

Temat: Właściwości kwasów karboksylowych cz.1

Doświadczenie 1. (4p) Utlenianie etanolu za pomocą dichromianu(VI) potasu.

Do probówki wlej około 2cm^3 0,1-molowego $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ i $0,5\text{cm}^3$ 0,1-molowego H_2SO_4 . Następnie dodaj 1cm^3 etanolu. Probówkę wstaw na kilka minut do łaźni z wodą. Zapisz obserwacje i wnioski, równanie reakcji uzgodnij metodą bilansu elektronowego.

Obserwacje:

Wnioski:

Równanie reakcji:

Bilans elektronowy:

Utleniacz: **Reduktor:**

Doświadczenie 2. (2p) Porównanie lotności etanolu i kwasu mrówkowego.

Na pasek bibuły nanieś za pomocą wkraplacza kroplę etanolu i kroplę kwasu mrówkowego. Oczekaj chwilę i porównaj, która z plamek szybciej wyparowała.

Obserwacje:

Wnioski:

Uzasadnienie:

Doświadczenie 3. (2p) Reakcja kwasu octowego z węglanem wapnia.

Nasyp na szkiełko zegarkowe nieco wapienia i nanieś na jego powierzchnię parę kropli rozcieńzonego kwasu octowego. Zapisz obserwacje. Jakie wnioski co do mocy kwasu węglowego i kwasu octowego można wyciągnąć z doświadczenia?

Obserwacje:

Wnioski:

Równanie reakcji:

Doświadczenie 4. (2p) Badanie właściwości kwasu oleinowego.

Do $0,5\text{cm}^3$ dodaj kilka kropli roztworu bromu w CCl_4 . Probówkę zatkać korkiem i wstrząśnij jej zawartością. Zapisz obserwacje i wyciągnij wnioski.

Obserwacje:

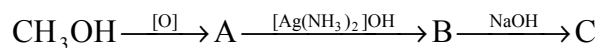
Wnioski:

Równanie reakcji:

Jednofunkcyjne pochodne węglowodorów

Zadanie 1. (3p)

Ułożyć równania reakcji do schematu i podać nazwy związków oznaczonych literami A, B, C.



Zadanie 2. (2p)

W wyniku reakcji 11g kwasu jednokarboksylowego z magnezem otrzymano 1,4 dm³ wodoru (w warunkach normalnych). Oblicz wzór sumaryczny kwasu.