Koronawirus4 Chemia 1Za 4 maja 2020

Witam wszystkich.

Dzisiaj zaczynamy dział chemii: „Chemia środków czystości”. Przed nami temat :

O mydle, najważniejszym sojuszniku w walce z brudem.

1. Mydła – mieszaniny soli sodowych i potasowych kwasów tłuszczowych.

Wzór ogólny: R – COONa lub R-COOK

R – reszta węglowodorowa o minimum 15 atomach węgla

Przykłady mydeł:

C17H35COONa stearynian sodu

C15H31COOK palmitynian potasu

C17H33COONa oleinian sodu

1. Otrzymywanie mydeł:

* Reakcja zmydlania tłuszczu (podręcznik str.180)

Tłuszcz + NaOH 🡪 mydło + gliceryna

(KOH)

* Reakcja zobojętniania

Kwas tłuszczowy + NaOH 🡪 mydło + H2O

(KOH)

1. Podział mydeł:

* Rozpuszczalne w wodzie - sodowe i potasowe
* Nierozpuszczalne w wodzie - cynkowe, magnezowe, wapniowe, litowe, glinowe

1. Budowa mydeł

-----------------------------------------COO –

Część niepolarna (hydrofobowa) Część polarna (hydrofilowa)

1. Właściwości mydeł :

- odczyn zasadowy (hydroliza,dysocjacja)

- słabo rozpuszcza się w wodzie

- pieni się

1. Mechanizm usuwania brudu – podręcznik str. 183
2. Mydło a woda twarda- podręcznik str. 184- 185
3. Pomoce do lekcji.

Kwasy tłuszczowe:

-nasycone C15H31COOH – kwas palmitynowy (heksadekanowy)

C17H35COOH – kwas stearynowy (oktadekanowy)

- nienasycone C17H33COOH – kwas oleinowy (olejowy, oktadekenowy)

Tłuszcze – estry gliceryny i kwasów tłuszczowych

Gliceryna (glicerol, propano – 1,2,3,-triol)

CH2(OH) – CH(OH )- CH2(OH)

**Zadanie: - Proszę o przeczytanie materiału do tematu też z podręcznika oraz przepisanie notatki do zeszytu.**

Proszę także o nadrobienie zaległości z chemii i odesłanie ich do mnie. Przypominam adres: [stateke@op.pl](mailto:stateke@op.pl) ewentualnie proszę mnie szukać w komunikatorze **Messenger**.

**Proponuję spotkanie na lekcji chemii on-line w środę 6 maja o godz,10 lub 11 lub 14. –proszę o kontakt (przewodniczącą/ -ego) i konkretną propozycję godziny.**

Trzymajcie się zdrowo. Pozdrawiam. Ewa Statek