**WODOROTLENEK WAPNIA**

Wzór sumaryczny: Ca(OH)2
Wzór strukturalny: H - O - Ca - O - H

*Otrzymywanie*

 W reakcji wapnia z wodą:
Ca + 2H2O --> Ca (OH)2 + H2
 W reakcji tlenku wapnia z wodą:
Ca O + H2O --> Ca (OH)2

*Właściwości*

Wodorotlenek wapnia niezbyt dobrze rozpuszcza się w wodzie. Zawiesina Ca (OH)2 opada na dno, a przezroczysta ciecz nad osadem, to woda wapienna, wykorzystywana do wykrywania obecności dwutlenku węgla.
Ca (OH)2 jest mocną i tanią zasadą.
Wodorotlenek wapnia otrzymuje się z tlenku wapnia, nazywanego potocznie wapnem palonym. Reakcja Ca O z wodą nazywana jest gaszeniem wapna i przebiega z wydzielenie dużej ilości ciepła.
Wapno gaszone, to gęsta substancja, która po zmieszaniu z piaskiem i wodą tworzy zaprawę wapienną stosowaną w budownictwie.

 *Zastosowanie*

Wapno gaszone po zmieszaniu z wodą tworzy mleko wapienne, które służy jako środek dezynfekcyjny do bielenia wnętrz mieszkalnych, budynków gospodarczych, zwalczania szkodników w sadownictwie.
Wodorotlenek wapnia jest stosowany w przemyśle garbarskim, cukrowniczym, do zmiękczania wody, w procesie produkcji sody.
Jest stosowany jako sztuczny nawóz do gleb kwaśnych.

<https://www.youtube.com/watch?v=0O9VEPrXe3s>

<https://www.youtube.com/watch?v=jUyyzyvsoaY>

<https://www.youtube.com/watch?v=H3TSkiscGkk&list=TLPQMjUwNDIwMjAyOin0gZ-f_w&index=3>