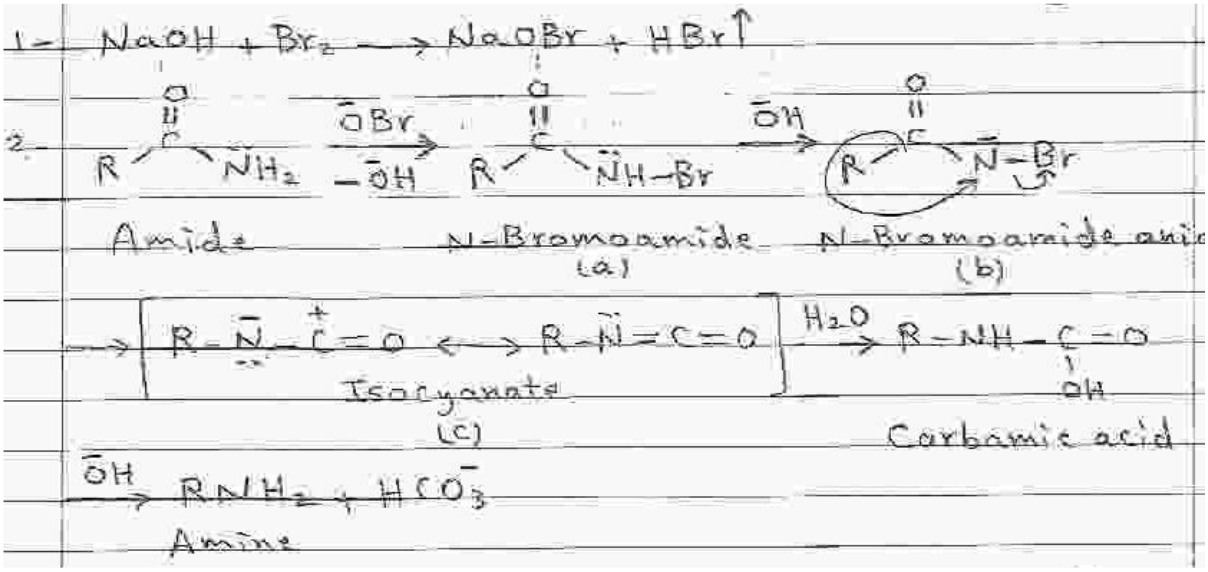
ارتحال الى نتروجين ناقصة للالكترونات

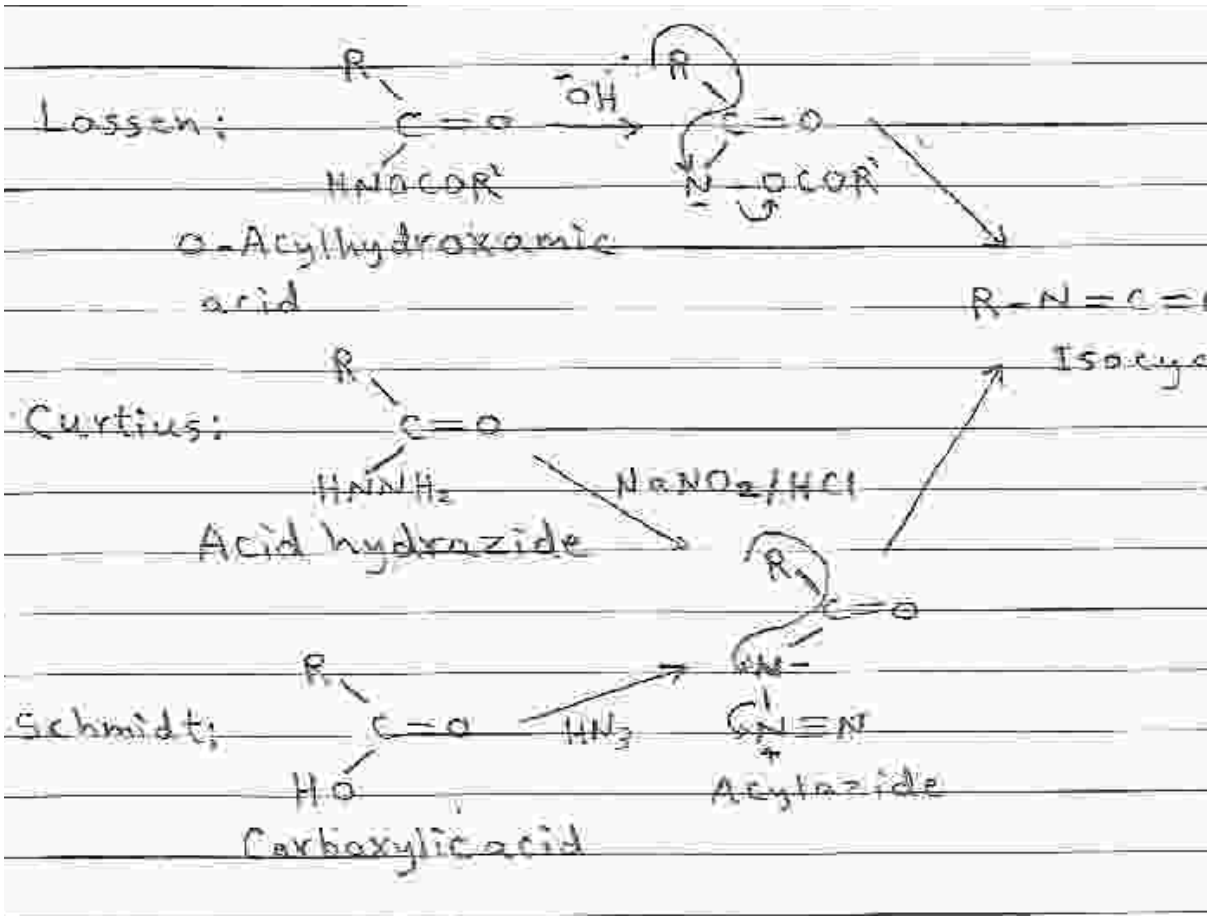
هي اعادة ترتيب تشمل هجرة مجموعة الالكيل R او الفنيل مع مزدوجها الالكتروني الى ذرة نتروجين ناقصة للالكترونات.

1- تفاعلات هوفمان, كيرتس, لوسن وشميدت

تفاعل هوفمان: هو تفاعل تحضير الامينات من الاميدات يحوي كاربون واحد اقل بفعل الهايبوبروميت القاعدي.



ان هناك مجموعة من التفاعلات مقاربة جدا" الى تفاعل هوفمان, تشمل جميعها تكوين الوسطي ايزوسيانيت من خلال اعادة الترتب:

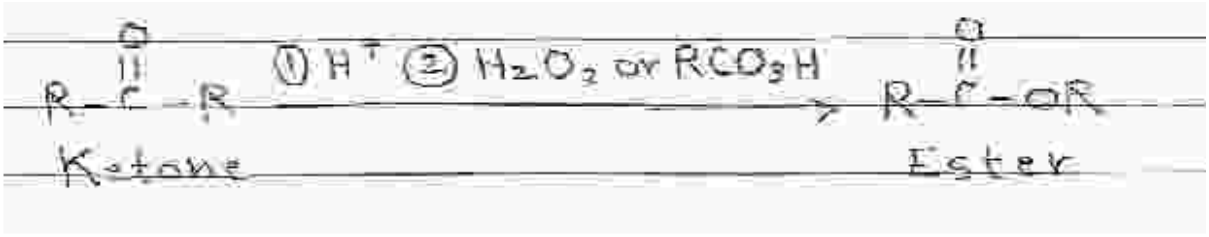


هجرة الى اوكسجين ناقصة للالكترونات

هو تفاعل اعادة ترتيب تهاجر فيها مجموعة الالكيل مع الاصرة من ذرة كاربون الى ذرة اوكسجين ناقصة للالكترونات.

1- اكسدة باير فلكر للكيتونات

اكسدة الكيتونات مع بيروكسيد الهيدروجين او مع حامض بيروكسي RCO_2OH تؤدي الى تحولها الى استرات.



تتضمن الميكانيكية ما يأتي:

1- برتنة اوكسجين الكيتون.

2- اضافة البيرحامض لتكوين مركب الاضافة.

3- فقدان المجموعة المغادرة الجيدة RCO_2^- .

4- هجرة ال Rمع الاصرة من ذرة الكاربون الى ذرة الاوكسجين الناقصة للالكترونات للحصول على الصيغة المبرتنة للاستر.

المصادر

1. كتاب دليل الى ميكانيكية التفاعلات العضوية
ترجمة:- د. فاضل سليمان كمونة , د. عضيد يوسف ميري
جامعة البصرة – العراق

2. A guidebook to mechanism in Organic Chemistry
Peter Sykes (Christ's College – Cambridge)
Sixth Edition

3. Organic Chemistry
Robert Thornton Morrison, Robert Neilson Boyd

4. Mechanism in Organic Chemistry
Alder, R. W., Baker, R. and Brown J. M.

5. Organic Chemistry
Jonathan Clayden, Nick Greeves and Stuart Warren.
Second edition, 2014.

6. Determination of Organic Reaction Mechanisms.
Carpenter, B. K., 1984.