**Významné kyseliny**

**Kyselina chlorovodíková HCl ( solná )**

Vlastnosti:

* bezbarvá těkavá látka, vyrábí se rozpouštěním chlorovodíku ( jedovatý plyn dráždí dýchací cesty) ve vodě
* ! koncentrovaná ( 37%) je silná žíravina, je těkavá a dráždí dýchací cesty, leptá pokožku !
* je obsažena v žaludeční šťávě ( 0,3%)

Použití:

* k čištění klozetových mís, k čištění kovů, při pájení
* k výrobě léčiv, barviv a plastů

**Kyselina sírová H2SO4 ( vitriol )**

Vlastnosti:

* bezbarvá olejovitá kapalina
* odnímá přírodním látkám vodu ( hydroskopická ), ty černají - uhelnatí, této vlastnosti využíváme při čištění ( sušení ) látek
* reaguje s kovy ( Fe, Zn,..) a oxidy kovů, ale nereaguje s mědí
* ! koncentrovaná ( 96% ) je silná žíravina ! První pomoc: postižené místo ihned omývat proudem studené vody.
* ! při ředění lijeme vždy kyselinu do vody !



Použití:

* nejdůležitější vyráběná kyselina
* náplň olověných akumulátorů pro automobily
* pro výrobu hnojiv, výbušnin, léčiv, barviv
* při čištění výrobků z ropy a uhlí, při úpravě rud

**Kyselina dusičná HNO3**

Vlastnosti:

* nestálá bezbarvá kapalina
* ! koncentrovaná ( 67% ) je nebezpečná žíravina, dráždí dýchací cesty a leptá pokožku, rozkládá se na jedovatý oxid dusičitý !
* vyrábí se z amoniaku
* reaguje s téměř se všemi kovy (ne se zlatem a platinou) a jejich oxidy

Použití:

* pro výrobu hnojiv, výbušnin, léčiv, barviv a plastů