



تفاعلات الاستبدال في الكحولات

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

1 التفاعل الذي يحول 2- بروبانول إلى 2- كلوروبروبان بوجود HCl هو تفاعل:

- أ حذف.
ب اختزال.
ج تأكسد.
د استبدال.

2 واحدة من المواد التالية تتفاعل مع الكحولات والألكينات، وهي:

- أ H_2/Ni
ب Na
ج HCl
د KOH

3 المادة التي تستخدم لتحويل 2- بروبانول إلى 2- بروموبروبان، هي:

- أ Br_2
ب CH_3MgBr
ج HBr
د $NaBH_4$

4 صيغة المركب العضوي الناتج من تفاعل CH_3CH_2OH مع فلز Na هو:

- أ CH_3CH_2ONa
ب CH_3CH_2ONa
ج CH_3CH_2COONa
د CH_3CH_2Na

يمكن الحصول على الأيون RO^- ، من تفاعل فلز الصوديوم مع:

5

- أ $RCOOH$ ب ROH
ج ROR د $RCHO$

المادة (A) في التفاعل التالي هي:

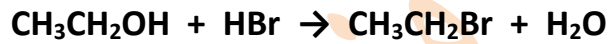
6



- أ $CH_2=CH_2$ ب CH_3CHO
ج $CH\equiv CH$ د CH_3CH_2OH

يعد التفاعل:

7



مثالاً على تفاعلات:

- أ الإضافة. ب الهدرجة.
ج الاستبدال. د الحذف.

الغاز الذي ينتج من تفاعل الميثانول مع الصوديوم هو:

8

- أ الهيدروجين. ب الأكسجين.
ج ثاني أكسيد الكربون. د الميثان.

المركب العضوي (X) يتفاعل مع الصوديوم وينتج من تفاعلهما تصاعد غاز الهيدروجين. يمكن أن يكون (X) واحد من المركبات التالية:

9

- أ CH_3-CH_2OH ب CH_3-CHO
ج $CH_3COOC_2H_5$ د $CH_3-CH_2-CO-CH_3$

يعتبر تفاعل الإيثانول مع HCl :

10

- أ استبدالاً إلكتروفيلاً. ب إضافة إلكتروفيلية.
ج استبدالاً نيوكليوفيلياً. د إضافة إلكتروفيلية.

يعتبر تفاعل الميثانول مع Na :

11

- أ استبدالاً إلكتروفيلاً. ب إضافة إلكتروفيلية.
ج استبدالاً نيوكليوفيلياً. د إضافة إلكتروفيلية.

يمكن تمييز الإيثانول عن الإيثان مخبرياً باستخدام:

12

- أ NaHCO_3 ب Na_2CO_3
ج Na د Br_2

إجابات الأسئلة

7	6	5	4	3	2	1	الفقرة
ج	د	ب	ب	ج	ج	د	رمز الإجابة
		12	11	10	9	8	الفقرة
		ج	أ	ج	أ	أ	رمز الإجابة

منهاجي
متعة التعليم الهادف

