

01.06.2020

Bardzo proszę:

- a) przeczytać tekst w podręczniku strony 216- 218.
- b) zapoznać się z materiałami <https://epodreczniki.pl/a/wodorotlenki---wlasciwosci-i-zastosowanie/D1c0WbFKe>
- c) przepisać lub wydrukować notatkę:

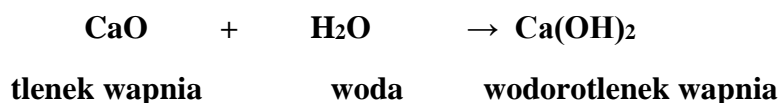
Temat: Wodorotlenek wapnia.

1. Otrzymywanie wodorotlenku wapnia w reakcji tlenku wapnia z wodą – obejrzyj film docwiczenia.pl Kod: C78C61

Instrukcja: Do probówki z wodą i fenoloftaleiną dodajemy tlenek wapnia, mieszamy bagietką.

Obserwacja: Fenoloftaleina barwi się na malinowo.

Wniosek: Tlenek wapnia reaguje z wodą tworząc wodorotlenek wapnia (reakcja egzoenergetyczna).



2. Właściwości wodorotlenku wapnia

a) fizyczne:

- substancja stała,
- biały,
- trudno rozpuszcza się w wodzie

b) chemiczne:

- żrący

3. Produkty powstające w wyniku przeróbki wapnia:

Wapienie – to skały osadowe, które powstały w wyniku nagromadzenia na dnie mórz szczątków organizmów

↓ **prażenie (termiczny rozkład wapieni)**

Wapno palone CaO – tlenek wapnia (biała substancja)

↓ **dodanie H₂O**

Wapno gaszone Ca(OH)₂ – wodorotlenek wapnia (substancja żrąca)

↓

Mleko wapienne – zawiesina wapna gaszonego w wodzie

↓ **dodanie SiO₂ (piasku)**

Zaprawa wapienna – powstaje po zmieszaniu Ca(OH)₂ z piaskiem i wodą

4. Zastosowanie wodorotlenku wapnia:

- a) **budownictwo** – składnik zaprawy wapiennej,
- b) **garbarstwo** – usuwanie włosów ze skór podczas ich wyprawiania,
- c) **produkcja żywności** – oczyszczanie soku buraczanego, produkcja przetworów i karmy dla zwierząt,
- d) **rolnictwo** – produkcja nawozów sztucznych.