

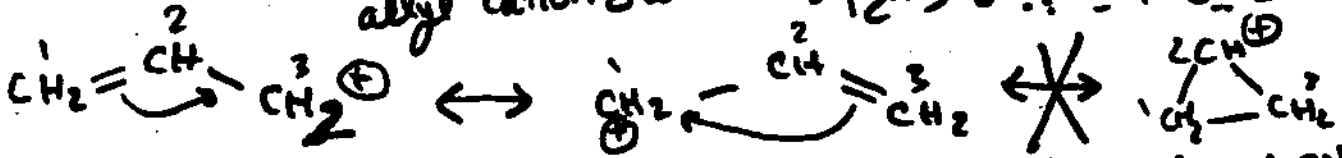
Conjugation in other Compounds

(48)

- compounds other than diene

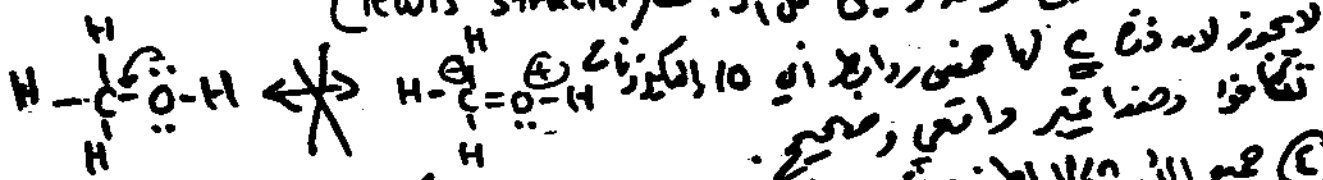
Rules

1. الطينين والمركبات المناشئة عن ظاهرة التعاقب وعدم التوافق هو صيغ هيندي لا توجه في الحقيقة الا في اوروه وتستخدم فقط لوصف الجزيئات. وتوصل الاستكمال فيما بيننا بسبب ذرات راسية (→) انما المركب الحقيقي فهو هيندي طينيني لهذه الصيغ
2. هيندي كانتب هذه الصيغ الطينينية (التأججيه) ليس لها فقط يتفرع الا الكيزومات لا غير حيث يبين وضع الذرات مثال cation لوراله



لا يوجد له الذرات 1، 3. حركت لكي تقرب من بعضها لتوصل الى ابراهيم اجاوي !!

3. يجب ان تتبع قواعد لويس لعمل المركبات (Lewis structure)



لا يجوز له ذلك لا يمكنه رابع ايو الا الكيزومات



جميع الأشكال الطينينية يجب ان يكونه لاقصى عدد الا الكيزومات يترمز اوجه

له الفرد لا يملك له الكيزوم واحد فيه متزاوج ام الصيغ فلا

5. طاقه المركب الهيدروجيني الطينيني تعتبر اقل من طاقه اي صيغه طينينه لذا فنحن نكتب

المركب الحقيقي له طاقه اقل من تشكيله الموضعيه والزمنه بالطاقه ليس كما نكتب

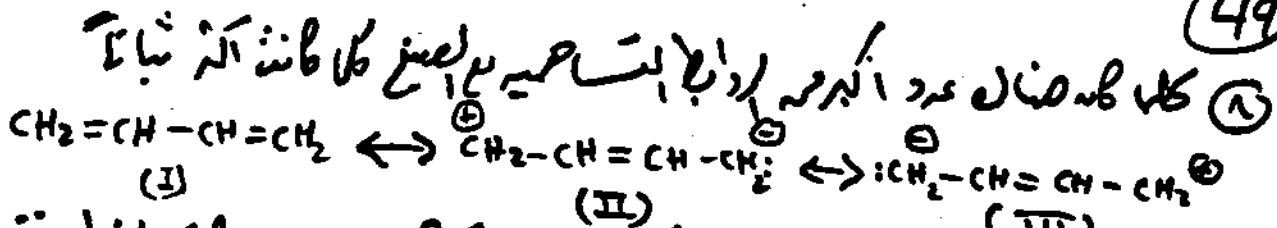
6. الصيغ الطينينه المتماثله تساهم بنفسه (الفرد لتكوين الجبره وكلما كانت الصيغ متماثله كلما زادت طاقه التثبيت (المثال 2) متماثله)

7. كلما كانت الصيغ الانينيه ثابتة كلما ساهمت اكثر لتكوينه الهيدروجيني

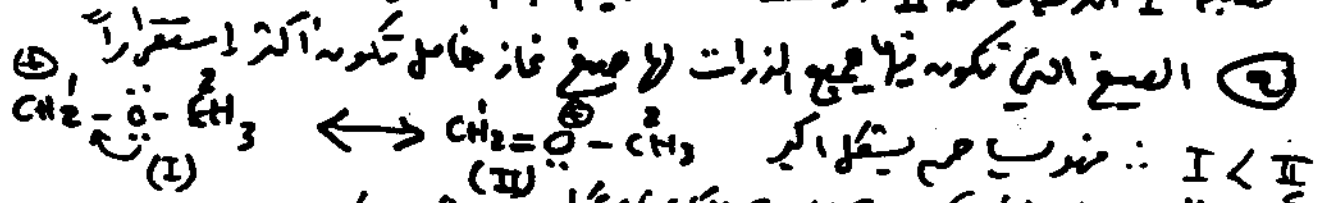


II < I :: 3° > 1°
 أكبر سلكا لكرين (4) Partial positive charge

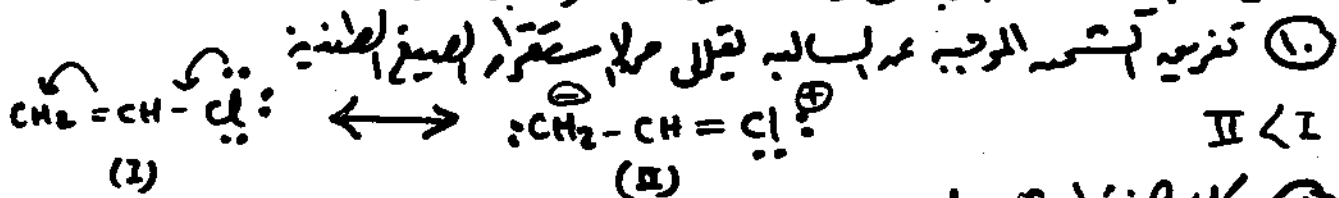
(49)



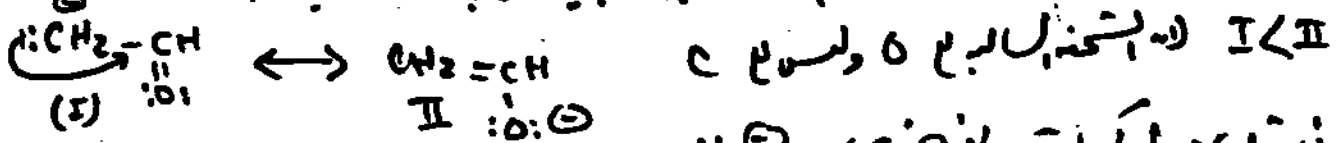
الصيغة I اكثر ثباتاً من II او III لانه تكويه لرابطة ثابت فيه يقلل من طاقة لذرات



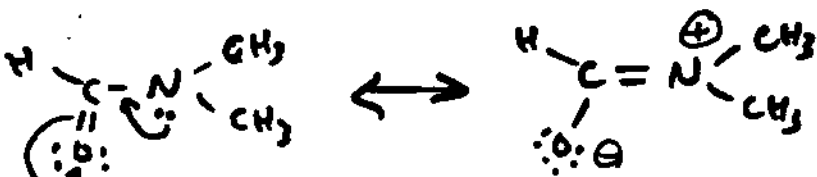
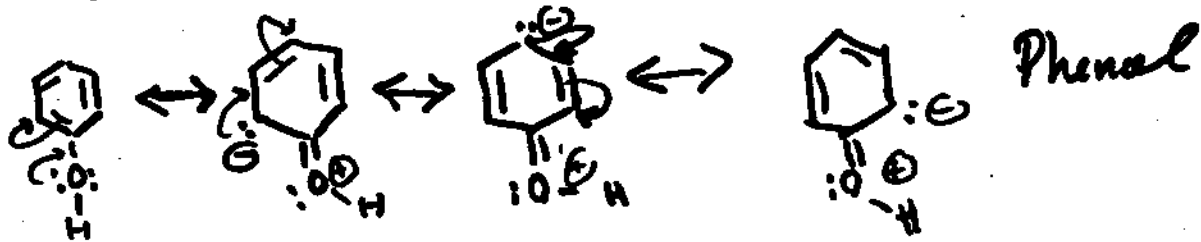
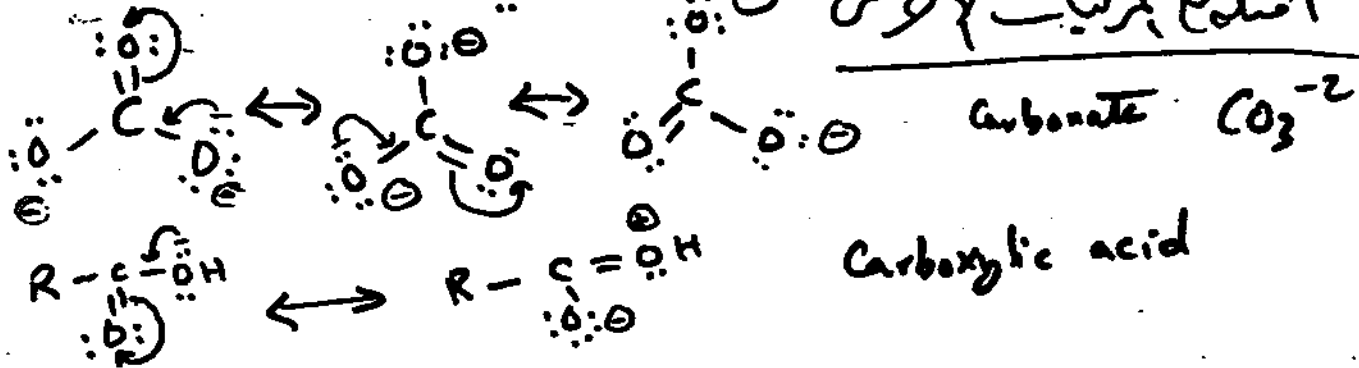
تكونه الصيغة لانه ذره كبريت ٥ لا 8 الكليزونات تافوز بدلا من 6



١٣ كلما كانت الشحنة السالبة للذرة الاكبر سالبه كبريت كلما اصعبت الصيغ اكثر استقراراً



امتداد المركبات الخوس



وصفاته اكثر من المركبات الاخرى التي هي تيلامجج العاقب