**Chemia kl.8 (05.05.2020)**

Napisz temat w zeszycie: **Kwasy karboksylowe.** Następnie przeczytaj temat w podręczniku str.170-172.

Napisz notatkę w zeszycie:

1. Kwas etanowy (kwas octowy) - CH3COOH
* **Właściwości fizyczne**: jest bezbarwną, lotną cieczą, bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie.
* **Właściwości chemiczne:** ma charakterystyczny zapach i ostry smak, wykazuje odczyn kwasowy, ulega dysocjacji jonowej, reaguje z metalami aktywnymi, tlenkami metali i zasadami tworząc-sole, ulega reakcją spalania.

a) **Reakcja dysocjacji kwasu octowego. (przepisz reakcje z podręcznika str. 170)**

b) **Reakcja kwasu octowego z zasadą sodową.**

Obejrzyj przebieg doświadczenia a następnie narysuj schemat doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski, reakcje kwasu octowego z zasadą sodową.

<https://www.youtube.com/watch?v=sA-HU8xDD0g&feature=youtu.be>

**c)Reakcja kwasu octowego z magnezem.**

Obejrzyj przebieg doświadczenia a następnie narysuj schemat doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski, reakcje kwasu octowego z magnezem

<https://www.youtube.com/watch?v=2YlrnAACfCU&feature=youtu.be>

**d) Reakcja kwasu octowego z tlenkiem miedzi (II)**

Obejrzyj przebieg doświadczenia a następnie narysuj schemat doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski, reakcje kwasu octowego z tlenkiem miedzi (II)

<https://www.youtube.com/watch?time_continue=6&v=511eaWZUZh4&feature=emb_logo>

e**) Reakcja spalania całkowitego kwasu octowego (przepisz reakcje z podręcznika)**

**f) Zastosowanie kwasu octowego (przepisz z podręcznika)**

**Napisaną notatkę z lekcji prześlij na moją pocztę!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!Do piątku!!!!**

**Uczniowie, którzy przysyłali odpowiedzi z testu o węglowodorach, w wersji skrótowej proszę jeszcze raz o przysłanie zadania z pełnymi odpowiedziami!!!**

**Wszystkie wasz prace dochodzą i wszystkie prace będą ocenione!!!!!**

**A teraz do uczniów, którzy jeszcze nic nie przysłali- za każde nie przysłane do mnie zadanie jest ocena niedostateczna.Po powrocie do szkoły tych zadań nie będę już oceniać!!!**