



كلية العلوم

القسم :الكيمياء

السنة : الرابعة

المادة : كيمياء عضوية ٤

المحاضرة : ملحق الخامسة /نظري/ د. سلمان نصر

{{ مكتبة A to Z }}

مكتبة A to Z : Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960



الدكتور : سلمان بن يحيى

المحاضرة:

علاقة المرافقة بالوكس



القسم: الكيمياء

السنة: الرابعة

المادة: عضوية 4

التاريخ: ١٧ / ١١ / ٢٠٢٢

A to Z Library for university services

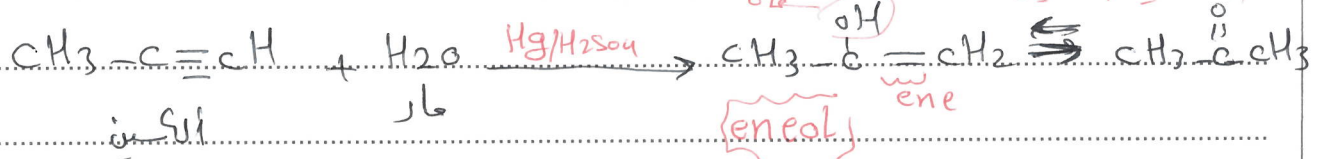
// تعريفات //

المركب $\text{CH}_3-\overset{\alpha}{\underset{\downarrow}{\text{C}}}-\overset{\circ}{\text{C}}-\text{H}$... كربون α وهيدروجين α

آثار عدة تتأثر الجوفى الكربوكسيلية

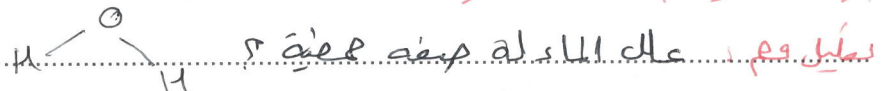
الاستيرات ، الأحميات ، هاليدات الجوفى ، النتريلات

// تعريف بالأيولات //



الأيولات: هذه المركبات التي تكون في الرابطة المقاطعة والمزمنة الصيركية
حيثما كان

// تعريف بالمعقة الحمضية //

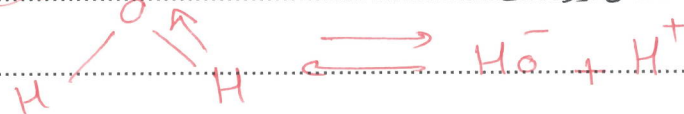


والآن الصيرجين يرتبط مع الأكسجين ذات الكهرسلبية العالية وهذا الارتباط

مؤثر على سعة الكيونات من الصيرجين للأكسجين عايم

باعتبارية إلتداد الصيرجين على شكل يوتون

تقريباً عالية

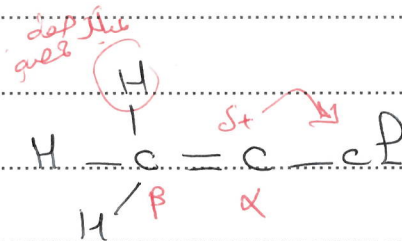
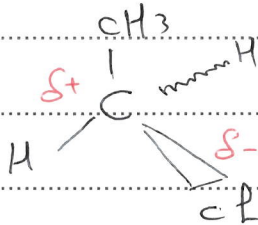


ملاحظة:

المادة لا تتفاعل مع هيدريد الهيدروجين ، بل تتفاعل مع المعدن (الهيدروجين)
 صمدية (الهيدروجين) أقوى منه هيدريد (الهيدروجين) أقوى منه أميد (الهيدروجين) أقوى منه الأمين
 عند التفاعل جزء من الماء مع جزء من أكسجين (الهيدروجين) للوصول
 للوصول من هنا إلى كبريتات أو أي مادة أخرى حسب المستوى
 أقوى على الصبر

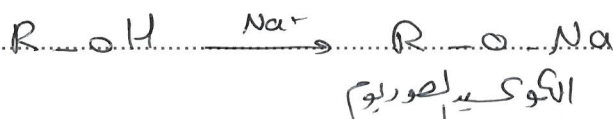
من المؤكد أن أكسجين الماء يفرغ من سعة أكبر من أكسجين الهيدروجين
 حيث أن الجذور الأكسجينية حادة للأكسجينات

عند تفاعل الصلابة الكيميائية عند هاليدات الألكيل
 نلاحظ أنه نوع الصلابة الاستبدال السكوني والكثافة

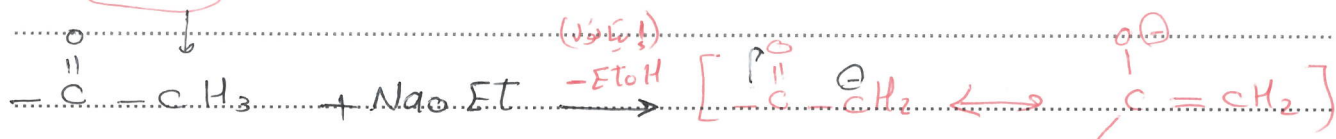


يتعمق المناقشة نلاحظ أن الصبرين لا يفرغ من الكربونيلية ومقتات
 الجذور الكربونية تلك صفة صفة

عند تفاعل الألكينات مع الهيدروجين ، يتوحد الهيدروجين (أستات قوي)



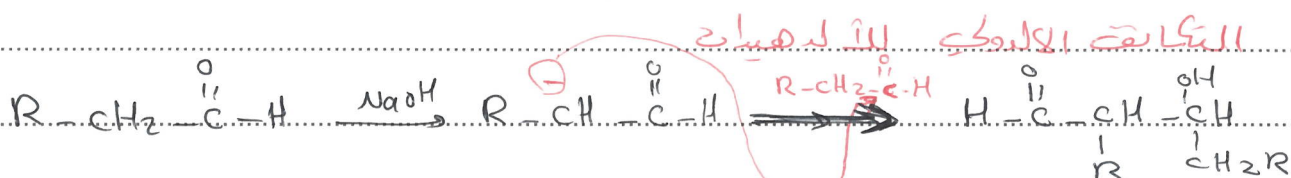
ألدول



بناترد الألدولات

* من الملاحظات الألدولات يمكن أن تكون كاستيف (بنكولاته) و (م)

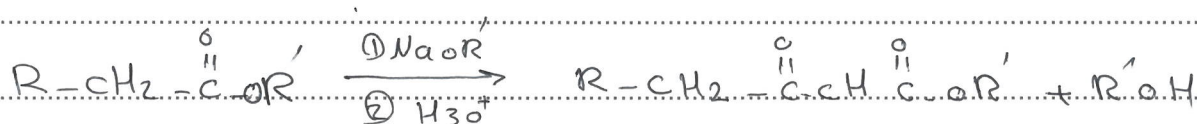
* الصغالية الكيميائية عند التبريد الأولية يتحول رنم البنكولاته



ألدولاته

* أكتيف المادة المصنوعة عن كغير بيتا كيتو الاسترات من المركبات (N)

تراه مناسب استقيم مآثره مناسب من الكواشف مع كتابة المقابل



استر

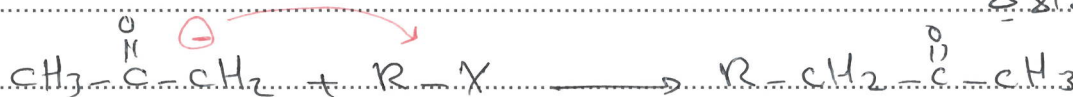
β-keto ester

كحول

* مضاد كيتو 2،4،6 على كيتو مناسب



كيتو ألدول



وبغادر
الكلور
أو X