

Najstarsza polska wyższa szkoła zawodowa i największa tarnowska uczelnia stała się Akademią! PWSZ, od 2022 r. działająca jako ANS, w czerwcu 2023 r. przyjęła nazwę Akademia Tarnowska!

Zadanie 13

Próbkę pewnego stałego tłuszczu poddano hydrolizie ogrzewając go w parownicze z wodnym roztworem wodorotlenku sodu. W wyniku reakcji otrzymano mydło, w którym zawartość procentowa sodu wynosi 8,27%.

Zadanie 13.1

Przedstaw obliczenia w oparciu o które możliwe jest ustalenie wzoru rzeczywistego tłuszczu.

Miejsce na obliczenia:

Wzór sumaryczny mydła:

Zadanie 13.2

Zapisz w formie cząsteczkowej równanie reakcji hydrolizy tego tłuszczu.

Równanie reakcji chemicznej:

Zadanie 14

1 mol pewnego czterowęglowego hydroksykwasu reaguje stechiometrycznie z 2 molami wodorotlenku sodu. Ten sam hydroksykwas reaguje z sodem w stosunku molowym 1:1. Tylko dwa atomy węgla w opisanym związku posiadają hybrydyzację tetragonalną. Grupa hydroksylowa przyłączona jest do drugorzędowego atomu węgla.

Zadanie 14.1

Podaj nazwę systematyczną opisanego hydroksykwasu.

Odpowiedź:

Zadanie 14.2

Zapisz równania opisanych w zadaniu reakcji chemicznych w formie cząsteczkowej.

Równanie reakcji chemicznej 1:

Równanie reakcji chemicznej 2:

Dołącz do nas! 😊

