

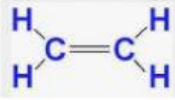
تفاعلات أخرى للمركبات العضوية 4-5



ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

1	ما التفاعل الذي يحول الكحول إلى ألكين ؟	(أ) إضافة	(ب) حذف	(ج) استبدال	(د) هلجنة
2	ينتج عن تفاعل الحمض الكربوكسيلي مع الكحول:	(أ) إيثر	(ب) أمين	(ج) ألدهيد	(د) إستر
3	عند أكسدة كحول أولي ينتج :	(أ) كيتون	(ب) حمض كربوكسيلي	(ج) ألدهيد	(د) أميد
4	تحول الايثلين إلى إيثانول يسمى تفاعل :	(أ) حذف	(ب) اضافته	(ج) تأين	(د) تفكك
5	ماذا ينتج عن إضافة الماء إلى البروبين بمساعدة حمض الكبريتيك المركز ؟	(أ) كيتون	(ب) فينول	(ج) ألكان	(د) كحول
6	تفاعل الإيثان مع الكلور (الهلجنة) هو تفاعل:	(أ) إضافة	(ب) استبدال	(ج) أكسدة	(د) تفكك
7	أكسدة كحول أولي تعطي:	(أ) كيتون	(ب) حمض كربوكسيلي	(ج) ألدهيد	(د) أميد
8	إضافة الهيدروجين إلى ذرات الكربون التي تكون الرابطة الثلاثية والثلاثية تسمى تفاعلات :	(أ) هدرجة	(ب) هلجنة	(ج) أكسدة	(د) اختزال
9	يصنف التفاعل الآتي إلى تفاعل $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	(أ) إضافة	(ب) أكسدة	(ج) اختزال	(د) حذف
10	أكمل المعادلة الآتية. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$	(أ) $\text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3$	(ب) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	(ج) CH_3CH_2	(د) $\text{CH}_3\text{CH}_2=\text{CH}_2\text{CH}_3$
11	نوع التفاعل الآتي: $\text{CH}_3-\text{CH}_3 \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2$	(أ) اختزال	(ب) حذف	(ج) أكسدة	(د) إضافة
12	ناتج التفاعل التالي عادة ما يعطينا مركب عضوي هو : $\text{CH}_4 + [\text{O}] \rightarrow \dots\dots\dots$	(أ) ميثانول	(ب) ميثانال	(ج) ميثيل إيثر	(د) ميثانويك

يصنف التفاعل التالي $\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br} \rightarrow \text{HBr} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ على أنه تفاعل:							13
(أ)	حذف	(ب)	إضافة	(ج)	تكاثف	(د)	استبدال
ينتج عن أكسدة المركب: CH_3CHO							14
(أ)	CH_3COOH	(ب)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	(ج)	CHO CH_3	(د)	$\text{CH}_3\text{CO CH}_3$
ينتج عن إضافة الماء للمركب المجاور في وجود حمض الكبريتيك المركز:							15
							
(أ)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	(ب)	CH_3COOH	(ج)	HO CH_3	(د)	$\text{CH}_3\text{CO CH}_3$