**Zajęcia indywidualne**

**Chemia klasa VIII b**

***Temat: Kwas etanowy.***

**Termin realizacji**: 07.05.2020r.

**Cele lekcji:**

* Poznanie właściwości i zastosowań kwasu etanowego.
* Omówienie procesu fermentacji octowej.
* Zapisywanie równań reakcji kwasu etanowego z wodorotlenkami, tlenkami metali i metalami oraz równań dysocjacji jonowej.

**Po tej lekcji będziesz umiała:**

* Wyjaśnić na czym polega proces fermentacji octowej.
* Zapisać równania reakcji w formie cząsteczkowej kwasu etanowego z wodorotlenkami, z tlenkiem miedzi (II) i z magnezem.
* Formułować wnioski z przeprowadzonych doświadczeń.
* Opisać właściwości i zastosowanie kwasu etanowego.
1. Zapisz temat do zeszytu.
2. Przeczytaj tekst z podręcznika str. 164.
3. Napisz w zeszycie wzór strukturalny i sumaryczny kwasu etanowego (nazwa zwyczajowa – octowego).
4. Na podstawie tekstu w podręczniku napisz w zeszycie na czym polega proces fermentacji octowej w wyniku której powstaje kwas etanowy, podaj odpowiednie równanie reakcji.
5. Wydrukuj załączoną kartę pracy gr. A dotyczącą kwasu etanowego. Uzupełnij ją podczas oglądania poniższych filmików. (Jeśli nie masz możliwości wydrukowania karty pracy to przepisz ją do zeszytu).
6. Obejrzyj film z You Tuba dotyczący tematu tego tematu lekcji (do 35 minuty). Oto link:

<https://www.youtube.com/watch?time_continue=928&v=UBlkaYeVMlI&feature=emb_logo>

Niektóre doświadczenia są słabo widoczne na slajdzie, więc obejrzyj je klikając w następujące linki:

1. Reakcja kwasu octowego z magnezem:

<https://www.youtube.com/watch?v=JxKC3OBofV0>

1. Doświadczenie – reakcja kwasu octowego z tlenkiem miedzi (II):

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

1. Zobojętnianie kwasów karboksylowych zasada sodowa:

<https://www.youtube.com/watch?v=yUJSeqNZDH4>

1. Proszę o przesłanie mi na maila zdjęcia rozwiązanej karty pracy.

Jeśli będziesz miała kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktuj się ze mną mailowo lub na Messengerze.

 Mój adres e-mail to:

 n.zdalna.es@gmail.com

Życzę owocnej pracy.

Pozdrawiam Ewa Spasińska