

KYSELINY

Jsou sloučeniny oxidu nekovu + vody



oxid sírový + voda vznikne kyselina sírová

Bezpečnostní opatření

1. Leptají tkaniny – ochranný plášť
2. Při styku s pokožkou poleptání – rukavice, ochranný štít
3. Rozpouští se ve vodě – vznik tepla. Při ředění **kyselinu do vody.**
4. Při zasažení pokožky a očí opláchnout postižené místo proudem vody

Kyseliny

bezokyslíkaté

HCl – chlorovodíková

HF – fluorovodíková

HBr – bromovodíková

HI – jodovodíková

H₂S – sirovodíková
(sulfanová)

okyslíkaté

H₂SO₄ – sírová

HNO₃ – dusičná

H₂CO₃ – uhličitá

H₂SO₃ – siřičitá

H₃PO₄ – trihydrogenfosforečná

Kyselina chlorovodíková(solná)

Je roztok chlorovodíku ve vodě (37%). Zředěná 0,3 % je v žaludeční šťávě – trávení potravy.

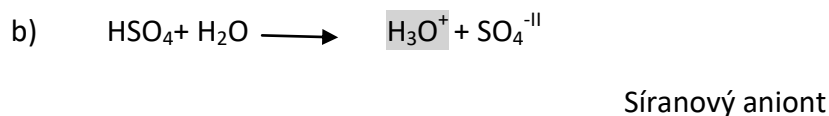
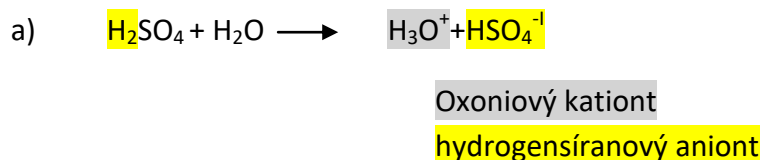
Vlastnosti: těkavá, dráždí cesty dýchací, bezbarvá kapalina

Použití: výroba barviv, léčiv, plastů, čištění kovů – technická kyselina, má žlutou barvu- přidán FeCl₃

Kyselina sírová H₂SO₄

Vlastnosti: koncentrovaná bezbarvá olejovitá kapalina (98%), rozpouští se ve vodě za vzniku tepla, pohlcuje vodní páry, odebírá vodu organickým látkám – černání (cukr, dřevo)

ionizuje ve stupních



Vlastnosti zředěné a koncentrované kyseliny jsou různé.

Užití: výroba hnojiv, chemikálií, plastů, barviv, léčiv, výbušnin, zpracování ropy

Kyselina dusičná HNO₃

Je nestálá bezbarvá kapalina. Na světle a teplem se rozkládá. Vznikají jedovaté oxidy dusíku. Reaguje se všemi kovy mimo zlata a platiny.



Používá se při výrobě barviv, hnojiv a výbušnin.