**Názvosloví kyselin**

Na str. 70-73 si pročtěte teorii a prohlédněte obrázky.

**Kdo má hotovou prezentaci, může mi jí poslat. Ohodnotím ji a známku započítám do závěrečného hodnocení**

Minulý týden, jste se naučili skládat tříprvkové sloučeniny - hydroxidy. Tento týden se naučíme skládat kyseliny.

<https://www.youtube.com/watch?v=k_QP6daQa_0&t=288s>

Opět zde máte na vysvětlení video o kyselinách – zajímají nás hlavně kyslíkaté

Opět budeme mít **v úterý 19.5.2020** od **10 hodin hodinu na teams**.

Příklady a další procvičení najdete v etaktik, Chemie 8 strana 41 - 44

<https://interaktivita.etaktik.cz/novy-student/60282/6313c4d8d1c4b46b10035b136d53841d>

Zápis si zapište do sešitu

Sloučeniny na konci tohoto zápisu vyřešte a zašlete na mail do pátku 22.5.2020.

Do sešitu si pište, jak zadání, tak výsledek, ideálně dle vzoru.

## Vzorce kyselin

### Bezkyslíkaté kyseliny

* kyselina chlorovodíková HCL
* kyselina bromovodíková HBr
* kyselina fluorovodíková HF
* kyselina jodovodíková HI
* kyselina sirovodíková H2S = sulfan

### Kyslíkaté kyseliny

H+I prvek O-II

kys. dusičná H+IN+VO-II3 1+5=6:2=3

kys. siřičitá H+I2S+IVO-II3

kys. jodistá

kys. dusitá

kys. sírová

kys. chlorečná

kys. manganistá

kys. bromičná

HIO3 →

HClO →

HMnO4 →

HClO2 →

H2SO4 →

H2SiO3 →