



[MAIL](#) | [NEWS](#) | [VIDEO](#) | [COMMUNITY](#) | [IN CITTÀ](#) | [ALTRO](#)

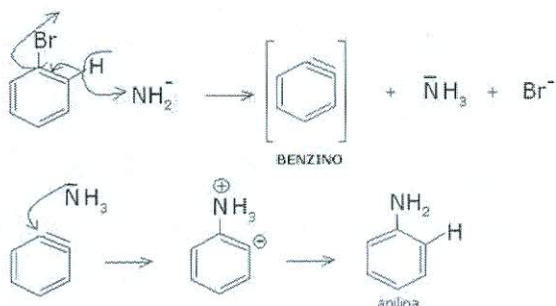



[CONTATTA](#) [AGGIUNGI](#) [SEGNALA](#) [ALTRO](#) [amiduro di potassio](#)

[AIUTO](#)

[CREA](#) [Cerca](#)

Il meccanismo è il seguente:



I SALI DI DIAZONIO E LORO PRINCIPALI REAZIONI:

- REAZIONI DI SOSTITUZIONE
- REAZIONE DI COPULAZIONE

L'anilina è una ammina primaria aromatica. Come tutte le ammine primarie, reagisce con l'acido nitroso dando una N-nitrosoammina, che, in ambiente acido, forma un sale di diazonio. Nel caso delle ammine primarie alifatiche tale composto, poco stabile, si dissocia in azoto elementare e in carbocatione che può legarsi ad altri gruppi, formando diversi tipi di composti. Invece, nel caso delle ammine aromatiche, il sale di diazonio è sufficientemente stabile e dà luogo a diversi tipi di reazioni.

Formazione dei Sali di diazonio:

L'ammina aromatica primaria (ad es. l'anilina) viene fatta reagire con acido nitroso in ambiente acido. Si forma il catione nitrosonio, che avvia la reazione, secondo i seguenti stadi:

