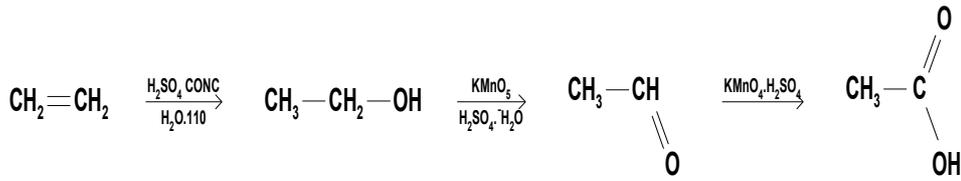


تحويلات العضوية مشتقات الهيدروكربونات دليل التقويم

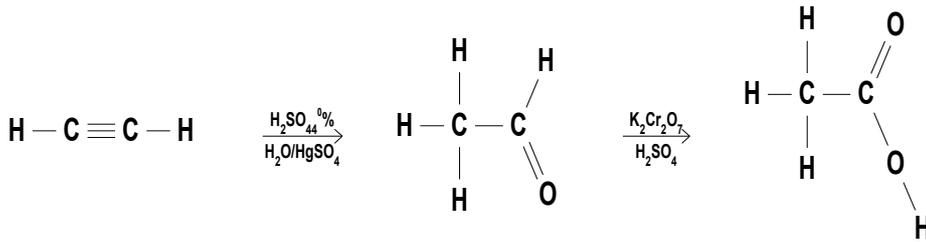
1- الحصول علي حمض الاسيتيك من منتجات بترولية
المنتجات البترولية المقصود بها هنا :- الايثين و الايثانين
اولا:- من الايثين

منتجات بترولية ايثين

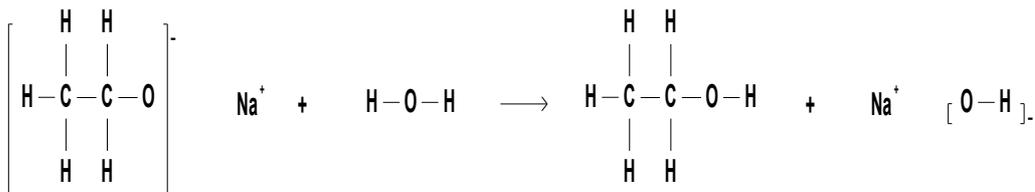


ثانيا :- من الاسيتيلين

منتجات بترولية ايسيتيلين

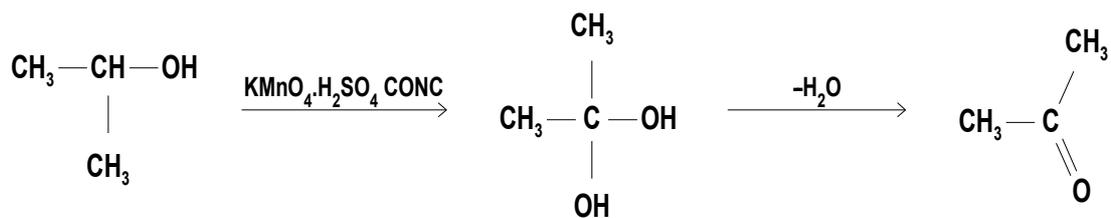


2- التحلل المائي لايثوكسيد الصوديوم

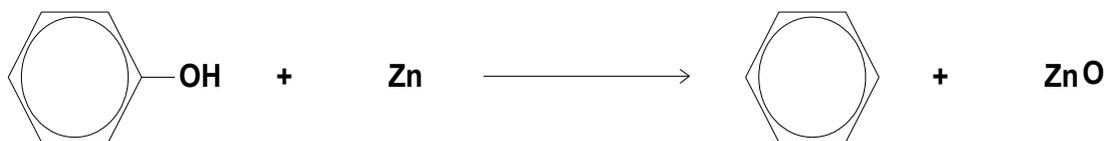
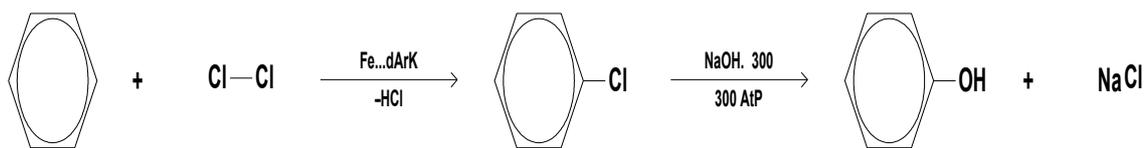


3- تاثير حمضي النيتريك والكبريتيك علي كل من الجلسرول والفينول

مع الجلسرين يعطي ثلاثي نيترو جلسول
مع الفينول يعطي 2و 4 و 6 ثلاثي نيترو فينول (حمض البكريك)

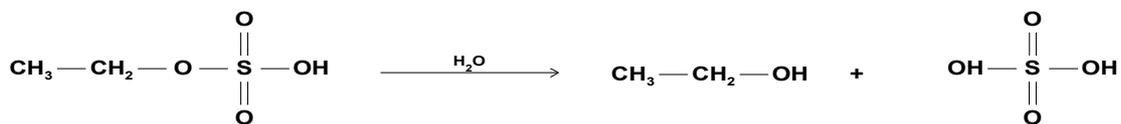


8- تحويل البنزين الي فينول والعكس

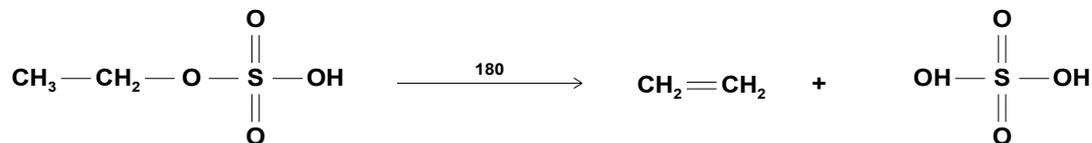
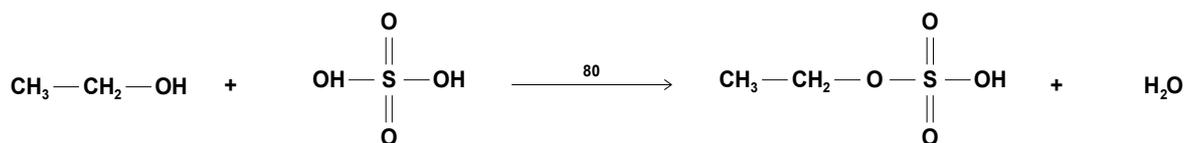


9- الايثين الي ايثانول والعكس

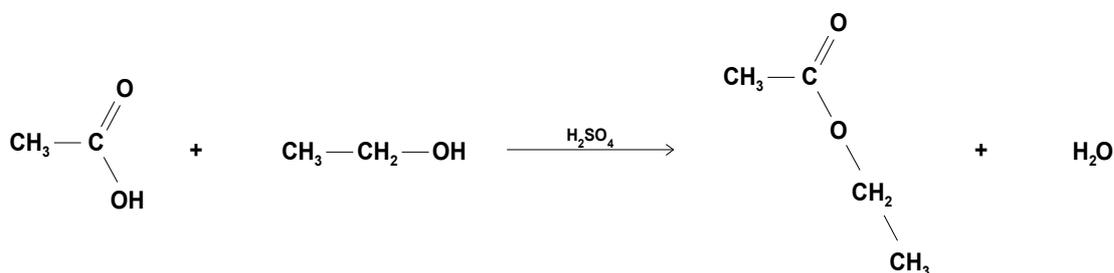
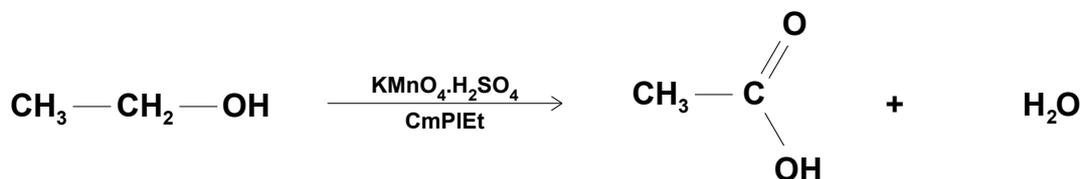
ايثين الي ايثانول



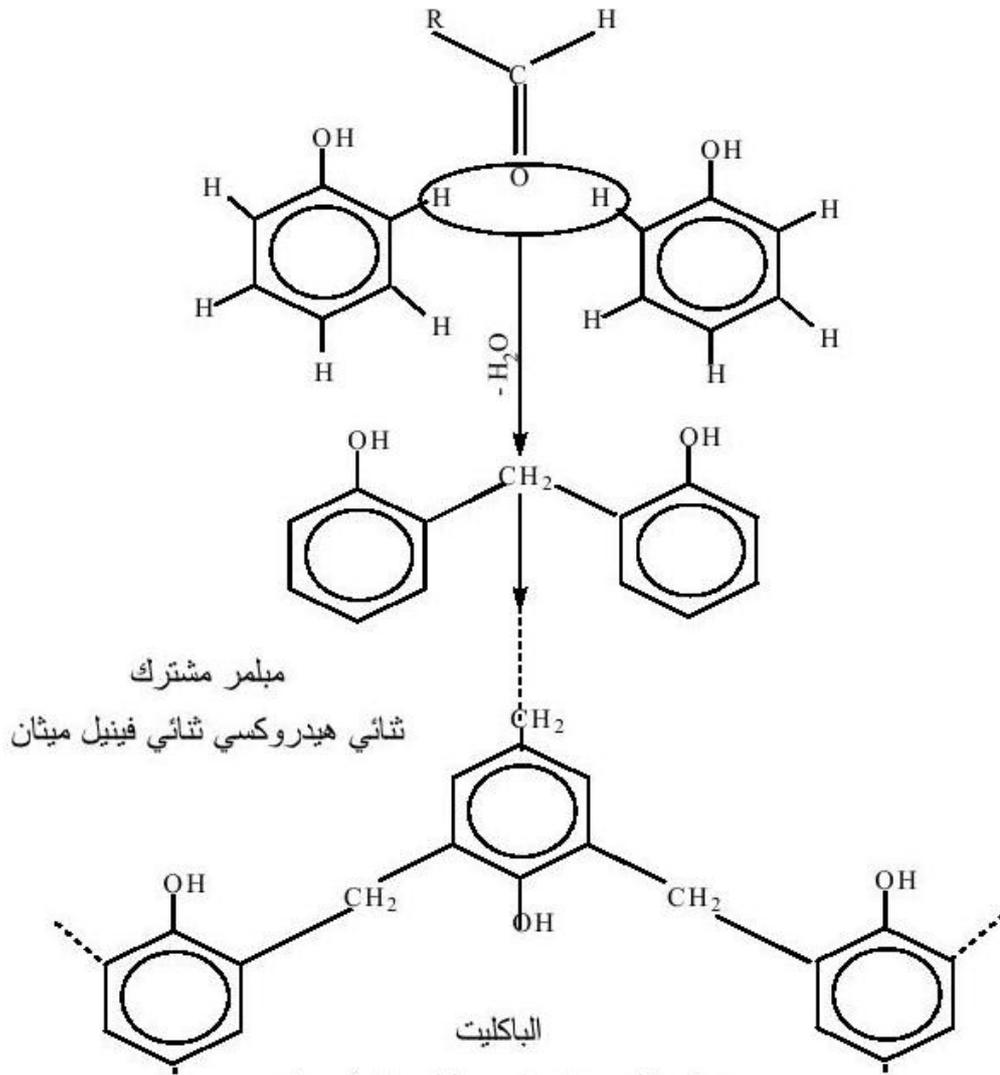
ايثانول الي ايثين



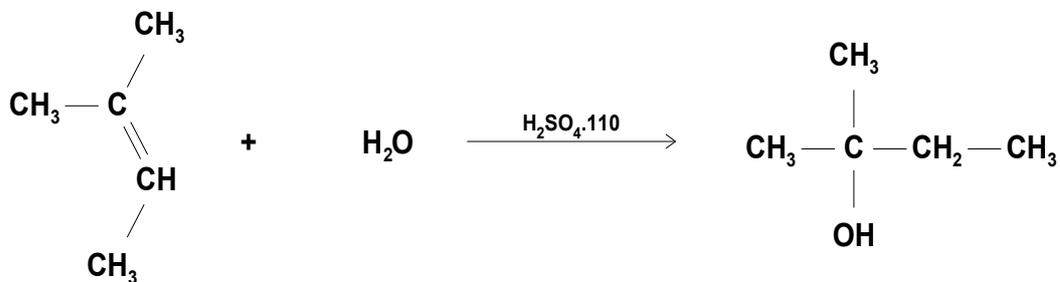
10- استر اسيتات الايثيل من الايثانول
جزء من الايثانول اكسدة تامة الي اسيتيك
ثم تفاعل الاسيتيك مع الجزء الباقي من الايثانول يتكون الاستر



11-تفاعل الفينول مع الفورمالدهيد في وسط حامضي او قاعدي

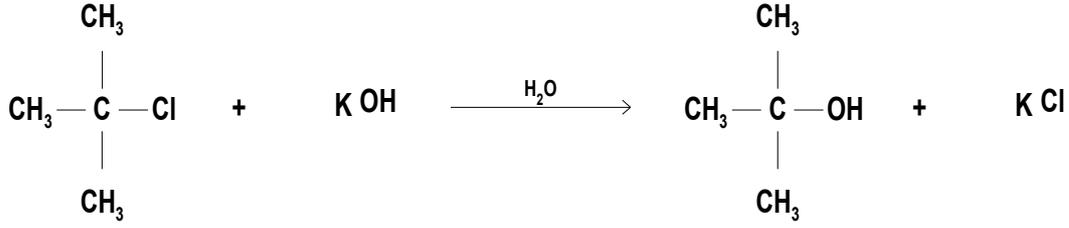


12- اضافة الماء الي 2- ميثيل -2- بيوتين
يتكون 2- ميثيل -2- بيوتانول

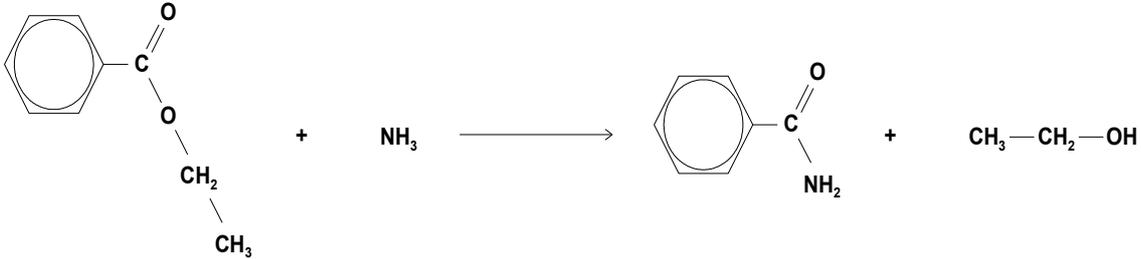
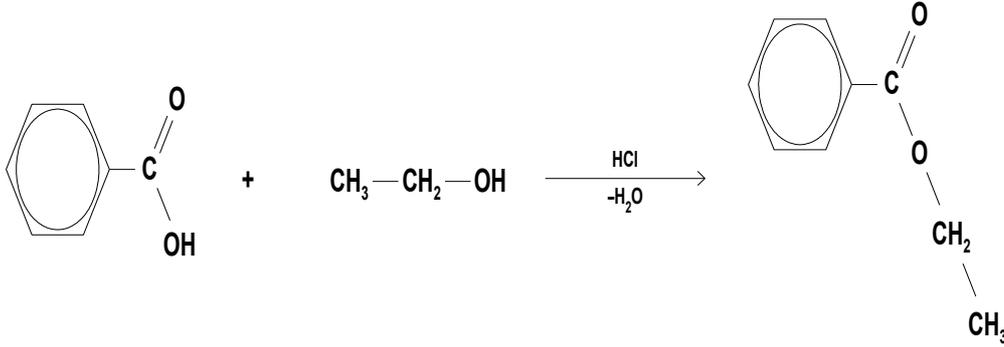


13- التحلل المائي لكلوريد البيوتيل الثالثي

يتكون بيوتانول ثالثي



14-تفاعل حمض البنزويك مع الايثانول ثم تفاعل المركب الناتج مع الامونيا يعطي بنزوات الايثيل ثم بنزاميد



15- اكسدة الطولوين ثم تعادل الناتج مع الصودا الكاوية يعطي حمض بنزويك ثم بنزوات صوديوم

