**Dělení sloučenin**

1. DVOUPRVKOVÉ
2. Halogenidy
3. Oxidy
4. TŘÍPRVKOVÉ
5. Hydroxidy
6. Kyseliny
7. Soli

NÁZVOSLOVÍ DVOUPRVKOVÝCH SLOUČENIN

* Atomy drží pohromadě sdílením elektronů
* U atomů se tvoří zdánlivý náboj – OXIDAČNÍ ČÍSLO
* Ox. číslo může být kladné, záporné, neutrální
* Součet všech ox. čísel v molekule musí být vždy roven nule