**Dzień dobry,**

Dziękuję wszystkim, którzy przesłali mi prace w terminie. Wszystkie są już sprawdzone, oceny wpiszę w najbliższym czasie. Jednocześnie proszę, abyście starali się wykonywać zadane prace samodzielnie. ☺

W tym tygodniu realizujemy temat dotyczący właściwości kwasów.

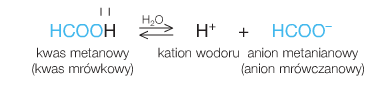
Temat: **Kwas metanowy i etanowy.**

**NOTATKA:**

1. KWAS MRÓWKOWY
2. Właściwości kwasu mrówkowego:

- bezbarwna ciecz  
- ostry, drażniący zapach  
- ma właściwości żrące  
- dobrze miesza się z wodą   
- występuje w ciele mrówek (stąd nazwa zwyczajowa)

- ulega reakcji dysocjacji:



- ulega reakcjom spalania:

2 HCOOH + O2 → 2 CO2 + 2H2O

1. Zastosowanie:

- składnik preparatów grzybobójczych i zakwaszających (np. szamponów przeciwłupieżowych),

- w garbarstwie skór,

- w pszczelarstwie do zwalczania szkodników,

- dodatek do żywności – symbol E 236

1. KWAS OCTOWY
2. Właściwości kwasu octowego:

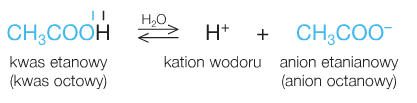
- bezbarwna, dobrze rozpuszczalna ciecz,

- ma charakterystyczny zapach,

- ulega reakcjom spalania,

- reaguje z metalami, tlenkami metali i wodorotlenkami metali,

- ulega reakcji dysocjacji



1. Otrzymywanie kwasu octowego – fermentacja octowa.

C2H5OH + O2 → CH3COOH + H2O

Fermentacja przebiega przy udziale bakterii

1. Zastosowanie:

- w przemyśle farmaceutycznym,

- do produkcji tworzyw sztucznych

Jeśli ktoś z Was ma chęć własnoręcznie zrobić ocet jabłkowy, podaję link:

<http://jakubstrawa.pl/przepis-na-ocet-jablkowy-moja-receptura/>

Podaję też link do krótkiego filmu pokazującego, jak pisać równania dysocjacji:

<https://www.youtube.com/watch?v=ZEx3PS4_2dc>

Praca domowa: **NIE MA ;)**

Pozdrawiam,

Beata Kiluk