

حل التمرين 03

.1

- 1.1. تفاعل استبدال : تم استبدال مجموعة الهيدروكسيد $-OH$ بذرة كلور.
 1.2. تفاعل احتراق كامل.
 1.3. تفاعل أكسدة معتدلة : تم تحويل الإيثانول إلى إيثانال .
 1.4. تفاعل إزالة الماء.
 1.5. تفاعل استبدال مثل التفاعل الأول.

.1.6

المتفاعل الأول : كحول
 A مؤكسد مثل MnO_4^-
 الناتج : سيتون .
 التفاعل الموافق :أكسدة معتدلة.

.1.7 المتفاعل : كحول

الناتج : ألكين .

 H_2O B

التفاعل : إزالة الماء.

.1.8 المتفاعل الأول : كحول HBr : Cتفاعل استبدال : تم استبدال المجموعة $-OH$ بذرة Br .