

## 7/17 Významné bezkyslíkaté kyseliny

### Jak se připravují bezkyslíkaté kyseliny, jaké mají vlastnosti a využití?

- 1) kyselina fluorovodíková
  - vysoce toxická, žíravá kapalina
  - má silně leptavé účinky na kůži
    - používá se k leptání skla a při výrobě matového skla
    - uchovává se v plastových nádobách
  - kyselina chlorovodíková
    - připravuje se např. reakcí kyseliny sírové se solí (chloridem sodným); vznikající plynný chlorovodík se rozpouští ve vodě na kyselinu
    - vyrábí se hořením vodíku s chlórem a následným rozpouštěním chlorovodíku ve vodě
      - bezbarvá těkavá kapalina, žíravina
      - dodává se jako 37 % vodný roztok chlorovodíku
      - technická kyselina (označována jako kyselina solná) je nažloutlá kapalina
      - v lidském žaludku se vyskytuje pouze slabý (0,3 – 0,4%) roztok kyseliny
      - používá se k čištění kovů, při výrobě plastů a léčiv, v textilním a koželužském průmyslu a v potravinářství
  - kyselina sulfanová
    - připravuje se rozpuštěním sulfanu ve vodě
      - páchne po zkažených vejcích
      - bývá v sirných minerálních vodách

### Úkol

- 1) Napište (znovu) názvy a vzorce všech dosud zmiňovaných bezkyslíkatých kyselin.
- 2) Napište rovnice reakcí všech hydridů alkalických kovů a kovů II.A skupiny (bez Ra) s vodou, pojmenujte vzniklé hydroxidy (pomoc u předchozí hodiny).

### Řešení