

Drodzy Uczniowie!

Proszę, aby osoby, które jeszcze nie wypełniły Formularza Google, obowiązkowo się ze mną skontaktowały!
Jednocześnie przypominam, że Wasza praca domowa również podlega ocenie i proszę przysyłać na mój adres e-mail zaległe prace.

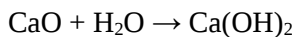
1. Proszę w zeszytie przedmiotowym zapisać temat lekcji:

Temat 1: Wodorotlenek wapnia.

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

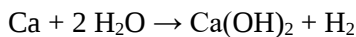
1. Otrzymywanie wodorotlenku wapnia.

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

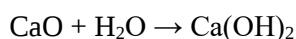
Nasycony roztwór wodorotlenku wapnia to klarowna ciecz nazywana **wodą wapienną**, która stosowana jest do wykrywania obecności tlenku węgla (IV).

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.

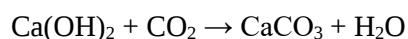
Zaprawa wapienna

przygotowanie



wapno palone + woda $\rightarrow$ wapno gaszone

twardnienie



wapno gaszone + tlenek węgla (IV) $\rightarrow$ węglan wapnia + woda

4. Zastosowanie wodorotlenku wapnia.

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

27.05.2020

1. Proszę w zeszytie przedmiotowym zapisać temat lekcji:

Temat 2: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie – część pierwsza.

2. Pod tematem lekcji, proszę do zeszytu przepisać następujące informacje:

Na ostatnich lekcjach poznaliście sposoby otrzymywania wodorotlenków metali łatwo rozpuszczalnych w wodzie dwoma sposobami: reakcja metalu z wodą lub tlenku metalu z wodą. W ten sposób otrzymuje się np. wodorotlenek sodu i potasu nazywane też zasadami. Dzisiaj poznacie metody otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie. **Jak zatem ocenić, czy dany wodorotlenek jest rozpuszczalny w wodzie?** Na końcu podręcznika na rozwijanej kartce znajduje się **tabela rozpuszczalności soli i wodorotlenków**, w której przedstawione są informacje o rozpuszczalności wodorotlenków. Jak odczytywać informacje z tabeli rozpuszczalności, znajdziecie w podręczniku na 219 str.

1. Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie można otrzymać w reakcji chemicznej:



2. Zasady to wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie. Zasadami są wszystkie wodorotlenki metali grupy 1. i niektóre wodorotlenki metali grupy 2. układu okresowego pierwiastków chemicznych.

3. Proszę wykonać poniższe dwa zadania, by utrwalić wiadomości o wodorotlenkach praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.

1. Korzystając z tabeli rozpuszczalności, podziel związki chemiczne o podanych wzorach na wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie i zasady. Następnie wpisz wzory w odpowiednie miejsca w tabeli.

Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie	Zasady
_____	_____
_____	_____
_____	_____
_____	_____

- $\text{Mg}(\text{OH})_2$ • NaOH • $\text{Cu}(\text{OH})_2$ • $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- LiOH • $\text{Zn}(\text{OH})_2$ • $\text{Ca}(\text{OH})_2$ • $\text{Al}(\text{OH})_3$
- $\text{Pb}(\text{OH})_2$ • AgOH • KOH • $\text{Sr}(\text{OH})_2$

2. Oceń prawdziwość zdań. Zaznacz P jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

1.	Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie można otrzymać w wyniku reakcji tlenku zasadowego z wodą.	P	F
2.	Wszystkie wodorotlenki są zasadami.	P	F
3.	Wodorotlenek potasu jest zasadą.	P	F
4.	Roztwory zasad dobrze przewodzą prąd elektryczny.	P	F

Pozdrawiam Was serdecznie i życzę dużo zdrowia!