**Klasa 8c 21.04.2020**

***Drodzy Uczniowie!****.*

*Przypominam, że Wasza praca domowa podlega ocenie i proszę przesyłać na mój adres e-mail zaległe prace.*

***Proszę, aby osoby, które jeszcze nie wypełniły Formularza Google, ewentualnie nie otrzymały ode mnie e-maila, obowiązkowo się ze mną skontaktowały!***

**1.** Proszę zapisać w zeszycie następujący temat lekcji:

**Temat 1:** Kwas etanowy – część druga.

**2.** Pod tematem lekcji, proszę napisać trzy punkty podane poniżej i do każdego punktu odpowiednie równanie reakcji chemicznej:

1. Badanie zachowania kwasu octowego w zetknięciu z magnezem.

*(Proszę obejrzeć poniższy filmik:* [*https://pazdro.com.pl/reakcja-kwasu-octowego-z-magnezem-doswiadczenie-106*](https://pazdro.com.pl/reakcja-kwasu-octowego-z-magnezem-doswiadczenie-106)*, a następnie zapisać* ***reakcję kwasu etanowego z magnezem****)*

2 CH3COOH + Mg → (CH3COO)2Mg + H2↑

*etanian magnezu*

*octan magnezu*

2. Badanie działania kwasu octowego na tlenek miedzi (II).

*(Proszę obejrzeć poniższy filmik:* [*https://www.youtube.com/watch?v=L\_BMzDWbVOw*](https://www.youtube.com/watch?v=L_BMzDWbVOw) *a następnie zapisać* ***reakcję kwasu etanowego z tlenkiem miedzi (II)****)*

2 CH3COOH + CuO → (CH3COO)2Cu + H2O

*etanian miedzi (II)*

*octan miedzi (II)*

3. Badanie działanie kwasu octowego na wodorotlenek sodu w obecności fenoloftaleiny.

*(Proszę obejrzeć poniższy filmik:* [*https://www.youtube.com/watch?v=yUJSeqNZDH4*](https://www.youtube.com/watch?v=yUJSeqNZDH4) *a następnie zapisać* ***reakcję kwasu etanowego z wodorotlenkiem sodu****)*

Reakcja kwasu octowego z wodorotlenkiem sodu jest przykładem **reakcji zobojętniania**.

*zapis cząsteczkowy:* CH3COOH + NaOH → CH3COONa + H2O

*etanian sodu*

*octan sodu*

*zapis jonowy:*  CH3COO‾ + H+ + Na+ + OH‾ → CH3COO‾ + Na+ + H2O

*skrócony zapis jonowy:* H+ + OH‾ → H2O

**Kwas etanowy**, podobnie jak kwasy nieorganiczne (np. kwas siarkowy (VI), kwas węglowy), tworzy **sole,** reagując z:

- metalami aktywnymi (które wypierają wodór z kwasu)

- zasadami

- tlenkami metali.

3. Nazewnictwo soli kwasów karboksylowych

Nazwy soli kwasów karboksylowych tworzy się, dodając do nazwy **anionu reszty kwasowe**j, **nazwę kationu** **metalu**. Nazwy anionów powstałych po odjęciu wodoru od grupy karboksylowej tworzy się zmieniając w nazwie kwasu końcówkę **-owy** na końcówkę **-an** (lub **-ian** (po literze n).

**Przykłady** *(w nawiasie podałam nazwy zwyczajowe soli):*

HCOOLi – metanian litu (mrówczan litu)

(C2H5COO)2Mg – propanian magnezu (propionian magnezu)

C4H9COONa – pentanian sodu (walerianian sodu)

**3.** W ramach pracy domowej proszę rozwiązać **zadanie 2 ze str. 168 z podręcznika**. Zdjęcie pracy domowej proszę przesłać na mój adres e-mail: [adka367@interia.eu](mailto:adka367@interia.eu) do niedzieli (26.04.2020).

**23.04.2020**

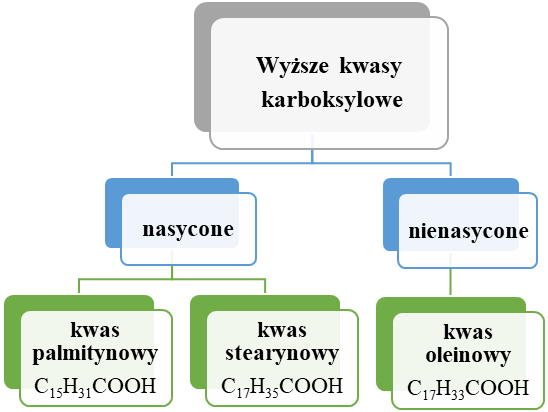
**1.** Proszę zapisać w zeszycie kolejny temat lekcji:

**Temat 2:** Wyższe kwasy karboksylowe – część pierwsza.

**2.** Pod tematem lekcji, proszę sporządzić następującą notatkę:

1. Podział wyższych kwasów karboksylowych.

**Wyższe kwasy karboksylowe** to kwasy karboksylowe o długich łańcuchach węglowych (n ≥ 11), nazywane również **kwasami tłuszczowymi**.



2. Właściwości wyższych kwasów karboksylowych:

* **kwasy stearynowy i palmitynowy** to białe substancje stałe, natomiast **kwas oleinowy** to bezbarwna, oleista ciecz
* nie rozpuszczają się w wodzie
* mają odczyn obojętny
* nie ulegają dysocjacji jonowej
* ulegają reakcjom spalania całkowitego, niecałkowitego i półspalania zgodnie z równaniami:

**kwas palmitynowy**

- **reakcja spalania całkowitego:** C15H31COOH + 23 O2 → 16 CO2 + 16 H2O

- **reakcja spalania niecałkowitego:** C15H31COOH + 7 O2 → 16 C + 16 H2O

- **półspalanie:** C15H31COOH + 15 O2 → 16 CO + 16 H2O

**kwas stearynowy**

- **reakcja spalania całkowitego:** C17H35COOH + 26 O2 → 18 CO2 + 18 H2O

- **reakcja spalania niecałkowitego:** C17H35COOH + 8 O2 → 18 C + 18 H2O

- **półspalanie:** C17H35COOH + 17 O2 → 18 CO + 18 H2O

**kwas oleinowy**

- **reakcja spalania całkowitego:** C17H33COOH + O2 → 18 CO2 + 17 H2O /‧ 2

2 C17H33COOH + 51 O2 → 36 CO2 + 34 H2O

- **reakcja spalania niecałkowitego:** C17H33COOH + O2 → 18 C + 17 H2O /‧ 2

2 C17H33COOH + 15 O2 → 36 C + 34 H2O

- **półspalanie:** C17H33COOH + O2 → 18 CO + 17 H2O /‧ 2

2 C17H33COOH + 33 O2 → 36 CO + 34 H2O

3. Zastosowanie wyższych kwasów karboksylowych.

**3.** W ramach pracy domowej proszę napisać *Zastosowanie kwasów karboksylowych*.

**Serdecznie Was pozdrawiam i życzę wytrwałości!**