**CHEMICKÉ REAKCIE**

Okolo nás, ale aj v nás neustále prebiehajú rozličné chemické deje, ktoré chemici nazvali **chemické reakcie.**

**Chemická reakcia je dej, pri ktorom z chemických látok vznikajú iné chemické látky.**

Z pôvodných chemických látok **(reaktantov)** vynikajú nové chemické látky **(produkty)** s inými vlastnosťami.

**Reaktanty súchemické látky, ktoré reagujú.**

**Produkty sú chemické látky, ktoré vznikajú*.***

Pri reakcii sa reaktanty menia na produkty.

Priebeh chemických reakcií môžeme zapísať: **REAKTANTY → PRODUKTY**

Chemické reakcie zapisujeme:

1. chemickou schémou (slovný zápis chemickej reakcie)

horčík + kyslík → oxid horečnatý

1. chemickou reakciou (presný zápis chemickej reakcie pomocou značiek a vzorcov)

2Mg + O2 → 2MgO

**Šípku**čítame ako... spolu reagujú a vzniká... alebo ... zlučujú sa na ... .

**Znamienko *+***čítame ako ... a ... .

Pre každú chemickú reakciu platí **zákon zachovania hmotnosti**, ktorí objavili nezávisle od seba dvaja chemici A. L. Lavoisier a M. V. Lomonosov a znie:

**Celková hmotnosť všetkých reaktantov sa rovná celkovej hmotnosti všetkých produktov.**