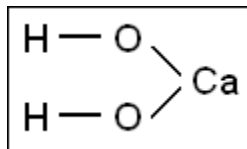


NOTATKA:

Temat: Wodorotlenek wapnia. Dysocjacja jonowa zasad.

1. Wzory wodorotlenku wapnia:

- a) Sumaryczny: $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- b) Strukturalny:



2. Właściwości $\text{Ca}(\text{OH})_2$:

- substancja stała
- biały
- trudno rozpuszcza się w wodzie
- żrący
- wodorotlenek (barwi fenoloftaleinę na różowo)

3. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ stosuje się do:

- produkcji zaprawy murarskiej w budownictwie
- produkcji cukru (oczyszcza sok z buraków)
- produkcji nawozów
- do bielenia drzewek owocowych (zabija bakterie i owady szkodniki)

4. Zasady- to wodorotlenki, które rozpuszczają się w wodzie, są nimi :

- a) wszystkie wodorotlenki metali grupy 1 układu okresowego pierwiastków chemicznych:

- LiOH
- NaOH
- KOH
- RbOH
- CsOH

b) niektóre wodorotlenki grupy 2 układu okresowego pierwiastków chemicznych:

- $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- $\text{Sr}(\text{OH})_2$
- $\text{Ba}(\text{OH})_2$

5. Zasady ulegają dysocjacji jonowej czyli rozpadowi pod wpływem wody na kationy metalu i aniony wodorotlenkowe:



M- to symbol metalu

n- to wartościowość metalu równa liczbie gru wodorotlenowych

np.:

