**Klasa 8c 16.04.2020**

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

**Temat:** 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

  **CH3COOH** 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:

C2H5OH + O2 $ →$ CH3COOH + H2O

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:

CH3COOH $ ↔$ CH3COO‾ + H+

5. Kwas octowy ulega reakcji:

- spalania całkowitego CH3COOH + 2 O2 → 2 CO2 + 2 H2O

- półspalania CH3COOH + O2 → 2 CO + 2 H2O

Kwas octowy nie ulega reakcji spalania niecałkowitego.

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