**02.06**

**Temat : Wodorotlenek sodu i potasu.(** 2 jednostka lekcyjna**)**

1.Znaczenie wodorotlenku sodu i potasu str. 214.

2. Rozwiazywanie zadań z podręcznika zad **2, 4, 5, 6** str. 215

3. zadanie dodatkowe;

W jednym z ośrodków leczniczych do inhalacji stosuje się solankę o stężeniu 3,5%. W 250 g solanki jest zawarta woda o masie ? . Wykonaj obliczenia.

 Rozwiązywać zadań będziemy we wtorek**- 02.06** na lekcji –**menedżerze** lub przesłać na moją pocztę **mariakrzystek @poczta.onet.pl**

**03.06**

**Temat : Wodorotlenek wapnia.**

Przeczytać z podręcznika od str. 216 do 218.

1. Otrzymywanie wodorotlenku wapnia ( doświadczenie 34 str 216)
2. Reakcja chemiczna : I. CaO + H2O $\rightarrow $ Ca (OH)2

 II. Ca + 2H2O $\rightarrow $ Ca (OH)2 + H2↑

3.Właściwości wodorotlenku wapnia – str 216 ( na dole w podręczniku)

4. Produkty powstałe w wyniku przeróbki wapnia – znaczenie, zastosowanie str. 217-218.

5. Rozwiazywanie zadań ; **1, 2,3 str. 218** – na lekcji a pozostałe w domu. Zapraszam na lekcje on- line a zadania przesłać na **email-pocztę lub menedżer .**

-