

Moi Drodzy!

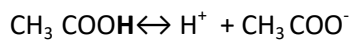
Wiemy już, jak zbudowane są kwasy karboksylowe. Poznaliśmy kwas mrówkowy i octowy – częściowo, gdyż dzisiaj poznamy jego właściwości chemiczne.

Proszę zapoznać się z materiałem i wykonać polecenia.

17.04.2020 piątek

Temat: Reaktywność chemiczna kwasu octowego.

1. Kwas octowy, podobnie jak inne niższe kwasy karboksylowe (mają mało atomów węgla w cząsteczkach) ulega dysocjacji.

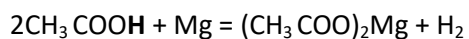


gdzie: H^+ - kation wodoru

CH_3COO^- - anion octanowy

2. Reaguje – podobnie jak kwasy mineralne (np. HCl , H_2SO_4) – z metalami aktywnymi, tlenkami metali i wodorotlenkami.

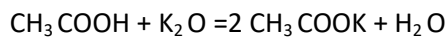
a) Reakcja kwasu octowego z magnezem



Uwaga! W tej reakcji magnez wypiera wodór (pogrubiony) z kwasu i zajmuje jego miejsce

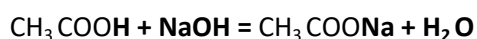
– powstaje sól: $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$ – octan magnezu

b) Reaguje z tlenkami metali np. tlenkiem potasu K_2O

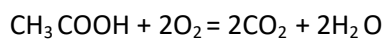


CH_3COOK – octan potasu

c) Reaguje z wodorotlenkami np. NaOH



d) ulega reakcji spalania



Zadanie

- Przeczytaj treść lekcji w podręczniku 165 – 167
- Przepisz notatkę do zeszytu
- Rozwiąż zad. 2, 3 str. 168 podręcznik, a rozwiązanie prześlij (skan, zdjęcie) na adres: chemia.jad1@gmail.com Termin: 21.04.2020