

Dobrý den,

už nějaký „pátek“ věnujeme pozornost redoxním reakcím. Nyní nastává poslední týden, který věnujeme jejich opakování. Urči zda se ne/jedná o redoxní jev a pokud ano, vyjádři pomocí počtu elektronů.

- 1) Měď je látka červenohnědé barvy. Po vložení do plamene probíhá chemická reakce mědi s kyslíkem (ze vzduchu). Vzniká černý prášek (oxid měďnatý).
- 2) rezavění železa je způsobeno reakcí kyslíku na molekulu železa za vzniku oxidu železitého
- 3) reakcí vodíku s chlorem vzniká chlorovodík (kys. chlorovodíková)
- 4) oxid uhelnatý reagující s kyslíkem dává vzniku oxidu uhličitému
- 5) oxid hořečnatý s vodou dává reakci hydroxidu hořečnatému
- 6) hydroxid sodný společně s chlorovodíkem dává vznik chloridu sodnému a vodě