

Temat: **Wodorotlenek wapnia – właściwości i zastosowanie.**

Potrzebne informacje do tej lekcji znajdziesz w podręczniku na str. 216 - 218 oraz na:

<https://epodreczniki.pl/a/wodorotlenki---wlasciwosci-i-zastosowanie/D1c0WbFKe>.

- Przepisz do zeszytu lub wydrukuj notatkę.
- Rozwiąż zadanie 1 i 4 str. 218 .

NOTATKA

- Wzór wodorotlenku wapnia: Ca(OH)_2
- Otrzymywanie:
 - ✓ $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2\uparrow$
 - ✓ $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$
- Właściwości fizyczne: substancja stała, biała, trudno rozpuszczalna w wodzie.
- Właściwości chemiczne: żrący.
- Ważne pojęcia dotyczące wodorotlenku wapnia
 - ✓ Wapno palone – techniczna nazwa tlenku wapnia CaO
 - ✓ Gaszenia wapna palonego – reakcja wapna palonego z wodą:
 $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$ - reakcja egzotermiczna
 - ✓ Wapno gaszone – techniczna nazwa wodorotlenku wapnia Ca(OH)_2 .
 - ✓ Mleko wapienne – zawiesina wodorotlenku wapnia w wodzie; służy do dezynfekcji budynków gospodarczych, bielienia drzewek w celu zwalczania szkodników, jako nawóz do gleb kwaśnych.
 - ✓ Woda wapienna – klarowny roztwór wodorotlenku wapnia w wodzie, służy do wykrywania CO_2 .
 - ✓ Zaprawa wapienna – mieszanina wapna gaszonego, piasku i wody.
 - ✓ Wapień – skała osadowa.
 - ✓ Prażenie wapieni – termiczny rozkład wapieni, produktem jest wapno palone.

Materiały do pracy zdalnej dla klasy 7 (na dzień 04.06) – lekcja online

Temat: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.

- Potrzebne informacje do tej lekcji znajdziesz w podręczniku na str. 219 – 221.
- Przepisz do zeszytu lub wydrukuj notatkę.

NOTATKA

- Sposoby otrzymywania wodorotlenków dobrze rozpuszczalnych w wodzie:
 - ✓ metal aktywny + woda \rightarrow wodorotlenek metalu + wodór
 - ✓ tlenek metalu aktywnego + woda \rightarrow wodorotlenek metalu
- Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie:
 - chlórek metalu + wodorotlenek sodu \rightarrow wodorotlenek metalu + chlorek sodu
 - Zamiast chlorku metalu można użyć bromku metalu lub jodku metalu, zamiast wodorotlenku sodu można użyć innego wodorotlenku rozpuszczalnego w wodzie.
 - $\text{FeCl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Fe(OH)}_2\downarrow + 2\text{NaCl}$

