**Chemia kl. 8 (08.05.2020)**

Dopisz datę i numer lekcji do tematu ostatniej lekcji. Przeczytaj i przeanalizuj wiadomości w podręczniku str.172,173,174, na temat kwasu mrówkowego, kwasu masłowego, właściwości kwasów karboksylowych.

Napisz notatkę w zeszycie:

1. **Kwas metanowy (mrówkowy) - HCOOH, (napisz wzór strukturalny)**
* **Właściwości fizyczne:**
* **ciecz**
* **bezbarwny**
* **bardzo dobrze rozpuszcza się w wodzie**
* **Właściwości chemiczne:**
* **ma ostry duszący zapach**
* **trujący**
* **powoduje oparzenia**
* **ulega reakcją spalania (napisz reakcje spalania całkowitego kwasu mrówkowego)**
* **ulega reakcji dysocjacji jonowej (napisz reakcje dysocjacji kwasu mrówkowego)**
* **reaguje z metalami, tlenkami metali i zasadami tworząc sole (napisz reakcje kwasu mrówkowego z metalem, tlenkiem metalu, zasadą)**

**2 . Zastosowanie kwasu mrówkowego (przepisz z podręcznika str. 173)**

***Ciekawostka: Żołądek mrówkojada wielkiego nie wytwarza kwasu chlorowodorowego, który pełni ważną funkcję w procesie trawienia. Jego funkcje w organizmie tego ssaka pełni kwas mrówkowy pozyskiwany z mrówek, którymi się żywi.***

1. **Kwas butanowy (kwas masłowy) - C3H7COOH (napisz wzór strukturalny)** to oleista ciecz mieszająca się z wodą powstaje podczas starzenia się i rozkładu (jełczenia) masła, nadaje mu charakterystyczny, przykry zapach.
2. **Porównanie właściwości kwasów karboksylowych (napisać na podstawie podręcznika str. 173)**

**Zadanie domowe: str. 174, zad1- zad.3 dla chętnych doświadczenie (zadania prześlij na moja pocztę)**