

MAIL | NEWS | VIDEO | COMMUNITY | IN CITTÀ | ALTRO

AIUTO

2) Formazione di ammine aromatiche

CONTATTA | AGGIUNGI | SEGNALA | ALTRO

Profilo

Blog

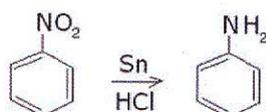
Sito

Amici

CREA

Cerca

Il nitrobenzene può essere ridotto ad amminobenzene (anilina) per riduzione con stagno metallico in soluzione acida:

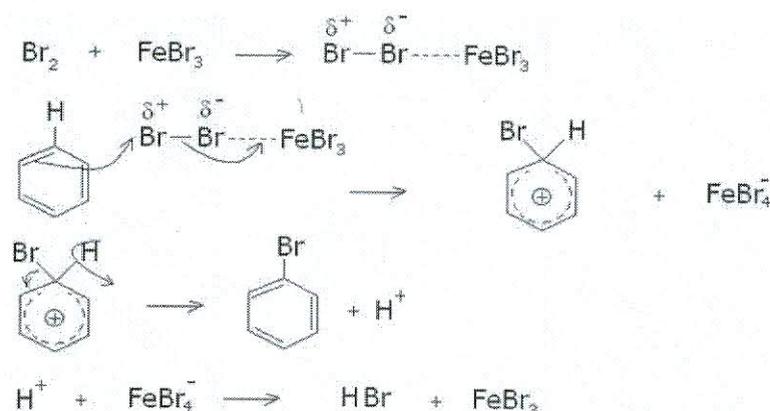


pg 2

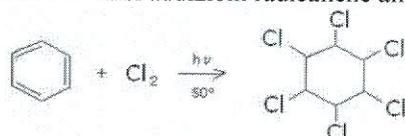
3) Alogenazione di Friedel-Craft

La reazione di alogenazione richiede la presenza di un catalizzatore in grado di accettare doppietti elettronici (acido di Lewis), generalmente alogenuri metallici: FeBr_3 , AlCl_3 , ZnCl_2 .

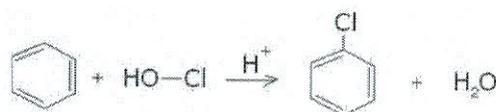
Meccanismo di reazione:



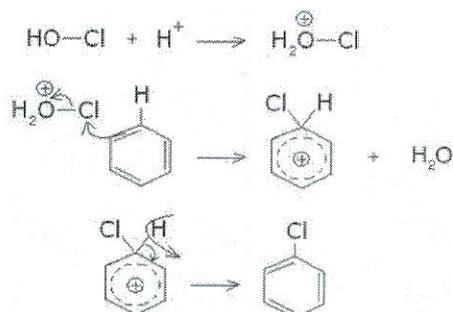
L'ordine di reattività degli alogeni è: $\text{F}_2 > \text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$. Durante la reazione di alogenazione, il sistema deve essere protetto dalla luce solare, poiché possono verificarsi addizioni radicaliche all'anello benzenico:



L'alogenazione può avvenire anche tramite reazione del benzene con un acido ipoalogenoso, in soluzione con un acido forte:



Meccanismo:



4) Alchilazione