**Zákon zachování hmotnosti**

Znění zákona: **Hmotnost chemických látek před reakcí se rovná hmotnosti chemických látek po reakci.**

 **m (reaktantů) = m (produktů)**

Tento zákon vyslovili v 19.století nezávisle na sobě:

\*Michail Vasiljevič Lomonosov, ruský přírodovědec

\*Antoine Laurent Lavoisier, francouzský vědec

a). hoření uhlí:

 uhlí + kyslík oxid uhličitý

 C + O2 CO2

 +

C O

 O O C O

 m (reaktantů C + O2) = m (produktů CO2)

**Počet atomů se při reakci nemění. Atomy se při reakci jen přeskupují, některé molekuly zanikají, jiné molekuly vznikají.**

**Žádné atomy při rekci nevznikají ani nezanikají.**

b) kyselina + jedlá chlorid + voda + oxid

 chlorovodíková soda sodný uhličitý

 HCl + NaHCO3 NaCl + H2O + CO2

 H O

 Cl + C + +

 O O

 Na H

**Zákon zachování hmotnosti**

Znění zákona: **Hmotnost chemických látek před reakcí se rovná hmotnosti chemických látek po reakci.**

 **m (reaktantů) = m (produktů)**

Tento zákon vyslovili v 19.století nezávisle na sobě:

\*Michail Vasiljevič Lomonosov, ruský přírodovědec

\*Antoine Laurent Lavoisier, francouzský vědec

a). hoření uhlí:

 uhlí + kyslík oxid uhličitý

 C + O2 CO2

 +

C O

 O O C O

 m (reaktantů C + O2) = m (produktů CO2)

**Počet atomů se při reakci nemění. Atomy se při reakci jen přeskupují, některé molekuly zanikají, jiné molekuly vznikají.**

**Žádné atomy při rekci nevznikají ani nezanikají.**

b) kyselina + jedlá chlorid + voda + oxid

 chlorovodíková soda sodný uhličitý

 HCl + NaHCO3 NaCl + H2O + CO2

 H O

 Cl + C + +

 O O

 Na H