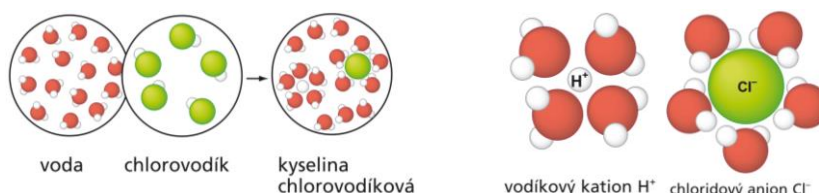


1. Opiš nebo vytiskni a nalep následující zápis (i s obrázky) do školního sešitu: (učebnice str.38-41)

Bezoxalátové kyseliny

Dvouprvkové sloučeniny halogenů a síry s vodíkem (halogenovodíky a sirovodík) jsou plynné, zapáchající látky. Rozpouštějí se ve vodě za vzniku kyselin.

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



Při práci s koncentrovanými kyselinami je nutné používat **ochranný oděv, gumové rukavice a ochranné brýle** či štít. Jako první pomoc omýváme postižené místo velkým množstvím studené vody!

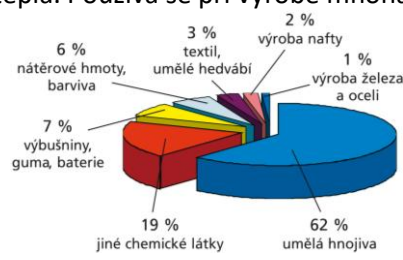
Kyselina fluorovodíková (HF) je vysoce toxická a žíravá kapalina se silnými leptavými účinky na kůži. Používá se k leptání skla a při výrobě matového skla.

Kyselina chlorovodíková (HCl) je žíravá. V lidském žaludku se vyskytuje pouze slabý roztok kyseliny chlorovodíkové (0,3-0,4 %).

Sirovodík (sulfan, H_2S) je bezbarvý, odporně zapáchající jedovatý plyn, který se rozpouští ve vodě, a vzniká tak **kyselina sirovodíková**. Sirovodík je látka vysoce toxická.

Kyslíkaté kyseliny

Kyselina sírová (H_2SO_4) patří mezi kyseliny, které mají ve své molekule vázané atomy kyslíku. Patří mezi nejvýznamnější chemické látky. Je to žíravá látka. Koncentrovaná (96 %) má schopnost odnímat látkám vodu. Při ředění uvolňuje značné množství tepla. Používá se při výrobě mnoha důležitých látek.



Kyselina dusičná (HNO_3). Je to žíravá látka. Rozkládá se účinkem světla, uchovává se proto v tmavých lahvích. Reaguje s většinou kovů s výjimkou zlata a platiny.

Při ředění kyselin lijeme vždy kyselinu do vody. Nikdy ne naopak!

2. Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:

str.20/ 1 + slovníček

str.21/ 1,2,5