

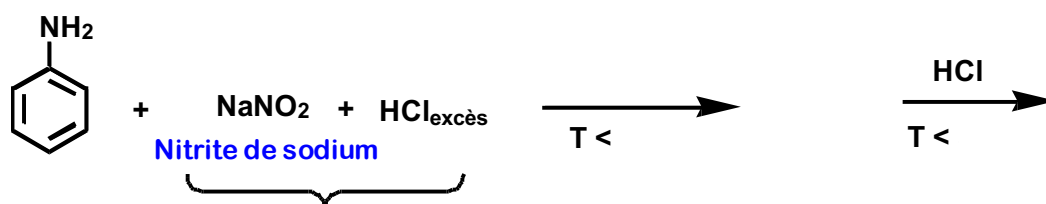
Les diazoïques

- Définition

Forme covalente :

Forme ionique en milieu :

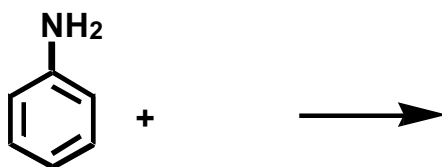
- Préparations



Excès d'acide ?

Formation :

Réaction parasite :



équiv. d'HCl

Composé amphotère :

Milieu

Milieu



Formation de :

Anion :

Cation :

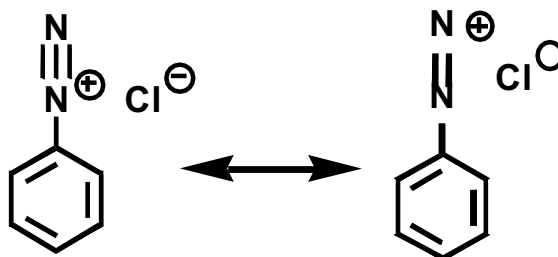
• Réactivité

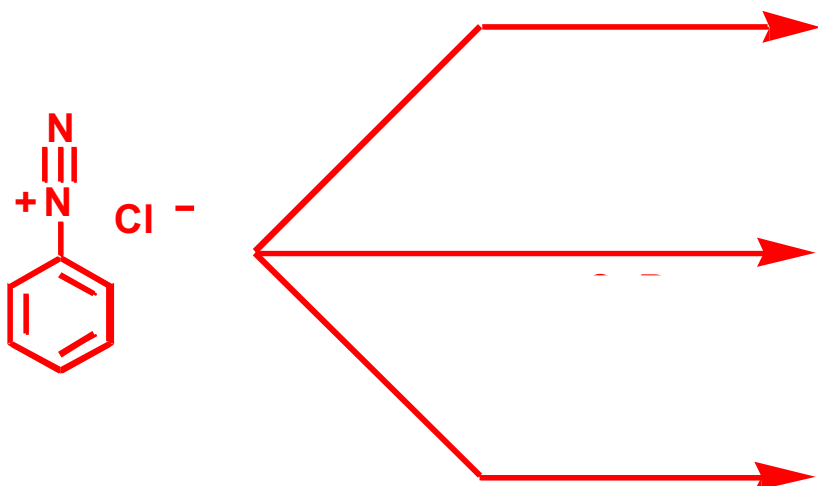
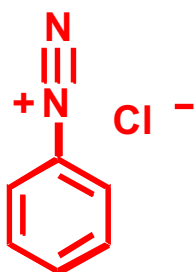
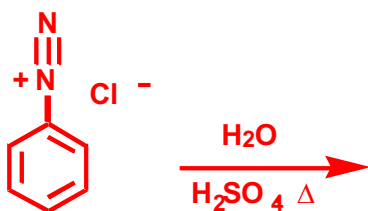
Diazonium d'amine primaire aliphatique :

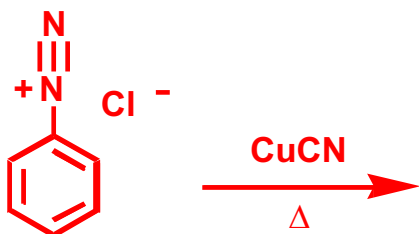
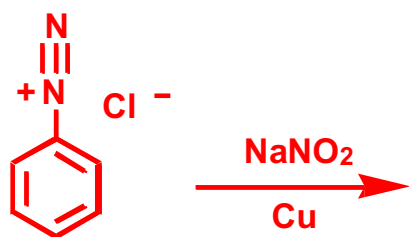
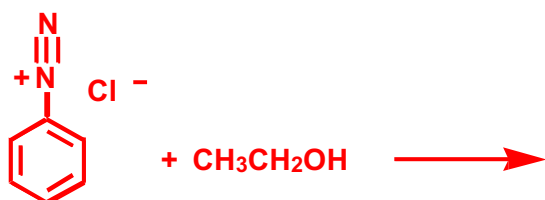
Diazonium d'amine primaire aromatique :

sous T

• Propriétés Chimiques

1. Avec
groupede molécule de N₂ (SubstitutionN₂2. Sans
espècede molécule de N₂ (Substitution

1. Avec
groupede molécule de N₂ (SubstitutionN₂Halogène : Réaction de SandmeyerRéaction de ShiemannHydroxyle

NitrileNitroHydrogène

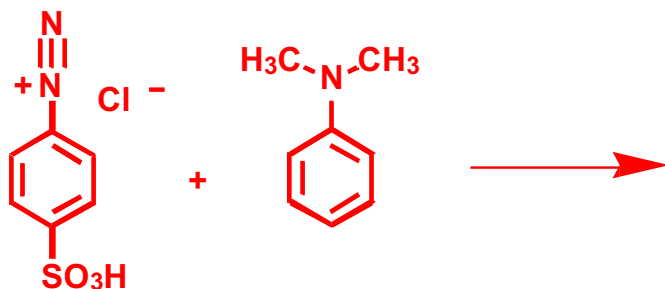
=> Réaction d'

2. Sans
espèce

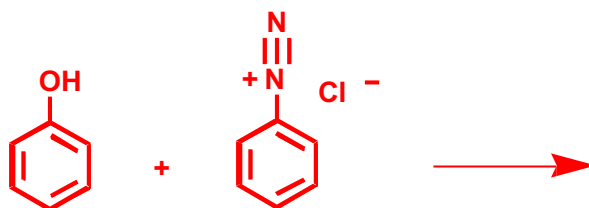
de molécule de N₂ (Substitution

Réaction de copulation des diazoïques

Avec les amines aromatiques



Avec le phénol



Petite dédicace à mes fillots : Bobo, Laurent, Chloé, Marie-Anne et Clara. Dedicace à Kévinux, crois en toi ! Courage à vous tous !! Pleins de paillettes 🎉