

أسئلة على الدروس

تفاعلات الاستبدال في هاليدات الألكيل

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

يتفاعل 1-كلوروبروبان مع هيدروكسيد الصوديوم الكحولي فيتكون مركب عضوي يمكن الكشف عنه	1
مخبرياً باستخدام باستخدام:	

Na₂CO₃ ♀

NaHCO₃

د Br₂

ج Na

2 المادة التي تستخدم لتحويل 1- بروموبروبان إلى 1- بروبانول، هي:

ب HBr

NaOH

H₂/Ni

ج KBr

3 يتفاعل كل من 1-كلوروبروبان و 2-كلوروبروبان مع هيدروكسيد البوتاسيوم فيتكون مركبان عضويان يمكن التمييز بينهما مخبرياً باستخدام:

ب الصوديوم فقط.

محلول تولينز.

د ورقة تباع شمس.

ج الصوديوم أو محلول Br₂

4 أحد المركبات العضوية الآتية ينتج كحولاً عند تفاعله مع KOH وهو:

CH₃CH₂CH₂Br

CH₃CH₂CH=CH₂

(CH₃)₃-C-Br ₹

١

:	KOH	CH ₃ CH ₂ CH ₂ C	1-كلوروبروبان ا	يعتبر تفاعل
---	-----	---	-----------------	-------------

- استبدالاً إلكتروفيلياً ب إضافة الكتروفيلية
- ج استبدالاً نيوكليوفيلياً. د إضافة الكتروفيلية.
- 6 واحد من المركبات التالية يعطي كحولاً عند تفاعله مع هيدروكسيد البوتاسيوم وهو:

أ 2- بروموبيوتان. ب 2- ميثيل -2- بروموبيوتان.

ج 3- میثیل-2- بروموبیوتان. د 1- بروموبیوتان.

7 نوع التفاعل الذي يحول CH₃CH₂CCH إلى CH₃CH₂OCH بوجود -CH₃O هو:

أ استبدال ب حذف.

ج إضافة. د تأكسد واختزال.

8 في التفاعل CH₃CH₂CH₂OH → A + OH → CH₃CH₂CH₂OH هو:

CH₃CH₂OCH₃ CH₃CH₂CH₂I 1

O CH₃CH₂-CH ک CH₃CH=CH₂ ج

إجابات الأسئلة

7	6	5	4	3	2	1	الفقرة
f	د	ج	f	ج	İ	ج	رمز الإجابة
						8	الفقرة
						İ	رمز الإجابة

