



جامعة تكريت
كلية التربية للبنات
قسم الكيمياء

الكيمياء العضوية

المرحلة الثالثة

تفاعل كليرن

إعداد

د. إيمان أيوب

emanaywb@tu.edu.iq

تفاعل كليرن Claisen Reaction

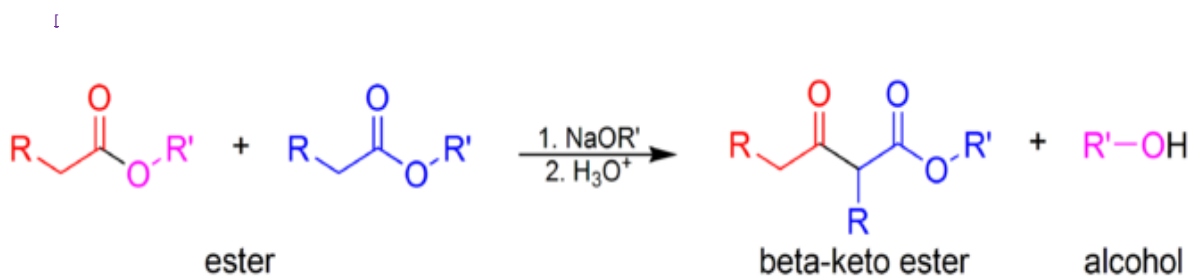
هو تفاعل تكوين رابطة **carbon- carbon bond** substitution عن طريق تفاعل استبدال C-C formation

يتم بين استرات تحتوي على ألفا هيدروجين ، بوجود قاعدة يثوكسيد الصوديوم للحصول على بيتا - كيتو استر.

إذا كان التفاعل بين جزئين استر احدهما يحتوي على ألفا هيدروجين والآخر لا يحتوي عليه فان التفاعل يسمى **crossed claisen condensation**

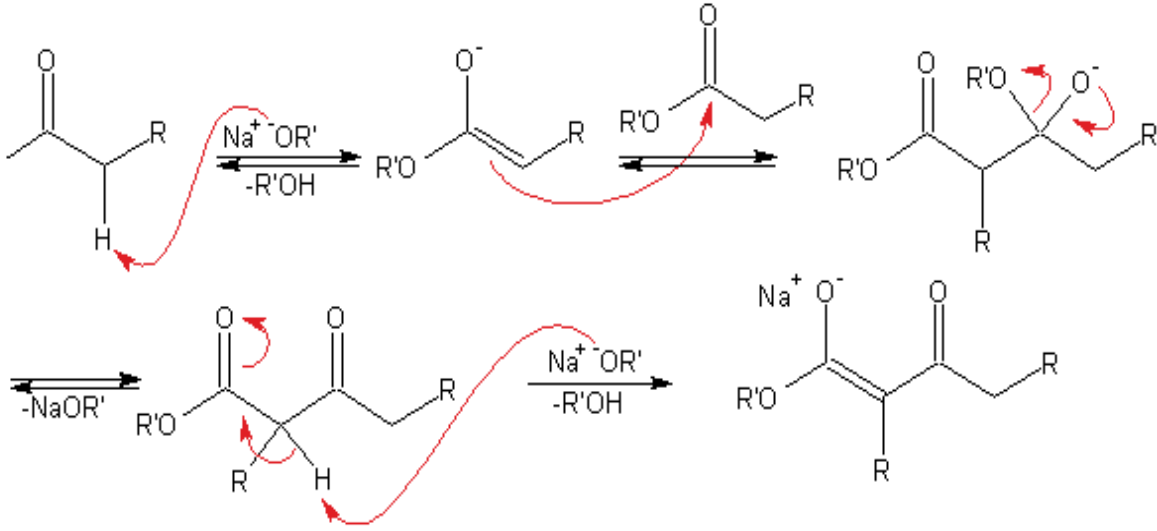
إذا استخدمت الكيتونات ketones , النيتريلات Nitriles كمانح donor في هذا التفاعل فان الناتج هو β -diketone أو β -ketonitrile على الترتيب كما ان استخدام قاعدة قوية يزيد من الناتج مثل أميد الصوديوم هيدريد لـصوديوم sodium hydride

ان التفاعل يتضمن المعادلة العامة الآتية:



اما ميكانيكية التفاعل فتتضمن الخطوات الاتية:

Mechanism :



ان تكاثف كليزن المتقاطع يتضمن تفاعل بين استرين مختلفين
 حدهما يسلك سلوك مانح للالكترونات والآخر مستقبل للالكترونات لتكوين
 مزيج معقد منهما . أي احدهما يمتلك الفا- هايدروجين والآخر لايمتلك الفا-
 هايدروجين وكما هو موضح في التفاعل الاتي بين بنزوات المثيل وخلات
 لمثيل :

