

Kyseliny

Kyseliny jsou látky, které v roztoku odštěpují vodíkový kation H^+ .

K identifikaci kyselin slouží univerzální indikátorový papírek. UIP

- ▶ Za přítomnosti kyseliny se zabarví červeně nebo oranžově.

Indikátor – látka, která za přítomnosti jiné látky mění barvu.

Bezokyslíkaté kyseliny

Halogenvodíky – sloučeniny halogenu a vodíku (plyny).

HCl – chlorovodík

HF – fluorovodík

Jejich rozpouštěním ve vodě vznikají bezokyslíkaté kyseliny

Kyselina chlorovodíková HCl

- vzniká rozpouštěním chlorovodíku ve vodě
- bezbarvá těkavá kapalina, žíravina
- s většinou kovů reaguje za vzniku vodíku
- $2HCl + Zn \rightarrow H_2 + ZnCl_2$
- Napomáhá trávení v žaludku lidí

Užití: výroba plastů, čištění kovů (klempíři)

Kyselina fluorovodíková HF

- leptá sklo

Sirovodík (sulfan) H₂S

- Toxický plyn, zapáchá po zkažených vejcích