

# TYPY CHEMICKÝCH REAKCÍ



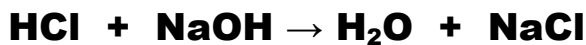
Chemickou reakci zapíšeme chemickou rovnicí.  
Počet atomů prvků na obou stranách rovnice musí být stejný, např.



Chemické reakce třídíme podle určitých znaků. Mezi nejvýznamnější patří:

## 1. NEUTRALIZACE

Reakce kyseliny a zásady → voda a sůl kyselin



## 2. REDOXNÍ REAKCE

Jsou to reakce, které probíhají při dýchání, výrobě železa, korozi, elektrolýze, vzniku fotografií, výrobě kovů z rud, při získávání energie z článků baterií a akumulátorů apod.

**REDOXNÍ REAKCE** – (reakce redukčně –oxidační) jsou takové reakce, při kterých dochází ke změnám oxidačních čísel atomů. Probíhají při nich současně 2 děje:

- **OXIDACE** – děj, při kterém se oxidační číslo atomu prvku zvětšuje.
- **REDUKCE** – děj, při kterém se oxidační číslo atomu prvku zmenšuje.

*Přepiš z učebnice str.16 rovnici reakce síry s kyslíkem i s popisem.*