

Les amines aromatiques

- Définition

- Préparations

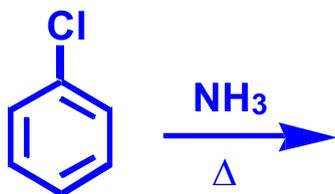
Réduction des dérivés nitrés



Dégradation d'Hoffman



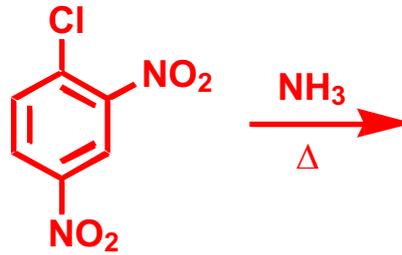
Amination des halogénures d'aryle



Du coup :

Utilisation d'atome d'halogène

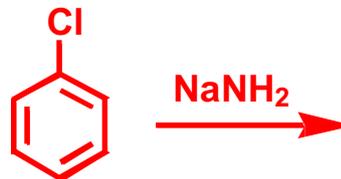
→



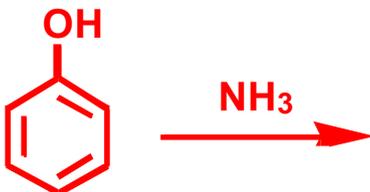
Utilisation d'une base

avec

→



Amination des phénols



- Réactivité

Groupement amino :

- Effet mésomère M
- Effet inductif I

Aromatique ,

en électron : activation de la substitution

en position :



Basicité : basique que les amines et

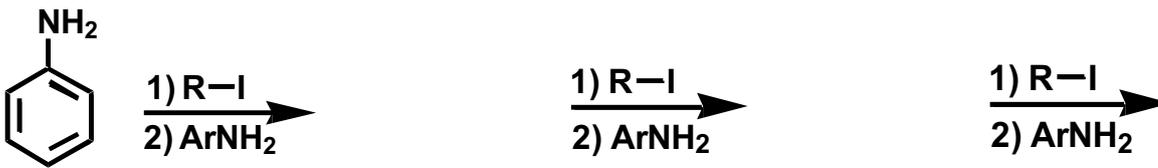


Doubllet non liant de l'azote de en disponible pour capturer les H+

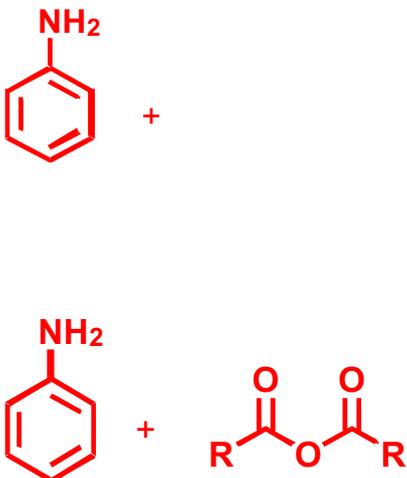
• Propriétés Chimiques

de l'azote

Réaction d'alkylation



Réaction d'acylation (amidification)

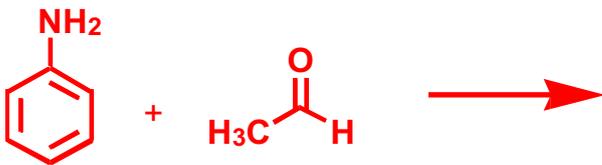




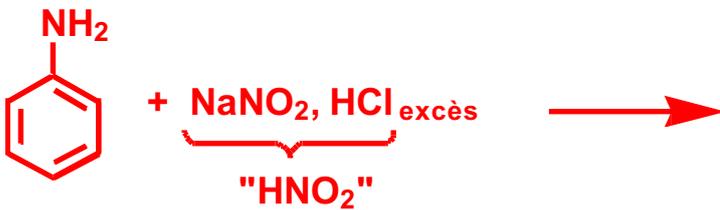
Formation de carbylamine



Condensation avec les aldéhydes (composés carbonylés)



Réaction de diazotation



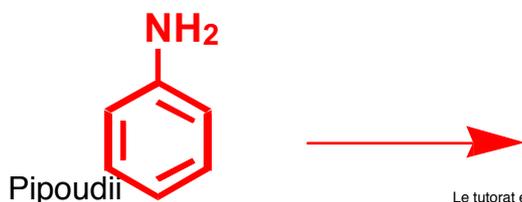
Formation ion

Réaction propres au noyau aromatique

Substitution

à tous les aromatique

Bromation





Nitration



Phénomène de transposition

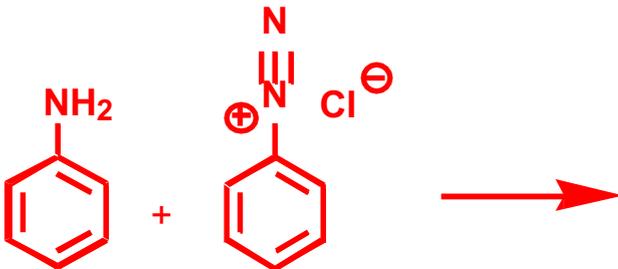
Sulfonation



Substitution

propores aux noyaux activée

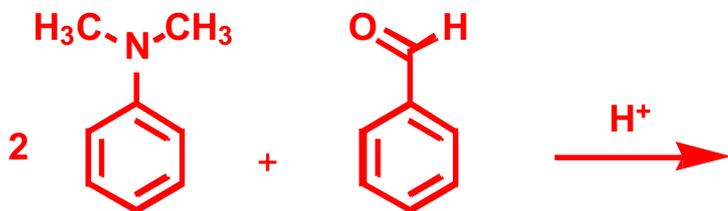
Diazoïques



Substitution

avec la forme limite du sel de diazonium

Aldéhydes



Réaction d'oxydation



Réactivité similaire à celle du

= benzène