**Kyselina sírová (H2SO4)**

- vitriol

- bezbarvá olejovitá kapalina

- spalováním síry či pražením pyritu výroba oxidu siřičitého, poté oxidace na oxid sírový, reakce s vodou, vzniká kyselina disírová, pak oleum a jeho ředěním kys. Sírová požadované koncentrace

- hustá olejnatá kapalina se silnými dehydratačními a oxidačními účinky, velmi reaktivní téměř se všemi kovy krom železa

- využití při výrobě průmyslových hnojiv, chemikálií, plastů, léčiv, výbušnin, při zpracování rud, ropy, elektrolyt do akumulátorů, v domácnosti jako čistič odpadů

**Kyselina chlorovodíková (HCl)**

- kyselina solná

- těkavá bezbarvá kapalina, technická je nažloutlá

- silná žíravina

- plynný chlorovodík leptá sliznice, pokožku, způsobuje slzení, silně dráždivý plyn

- jako lučavka královská rozpouští i zlato a platinu

- v přírodě v sopečných plynech a vázaná v některých nerostech, vylučují ji všichni savci krom mravenečníků

- denaturuje bílkoviny, zabíjí bakterie v potravě

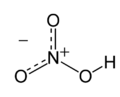
- neutralizace jedlou sodou

- hustá olejnatá kapalina se silnými dehydratačními a oxidačními účinky, velmi reaktivní téměř se všemi kovy krom železa

- výroba buď přímo z chloridu sodného, nyní spíše spalováním chloru ve vodíku při 800oC, možno získat až 38% HCl (dýmavou), obvykle 31%

- při zasažení očí způsobuje slepotu, při potřísnění kůže omýváme velkým množstvím vody

- v geologii se používá k detekci vápence (CaCO3) - šumí a uvolňuje CO2

**Kyselina dusičná (HNO3)**

- triviální název lučavka

- bezbarvá kapalina, čistá zbarvena do žluta

- silné oxidační činidlo, reaguje s kovy (chrom, hliník, železo), ne s Au a Pt,

- nebezpečná oxidující žíravina, poškozuje sliznice i pokožku, nebezpečné jsou i její výpary

- od r. 1908 se vyrábí oxidací amoniaku (čpavku)

- používá se k výrobě výbušnin pomocí nitrace, k výrobě dusíkatých hnojiv, barviv, laků, v raketové technice jako okysličovadlo