

Практична робота

Задача 1 Визначте молекулярну формулу вуглеводню, який містить 83,72% Карбону, а відносна молекулярна маса цієї речовини дорівнює 86.

Задача 2 Органічна речовина містить 37,5% Карбону, 12,5% Гідрогену та 50% Оксигену. Виведіть молекулярну формулу сполуки.

Задача 3 Органічна речовина містить 37,5% Карбону, 12,5% Гідрогену та 50% Оксигену. Виведіть молекулярну формулу сполуки.

Задача 4 Відносна густина парів вуглеводню за киснем дорівнює 2,25. Виведіть молекулярну формулу вуглеводню, якщо відомо, що він належить до гомологічного ряду алкану.

Задача 5 Під час згоряння 0,2 моль алкану утворилося 26,4 г вуглекислого газу.

Задача 6 У результаті спалювання вуглеводню отримали 66 г вуглекислого газу та 3 г водяної пари. Визначте формулу сполуки, якщо відносна густина її за воднем дорівнює 22.

Задача 7 Масова частка Карбону у вуглеводні дорівнює 81,81 %. Виведіть формулу вуглеводню.

Задача 8 Масові частки Карбону, Гідрогену, Оксигену в одноосновній кислоті становлять 26,1%, 4,35% та 69,55% відповідно. Виведіть формулу кислоти, якщо відносна густина її парів за повітрям – 1,586.

Задача 9 Вивести формулу оксигеновмісної органічної сполуки, якщо масова частка Карбону в ній становить 37,5 %, а Гідрогену — 12,5 %.

Задача 10 Виведіть формулу газоподібної речовини, в якій масова частка Карбону дорівнює 0,83, масова частка Гідрогену – 0,17, а густина речовини за воднем – 29.