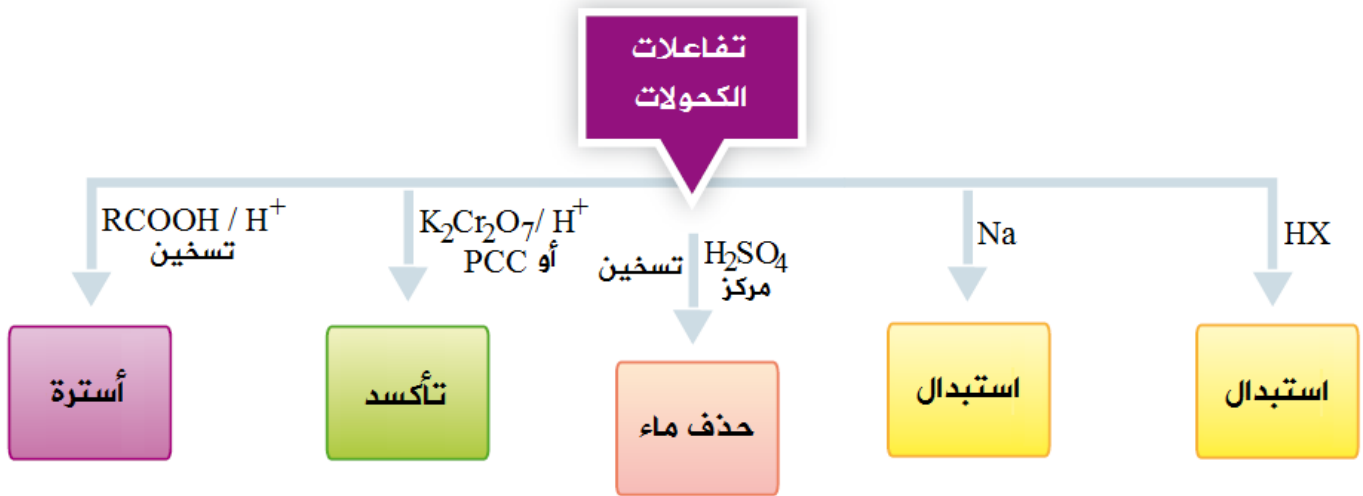


## تفاعلات الكحولات



أولاً: تفاعل الاستبدال في الكحولات مع HX

تتفاعل الكحولات مع الحمض HX بالاستبدال، فيحل أيون الهالوجين محل أيون الهيدروكسيد في الكحول.

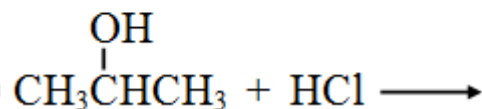
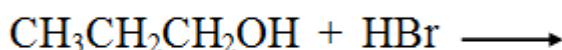
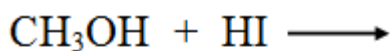


مثال:



سؤال 1 :

اكتب ناتج التفاعلات التالية :

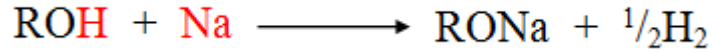


ثانياً: تفاعل الاستبدال في الكحولات مع الفلزات النشطة

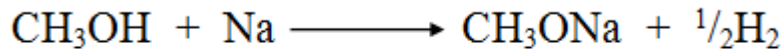
تتفاعل الكحولات مع الفلزات النشطة مثل Na أو البوتاسيوم K وينطلق من الكحول غاز

$H_2$  ، ولا تتفاعل الكحولات مع القواعد مثل  $NaOH$  ،  $NaHCO_3$  .

يكتب التفاعل بشكل عام على النحو التالي:



مثال:

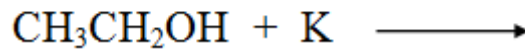
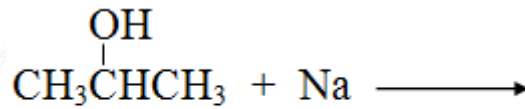


ميثانول

يستخدم هذا التفاعل للكشف عن الكحولات حيث يتصاعد غاز الهيدروجين من الكحول.

سؤال 2 :

اكتب ناتج التفاعلين التاليين:



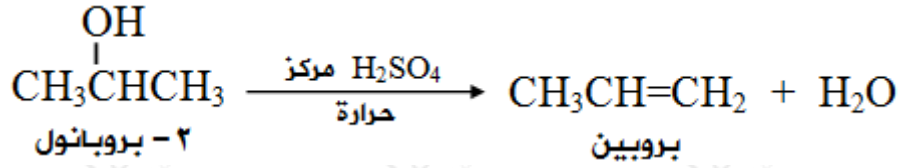
سؤال 3 :

كيف تميز مخبرياً وبمعادلات بين 1- بروبانول والبروبين.

ثالثاً: حذف ماء من الكحولات

يؤدي تفاعل الكحول مع حمض الكبريتيك المركز الساخن إلى حذف جزيء ماء من ذرتي كربون متجاورتين وتكوين الكين.

مثال:

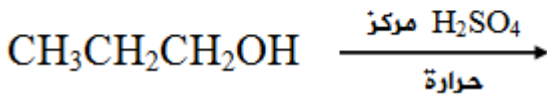
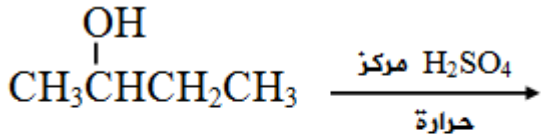


ملاحظات:

- تحذف ذرة الهيدروجين من ذرة الكربون المجاورة لذرة الكربون المرتبطة بمجموعة الهيدروكسيل، ويفضل أن تكون ذرة الكربون الحاوية على العدد الأقل من ذرات الهيدروجين.
- لا يمكن حذف ماء من الميثانول.

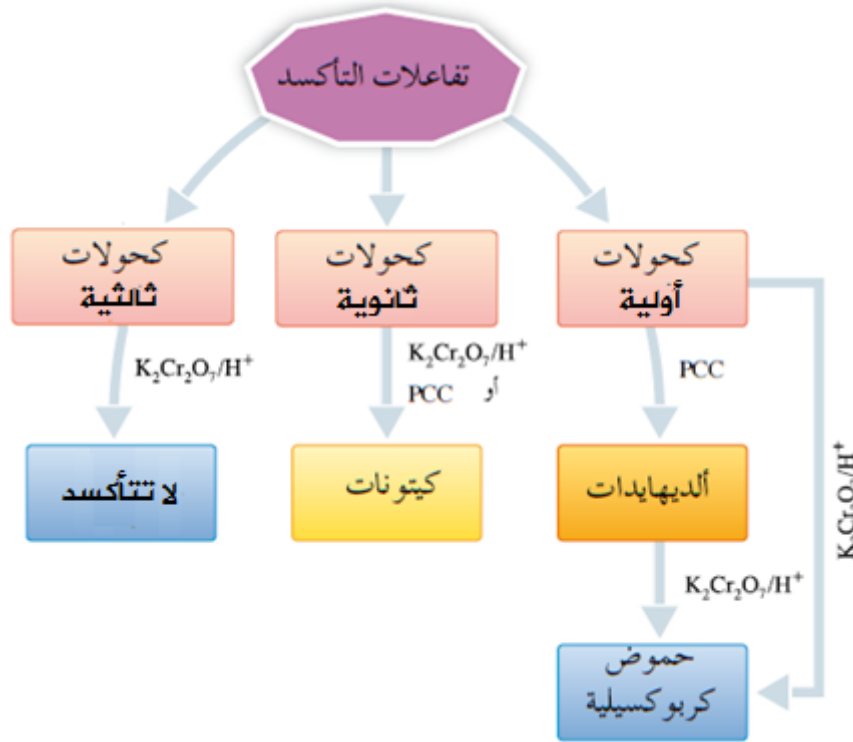
سؤال 4 :

أكمل التفاعلين التاليين:



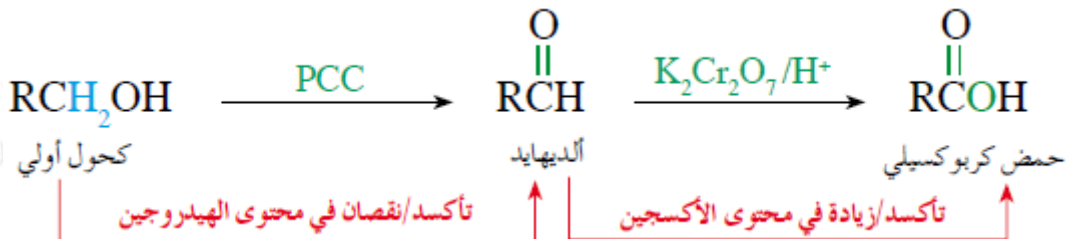
رابعاً: أكسدة الكحولات

تعتمد أكسدة الكحول على نوعه:

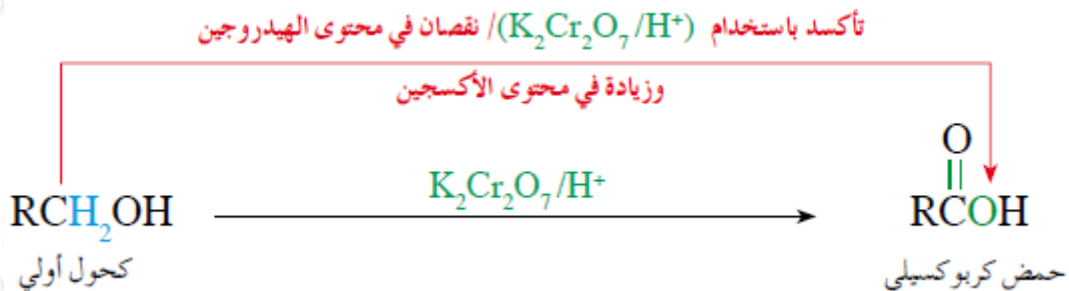


### الكحول الأولي:

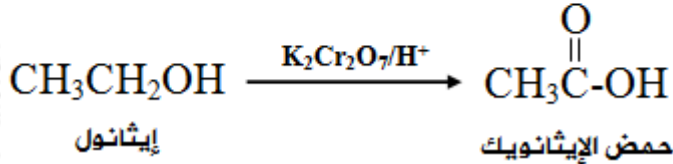
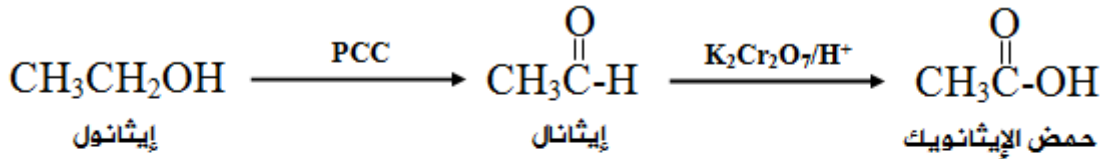
أكسدة الكحول الأولي باستخدام عامل مؤكسد ضعيف مثل محلول كلوروكرومات البريدينيوم (PCC) يعطي الألدheid المقابل، ويمكن الاستمرار في الأكسدة باستخدام  $(K_2Cr_2O_7)$  في وسط حمضي يُنتج الحمض الكربوكسيلي المقابل.



أكسدة الكحول الأولي باستخدام عامل مؤكسد قوي مثل دايكرومات البوتاسيوم  $(K_2Cr_2O_7)$  في وسط حمضي يُنتج الحمض الكربوكسيلي المقابل.



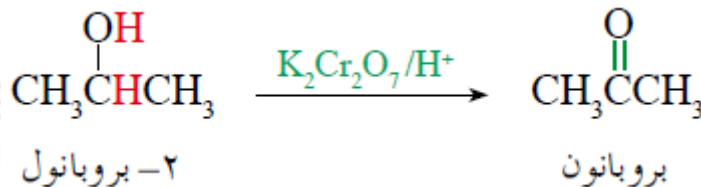
مثال:



الكحول الثانوي:

أكسدة الكحول الثانوي باستخدام عامل قوي مثل داكرومات البوتاسيوم ( $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ) في وسط، أو مؤكسد ضعيف مثل محلول كلوروكرومات البريدينيوم (PCC) فينتج الكيتون المقابل.

مثال:

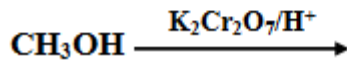
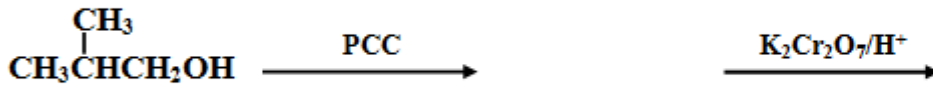
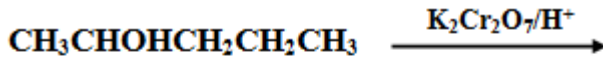
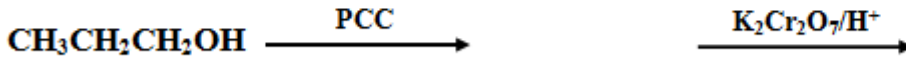
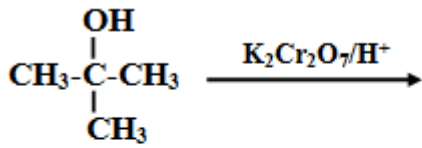


الكحول الثالثي:

الكحولات الثالثية لا تتأكسد لعدم احتواء ذرة الكربون المرتبطة بمجموعة الهيدروكسيل على ذرة هيدروجين.

سؤال 5 :

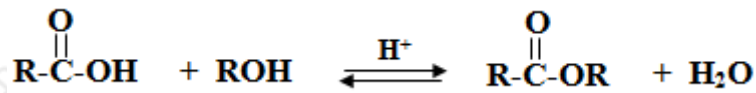
اكمل تفاعلات الأكسدة التالية إن حدثت:



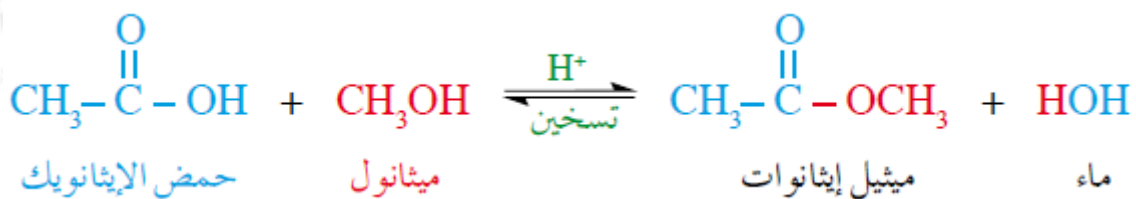
### خامساً: الأسترة

تفاعل الحمض الكربوكسيلي مع الكحول في وسط حمضي يعطي إستر.

يتم التفاعل بوجود حمض قوي مثل  $\text{H}_2\text{SO}_4$  كعامل مساعد، وينتج عن ذلك استبدال مجموعة (OR) في الكحول بمجموعة (OH) في الحمض لينتج الإستر والماء.

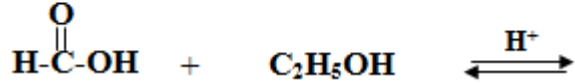
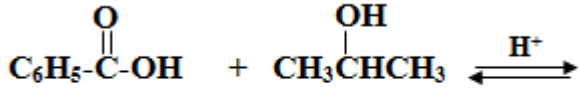
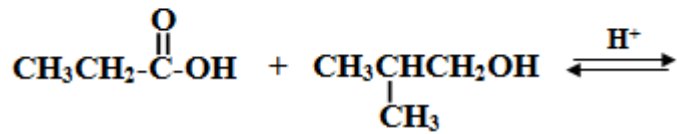
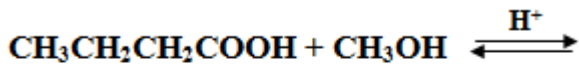


مثال:



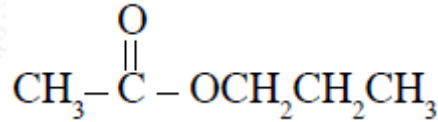
سؤال 6 :

اكتب ناتج عمليات الأسترة التالية:



سؤال 7 :

حدّد الشق الآتي من الحمض، والشق الآتي من الكحول في الإستر الآتي:



سؤال 8 :

إذا علمت أن الإستر الموجود في الموز هو بنتيل إيثانوات  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ .  
اكتب الصيغة البنائية للحمض الكربوكسيلي، وللكحول اللذين يُنتجانه عند تفاعلهما في وسط حمضي.