



Hidroxidok , lúgok Hydroxidy



TK: 63.-66. oldal



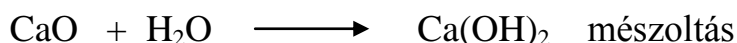
Füzetbe leírni:

- A lúgok is maró anyagok.
- elsősegély: bő hideg vízzel mossuk le
- a hidroxidok, lúgok három elemből állnak: H,O,és nemfémes elem
-
- OH - hidroxid csoportot tartalmaznak, amelynek oxidációs száma mindig -1.
- nevezéktanuk: - hidroxid végződést kapnak
- pl: nátrium-hidroxid – NaOH
- kalcium-hidroxid – Ca(OH)₂
- alumínium-hidroxid – Al(OH)₃ – ha az OH csoportot többször kell vennünk, mindig zárójelbe rakjuk
- vas(III)-hidroxid- Fe(OH)₃
- magnézium-hidroxid – Mg(OH)₂
- vízben való oldódásuk- vízben ionokra bomlanak
- pl: NaOH \longrightarrow Na⁺ + OH⁻ nátrium kation és hidroxid anion
- Ca(OH)₂ \longrightarrow Ca²⁺ + 2OH⁻ kalcium kation és hidroxid anion
- Al(OH)₃ \longrightarrow Al³⁺ + 3OH⁻ alumínium kation és hidroxid anion

lúgosságot az oldatban lévő OH anionok okozzák

Legjelentősebb hidroxidok:

- **Nátrium- hidroxid : NaOH – lúgkő, marónátron**
- fehér, pikkelyszerű szilárd anyag, zárt edényben tároljuk, mert higroszkópikus (elnyeli a levegőből a nedvességet)
- felhasználjuk: szappan- ,papír-, műanyaggyártásban
- lefolyótisztító szerek is ezt tartalmazzák, mert feloldja, szétmarja a szennyeződést , hajszájakat.
- **Kálium-hidroxid: KOH**
- szilárd , pikkelyszerű szilárd anyag, zárt edényben tároljuk, mert higroszkópos, szappangyártás, papírgyártás, műanyaggyártás
- **Kalcium-hidroxid: Ca(OH)₂ – oltott mész**
- fehér szilárd anyag, vízben nem oldódik
- felhasználják: építőanyagként, cukorgyártásban, mezőgazdaságban a talaj meszesítésére,
- vízzel keverve a falak fehéritésére, fertőtlenítésére használják
- mészköből állítják elő: CaCO₃ $\xrightarrow{950C}$ CaO + CO₂ mészégetés



- **Ammónium-hidroxid: NH₄OH- szalmiák szesz**
- maró hatású, bűzös szagú, légutakat ingerlő folyadék, ammóniából állítják elő.
- felhasználják a fodrászatban, hajfestékekben.



*A csütörtöki ZOOM órán felelünk a savakból!!
A füzetbe leírt tananyagot kérem szépen lefényképezni és
elküldeni messengeren szerda estig.*

Köszönöm

