

- ❖ Vypište si do sešitu následující informace o významných kyslíkatých kyselinách.
- ❖ Postupně se učivo naučte, brzy připravím ALFa na zopakování.
- ❖ Tvorbu názvosloví kyslíkatých kyselin uděláme společně v online hodině.
- ❖ Kdo chce, mrknite na video:

[Reakce kyseliny sírové s kostkou cukru](#)

Významné kyslíkaté kyseliny

(Obsahují v molekule kromě vodíku i kyslík)

Kyselina sírová – H_2SO_4

- Bezbarvá, žíravá kapalina
- Odebírá vodu všem látkám...ty uhelnatí (video)
-výroba hnojiv, barviv, silonu, akumulátory



Kyselina dusičná – HNO_3

- Bezbarvá kapalina
- Na vzduchu dýmavá
- Výroba dusíkatých hnojiv, léčiv, výbušnin, plastů



Kyselina uhličitá - H_2CO_3

- Slabá kyselina, vznik rozpuštěním oxidu uhličitého v vodě:



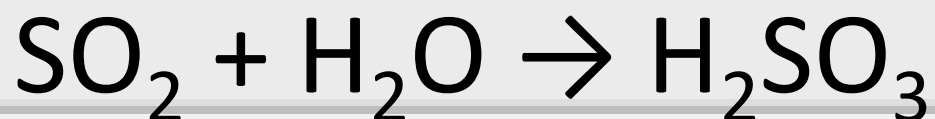
POUŽITÍ:

Roztok kyseliny uhličitě jako součást limonád, sodovek a šumáků.

Kyselina Siřičitá



Slabá kyselina, vzniká reakcí oxidu siřičitého s vodou:



Součástí kyselých dešťů.

Kontrolní test:

(Doplň do rámečku ANO, nebo NE)

Kyselina uhličitá je velmi silná kyselina. Která je pro člověka nebezpečná.	
Kyselina uhličitá je součástí perlivých vod.	
Kyselina uhličitá má vzorec HCO_3 .	
Kyselina siřičitá je slabá kyselina.	
Kyselina siřičitá způsobuje skleníkový efekt.	

Správné odpovědi:

NE

ANO

NE

ANO

NE

Použité odkazy:

Rámeček [cit. 2011-1-08]. Dostupný pod na WWW:

< <http://www.clker.com/clipart-2257.html> >.

Dešťový mrak [cit. 2011-1-08]. Dostupný na WWW:

< <http://www.clker.com/clipart-12070.html> >.