub>3</sub>COOH)

(1)م

4- عدد الروابط سيجما والروابط باي في الهيدروكربون أدناه:



3-سيجما-3-باي.  $\Delta$

6-سيجما-2-باي.  $\Delta$

5-سيجما-2-باي.  $\Delta$

4-سيجما-3-باي.  $\Delta$

5- أ- يتفاعل كل من غازي الإيثان والكلور وفق خطوات محددة تسمى آلية حدوث التفاعل في وجود UV:

(1)م

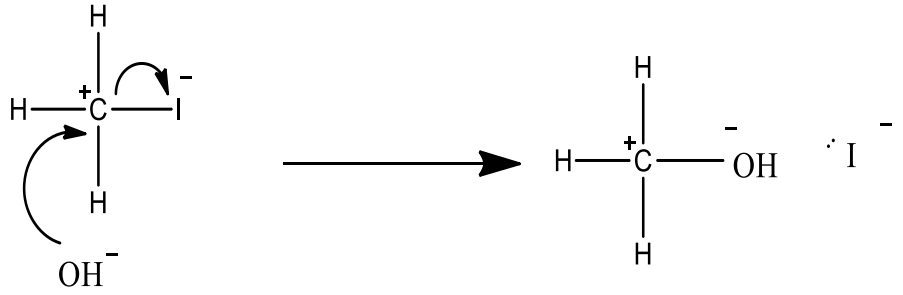
1- عرف الجذر الحر.....

(1)س

2- اكتب المعادلة النهائية الدالة على خطوة الإيقاف.

6- يقوم العلماء بإحداث التفاعلات الكيميائية بين المركبات العضوية بهدف إنتاج المزيد من المواد النافعة ومن أمثلة التفاعلات الكيميائية الحادثة، تفاعل يودو ميثان مع هيدروكسيد البوتاسيوم للحصول على الميثانول ويوديد البوتاسيوم، ويمكن توضيح آلية حدوث التفاعل كالتالي:

(3)



أ- عرف الانشطار غير المتجانس

( ظلل إجابتك )

ب- نوع الجسيم النشط كيميائياً  $\text{OH}^-$

الكتروفيل

نيوكليوفيل


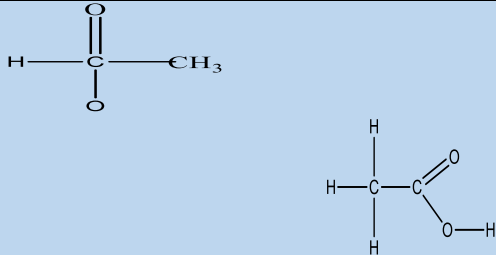
ج- حدد دلالة الرمز أدناه في آلية حدوث التفاعل.



(تمت الأسئلة)

(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

## نموذج الإجابة

رمز الهدف	درجة هدف التقويم	الإجابة	الجزئية	المفردة
	المعرفة AO1 التطبيق والاستدلال AO2			
2-8	1	$n + 2n + 2 = 20$ $3n = 18$ $n = 6$ الصيغة الجزيئية (C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> ).		1
1-8	2			2
6-8	1			3
5-8	1	6-سيجما-2باي.		4
8-8	1	الجذر الحر: جسيم يحتوي على إلكترون واحد غير مرتبط. $C_2H_5 \cdot + Cl \cdot \longrightarrow C_2H_5Cl$	1 -أ 2	5
	1	انشطار غير متماثل للرابطة التساهمية فتحصل الذرة الأعلى في السالبية الكهربائية على إلكتروني الرابطة.	-أ	6
	1	نيوكليوفيل.	ب	
	1	حركة انتقال زوج الإلكترونات من النيوكليوفيل إلى الإلكتروفيل أثناء آلية حدوث التفاعل .	-	
	6	المجموع 10		