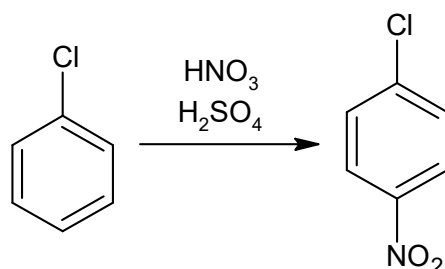
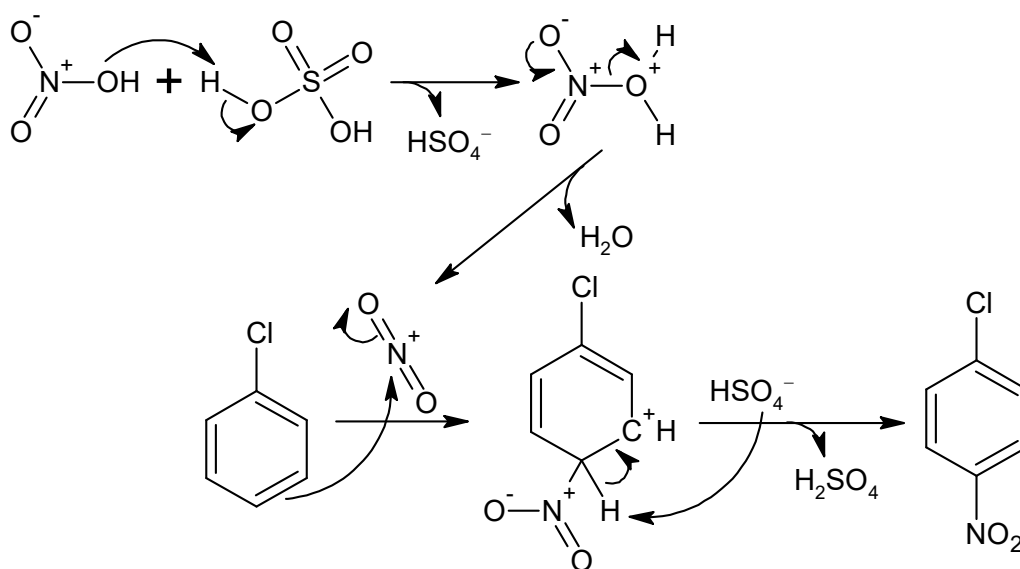


**1-chlór-4-nitrobenzén**  
(1-chloro-4-nitrobenzene)



1-chlór-4-nitrobenzén sa pripravuje nitráciou chlórbenzenu v prostredí kyseliny dusičnej a kyseliny sírovej.

**Mechanizmus**



Nitračná zmes sa pripraví zmiešaním koncentrovanej kyseliny dusičnej s koncentrovanou kyselinou sírovou za stáleho chladenia. Týmto vznikne nitróniový kation, ktorý v následnej reakcii s pridaným chlórbenzénom vystupuje ako elektrofilná častica. Po prebehnutí elektrofilnej substitúcie na aromáte dochádza k vytvoreniu konečného produktu, ktorým je 1-chlór-4-nitrobenzén.

*Poznámka:*

*Atóm chlóru na benzénovom jadre má silný plus mezomérny efekt, kedy dochádza k elektrofilným substitúciám v polohe 2 a najmä v polohe 4. Pomer vzniknutého 4 izoméru k 2 izoméru je 2:1.*

*Pri príprave nitračnej zmesi vznikajú nebezpečné nitrózne plyny.*