



Oxosavak Kyslíkaté kyseliny



TK: 60.-62. oldal



Füzetbe leírni:

Házi feladat: *nevezd meg a vegyületeket szlovákul*

SI₆, Li₂O, CuO, MnCl₄, AlBr₃, CaI₂, FeCl₂, CO₂, CuCl₃, P₂O₅

- az oxosavak a hidrogén (H), oxigén (O) és egy harmadik elem háromelemű vegyületei
- **Salétromsav – HNO₃**
- cseppfolyós, színtelen szúrós szagú, illékony folyadék
- tömény sav 63-67%-os
- sötét üvegben tároljuk, mert fény hatására bomlik és mérgező gázok keletkeznek: NO – nitrogén-monoxid – színtelen gáz, NO₂ – nitrogén-dioxid – sárgásbarna színű gáz
- ezek az oxidok a savaseső kialakulását idézik elő
- a sav vízben ionizálódik: $\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$ (hidrogén kation és nitrát anion)
- felhasználása: robbanószerke, műtrágyák gyártása

- **kénsav – H₂SO₄**
- legfontosabb, leggyakrabban alkalmazott sav
- olajszerű, nem illékony, tömény sav 98 %-os
- zárt üvegben tároljuk, mert nedvszívó – **higroszkopikus**, elnyeli a levegőből nedvességet
- maró hatású, roncsol, elszenesít (cukorra kénsavat öntünk fekete lesz)
- vízben ionizálódik: $\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ (hidrogén kation és szulfát anion)
- felhasználása: műtrágyák, robbanószerke gyártása, textiliparban, papíriparban használják, műanyagok, gyógyszerek gyártása, akkumulátorokban található
- **fémek passzíválása:** ha bizonyos fémeket tömény salétromsavba vagy kénsavba merítenek, felületükön oxid réteg keletkezik és így nem reagálnak a savakkal.

Kénsav és cukor reakciója

https://www.youtube.com/watch?v=CP_mptTjEXU



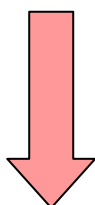
További savak:

H₂CO₃ – szénssav

H₂SO₃ – kénessav

HNO₂ – salétromossav

H₃PO₄ - foszforsav





A csütörtöki ZOOM órán felelünk!

A füzetbe leírt tananyagot és a házi feladatot kérem szépen lefényképezni és elküldeni messengeren szerda estig.

Köszönöm

