

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني نموذج رابع مع الإجابات

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 05:17:53 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 ثالث مع الإجابات](#)

1

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

2

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

3

[اختبار قصير أول نموذج ثاني](#)

4

[نموذج اختبار قصير أول](#)

5

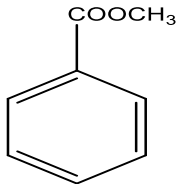
اختبار قصير (2)

..... / التاريخ

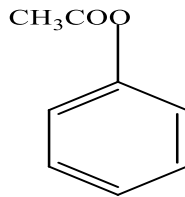
..... / اسم الطالب

ت(1)

1- وضح المتشاكل البنائي الثالث للمتشاكلين الآتيين :



بنزوات الميثيل



إيثانوات الفينيل

ت(1)

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

ت(2)

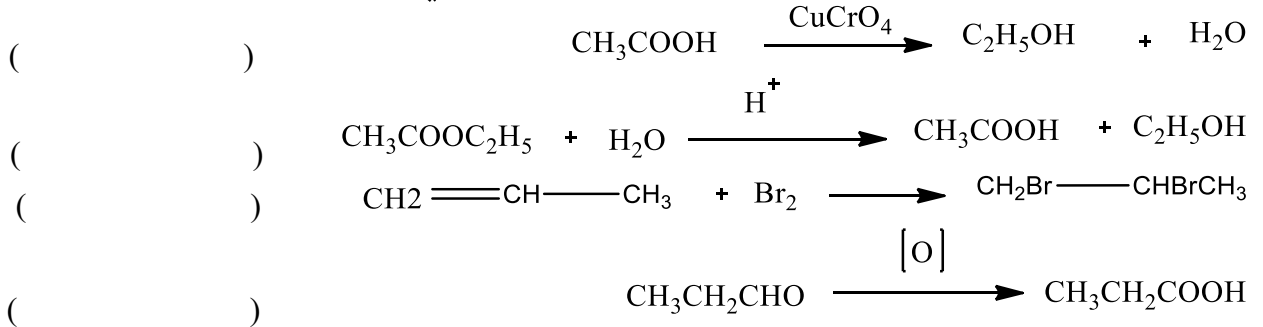
3- - ارسم الصيغة الهيكلية للمركبين الآتيين.

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

م(2)

1،2،3،4،5،6-سداسي كلورو سيكلو هكسان

4- أ صنف التفاعلات الآتية (أكسدة - اختزال - إضافة - حذف - تحليل مائي)



(1)م

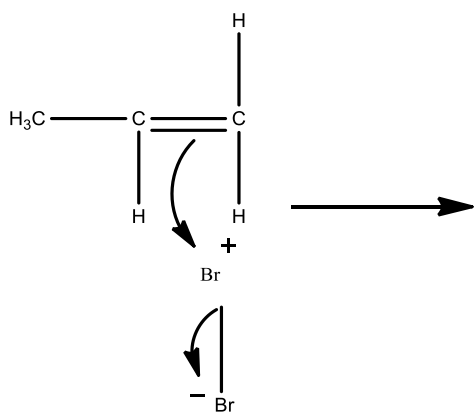
ب- قارن بين الانشطار المتجانس والانشطار غير المتجانس.

الانشطار غير المتجانس	الانشطار المتجانس

5- الشكل أدناه يوضح تفاعل إضافة البروم إلى البروبين ضمن آلية محددة للحصول على 1،2 - ثنائي برومو بروبان (3) م-ت-س

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

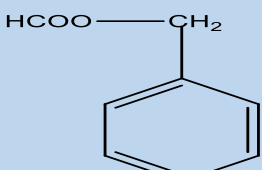
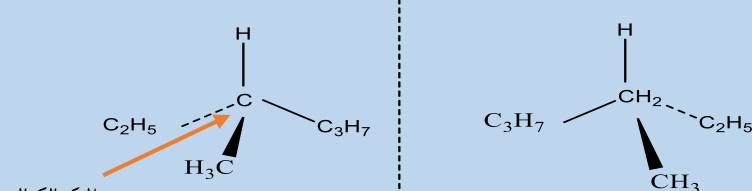
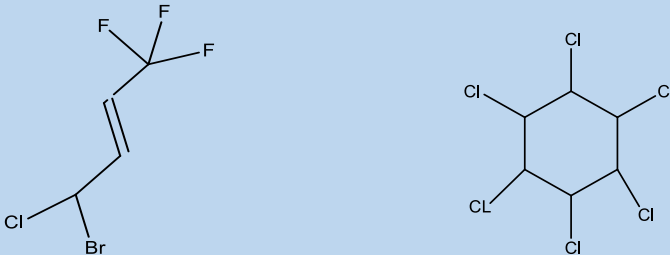
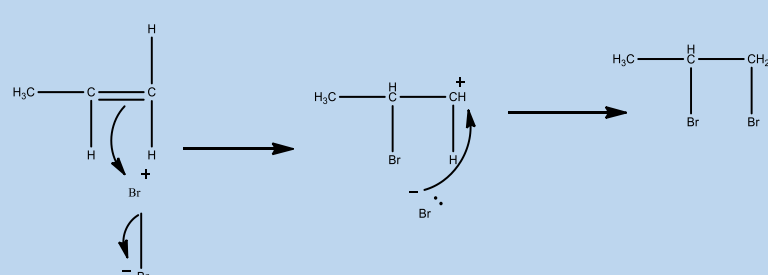
2- أكمل آلية التفاعل السابق للحصول على المادة الناتجة من الإضافة.



(انتهت الأسئلة)

(مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق)

نموذج الإجابة

رمز الهدف	درجة هدف التقويم	الإجابة	الجزئية	المفردة				
	المعرفة AO1 التطبيق والاستدلال AO2							
2-8	1	<p style="text-align: center;">ميثانوات (فورمات) البنزيل.</p> 		1				
4-8	1	<p style="text-align: center;">1</p>  <p style="text-align: center;">المركز الكيرالي</p>		2				
7-8	2			3				
8-8	2	<p style="text-align: center;">اختزال - تحلل مائي - إضافة -أكسدة .</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">الانشطار غير المتجانس</th> <th style="width: 50%;">الانشطار المتجانس</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>كسر غير متماثل للرابطة التساهمية وتحصل الذرة الأعلى في السالبية الكهربائية على زوج إلكترونات الرابطة.</td> <td>كسر متماثل للرابطة التساهمية وتحفظ كل ذرة بالكربون من زوج الرابطة.</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: center;">1</p>	الانشطار غير المتجانس	الانشطار المتجانس	كسر غير متماثل للرابطة التساهمية وتحصل الذرة الأعلى في السالبية الكهربائية على زوج إلكترونات الرابطة.	كسر متماثل للرابطة التساهمية وتحفظ كل ذرة بالكربون من زوج الرابطة.	أ- ب-	4
الانشطار غير المتجانس	الانشطار المتجانس							
كسر غير متماثل للرابطة التساهمية وتحصل الذرة الأعلى في السالبية الكهربائية على زوج إلكترونات الرابطة.	كسر متماثل للرابطة التساهمية وتحفظ كل ذرة بالكربون من زوج الرابطة.							
8-8	2	<p style="text-align: center;">لأنه لديه القدرة على استقبال زوج الإلكترونات (غني بالشحنة الموجبة).</p> 	أ- ب-	5				
	6	4		المجموع				

