شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير (2) رابع 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- وضح الصيغة البنائية لألكان يحتوي على 5 ذرات كربون و4 مجموعات CH_3 ، سم الهيدركربون. (1)ت

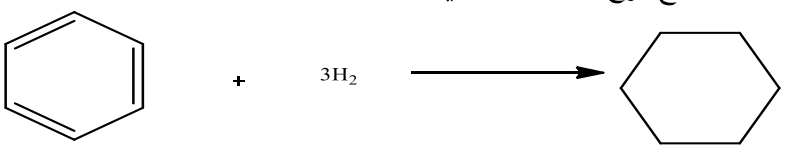
2 بين التمثيل ثلاثي الأبعاد للمتشاكلين الضوئيين لـ 3-كلورو-3-هبتانول . (1)ت
(محدداً المركز الكيرالي) (1)م

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

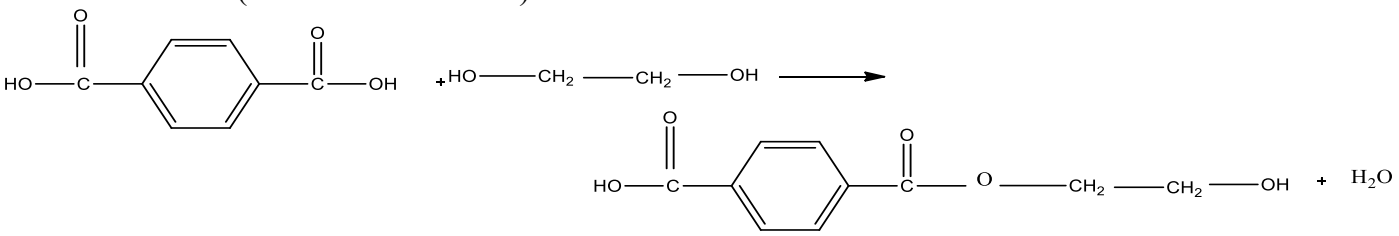
3- ارسم الصيغة الهيكلية للمركبين الآتيين. (2)ت
1-برومو-1-كلورو-4-فلورو-2- ميثيل-2- أوكتين

2- بروبيل -1- بنتين.

4- أ – وضح نوع التفاعلات الآتية : (2)م



( )



( )

ب- قارن بين الإلكتروفيل والنيوكليوفيل (1)م

الإلكتروفيل	النيوكليوفيل

5- تتفاعل الألكانات مع الهالوجينات بالتسخين إلى $400^0\,C$ أو في وجود الأشعة فوق البنفسجية UV في سلسلة من تفاعلات الاستبدال ، ويتوقف الناتج على نسبة كل من الألكان والهالوجين في خليط التفاعل.

(3) م-ت-س

أ-عرف التفكك المتجانس.

.....

.....

.....

ب- وضح بالمعادلات الرمزية آلية (ميكانيكية) تفاعل غاز الإيثان و البروم.

.....

.....

.....

.....

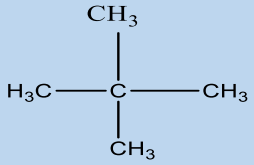
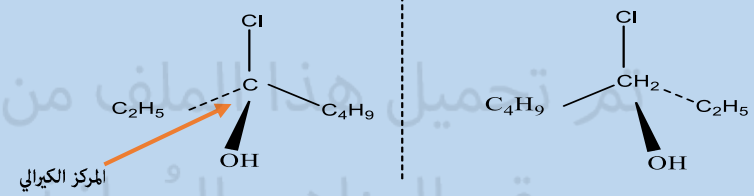
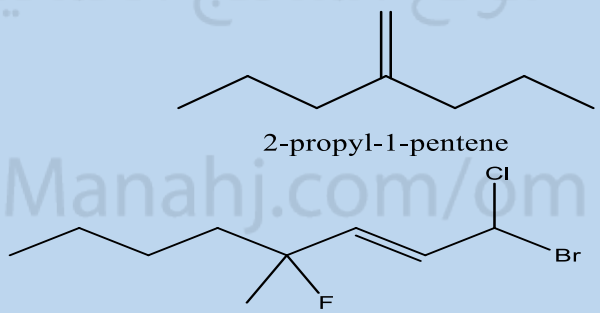
.....

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
			المعرفة AO1	التطبيق والاستدلال AO2	
1		2,2-Dimethyl propane  2،2 ثنائي ميثيل بروبان		1	2-8
2		 المركز الكيرالي	1	1	4-8
3		 2-propyl-1-pentene 1-Bromo-1-chloro-4-fluoro-4-methyl-2-octene		2	7-8
4 أ-		إضافة – نزع(حذف) ماء.	2		8-8
ب-		الإلكتروفيل(محب للإلكترونات): جسيم(ذرة-جزيء- أيون) مستقبل لزوج الإلكترونات. يحمل شحنة موجبة. النيوكليوفيل(محب للنواة): جسيم(ذرة-جزيء- أيون) مانح لزوج الإلكترونات. يحمل شحنة سالبة.	1		
5 أ-		كسر متماثل للرابطة التساهمية وتنفصل الذرتان الموجودتان على طرفي الرابطة التساهمية وتحتفظ كل منهما بإلكترون من زوج الإلكترونات المكون للرابطة التساهمية.	1		8-8
ب		$Br-Br \longrightarrow Br^{\cdot} + Br^{\cdot}$ $H_3C-CH_2-H + Br^{\cdot} \longrightarrow H_3C-\dot{C}H_2 + HBr$ $H_3C-\dot{C}H_2 + Br_2 \longrightarrow H_3C-CH_2Br + Br^{\cdot}$ $H_3C-\dot{C}H_2 + Br^{\cdot} \longrightarrow H_3C-CH_2Br$		2	
المجموع		10	4	6	

لتحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

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