

Názvosloví kyselin

(učebnice str. 96-100)

Kyseliny jsou látky, které ve vodě uvolňují kationty vodíku (H^+).

1.bezkyslíkaté kyseliny

Tvoří je pouze vodík a další nekovový prvek

Název: podstatné jméno kyselina a přídavné jméno podle nekovového prvku a vodíku s koncovkou **-ová.**

Např.: HCl = kyselina chlorovodíková
HBr = kyselina bromovodíková

2.Kyslíkaté kyseliny

Jsou tříprvkové sloučeniny.

V molekule kyseliny je obsažen kyslík.

Název tvoří **podstatné jméno kyselina** a **přídavné jméno** podle kyselinotvorného prvku s **koncovkou podle oxidačního čísla**.

např. 6⁺ koncovka **-ová** (podle **-ový**)

Příklady:

H_2SO_4 = kyselina sír**ová**

HNO_3 = kyselina dusi**čná**

H_2CO_3 = kyselina uhl**íčitá**

Nejdůležitější kyseliny

(učebnice str.97-98)

Kyselina chlorovodíková (HCl)

Je bezbarvá těkavá kapalina, jedovatá a silná žíravina.

Koncentrovaná je 37 % roztok ve vodě, silně dýmá a uvolňuje se plyn chlorovodík.

Kyselina sírová (H₂SO₄)

Je bezbarvá olejovitá kapalina, je silná žíravina. Koncentrovaná je 96 %.

Důležitá při výrobě barviv, hnojiv, plastů, výbušnin.

Kyselina dusičná (HNO_3)

Koncentrovaná je 68 %. Je to bezbarvá, nestálá kapalina, na světle se rozkládá.

Používá se k výrobě hnojiv, plastů, barviv.

Kyselina fosforečná (H_3PO_4)

Vyrábí se jako 87% roztok, je to bezbarvá sirupovitá kapalina.

Používá se k výrobě hnojiv, léčiv, zředěná se používá jako náhrada kyseliny citronové.

Ředění kyselin:

Při ředění lijeme vždy kyselinu do vody!!!

Při ředění koncentrovaných kyselin vzniká teplo.

Učebnice str.97 cv. 1, 2, 3

 str. 99 cv. 4, 5, 6