

12.05.2020

*Drodzy Uczniowie!*

*Przypominam, że Wasza praca domowa podlega ocenie i proszę przysyłać 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 pierwsza.

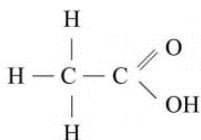
2. Pod tematem lekcji, proszę napisać krótką notatkę dotyczącą informacji o kwasie octowym:

**Kwas etanowy** zajmuje drugie miejsce w szeregu homologicznym kwasów karboksylowych. Jego nazwa zwyczajowa to *kwas octowy*.

1. Wzór sumaryczny i strukturalny kwasu etanowego

**CH<sub>3</sub>COOH**

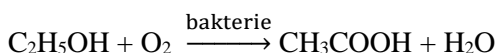
wzór sumaryczny



wzór strukturalny

2. Otrzymywanie kwasu octowego

Kwas octowy można otrzymać w procesie **fermentacji octowej**, który polega na utlenianiu etanolu do kwasu octowego pod wpływem enzymów wytwarzanych przez bakterie octowe:



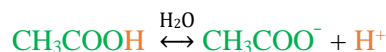
3. Badanie właściwości kwasu etanowego

*W pierwszej kolejności proszę obejrzeć filmik z Nowej Ery udostępniony na youtube 😊*

*Link: <https://www.youtube.com/watch?v=yIii1R6FPVE>*

*Następnie proszę, na podstawie informacji zawartych w filmiku, napisać w pkt. 3 właściwości kwasu octowego, a mianowicie: stan skupienia, barwę, zapach, rozpuszczalność w wodzie i odczyn roztworu.*

4. Kwas etanowy, podobnie jak kwas metanowy i inne kwasy karboksylowe, ulega dysocjacji jonowej:



5. Kwas octowy ulega reakcji:



Kwas octowy nie ulega reakcji spalania niecałkowitego.

3. W ramach pracy domowej proszę napisać **zastosowanie kwasu etanowego**.

14.05.2020

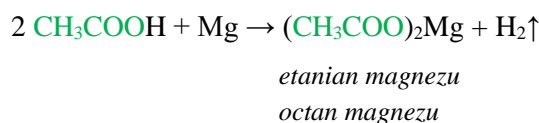
1. Proszę zapisać w zeszycie następujący temat lekcji:

**Temat 2:** Kwas etanowy – część druga.

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

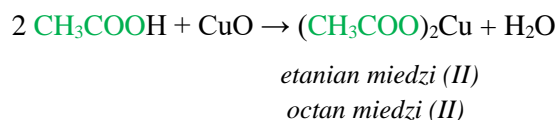
1. Badanie zachowania kwasu octowego w zetknięciu z magnezem.

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



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)**)

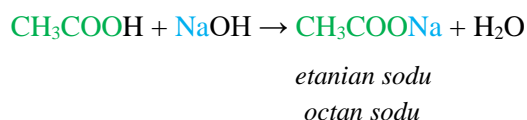


3. Badanie działanie kwasu octowego na wodorotlenek sodu w obecności fenoloftaleiny.

(Proszę obejrzeć poniższy filmik: <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:



zapis jonowy:



skrótowy zapis jonowy:



**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 kwasowej**, **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)

(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>COO)<sub>2</sub>Mg – propanian magnezu (propionian magnezu)

C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>COONa – 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 (17.05.2020).

*Pozdrawiam Was serdecznie i życzę dużo zdrowia!*