شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير (2) ثالث 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

مدرسـة للتعليم الأساسي (1-12)

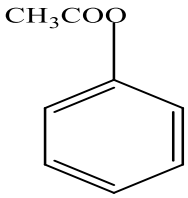
الصف : الحادي عشر
المادة : كيمياء
الزمن : حصة واحدة

اختبار قصير (2)

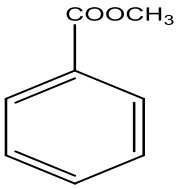
الدرجة :

اسم الطالب / ..... التاريخ / .....

1- وضح المتشاكل البنائي الثالث للمتشاكلين الآتيين : (1)ت



إيثانوات الفينيل



بنزوات الميثيل

2 بين التمثيل ثلاثي الأبعاد للمتشاكلين الضوئيين لـ 3- ميثيل هكسان. (1)ت
(محدداً المركز الكيرالي) (1)م

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

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

4- برومو- 4- كلورو- 1،1،1- ثلاثي فلورو – 2 بيوتين.

6،5،4،3،2،1-سداسي كلورو سيكلو هكسان

4- أ صنف التفاعلات الآتية (أكسدة – اختزال – إضافة – حذف – تحلل مائي) (2)م

$$CH_3COOH \xrightarrow{CuCrO_4} C_2H_5OH + H_2O$$ ( )

$$CH_3COOC_2H_5 + H_2O \xrightarrow{H^+} CH_3COOH + C_2H_5OH$$ ( )

$$CH2{=}CH{-}CH_3 + Br_2 \longrightarrow CH_2Br{-}CHBrCH_3$$ ( )

$$CH_3CH_2CHO \xrightarrow{[O]} CH_3CH_2COOH$$ ( )

ب- قارن بين الانشطار المتجانس والانشطار غير المتجانس. (1)م

الانشطار المتجانس	الانشطار غير المتجانس

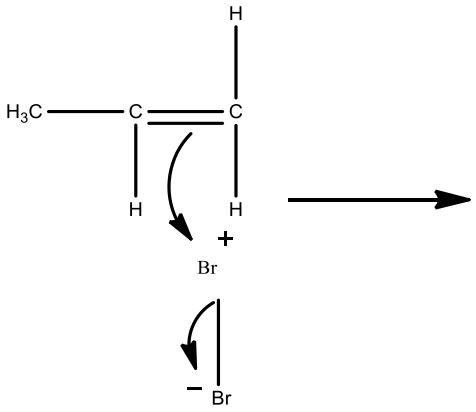
5-الشكل أدناه يوضح تفاعل إضافة البروم إلي البروبين ضمن آلية محددة للحصول على1،2 - ثنائي بروموبروبان (3) م-ت-س

1- اذكر السبب العلمي: الكاتيون الكربوني C^+ يسلك في التفاعل الآتي إلكتروفيل.

.....

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

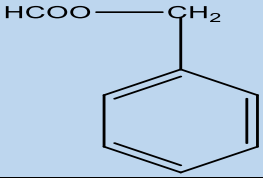
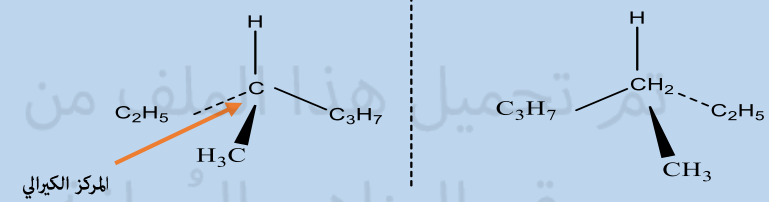
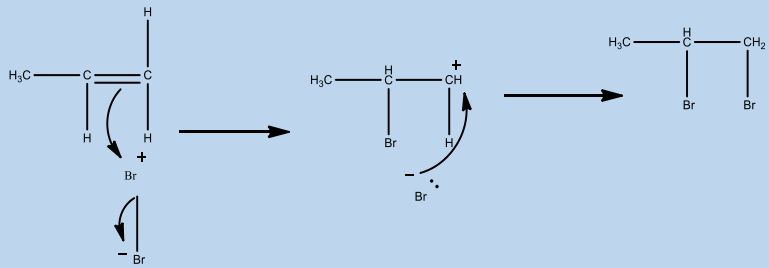
2- أكمل آلية التفاعل السابق للحصول على المادة الناتجة من الإضافة.



(انتهت الأسئلة)

(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

نموذج الإجابة

المفردة	الجزئية	الإجابة	درجة هدف التقويم		رمز الهدف
			المعرفة AO1	التطبيق والاستدلال AO2	
1		ميثانوات(فورمات) البنزيل. 		1	2-8
2			1	1	4-8
3				2	7-8
4	أ-	اختزال - تحلل مائي - إضافة -أكسدة .	2		8-8
	ب-	الانشطار المتجانس: كسر متماثل للرابطة التساهمية وتحتفظ كل ذرة بإلكترون من زوج الرابطة. الانشطار غير المتجانس: كسر غير متماثل للرابطة التساهمية وتحصل الذرة الأعلى في السالبية الكهربائية على زوج إلكترونات الرابطة.	1		
5	أ-	لأنه لديه القدرة عل استقبال زوج الإلكترونات(غني بالشحنة الموجبة).	1		8-8
	ب			2	
المجموع		10	4	6	

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

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