



Halogenidek Halogenid



TK: 48.-49. oldal



Füzetbe leírni:

A halogenidek a halogén elemnek (fluór, klór, bróm, jód) más elemekkel alkotott kételemű vegyületei.

- halogenidekben a halogén ox. száma mindig $-I$
- megnevezés: **-id** végződést kapnak
- pl: $CaCl_2$ – kalcium- klorid
- $MgBr_2$ – magnézium- bromid
- jelentősebb halogenidek:

NaCl: nátrium- klorid, konyhasó

- vízben jól oldódó , fehér kristályos anyag, sós ízű, természetben kősó(halit) formájában van jelen, megtalálható még a tengervízben 2,7%- ban.
- ételek ízesítésére, tartósítására használják, textiliák festésénél, télen utak sózására (só megköti a vizet és így nem tud megfagyni)
- szerepet játszik az anyagcserében, idegi szabályozásban
- gyógyászatban a sebek tisztítására, vízpótlásra ún. fiziológiás oldatot használnak (9%-os nátrium-klorid oldat)

KCl: kálium-klorid

- fehér szilárd, vízben jól oldódik, természetben mint **szilvin** ásvány fordul elő

CaF₂: kalcium-fluorid

- szilárd, vízben alig oldódó, természetben fluorit(folypát) ásvány formájában található, jelentős szerepet játszik a fogszuvasodás megelőzésében

AgBr: ezüst-bromid

- sárga szilárd anyag, vízben oldhatatlanfényképészetben használják

Br⁻: bromid anion: tetfolyadékokban található, ásványvízben, görögdinnyében

I⁻: jodid anion : pajzsmirigy működésében játszik szerepet, konyhasóval jut a szervezetbe

A Zoom órán felelünk az utolsó 3 tananyagból

*A füzetbe leírt tananyagot kérem szépen
lefényképezni és elküldeni messengeren szerda
estig.*

Köszönöm

