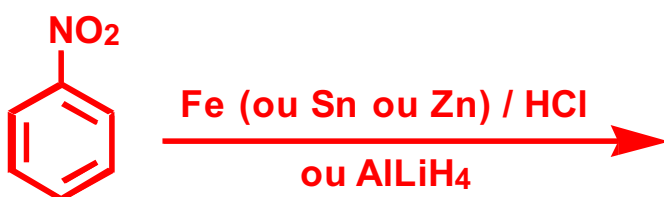


## Les amines aromatiques

- Définition

- Préparations

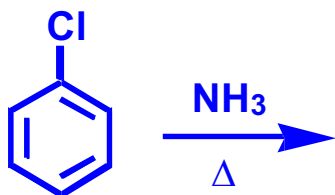
Réduction des dérivés nitrés



Dégradation d'Hoffman



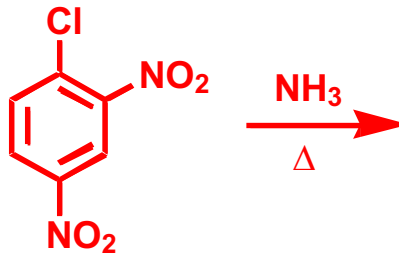
Amination des halogénures d'aryle



Du coup :

Utilisation d'atome d'halogène

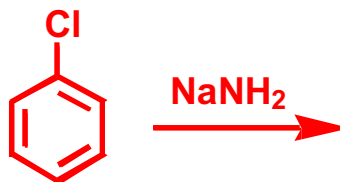
→



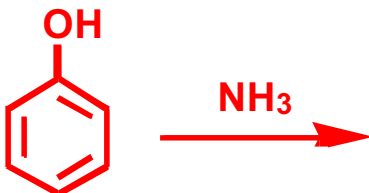
Utilisation d'une base

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

&gt;

&gt;

&gt;

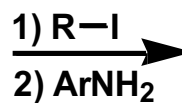
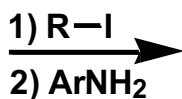
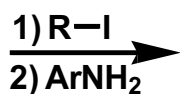
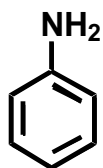
&gt;

Doubllet non liant de l'azote de                      en                      disponible pour capturer les H<sup>+</sup>

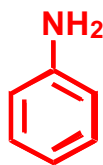
- Propriétés Chimiques

de l'azote

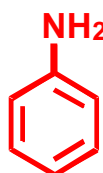
Réaction d'alkylation



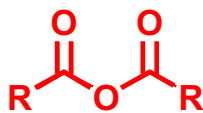
Réaction d'acylation (amidification)

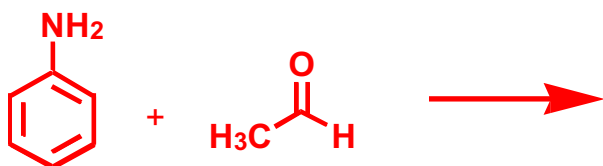
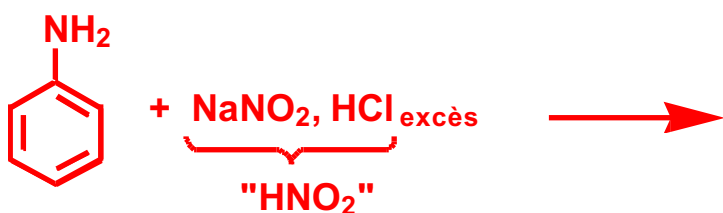


+



+



Formation de carbylamineCondensation avec les aldéhydes (composés carbonylés)Réaction de diazotation

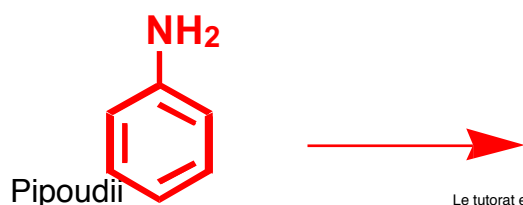
Formation ion

Réaction propres au noyau aromatique

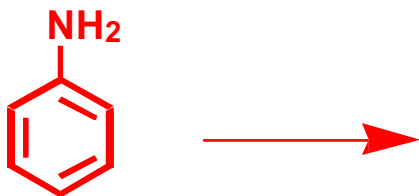
Substitution

à tous les aromatique

Bromation

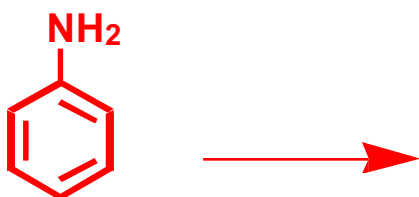


Nitration



Phénomène de transposition

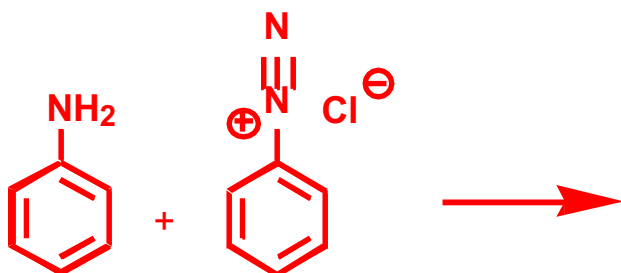
Sulfonation



Substitution

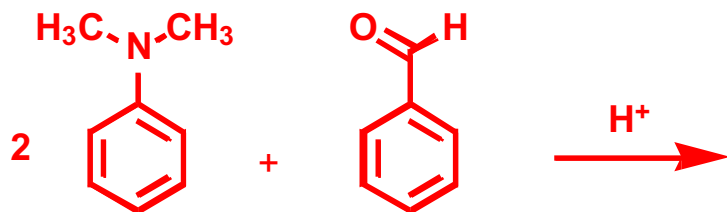
propores aux noyaux activée

Diazoïques



Substitution

avec la forme limite du sel de diazonium

Aldéhydes

Réaction d'oxydation



Réactivité similaire à celle du

= benzène