**Kyseliny**

- sloučeniny obsahující H

a) bezkyslíkaté kyseliny – dvoupvkové

 - přípona – ovodíková

 HCl – kyselina chlorovodíková

 HF, HBr, HI

 H2S - kyselina sirovodíková

 - bezkyslíkaté kyseliny vznikají rozpuštěním plynů o stejném vzorci ve vodě

b) kyslíkaté kyseliny – tříprvkové

 Postup tvorby vzorce:

 a) pořadí prvků H prvek O

 b) ox.č. H = 1, ox. č. O = -II

 c) podle koncovky – ox č. prvku

 d) rozdělit na kladnou a zápornou část

 e) je-li součet kladné části lichý, přidám 1 vodík

 f) doplním počet O aby součet obou částí byl 0

 Postup tvorby názvu ze vzorce

 a) oxidační číslo O a ox. č. H

 b) oddelit O

 c) počet O vynásobit ox. číslem

 d) počet H vynásobit ox. číslem

 e) doplnit ox.č nad prrvek aby výsledek byl 0

- kyslina sírová, dusičná, uhličitá, fosforečná, dusitá, chloistá, chlorná, siřičitá, chromová

**Důležité kyseliny**

- ředění kyselin, opatrně přidávat kyselinu do vody a míchat (ne naopak!!!)

HCl (kyselina chlorovodíková)

– koncentrovaná 37% ní, žíravá, technický název – k. solná

Použití: výroba léčiv, barviv, plastů, čištění kovů

HNO3 (kyselina dusičná)

– koncentrovaná 65 – 67 %, žíavá

- na světle se rozkládá (tmavé láhve)

Použití: výroba barviv, výbušnin a N průmyslových hnojiv

H2SO4 (kyselina sírová)

– koncentrovaná 96 – 98%, žíravá, vitriol

- pohlcuje vodu

Použití: v chemické laboratoři, výroba hnojiv, chemikálií, plastů, léčiv, barviv a výbušnin

H3PO4 (kyselina fosforečná)

– přidává se do Coca-Coly