

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

AIUTO

## 2) Formazione di ammine aromatiche

CONTATTA AGGIUNGI SEGNALA ALTRO

Profilo

Blog

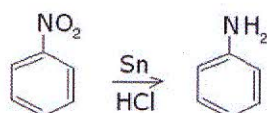
Sito

Amici

CREA

Cerca

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

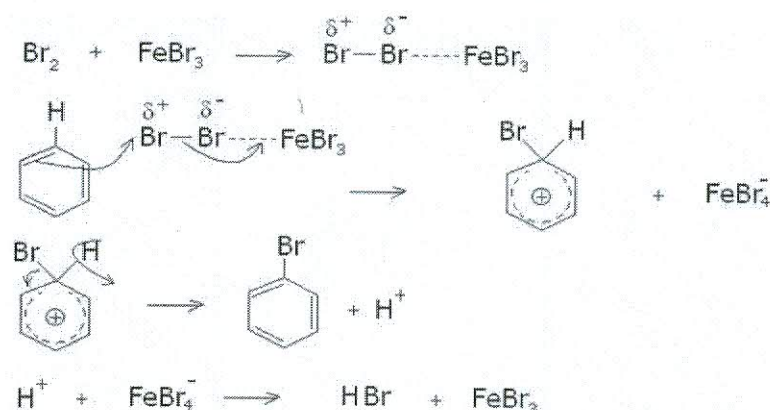


pg 2

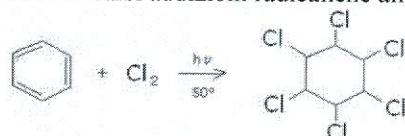
## 3) Alogenazione di Friedel-Craft

La reazione di alogenazione richiede la presenza di un catalizzatore in grado di accettare doppietti elettronici (acido di Lewis), generalmente alogenuri metallici:  $\text{FeBr}_3$ ,  $\text{AlCl}_3$ ,  $\text{ZnCl}_2$ .

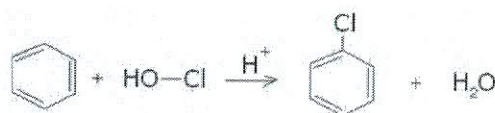
Meccanismo di reazione:



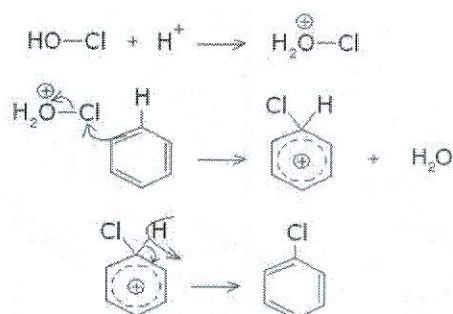
L'ordine di reattività degli alogeni è:  $\text{F}_2 > \text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$ . Durante la reazione di alogenazione, il sistema deve essere protetto dalla luce solare, poiché possono verificarsi addizioni radicaliche all'anello benzenico:



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



Meccanismo:



## 4) Alchilazione