**20.04.2020 CHEMIA kl VIII**

Temat: **Właściwości kwasów karboksylowych - ćwiczenia w pisaniu równań reakcji**

1.Dysocjacja jonowa kwasów karboksylowych.

2.Reakcje kwasów karboksylowych z metalami, tlenkami i zasadami.

3.Nazewnictwo soli kwasów karboksylowych.

4.Reakcje spalania kwasów karboksylowych.

Ad.1.)

Kwasy karboksylowe rozpuszczalne w wodzie ulegają reakcji dysocjacji jonowej. W reakcjach tych powstają: anion reszty kwasowej i kation wodorowy.

H2O

HCOOH → HCOO- + H+

anion mrówczanowy

H2O

CH3COOH → CH3COO- + H+

anion octanowy

*Dokończ równanie, podaj nazwę anionu*

H2O

CH3COOH →

Ad.2,3)

Reakcje kwasów karboksylowych z metalami

2 HCOOH + Mg → (HCOO)2 Mg + H2

mrówczan magnezu

2CH3COOH + Na → 2CH3COO Na + H2

octan sodu

*Dokończ równania, podaj nazwy soli*

C2H5COOH + K →

C3H7COOH + Ca →

CH3COOH + Al →

Reakcje kwasów karboksylowych z tlenkami metali

2CH3COOH + MgO → (CH3COO)2 Mg + H2O

*Dokończ równania, podaj nazwy soli*

C2H5COOH + K2O →

HCOOH + CaO →

C3H7COOH + Li2O →

Reakcje kwasów karboksylowych z zasadami

CH3COOH + KOH → CH3COOK + H2O

*Dokończ równania, podaj nazwy soli*

C2H5COOH + NaOH →

HCOOH + Ca(OH)2 →

C3H7COOH + LiOH →

Ad.4.)

2HCOOH + O2 → 2CO2+ 2 H2O

Napisz równania reakcji spalania całkowitego kwasów o wzorach:

C2H5COOH

CH3COOH

C3H7COOH