

Witam,

Zapiszcie temat lekcji: **Porównanie właściwości kwasów karboksylowych.**

Cele lekcji:

Uczeń:

- omawia zmiany właściwości kwasów karboksylowych w zależności od długości łańcucha węglowego;
- zapisuje równania reakcji chemicznych, jakim ulegają kwasy karboksylowe.

Na dzisiejszej lekcji będą Ci potrzebne wiadomości z lekcji zarówno o niższych kwasach tłuszczowych jak i wyższych. Przypomnij sobie najważniejsze informacje. Dodatkowo zapoznaj się z materiałem z podręcznika str. 174-175

Wykonaj zadania.

Oceń prawdziwość zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

1.	Reaktywność kwasów karboksylowych wynika z obecności w ich cząsteczkach grupy karboksylowej.	P	F
2.	Kwasy karboksylowe są palne.	P	F
3.	Niższe kwasy karboksylowe reagują z metalami, tlenkami metali i zasadami.	P	F
4.	Wyższe kwasy karboksylowe nie reagują z metalami, tlenkami metali i zasadami.	P	F
5.	Wyższe kwasy karboksylowe ulegają dysocjacji jonowej.	P	F



Reakcja kwasu etanowego z magnezem

Przyporządkuj do podanych grup kwasów karboksylowych ich wzory sumaryczne.

a) niższe kwasy karboksylowe

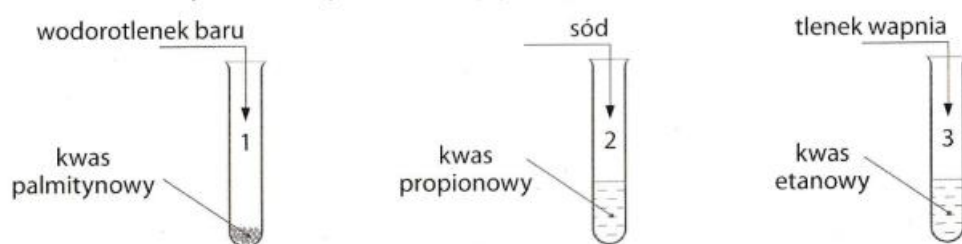
b) kwasy karboksylowe o średniej długości łańcucha

c) wyższe kwasy karboksylowe

- I.  $\text{HCOOH}$
- II.  $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$
- III.  $\text{CH}_3\text{COOH}$
- IV.  $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$
- V.  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$
- VI.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$
- VII.  $\text{C}_9\text{H}_{19}\text{COOH}$

a) \_\_\_\_\_ b) \_\_\_\_\_ c) \_\_\_\_\_

Przeprowadzono doświadczenia chemiczne przedstawione na schemacie. **Napisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych zachodzących w probówkach (1–3). Napisz nazwy produktów.**



Równania reakcji chemicznych:

1. \_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_

Nazwy produktów:

1. \_\_\_\_\_
2. \_\_\_\_\_
3. \_\_\_\_\_

Zadania wykonaj w zeszycie. Możesz je wydrukować.

Pozdrawiam

A. Stachura