

## Lekcja

Temat: Poznajemy właściwości, zastosowanie wodorotlenku sodu i potasu.

Rozwiązanie pracy domowej z poprzedniej lekcji:

NaOH – wodorotlenek sodu

Mg(OH)<sub>2</sub> – wodorotlenek magnezu

Fe(OH)<sub>3</sub> – wodorotlenek żelaza (III)

Fe(OH)<sub>2</sub> – wodorotlenek żelaza (II)

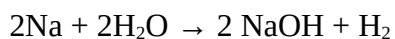
### WODOROTLENEK SODU

1. Wzór sumaryczny wodorotlenku sodu.

NaOH

2. Otrzymywanie wodorotlenku sodu.

**aktywny metal + woda → wodorotlenek + wodór**



**tlenek aktywnego metalu + woda → wodorotlenek**



3. Właściwości fizyczne NaOH

- substancja stała
- biała
- dobrze rozpuszcza się w wodzie
- higroskopijny

4. Właściwości chemiczne NaOH

- wodorotlenek
- żrący

5. Zastosowanie NaOH

- produkcja papieru
- produkcja tworzyw sztucznych
- produkcja preparatu do udrażniania rur.

Praca domowa

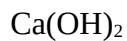
Korzystając z podręcznika opisz według punktów wodorotlenek potasu.

## Lekcja

Temat: Poznajemy właściwości i zastosowanie wodorotlenku wapnia.

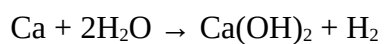
### WODOROTLENEK WAPNIA

1. Wzór sumaryczny wodorotlenku wapnia.

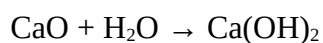


2. Otrzymywanie wodorotlenku wapnia.

**aktywny metal + woda → wodorotlenek + wodór**



**tlenek aktywnego metalu + woda → wodorotlenek**



3. Właściwości fizyczne  $\text{Ca(OH)}_2$

- substancja stała
- biała
- trudno rozpuszczalna w wodzie

4. Właściwości chemiczne  $\text{Ca(OH)}_2$

- wodorotlenek
- żrący

5. Zastosowanie  $\text{Ca(OH)}_2$

- budownictwo
- garbarstwo
- produkcja nawozów sztucznych