

حلقة البنزين

• الشحنة السالبة Negative charge
عندما تنقل الشحنة السالبة بالحلقة الأروماتية
تسبب زيادة في الطول الموجي (نقصان طاقة) بسبب
دفع الإلكترونات الشحنة السالبة نحو الحلقة مما يثير
الكثافة الإلكترونية ويثير الرنين وتقل الطاقة اللازمة
للانتقال الإلكتروني (بغية زيادة طول الموجي)

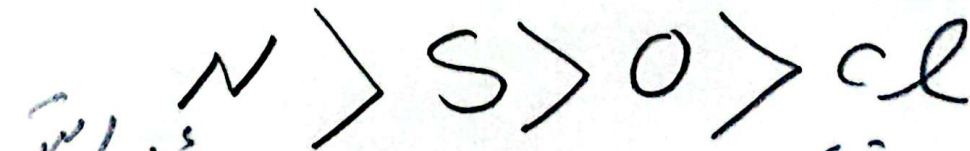


مثل

• الشحنة الموجبة على الحلقة الأروماتية تسبب
نقصان في الطول الموجي (زيادة طاقة) بسبب
فقدان التعاقب لأن وجود الشحنة الموجبة
يجعل الحلقة تفقد التعاقب ويذكرم تزداد الطاقة
اللازمة للانتقال الإلكتروني (بغية نقصان طول الموجي)



ملاحظة عامة ترتيب هذه الذرات حسب الرتبة



أعلى رتبة

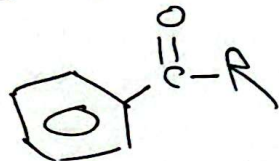
أقل رتبة

مثل الأنيولين والفينولات مقارنة

عند ارتباطها
وتشكل بأرباطها
رشيعة مع آخره مزدوجة

٢/ مجموعة حامدة للزوج الإلكتروني Auxochrome

مثل اللاكسجينة ونيتروجين والكبريت والكالسيوم
تتوي على زوج أو أكثر من الإلكترونات غير المشتركة
من التآمر π nonbonding عند انتقالها للحلقة
تسبب زيادة بالطول الموجي بسبب دفع
هذه الإلكترونات باتجاه الحلقة بزيادة كثافة
الإلكترونية زيادة رنين تقل الطاقة الزاوية
مما يؤدي (ملاحظة) تأثير هذه المجموعات أقل من
تأثير السحب السالبة على الحلقة بسبب
حرية حركة الإلكترونات في السحبة السالبة
الشرماف الزوج الإلكتروني غير المشترك.



مجموعة ~~الإلكترون~~ π تسبب زيادة بالطول الموجي
ازاحة π في ظاهرة فوق البنفسجية
Hyper conjugation وهي ملاحظة حالات
المرتبطة بين σ وكما لمجموعة الألكيل مع π
يأتي للحلقة بسبب نقصان طاقة زارة حول
موصي ازاحة π

3

تأثير المحيط الحافض والقائد

(ماذا يدل للامثلة التالية في المحيط الحافض)

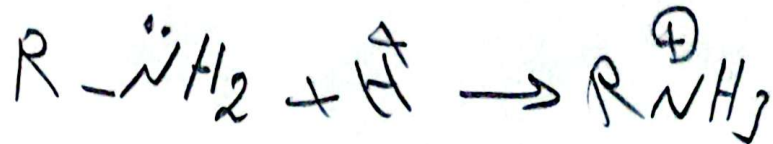
عند وجود المحيط الحافض للرئيسي يتغير الانتقال

h -

الان الايض في قاعدة لويس يتفاعل مع بروتون الحافض

ونتيجة يتغير الزوج الالكتروني ويتغير الانتقال

h -



ويكون الفول الموجب أقصر (أزاحة زرقاء)

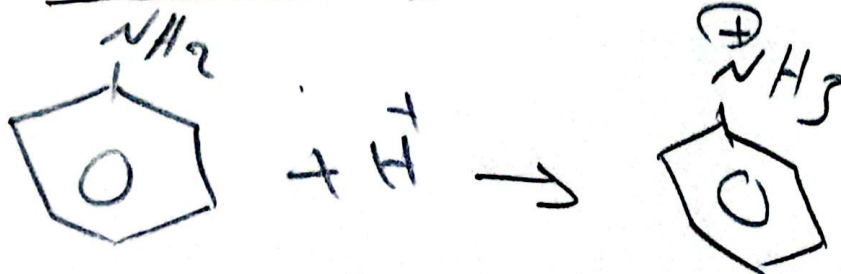
طاقة أعلى

لأن الزوج الالكتروني أختقل ويكون البناء مركب

ذو شحنة موجبة فقط انت انتفاعك

نقصان رنين زيادة طاقة الانتقال الالكتروني

نقصان طول موجبة ازاحة زرقاء



4/

بينما الفينول في المحيط القايي

يصل فيه اذاحة صمراء

لان الفينول (وهو حامض ضعيف) يتفاعل مع القاي

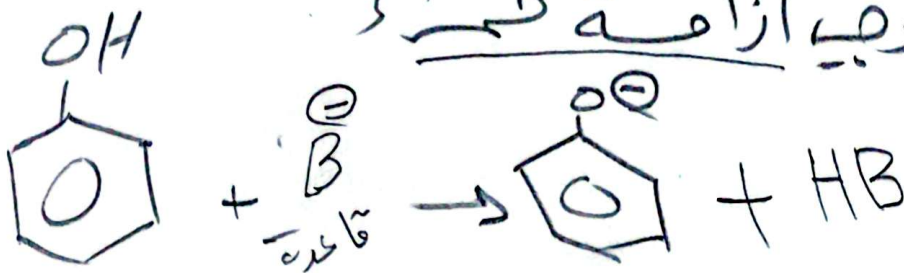
ويعطي الفينوكسيد الساب (مخنة سالبة على

حلقة البنزين) وهذا ييسر دفع الالكترونات

نحو الحلقة نزيد الكثافة الالكترونية نزيد ادر بنزين

تقل الطاقة اللازمة للاشتداد الالكتروني (زيادة في

الطول الموجي اذاحة حمراء



يتميز البنزين الفينول والأنيولين بواسطة

UV-VI بوجود اى صف للأنيولين وبوجود القاعدة للفينول