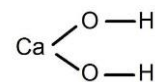
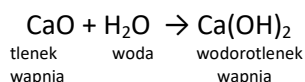


Temat: Wodorotlenek wapnia.*Zapisz do zeszytu i zapamiętaj:***1. Wzór wodorotlenku wapnia:**Wzór sumaryczny: Ca(OH)_2

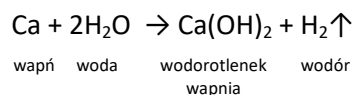
wzór strukturalny:

**2. Otrzymywanie wodorotlenku wapnia.**

Wodorotlenek wapnia powstaje w wyniku reakcji syntezy tlenku wapnia z wodą. Ta reakcja jest reakcją egzoenergetyczną. Jej przebieg przedstawia równanie:



Wodorotlenek wapnia, podobnie jak wodorotlenki sodu i potasu, można otrzymać też w reakcji metalu (wapnia) z wodą:

**3. Właściwości wodorotlenku wapnia.**

Wł. fizyczne: substancja stała, biały, trudno rozpuszcza się w wodzie (jego nasycony roztwór to klarowna ciecz nazywana wodą wapienną)

Wł. chemiczne: żrący

4. Zastosowania wodorotlenku wapnia.

- **budownictwo:** wapno gaszone jest składnikiem zaprawy murarskiej
- **garbarstwo:** wodorotlenek wapnia używany jest do usuwania włosów ze skór podczas oprawiania
- Ca(OH)_2 używany jest do produkcji nawozów sztucznych
- Ca(OH)_2 stosuje się w produkcji żywności

Praca domowa:

Zapoznaj się z informacjami z podręcznika str. 217. Wypisz produkty (nazwy i wzory), jakie powstają w wyniku przeróbki wapieni.

TERMIN przesłania prac – 25 maja godz. 17.00