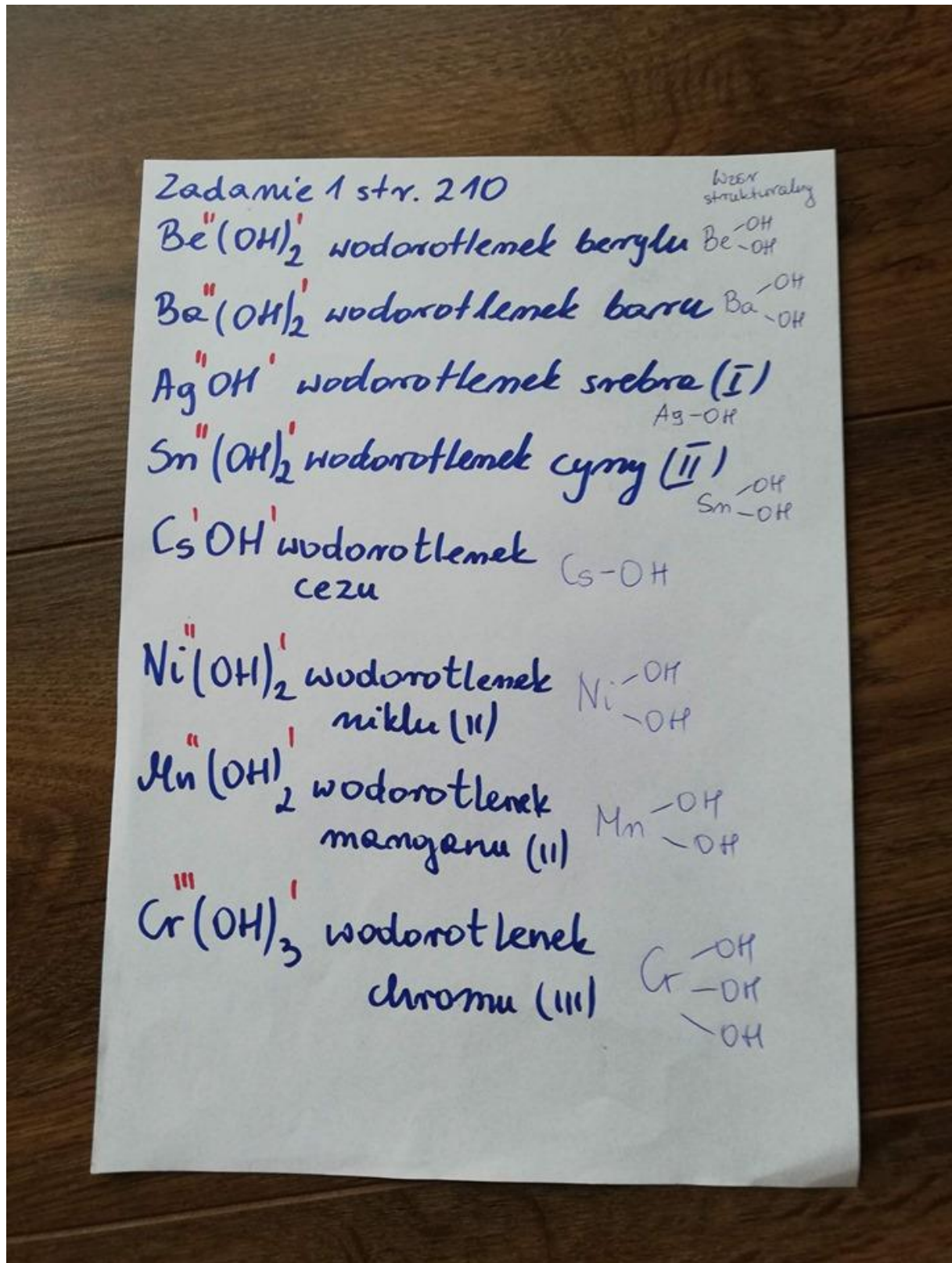


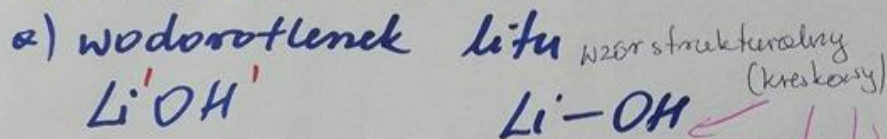
Zajęcia z 26.05.2020r.

Temat: Wodorotlenek sodu, wodorotlenek potasu.

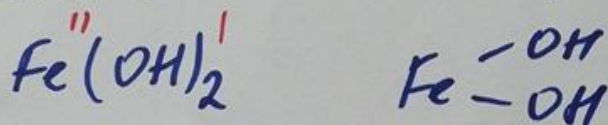
Rozwiązanie zadań 1 i 2 str. 210.



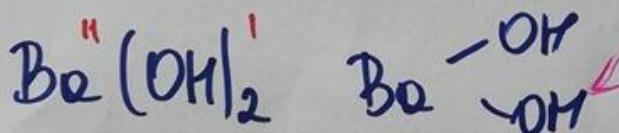
Zadanie 2 str. 210



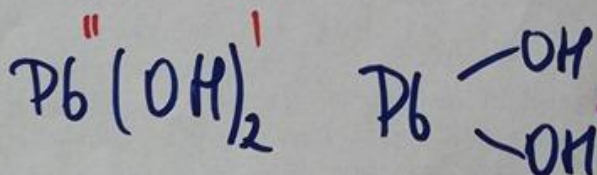
b) wodorotlenek żelaza (III)



c) wodorotlenek baru



d) wodorotlenek ołowiu (II)



Proszę przeczytać z podręcznika temat ze stron 211 – 215, a następnie w zeszycie zrobić notatkę według punktów:

1 Wzór wodorotlenku sodu:

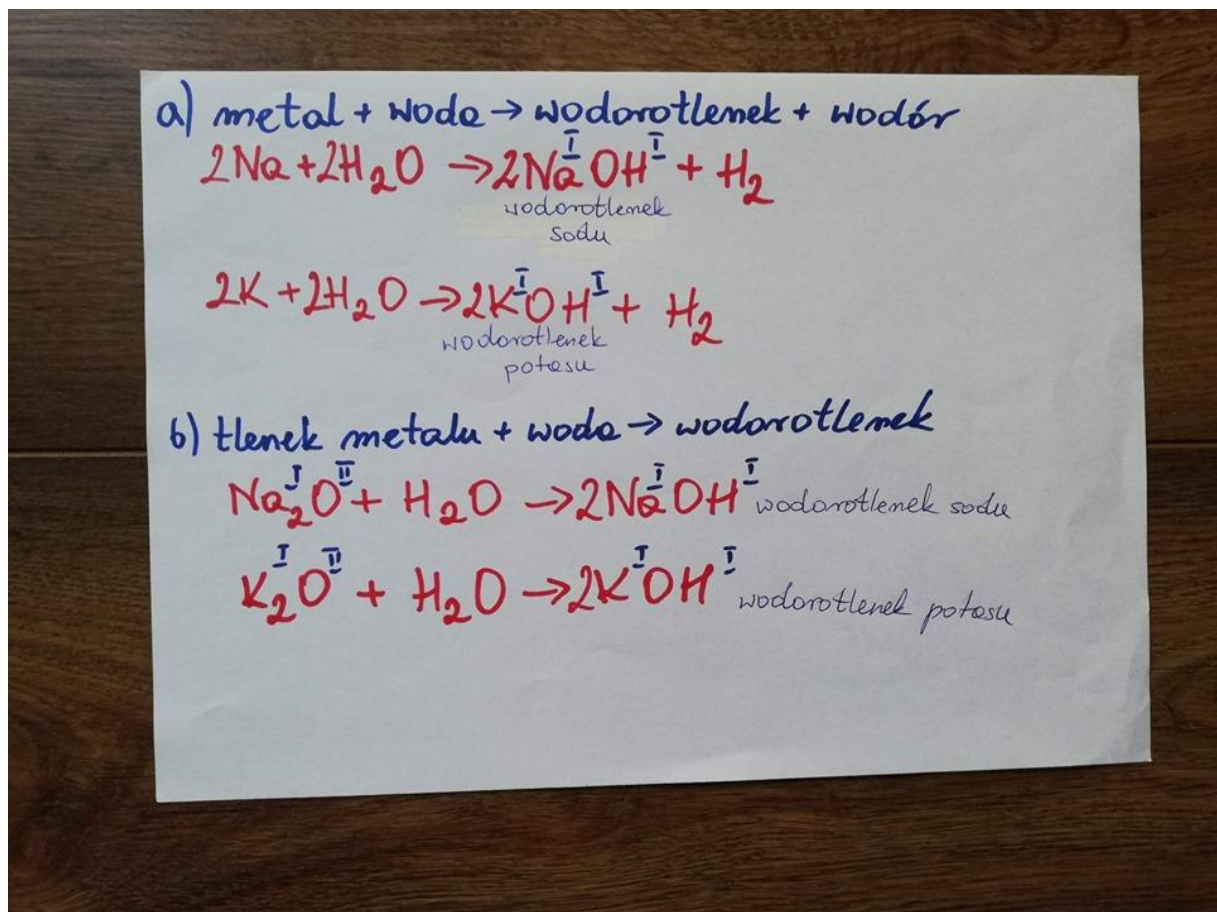
- a) wzór sumaryczny NaOH
- b) wzór strukturalny Na – OH

2. Wzór wodorotlenku potasu:

- a) wzór sumaryczny KOH
- b) wzór strukturalny K – OH

3. Sposoby otrzymywania wodorotlenku sodu i wodorotlenku potasu:

(proszę spisać ze zdjęcia)



4. Tlenki metali 1 i 2 grupy układu okresowego w reakcji z wodą tworzą wodorotlenki.

5. Właściwości wodorotlenku sodu i wodorotlenku potasu (proszę wypisać samodzielnie w myślach, właściwości są podane w podręczniku).

6. Zjawisko egzoenergetyczne to zjawisko fizyczne, w którym wydziela się ciepło, np. w czasie rozpuszczania się wodorotlenku sodu w wodzie.

Higroskopijność – zdolność do pochłaniania pary wodnej z otoczenia, a co za tym idzie zwiększenie masy substancji, która pochłania parę wodną, takie właściwości posiada między innymi wodorotlenek sodu.

Soda żrąca – nazwa zwyczajowa wodorotlenku sody, która jest związana ze żrącymi właściwościami tego związku.