

Názvosloví kyselin

Dobrý den děti,

nyní budeme probírat názvosloví kyselin. Jedná se o složitější postup pro určování názvosloví než tomu bylo doposud. Kyseliny se dělí na kyslíkaté (HNO₃, H₂SO₄,...obsahují ve vzorci kyslík) a na bezkyslíkaté (HCl, HF, HBr,...nemají kyslík). Kyselinu poznáme tak, že začíná vodíkem „H“ a v případě kyslíkatých kyselin končí kyslíkem „O“ a je tedy složená dohromady ze tří prvků.

Kyslíkaté kyseliny

Obecný vzorec kyslíkatých kyselin



Vodík má v kyselinách oxidační číslo I

Kyslík má v kyselinách oxidační číslo –II

Dopočítáme oxidační číslo

kyselinotvorného prvku, aby celková

hodnota molekuly byla rovna **0**

Pojmenuj kyselinu H₂SO₄

1. Doplňme známá oxidační čísla: _____



2. Dopočítáme oxidační číslo kyselinotvorného prvku, aby celková hodnota molekuly byla rovna 0

$$2 \cdot 1 + x - 4 \cdot (-2) = 0$$

Oxidační číslo kyselinotvorného prvku je tedy

VI.

3. Kyselinotvorný prvek je síra a koncovka je –ová

H₂SO₄ - je tedy kyselina sírová

Pro pochopení názvosloví kyselin, vám pomůže tento chlapec, viz odkaz:

<https://www.youtube.com/watch?v=3s1-MyxRaNM>

je zde vysvětlení pro tvorbu vzorce tak i pro tvorbu názvu ze vzorce. Věřím vám, že na základě výkladu Tomáše Chabady, to pochopíte, jste šikovní.

Ke vzorcům vyjádří název kyseliny:

