

Les amines aromatiques

I. Définition

II. Préparations

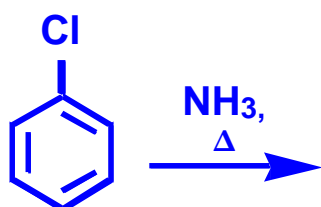
A) Réduction des dérivés nitrés



B) Dégradation d'Hoffman

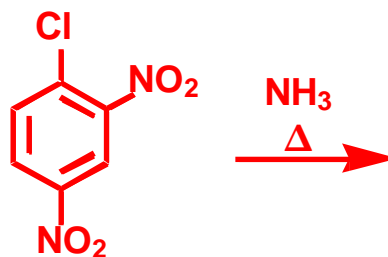


C) Amination des halogénures d'aryle



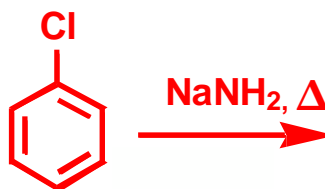
Du coup :

Utilisation d'atome d'halogène . . .

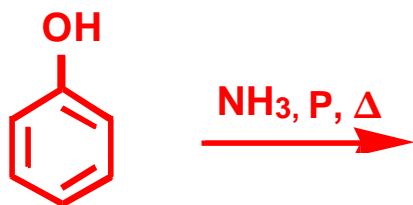


Utilisation d'une base

avec



D) Amination des phénols



III. Réactivité

Groupe 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

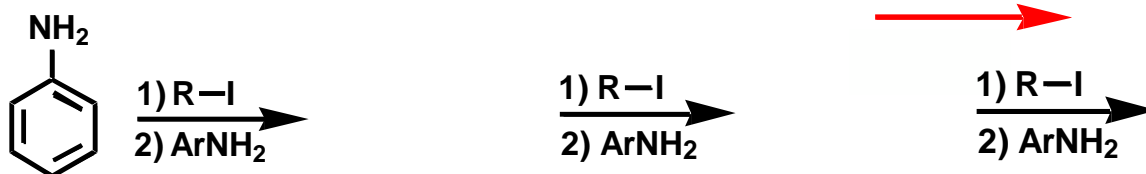
disponible pour capturer les H⁺

Amine plus basique que

IV. Propriétés Chimiques

A) _____ de l'azote

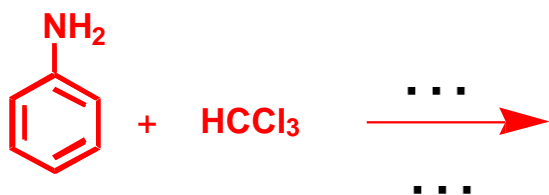
1) Réaction d'alkylation



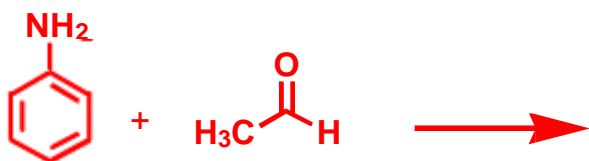
2) Réaction d'acylation (amidification)



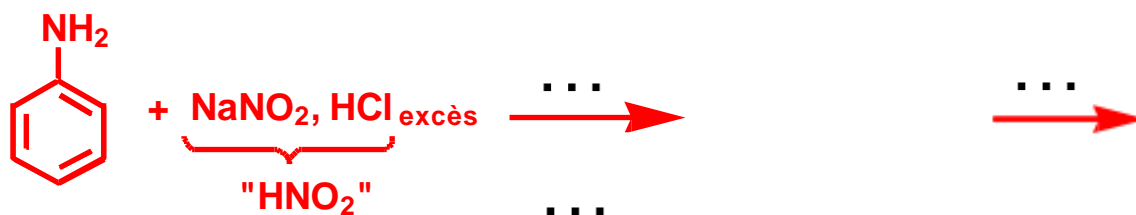
3) Formation de carbylamine



4) Condensation avec les aldéhydes (composés carbonylés)



5) Réaction de diazotation



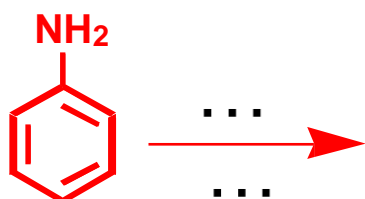
Formation ion

B) Réaction propres au noyau aromatique

1) Substitutions

à tous les aromatiques

- Bromation

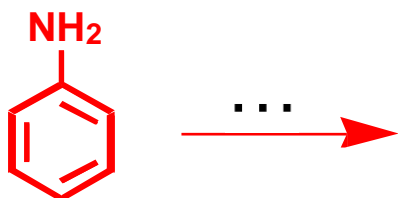


- Nitration



Le produit est substitué en

- Sulfonation

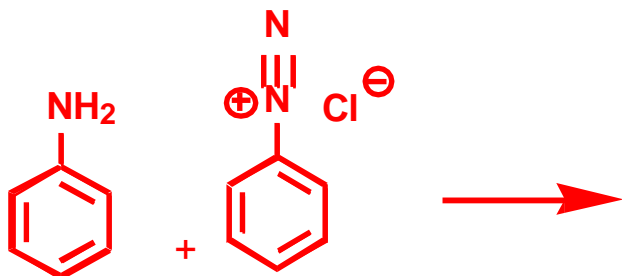


Phénomène de transposition.

2) Substitutions

propres aux noyaux activée

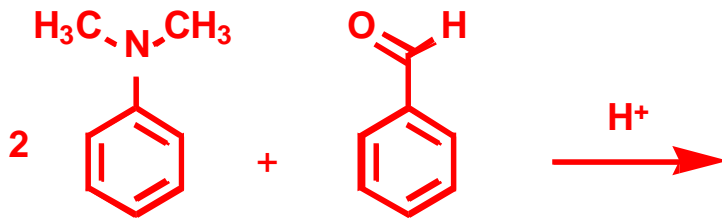
- Diazoïques



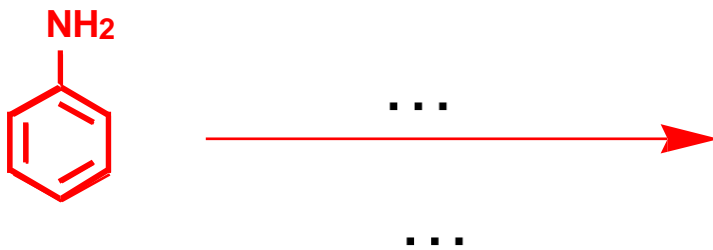
→ Substitution

avec la forme limite du sel de diazonium

- Aldéhydes



- Réaction d'oxydation



Réactivité similaire à celle du

= benzène . . .