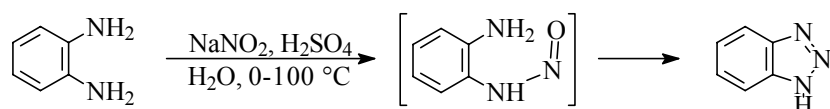
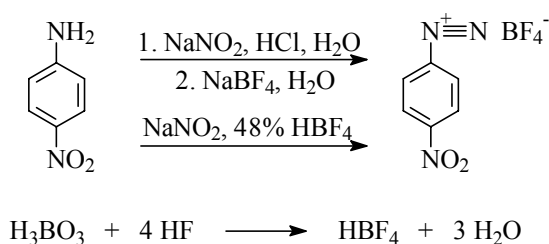


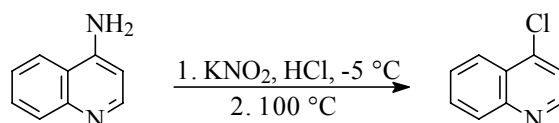
o-Fenylendiaminy působením alkalického dusitanu a minerální kyseliny diazoniové soli neposkytují. V prvním kroku reakce vznikající *N*-nitrosamin podléhá kondenzaci na 1*H*-benzotriazol. Ostatní diaminy se diazotují obvyklým způsobem.



Stálé krystalické arendiazonium-tetrafluoroboráty se připravují buď vysrážením diazonium-chloridu nebo -sulfátu z vodného roztoku tetrafluoroboritanem sodným, nebo se diazotace provádí přímo v komerčně dostupné 48% tetrafluoroborité kyselině. Tato kyselina se dá snadno připravit rozpuštěním ekvivalentu borité kyseliny ve vodné fluorovodíkové kyselině.



Heterocyklické aminy tvoří diazoniové soli jen v určitých případech. Reaktivní heterocykly podléhají někdy konkurenční nitrosaci jádra, jiné poskytují diazoniové soli nestálé (2-aminopyridin, 4-aminopyridin atd.), které se v okamžiku svého vzniku rozkládají a reagují s přítomnými nukleofily. Toho se dá někdy synteticky využít pro přípravu halogenovaných heterocyklických sloučenin.



8.2 Reakce diazoniových solí

Velký význam diazoniových iontů jako syntetických intermediátů vyplývá z toho, že diazoskopina je v podobě molekulárního dusíku výborně odstupující skupinou. Substituce probíhají nejméně třemi základními mechanismy.

První způsob transformace je monomolekulární rozklad diazoniového iontu. Vznikající fenylový kation je velmi nestálý a důsledkem toho i značně neselektivní ve výběru nukleofilu. Jakýkoliv nukleofil se k němu může připojit za vzniku neutrální molekuly.