

KYSELINY (uč. str. 70)

– je toho víc, ale čas na výpis a naučení máte až do 10.4.

(Doufám, že se během příštího týdne podaří rozjet online výuka, pak vše procvičíme společně!!!)

- Sloučeniny, které v molekule obsahují **vodík H**
- Ve vodě se kyseliny štěpí tzv. **DISOCIACE (IONIZACE)** na **kation vodíku H^+** a **anion kyseliny**.
př.: $H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$
- Kyseliny jsou silné žíraviny !!!
- Při ředění kyselin přiléváme vždy **KYSELINU DO VODY !!!!** Nikdy ne naopak !!!
- Při poleptání omýváme proudem vody !!!

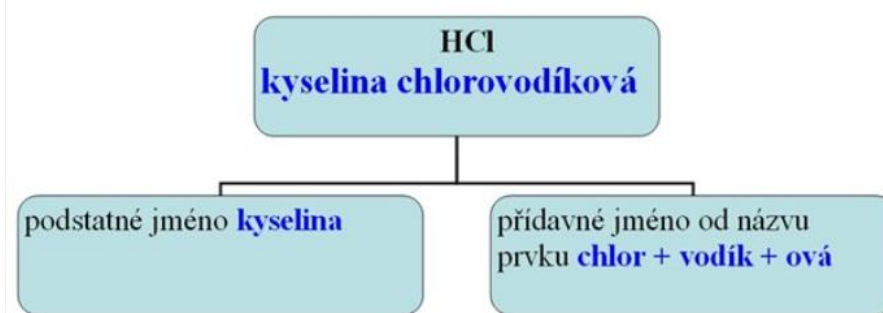
Dělení kyselin

a) **Bezokyslíkaté**: v molekule není kyslík, **např.** kyselina chlorovodíková **HCl**

b) **Kyslíkaté**: v molekule je kyslík, **např.** kyselina sírová H_2SO_4

1. BEZOKYSLÍKATÉ KYSELINY:

- Obsahují vodík a nějaký nekov (halogen, síra)
- Názvosloví:



- **Nejvýznamnější bezokyslíkaté kyseliny:**

Kyselina fluorovodíková - HF
Kyselina chlorovodíková - HCl
Kyselina bromovodíková - HBr
Kyselina jodovodíková - HI
Kyselina sirovodíková (sulfanová) – H_2S
Kyselina selenovodíková – H_2Se = Selan
Kyselina kyanovodíková - HCN

Naučit !!!

HCl – kyselina chlorovodíková

- ✓ Prodává se pod názvem kyselina solná jako 37 %
- ✓ Vzniká rozpuštěním plynného chlorovodíku ve vodě
- ✓ Silná žíravina
- ✓ Směs s kyselinou dusičnou je **LUČAVKA KRÁLOVSKÁ**. (rozpouští zlato)
- ✓ Součástí žaludečních šťáv jako 0,3% roztok.
- ✓ Čištění kovů, odstraňování vodního kamene.

HF – kyselina fluorovodíková – leptá sklo

H_2S – kyselina sirovodíková

- ✓ Vzniká rozpuštěním SULFANU ve vodě.
SULFAN: plyn zapáchající po zkažených vejcích.