**KYSELINY**

-látky, které ve vodě uvolňují kationty H+

HCl → H+ + Cl-

!žíraviny, jedy!

Vedou el. Proud

Vyskytují se jako a) kapaliny

 b) krystalické látky…kys. Citronová

 c) roztoky…kys. HCl

Důkaz: pomocí tzv. indikátorů..v jejich přítomnosti se mění barva

Lakmus modrý původně fialový…zčervená

Rozdělení a) bezkyslíkaté HCl

 b)kyslíkaté H2SO4

**DRUHY KYSELIN**

**Kyselina chlorovodíková HCl**

Výroba- a)H2 + Cl2 →2HCl

b) HCl se rozpouští ve vodě

 kapalina, ostře zapáchající chlorovodíkem, který z ní uniká a dýmá

V- široké využití v chemickém průmyslu, žaludeční šťávy

**H2SO4- kyselina sírová**, nejdůležitější kys., olejovitá, 2x větší hustota než voda, silná žíravina

V- akumulátory, výbušniny, plasty

**H2CO3 – kyselina uhličitá**

**H2SO3- kys. siřičitá**

**HNO3. kys. dusičná**, světlem se rozkládá

**Kys. fosforečná H3PO4…trihydrogenfosforečná**

V hnojiva, zubní tmely, léčiva, buněčný význam