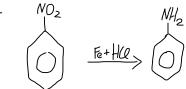
Dusíkaté deriváty

1. Amíny – C,H,N

- Nemajú funkčnú skupinu
- Vznikli nahradením 1-3 H v molekule NH₃ zvyškom R alebo Ar
- Rozpustné vo vode (kvôli vodíkovým väzbám)
- Nepríjemne zapáchajúce
- Niektoré sa používajú na výrobu silónu a nylónu
- Anilín výroba farbív a liečiv
- Málo reaktívne

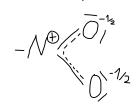
Chemické reakcie

- Redukcia nitrobenzénu na anilín



2. Nitroderiváty – C,H,N,O

- Funkčná skupina -NO₂



- Vo vode nerozpustné (lebo nemajú vodíkové väzby)
- Príjemne voňajúce
- Výroba farieb, liekov a výbušnín
- Sú veľmi reaktívne