

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني نموذج أول مع الإجابات

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 04:52:01 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 أول نموذج ثاني	1
نموذج اختبار قصير أول	2
اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة	3
العنوان خرائط ذهنية في درس الهالوجينوالكانات وتفاعلاتها	4
حل أسئلة الوحدة التاسعة الهيدروكربونات والهالوجينوالكانات منهج كامبريدج	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.

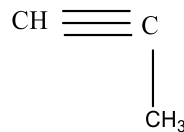
(1)ت

3-وضح التركيب البنائي للمتساكين الآتين:

ميثانات الميثيل (HCOOCH₃) - حمض الإيثانويك (CH₃COOH)

(1)م

4- عدد الروابط سيجما والروابط باي في الهيدروكربون أدناه:



△ 3-سيجما -3-باي.

△ 6-سيجما-2باي.

△ 5-سيجما -2باي.

△ 4سيجما -3باي.

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

(1)م

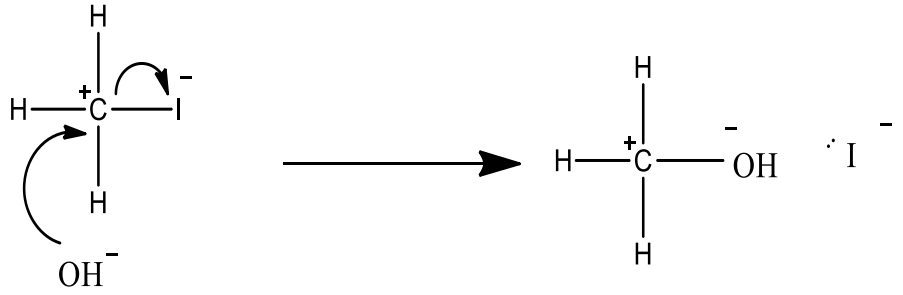
1- عرف الجذر الحر.....

(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 OH^-

الكتروليل

نيوكليوفيل


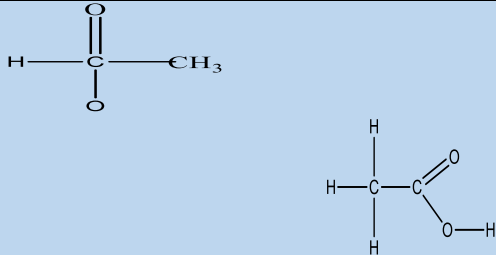
ج- حدد دلالة الرمز أدناه في آلية حدوث التفاعل.



(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_6H_{14}).		1
1-8	2				2
6-8	1				3
5-8		1	6-سيجما-2باي.		4
8-8	1	1	الجذر الحر: جسيم يحتوي على إلكترون واحد غير مرتبط. $C_2H_5 \cdot + Cl \cdot \longrightarrow C_2H_5Cl$	1 -أ	5
	1	1	انشطار غير متماثل للرابطة التساهمية فتحصل الذرة الأعلى في السالبية الكهربائية على إلكتروني الرابطة.	2 -أ	6
	1	1	نيوكليوفيل. حركة انتقال زوج الإلكترونات من النيوكليوفيل إلى الإلكتروفيل أثناء آلية حدوث التفاعل.	ب -	
	6	4	المجموع 10		