Wpisz temat z datą: 07.04.2020 r.

**Temat: Reakcje wyższych kwasów karboksylowych.**

**Cel:**

* wiem, jak odróżnić kwas oleinowy od kwasu stearynowego lub palmitynowego
* wiem, co to są mydła i jak je otrzymać

**Notatka do zeszytu.**

Wyższe kwasy karboksylowe nie reagują z metalami i tlenkami metali.

Reakcję wyższych kwasów karboksylowych z magnezem i tlenkiem miedzi (II) możesz obejrzeć wpisując kod **C8BSU5** na docwiczenia.pl

Tylko kwas oleinowy ze względu na obecność wiązania podwójnego reaguje z wodą bromową lub manganianem (VII) potasu, powodując odbarwienie roztworu. Jest to reakcja pozwalająca odróżnić kwas stearynowy lub palmitynowy od kwasu oleinowego.

C17H33COOH + Br2  C17H33Br2COOH

W reakcji tej powstaje biała substancja stała – nasycony kwas stearynowy. Przechodzi on w kwas nasycony, co obserwujemy jako zmianę stanu ciekłego substancji w stan stały.

Charakter kwasowy wyższych kwasów karboksylowych przejawia się w reakcjach z zasadami. W reakcji wyższych kwasów karboksylowych z zasadami powstają sole - mydła.

Reakcja kwasu stearynowego z zasadą sodową przebiega według równania:

C17H35COOH + NaOH C17H35COONa + H2O

Produktem reakcji jest stearynian sodu (mydło sodowe).

Podobnie przebiegają reakcje kwasów: palmitynowego i oleinowego, w których wyniku otrzymuje się mydła (sole: palmitynian sodu i oleinian sodu)

Mydła to sole wyższych kwasów karboksylowych.

Reakcje kwasu stearynowego z zasadą sodową możesz obejrzeć wpisując kod **C88M2B** na docwiczenia.pl

Wiadomości dotyczące wyższych kwasów karboksylowych znajdziesz w linku:

<https://epodreczniki.pl/a/wyzsze-kwasy-karboksylowe/D2rR5J162>

Życzę zdrówka i do zobaczenia po Świętach ☺