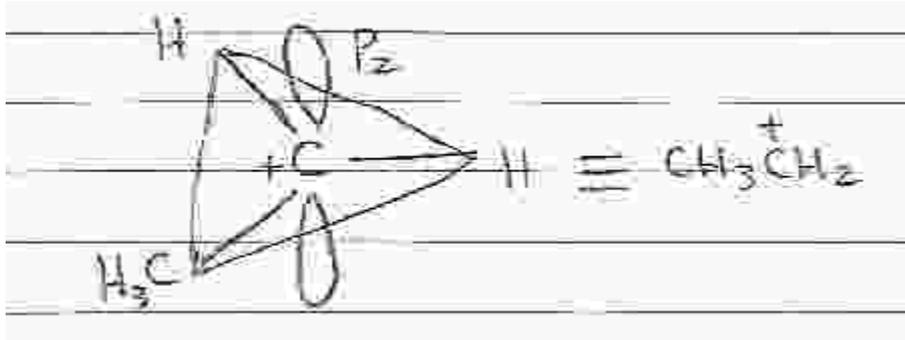
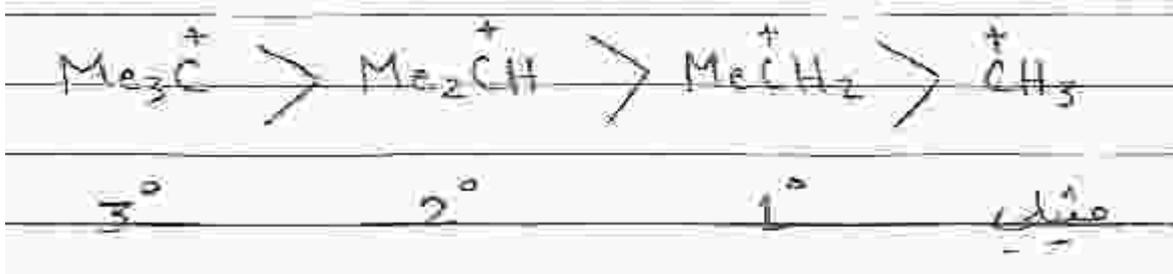


استقرارية وبنية ايونات الكربون الموجبة

ان ايون الكربون الموجب شكله الهندسي هو مثلث هندسي وتهجين اوربيتالات ذرة الكربون الحاملة للشحنة الموجبة هو sp^2 حيث ان ذرة الكربون المركزية ينقصها زوج من الالكترونات فهي تحتوي على ستة الكترونات في الغلاف الخارجي وهذه الالكترونات الستة تستعملها في تكوين اواصر تساهمية سكما مع ذرات الهيدروجين او مع مجاميع الالكيل اما الاوربيتال P_z فلا يحتوي على الكترونات.



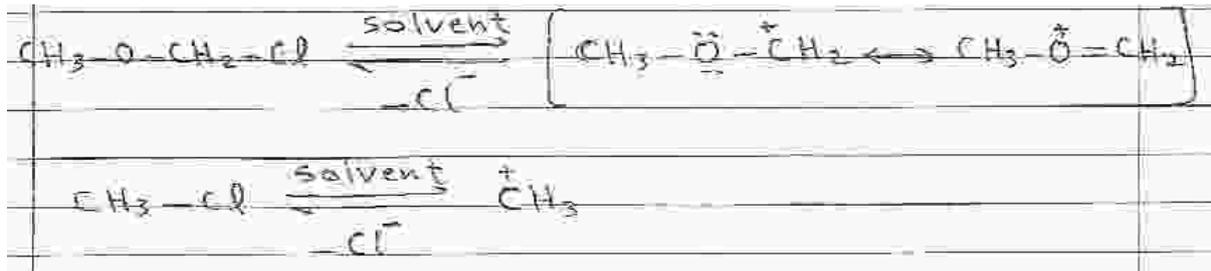
تتبع ايونات الكربون الموجبة الالكيلية ترتيب الاستقرارية الاتية:



كلما يزداد تعويض مجاميع الالكيل على ذرة كربون ايون الكربونيوم تزداد الاستقرارية

ان شرط استقرار ايون الكربون الموجب هو ان يكون مستويا" sp^2 وذلك وفقا" للحسابات الكمية التي اثبتت ان التوزيع المستوي هو اكثر استقرارا" من الهرمي sp^3 .

يتحلل CH_3OCH_2Cl بالمذيب بمقدار 10^4 اسرع من CH_3Cl بسبب استقرار ايون الكربون الموجب بلاموضعية المزدوج الالكتروني الحر على ذرة الاوكسجين.



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.