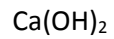
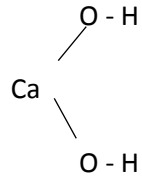


Wodorotlenek wapnia

wzór sumaryczny

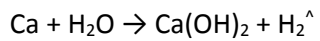


wzór strukturalny

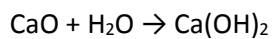


Otrzymywanie:

a) w reakcji metalu z wodą



b) w reakcji tlenku metalu z wodą



Właściwości:

a) CaO (tlenek wapnia, zwany także wapnem palonym)

- substancja stała

- gęsta

- higroskopijna

- żrąca

b) Ca(OH)₂ (wodorotlenek wapnia zwany także wapnem gaszonym)

- słabo rozpuszczalny w wodzie

- jego zawiesina opada na dno

- stężony roztwór jest żrący

- gęsty

- bielący

ZASTOSOWANIE

- w budownictwie jako zaprawa murarska,

- jako środek dezynfekcyjny do bielenia wnętrz mieszkalnych, budynków gospodarczych oraz pni drzew w celu zwalczania szkodników,
- w cukrownictwie do oczyszczania soku buraczanego,
- jako substancja zmiękczająca wodę,
- do produkcji nawozów sztucznych,