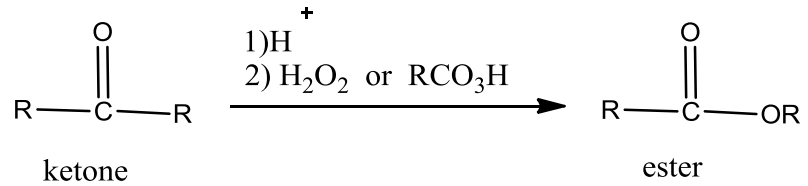


هجرة الى أوكسجين ناقصة للألكترونات Migration to electron – deficient oxygen

هو اعادة ترتيب تهاجر فيها مجموعة الألكيل R مع الأصرة من ذرة كربون الى ذرة اوكسجين O ناقصة للألكترونات

1-اكسدة باير – فلكر للكيثونات:- هو اكسدة الكيثونات مع بيروكسيد الهيدروجين HOOH او مع حامض بيروكسي (peroxy acid) RCOOOH وتحويلها الى استرات



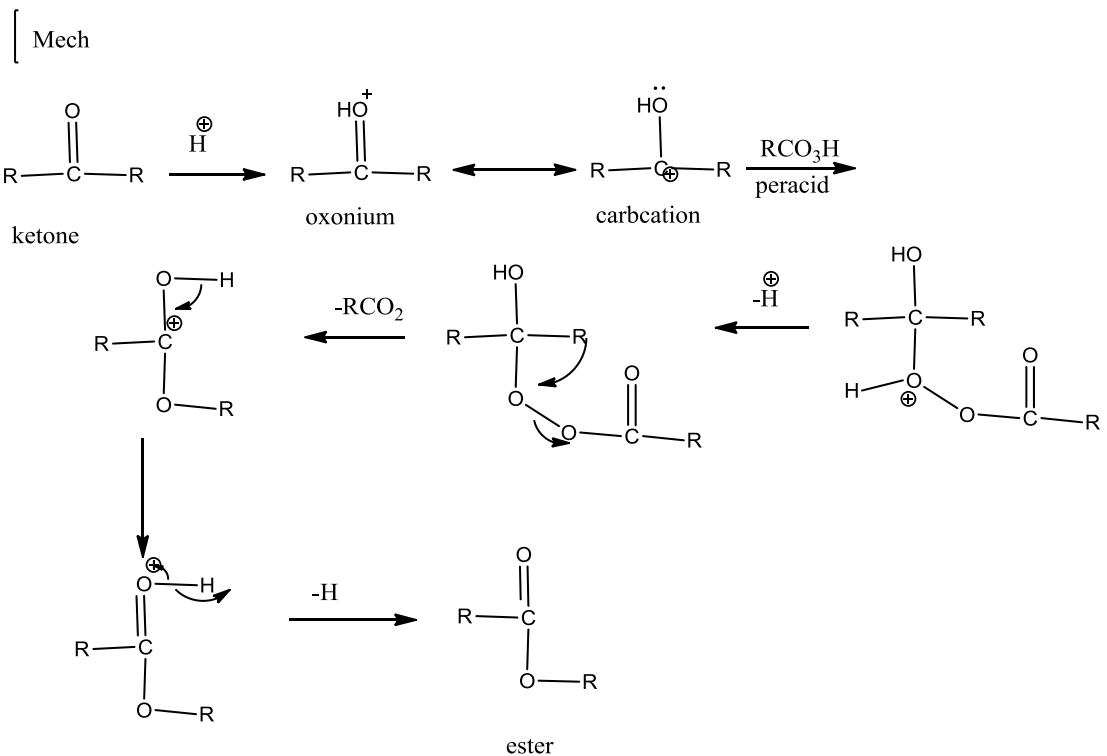
تتضمن الميكانيكية مايلي :-

1- برتنة اوكسجين الكيتون لتقوية الألكتروفيل

2- اضافة البير حامض (peracid) نيوكلوفيل

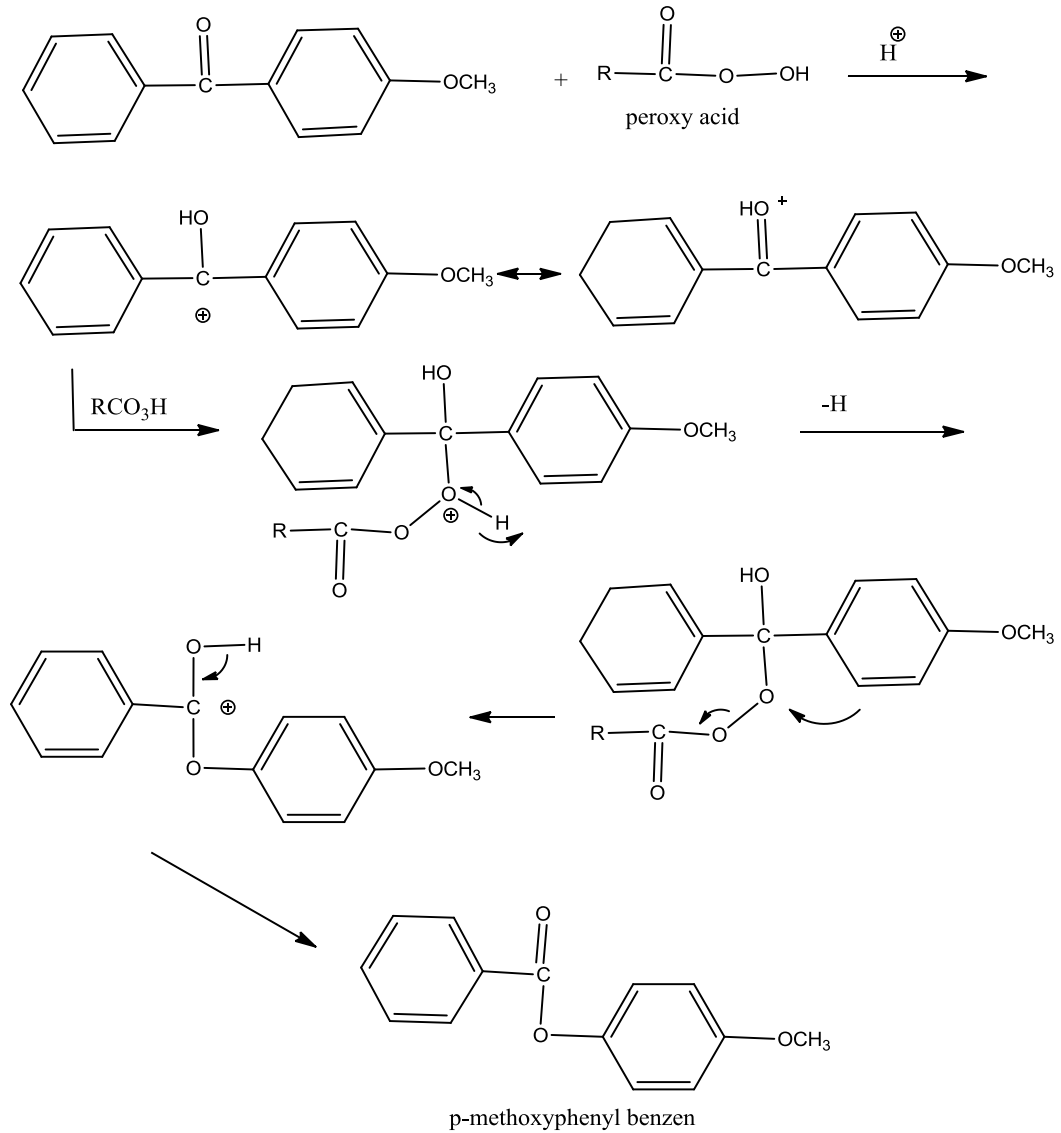
3- فقدان المجموعة المغادرة السهلة RCO_2^-

4- هجرة R مع الأصرة من C الى O ناقصة للألكترونات توافقية للحصول على الأستر



س:- مآشروط التفاعل

- ج :- 1- ان فقدان المجموعة المغادرة الجيدة RCO_2 وهجرة R مع الأصرة توافقية تحدثان في آن واحد
 - 2- تزداد سرعة التفاعل كلما زادت المعوضات الساحبة للألكترونات في المجموعة المغادرة وكلما زادت المعوضات الواهبة للألكترونات في المجموعة المهاجرة
 - 3- ان خطوة التحول التوافقي هي المحددة لسرعة التفاعل
 - 4- اذا كانت R اذا كانت المهاجرة كيرالية فانها تهاجر دون تغيير توجهها الفراغي
 - 5- اذا تم اكسدة كيتون غير متناظر RCOR^- فالمجموعة الأكثر نيوكوفيلية (الأكثر قدرة على استقرار الأيون الموجب) هي التي تهاجر
- مثال/



4- يستعمل هذا التفاعل لتحضير الأسيتون والفينول في مجال الصناعة

5- مجموعة R المهاجرة هي الأكثر نيوكلوفيلية $\text{Ph}^- > \text{Me}^-$

6- تزداد سرعة التفاعل إذا المجموعة المغادرة الجيدة تحوي معوضات واهبة للألكترونات

7- أفضلية هجرة الفينيل Ph بسبب هجرتها عبر حالة أنتقالية جسرية (bridged)

