

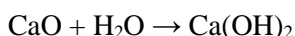
1. Proszę w zeszycie przedmiotowym zapisać temat lekcji:

**Temat:** Wodorotlenek wapnia.

2. Pod tematem lekcji, proszę do zeszytu przepisać następującą notatkę:

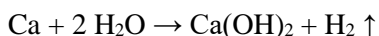
1. Otrzymywanie wodorotlenku wapnia.

a) reakcja tlenku wapnia z wodą



(Proszę obejrzeć filmik *Reakcja tlenku wapnia z wodą*: <https://www.youtube.com/watch?v=SsQmsgEPEzU>)

b) reakcja metalu (wapnia) z wodą



2. Właściwości wodorotlenku wapnia.

#### Właściwości wodorotlenku wapnia

##### fizyczne

substancja stała

biały

trudno rozpuszcza się w wodzie

##### chemiczne

żrący

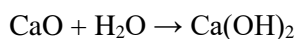
Nasycony roztwór wodorotlenku wapnia to klarowna ciecz nazywana **wodą wapienną**, która stosowana jest do wykrywania obecności tlenku węgla (IV).

### 3. Zaprawa wapienna

Składnikiem budowlanej zaprawy wapiennej jest oprócz piasku i wody, **wapno gaszone**, które powstaje w reakcji **wapna palonego** z wodą. Tak przygotowana mieszanina o konsystencji gęstego ciasta ma zdolność twardnienia wskutek reakcji chemicznej wodorotlenku wapnia z tlenkiem węgla (IV) z powietrza.

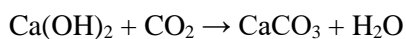
#### Zaprawa wapienna

przygotowanie



wapno palone + woda → wapno gaszone

twardnienie



wapno gaszone + tlenek węgla (IV) → węglan wapnia + woda

4. Zastosowanie wodorotlenku wapnia.

3. W ramach pracy domowej proszę napisać *Zastosowanie wodorotlenku wapnia*.

*Pozdrawiam Was serdecznie i życzę udanych wakacji!*