



Bezkyšlíkaté kyseliny

Názvoslovie

Ing. Monika Vojteková

Spolu sa naučíme tvoriť ďalšie názvy a vzorce, sú to názvy a vzorce kyselín.

Kyseliny delíme na: bezkyslíkaté a kyslíkaté

Začneme bezkyslíkatými kyselinami.

Tie sú úplne ľahké. Stačí si zapamätať zopár vecí.

*Bezokyslíkaté kyseliny

sú zlúčeniny, ktoré obsahujú H a iný prvok,
najčastejšie:

fluór F

chlór Cl

bróm Br

jód I

síra S

***Bezokyslíkaté kyseliny**

NÁZOV tvoríme takto:

kyselina + názov iného prvku s príponou -ovodíková,

kyselina fluórovodíková

kyselina chlórovodíková

kyselina brómovodíková

kyselina jódivodíková

kyselina sírovodíková (teraz sa už ale používa novší názov sulfánová)

***Názov**

VZOREC tvoríme takto:

na 1. mieste je H s oxidačným číslom I



na 2. mieste je iný prvok s oxidačnými číslami



*Vzorec

Takže názvy a vzorce potom vyzerajú takto:

kyselina fluorovodíková $\text{H}^{\text{I}} \text{F}^{-\text{I}}$

kyselina chlorovodíková $\text{H}^{\text{I}} \text{Cl}^{-\text{I}}$

kyselina bromovodíková $\text{H}^{\text{I}} \text{Br}^{-\text{I}}$

kyselina jodovodíková $\text{H}^{\text{I}} \text{I}^{-\text{I}}$

kyselina sulfánová (sírovodíková) $\text{H}_2^{\text{I}} \text{S}^{-\text{II}}$

* **Názov a vzorec**

Takže poriadne sa to naučte, nabudúce postúpime o level vyššie.

Niekoľkokrát si to napíšte ručne do zošita alebo na papier. Tak sa to naučíte najlepšie.

***Krásny deň prajem**