

Silné zásady:

NaOH- Hydroxid sodný **KOH**- Hydroxid draselný

CsOH- Hydroxid cézny → najsilnejšia zásada

Slabé zásady:

NH₃- Amoniak

Silné kyseliny:

HCl- Kyselina soľná (chlorovodíková) **H₂SO₄**- Kyselina sírová **HClO₄**- Kyselina chloristá

HI- Kyselina jodovodíková **HNO₃**- Kyselina dusičná

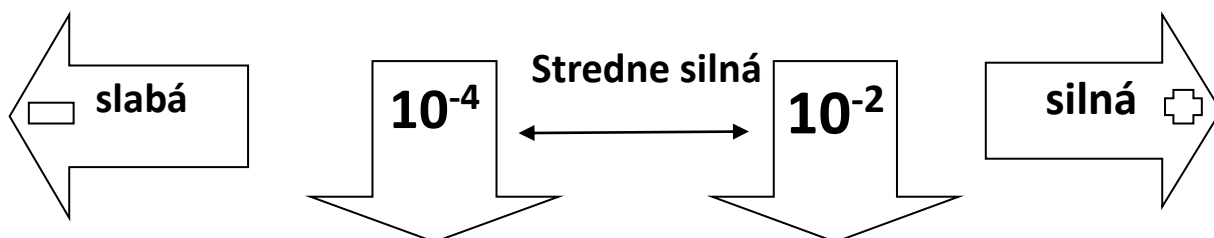
Slabé kyseliny:

H₂CO₃- Kyselina uhličitá **H₂S**- Kyselina sulfánová **CH₃COOH**-Kyselina octová

Stredne silné kyseliny:

H₃PO₄- Kyselina trihydrogenfosforečná **HCOOH**- Kyselina mravčia

HF- Kyselina fluorovodíková



Vždy lejeme kyselinu (čerta) do vody!!! Nie naopak!!! Pohlcuje vodu a prskala by!

Čím je **hodnota disociačnej konštanty VYŠŠIA** tým je kyseliny (zásady) **SILNEJŠIA**.

Čím je **hodnota disociačnej konštanty NIŽŠIA** tým je kyseliny (zásady) **SLABŠIA**.

Sýtnosť sa určuje podľa počtu vodíkov, ktoré môžeme odštiepiť:

HCl- jednosýtna K, má 1H

H₂SO₄- je 2sýtna K, má 2H

H₃PO₄- je 3sýtna K, má 3H