**NEJVÝZNAMNĚJŠÍ KYSELINY**

kyselina chlorovodíková HCl

- bezbarvá, těkavá kapalina, silná žíravina

- vzniká rozpuštěním plynného chlorovodíku ve vodě

- technická HCl bývá znečištěna a zbarvena žlutě

- prodává se 32% pod názvem kyselina solná

* použití: čištění klozetových mís

kyselina sírová H2SO4

- nejdůležitější kyselina

- koncentrovaná (96%) H2SO4 je bezbarvá olejovitá kapalina, silná žíravina

* použití: při výrobě hnojiv, barviv, plastů, čistících prostředků, výbušnin

 při čištění výrobků z ropy a uhlí

 náplň olověných akumulátorů (32% roztok)

kyselina dusičná HNO3 (65 – 68%)

- nestálá bezbarvá kyselina, proto se uchovává v tmavých nádobách

- jejím rozkladem vzniká jedovatý oxid dusičitý

* použití: hnojiv, léčiv, plastů, barviv a výbušnin

kyselina trihydrogenfosforečná H3PO4

* použití: příprava zubních tmelů, při výrobě léčiv, Coca-Coly