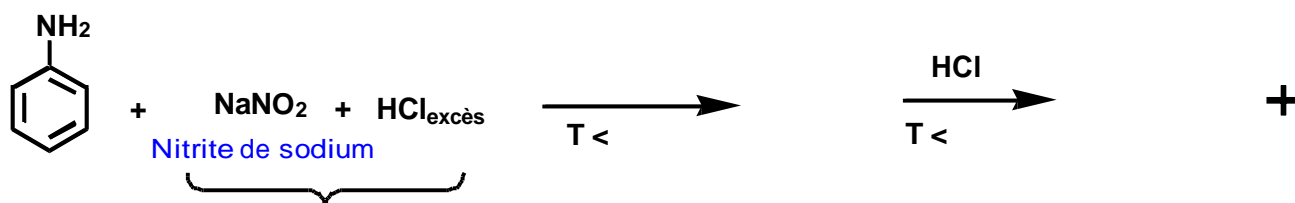


Les diazoïques

I. Définition

Forme covalente :

Forme ionique en milieu :

II. Préparations des diazoïquesExcès d'acide ?

Formation de :

Réaction parasite :

III. Réactivité des diazoïques

Composé amphotère :

Milieu

Milieu

} Formation de : . . .

Anion :

Cation :

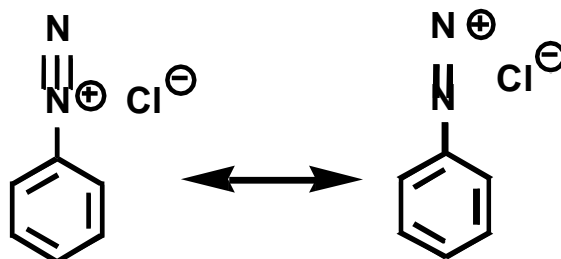
Diazonium d'amine primaire aliphatique :

Diazonium d'amine primaire aromatique :

→ Effet Mésonère . . .

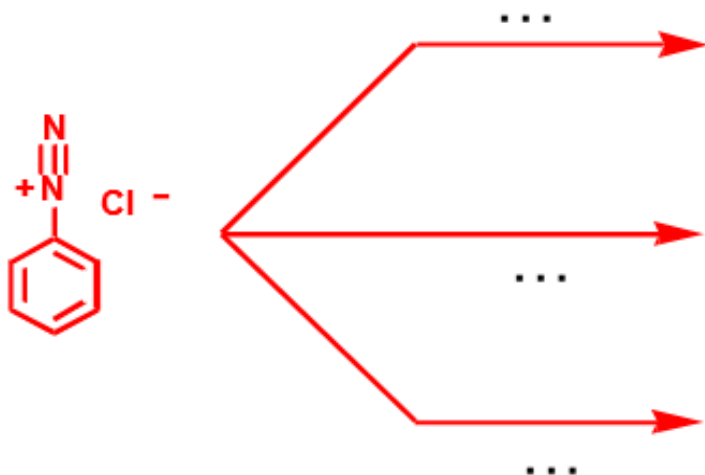
→ Selon les règles d'Holleman ils sont . . . orienteurs.

IV. Propriétés Chimiques

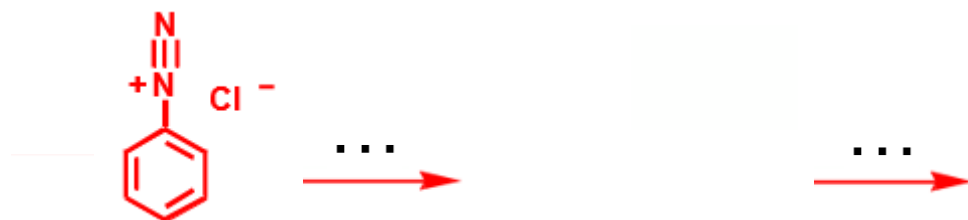


A) Avec _____ de molécule de N₂ (Substitution _____)

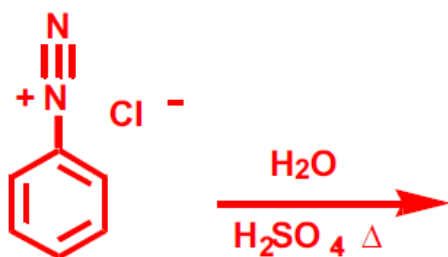
1) Halogènes : Réaction de Sandmeyer



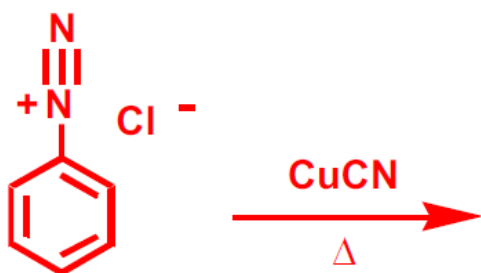
→ Réaction de Schiemann



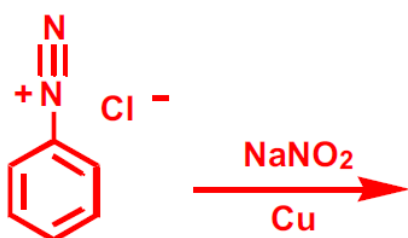
2) Hydroxyle



3) Nitrile

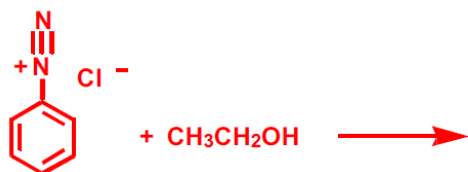


4) Nitro





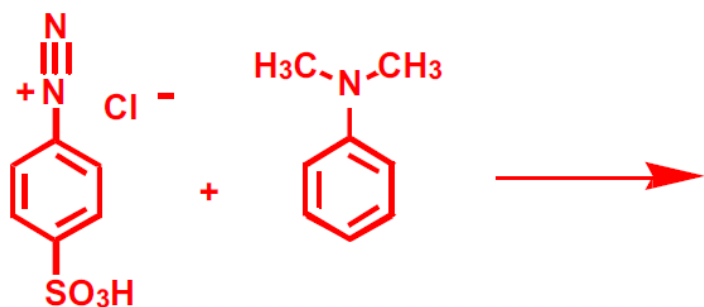
5) Hydrogène => Réaction d'



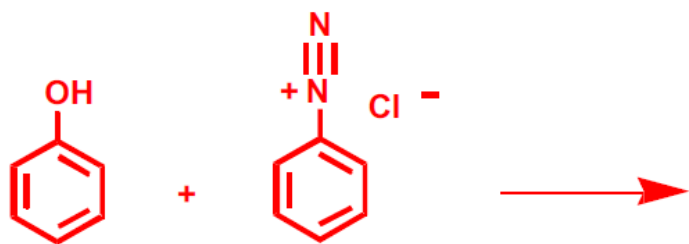
B) Sans _____ de molécule de N₂ (Substitution _____)

→ Réaction de Copulation des diazoïques.

1) Avec les amines aromatiques



2) Avec les phénols



On a besoin d'un nucléophile

La position est défavorisée à cause de