**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

1. **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

**Chemické reakcie**

* Redukcia nitrobenzénu na anilín

