

Temat: Wodorotlenek wapnia.

Obejrzyj filmik:

https://www.youtube.com/watch?v=s_YsIDk41U0 – prezentacja dotycząca otrzymywania wodorotlenków wapnia i magnezu oraz ich właściwości .

Zapisz w zeszycie równania reakcji otrzymywania wodorotlenku wapnia:



• **Wodorotlenek wapnia**

◦ **Cechy charakterystyczne:**

- ciało stałe,
- substancja żrąca,
- słabo rozpuszcza się w wodzie,

Zastosowanie:

- budownictwo,
- bielenie wnętrza mieszkalnych, drzew itp.
- cukrownictwo,
- nawozy sztuczne,
- garbarstwo,

Tlenek wapnia (**CaO**) zwie się potocznie **wapnem palonym**. Jego reakcja z wodą to proces nazywany "gaszeniem wapna". Wapno gaszone **Ca(OH)₂** to gęsta substancja która po zmieszaniu z piaskiem i wodą tworzy zaprawę wapienną.

Przeczytaj temat w podręczniku str. 216-218.

Uzupełnij zeszyt ćwiczeń str. 114. i 115. W uzupełnieniu ćw. 34 pomoże ci filmik, do którego kod jest zamieszczony obok polecenia.

Rozwiązań nie musicie odsyłać.

p. Ewa Gnilka

S.P. Mastowice