



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název školy: Základní škola a Mateřská škola
Studená, okres Jindřichův Hradec

Autor: Mgr. Jaroslava Vřohájková

Název: VY_52_INOVACE_1E25Ch_Zápis
chemických reakcí

Téma: Zápis chemických reakcí

Číslo projektu: CZ.1.07/1.4.00/21.3136

Anotace:

- materiál je určen k výuce obecné chemie
- pomocí jednoduchých schémat se žáci seznámí s chemickou reakcí a jejím chemickým zápisem pomocí chemické rovnice
- barevným odlišením si spojují a fixují jednotlivé pojmy a jejich zápis
- obrázky vedou k pochopení nutnosti vyčíslení rovnic
- snímek č. 6 může být využit jak ke společnému procvičování tak i k samostatnému písemnému opakování

Chemická reakce

- je děj, při kterém z výchozích látek (**reaktantů**) vznikají jiné chemické látky (**produkty**).

reaktanty

(co reagovalo)



produkty

(co vzniklo)

Chemická rovnice

- je zápis chemické reakce pomocí **značek** a **vzorců** chemických látek doplněných **stechiometrickými koeficienty**.

reaktanty **→** **produkty**



zinek + kyselina chlorovodíková → chlorid zinečnatý + vodík

Reakcí zinku s kyselinou chlorovodíkovou vznikl chlorid zinečnatý a vodík.

Počet atomů reaktantů musí být stejný jako počet atomů produktů.

Úprava rovnic

Zapíšeme reaktanty a produkty



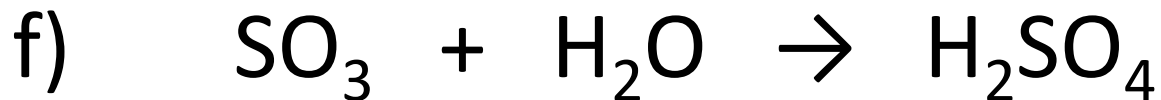
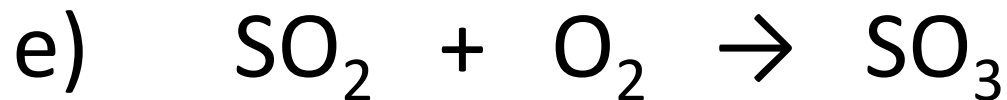
Doplněním stechiometrického koeficientu vyrovnáme počet kyslíků na levé straně.



Doplněním stechiometrického koeficientu vyrovnáme počet vodíků na pravé straně.



Uprav zápisy na chemické rovnice:



Citace:

- www.office.microsoft.com