شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني نموذج ثاني مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

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

وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية والتعليم بمحافظة
الإدارة التعليمية

الصف : الحادي عشر
المادة : كيمياء
الزمن : حصة واحدة

مدرسة للتعليم الأساسي (1-12)

اختبار قصير (2)

الدرجة :

اسم الطالب / ..... التاريخ / .....

1- استنتج الصيغة الجزيئية لألكان العدد الكلي لذراته =20 (1)ت

.....

.....

2- ارسم الصيغة الهيكلية للمركبين الآتيين. (2)ت

3-برومو-2-هبتين.

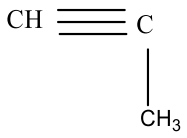
2-كلورو – 2-ميثيل 2-بروبانول.

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

3-وضح التركيب البنائي للمتشاكلين الآتيين: (1)ت

ميثانوات الميثيل ($HCOOCH_3$) - حمض الإيثانويك (CH_3COOH)

4- عدد الروابط سيجما والروابط باي في الهيدروكربون أدناه: (1)م



△4سيجما -3باي. △ 5-سيجما -2باي. △6-سيجما-2باي. △3-سيجما -3-باي.

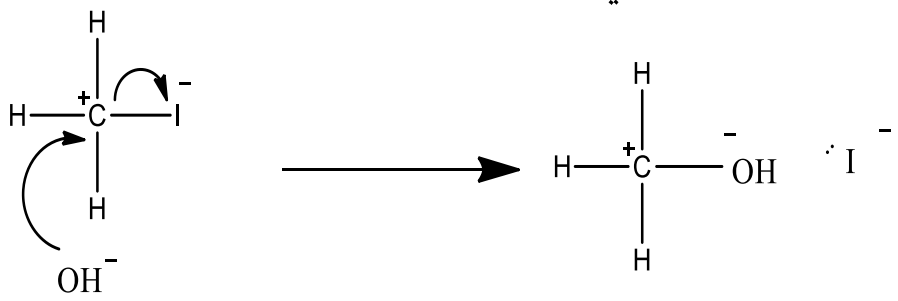
5- أ- يتفاعل كلٌ من غازي الإيثان والكلور وفق خطوات محددة تسمى آلية حدوث التفاعل في وجودUV:

1- عرف الجذر الحر..... (1)م

2- اكتب المعادلة النهائية الدالة على خطوة الإيقاف. (1)س

.....

6-يقوم العلماء بإحداث التفاعلات الكيميائية بين المركبات العضوية بهدف انتاج 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

.....

.....

ب-نوع الجسيم النشط كيميائيًا OH^- (ظلل إجابتك)

○ نيوكليوفيل ○ الكتروفيل

ج- حدد دلالة الرمز أدناه في آلية حدوث التفاعل.

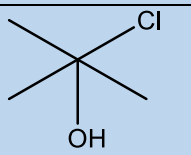
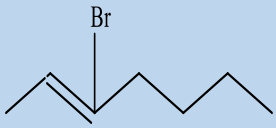
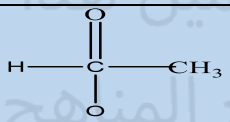
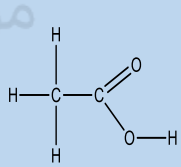
.....

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
almanahj.com/om

(انتهت الأسئلة)

(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

نموذج الإجابة

المفردة	الجزئية	الإجابة	درجة هدف التقويم		رمز الهدف
			المعرفةAO 1	التطبيق والاستدلال AO2	
1		$n+2n+2=20$ $3n=18$ $n=6$ الصيغة الجزيئية (C_6H_{14}).		1	2-8
2		 		2	1-8
3		 		1	6-8
4		6-سيجما-2باي.	1		5-8
5	أ- 1	الجذر الحر: جسيم يحتوي على إلكترون واحد غير مرتبط.	1	1	8-8
6	أ- 2	$C_2H_5\cdot + Cl\cdot \longrightarrow C_2H_5Cl$ انشطار غير متماثل للرابطة التساهمية فتحصل الذرة الأعلى في السالبية الكهربائية على إلكتروني الرابطة.	1	1	
	ب -	نيوكليوفيل. حركة انتقال زوج الإلكترونات من النيوكليوفيل إلى الإلكتروفيل أثناء آلية حدوث التفاعل .	1	1	
		المجموع 10	4	6	

تم تحميل هذا الملف من موقع المنهج العُمانية
alManahj.com/om