PAMIĘTAJ, ŻE ROZWIĄZANIA POWINNY ZAWIERAĆ TAKŻE OBLICZENIA, A NIE TYLKO WYNIKI

Zadanie 1 / 141

Skorzystaj ze wzoru ogólnego alkoholi.

Zadanie 2/141

Skorzystaj ze wzoru ogólnego alkoholi.

1. n = 9
2. 2n + 1 + 1 (wodór z grupy hydroksylowej) = 4

Zadanie 3/141

sprawdź masę cząsteczkową metanolu, etanolu, propanolu, butanolu

LUB rozwiąż równanie: 12n + 1(2n + 1) + 16 + 1 = 60 gdzie 12n – masa wszystkich atomów węgla, 1(2n + 1) – masa wszystkich atomów wodoru, 16 + 1 – masa grupy hydroksylowej

Zadanie 4/141

W butanolu są cztery atomy węgla, 10 atomów wodoru i jeden atom tlenu.

Oblicz iloraz masy całkowitej węgla i masy całkowitej wodoru.

Oblicz iloraz masy całkowitej węgla i masy tlenu.

Zadanie 5/141

W etanolu są dwa atomy węgla, 6 atomów wodoru i jeden atom tlenu.

Oblicz masę cząsteczkową etanolu.

Oblicz: (masa całkowita węgla : masa cząsteczkowa etanolu) x 100 %

Oblicz: (masa całkowita wodoru : masa cząsteczkowa etanolu) x 100 %

Oblicz: (masa całkowita tlenu : masa cząsteczkowa etanolu) x 100 %

Zadanie 6/141

Określ ile atomów wodoru zawiera 6 cząsteczek etynu. Będzie to liczba „n”, którą należy podstawić do wzoru ogólnego alkoholi.

Zadanie 8/141

Wykonaj sugerując się tabelą dotyczącą szeregu homologicznego alkoholi.

Zadanie 2/149

Pamiętaj, że produktami spalania niecałkowitego jest tlenek węgla i woda lub węgiel i woda

Zadanie 3/149

Oblicz 3 % z 80 g

Zadanie 4/149

Skorzystaj z reakcji ze strony 144. Oblicz masę cząsteczkową metanolu i tlenku węgla. Następnie proporcją oblicz ilość tlenku węgla.

Zadanie 5/149

Oblicz masę etanolu (m = d x V). Sprawdź czy iloraz masy jodu oraz masy mieszaniny jodu i etanolu równa jest około 0,03.