

1. Opiš nebo vytiskni a nalep následující zápis (i s obrázky) do školního sešitu: (učebnice str.42-45)

Kyslíkaté kyseliny

Kyselina uhličitá (H₂CO₃) je slabá kyselina, která se rozkládá na plynný oxid uhličitý a vodu. Je součástí sycených nápojů („s bublinkami“).



Kyselina siřičitá (H₂SO₃) je další ze slabých kyselin. Existuje také pouze ve vodném roztoku a vzniká při reakci oxidu siřičitého s vodou.



Oxid siřičitý vzniká mimo jiné při spalování uhlí a nafty. Uniká do vzduchu, kde reaguje s kapičkami vody, a vzniká tak kyselina siřičitá. Zředěný roztok kyseliny siřičité potom padá k zemi ve formě kyselých dešťů, které proto označujeme jako **kyselý deště**.

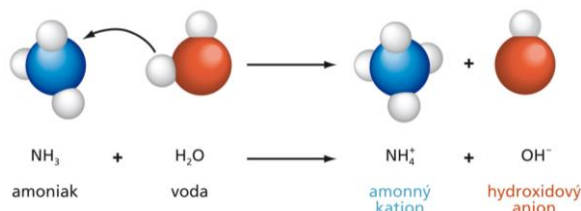
Podívej se na následující video:

<https://edu.ceskatelevize.cz/video/5693-pokus-ktery-plyn-muze-za-kysele-deste>

Kyselina chlorná (HClO) vzniká při zavádění chloru do vody. Používá se k výrobě dezinfekčních, čistících a bělicích prostředků.

Amoniak

Amoniak NH₃ je bezbarvý, zapáchající a jedovatý plyn. Při jeho rozpuštění ve vodě vzniká vodný roztok amoniaku. Část jeho molekul se v něm štěpí na amonný kation a hydroxidový anion.



Látky, které ve vodném roztoku odštěpují hydroxidový anion OH⁻, nazýváme zásady.

Amoniak se používá v chladicích zařízeních, k výrobě kyseliny dusičné, hnojiv a výbušnin.

2. Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:

str.22/ 3,5 + slovníček

str.23/ 4,5 + slovníček