**Chemia kl.8 (19.05.2020)**

Napisz temat w zeszycie: **Sole kwasów karboksylowych.** Następnie przeczytaj wiadomości dotyczące tematu z podręcznika str.181-184

Napisz notatkę w zeszycie:

1.**Sole kwasów karboksylowych**



**2. Wzór ogólny soli kwasów karboksylowych.**



3. Rozpuszczalne sole kwasów karboksylowych ulegają w wodzie dysocjacji

.

4. Do najbardziej znanych soli kwasów karboksylowych należą: octany- sole kwasu octowego: Napisz krótko na temat tych soli

* Octan sodu-CH3COONa-odczynnik laboratoryjny, stosowany do produkcji barwników organicznych, w lecznictwie, składnik ogrzewaczy termicznych, stosowany do konserwacji żywności.
* Octan wapnia- (CH3COO)2Ca-
* Octan amonu-CH3COONH4-
* Octan glinu-(CH3COO)3Al-
* Octan ołowiu (CH3COO)2Pb-

5. Sole kwasu mrówkowego- mrówczany- znalazły zastosowanie jako środki konserwujące paszę dla zwierząt.

6. Sole wyższych kwasów karboksylowych (tłuszczowych) to -mydła

7. Przepisz do zeszytu reakcje otrzymywania mydła sodowego i mydła potasowego (podręcznik str. 182)

8. Mydła to sole wyższych kwasów karboksylowych np. palmitynowego, stearynowego, oleinowego. Mydła dzielimy na:

* potasowe(szare, maziste)
* sodowe( białe, twarde)

9. Mydła sodowe i potasowe są rozpuszczalne w wodzie.

10. Mydła wapniowe i magnezowe są nierozpuszczalne w wodzie.

Obejrzyj film podsumowujący wiadomości o mydłach.

<https://www.youtube.com/watch?v=1x1kWxfIQT0>

11. Przeczytaj i przeanalizuj doświadczenie: **Badanie właściwości mydła toaletowego.** Przeczytaj instrukcje, narysuj schemat doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski. (str. 183)we wnioskach napisz rekacje.

**Zadanie domowe: str. 184 zad.1-zad.3**