Zadanie 8. zadanie na dzień 08.01.2022 (sobota)

PODSTAWA PROGRAMOWA PRZEDMIOTU CHEMIA - IV etap edukacyjny – zakres rozszerzony

1. Atomy, cząsteczki i stechiometria chemiczna. Zdający:
6) wykonuje obliczenia z uwzględnieniem wydajności reakcji i mola dotyczące: mas substratów i produktów (stechiometria wzorów i równań chemicznych)

5. Roztwory i reakcje zachodzące w roztworach wodnych. Zdający:
7) pisze równania reakcji zobojętniania (…)

12. Kwasy karboksylowe. Zdający:
4) zapisuje równania reakcji z udziałem kwasów karboksylowych (których produktami są sole i estry)

Zadanie 8.1. (0-3)

W kolbie miarowej o pojemności 1dm^3 umieszczono 26g pewnego kwasu dikarboksylowego. Kolbę uzupełniono wodą otrzymując 1dm^3 roztworu. Następnie z kolby pobrano 100cm^3 roztworu i miareczkowano go roztworem wodorotlenku sodu. W trakcie procesu zużyto 250cm^3 roztworu NaOH o stężeniu 0,2mol/dm^3.

Na podstawie obliczeń oblicz masę cząsteczkową kwasu oraz ustal jego wzór sumaryczny.

Obliczenia:

Zadanie 8.1. (0-3)

Uzupełnij tabele zapisując równania reakcji z udziałem kwasów karboksylowych w formie cząsteczkowej (zapisując równania reakcji uwzględnij warunki reakcji).

Reakcja kwasu etanowego z benzenolem: ……
Reakcja estryfikacji kwasu propanowego metanolem: ……
Reakcja otrzymywania butanianu potasu: ……

W tym zadaniu powtórzyłeś:

kwasy | **kwasy karboksylowe** | **ustalanie wzorów** | **stechiometria** | **stężenie molowe**

miareczkowanie | **zobojętnianie**

*Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie **www.chemiadomatury.pl** 31.01.2022 r.*