

## Kyslíkaté kyseliny

### **Kyselina sírová $\text{H}_2\text{SO}_4$**

- bezbarvá olejovitá kapalina, asi 2x těžší než voda
- žíravina
- odnímá látkám vodu (je hygroskopická) - zuhelnění

Užití:

výroba mnoha důležitých látek (hnojiv, barviv), náplň automobilových akumulátorů, složka raketových paliv

Při ředění lijeme kyselinu do vody a mícháme!

- uvolňuje se velké množství tepla
- ochranné brýle, rukavice

### **Kyselina dusičná $\text{HNO}_3$**

Reaguje skoro se všemi kovy (kromě Au, Pt).

- nestálá bezbarvá kapalina
- rozkládá se účinkem světla (tmavé nádoby) → jedovatý  $\text{NO}_2$

Užití:

výroba hnojiv, barviv, výbušnin

### **Kyselina fosforečná $\text{H}_3\text{PO}_4$**

Užití:

- výroba hnojiv
- velmi zředěná v nealkoholických nápojích typu cola – regulátor kyselosti