**KYSELINY**

**VLASTNOSTI KYSELIN:**

* jsou sloučeniny, které ve vodných roztocích odštěpují kation vodíku H+
* kation H+ se spojí s molekulou vody a vzniká tzv.oxoniový kation H3O+
* pH < 7, čím menší pH tím silnější kyselina
* při reakci s kovy se uvolňuje vodík

**ROZDĚLENÍ KYSELIN:**

**1. Bezkyslíkaté kyseliny**

Mezi nejznámnější bezkyslíkaté kyseliny patří dvouprvkové sloučeniny vodíku s halogenem. Název se skládá ze dvou slov.

|  |  |
| --- | --- |
| **Podstatné jméno** | **Přídavné jméno** |
| kyselina | z názvu sloučeniny halogenu s vodíkem a zakončení - ová |

např. fluorovodík + -ová = kyselina fluorovodíková HF

**2. Kyslíkaté kyseliny**

Tabulka koncovek kyslíkatých kyselin

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **oxidační číslo** | **koncovka** | **název kyseliny** | **vzorec kyseliny** |
| **I** | - ná | bromná | HBrO |
| **II** | - natá | olovnatá | H2PbO2 |
| **III** | - itá | bromitá | HBrO2 |
| **IV** | - ičitá | uhličitá | H2CO3 |
| **V** | - ičná | dusičná | HNO3 |
| **V** | - ečná | fosforečná | HPO3 |
| **VI** | - ová | sírová | H2SO4 |
| **VII** | - istá | bromistá | HBrO4 |
| **VII** | - ičelá | osmičelá | H2OsO5 |

Vodík má v kyselinách oxidační číslo I
Kyslík má v kyselinách oxidační číslo -II
Součet oxidačních čísel všech atomů v molekule je 0