

Розв'язування задач з теми «Вуглеводні»

Укажи правильно записану молекулярну формулу гексану:

- ☐ C_8H_{18}
☐ $C_{10}H_{20}$
☐ C_6H_{14}

Зазнач назву хімічної сполуки, яка має формулу C_2H_6 .

Відповідь запиши з малої літери у називному відмінку. Наприклад: метан.

Відповідь: .

Установи молекулярну формулу пентану.

В одній комірці запишуй символ одного хімічного елемента, або індекс.

Відповідь: .

Обери молекулярну формулу гомолога октану:

- ☐ C_8H_{17}
☐ C_9H_{18}
☐ CH_4

Укажи ряд, у якому представлено лише формули гомологів алканів:

- ☐ CH_4 ; C_2H_6 ; C_7H_{16}
☐ C_3H_8 ; C_2H_2 ; C_3H_6
☐ C_7H_{16} ; CH_3 ; C_6H_{12}

Порахуй відносну густину хімічної сполуки C_4H_{10} за киснем:

- ☐ 3,62
☐ 0,91
☐ 1,81

Формула алкану містить 20 атомів Карбону. Запиши хімічну формулу сполуки та визнач масу 15,1 моль речовини.

В одній комірці запишуй символ одного хімічного елемента, або індекс.
Масу сполуки визнач з точністю до десятих. Наприклад: 123,4 г.

Формула сполуки: .

Маса сполуки: г.

Запиши формулу алкану, молярна маса якого становить 282 г/моль.

В одній комірці запишуй символ одного хімічного елемента, або індекс.

Формула сполуки: .

Заверши хімічну реакцію, дописавши коефіцієнти у рівнянні горіння алкану $C_{10}H_{22}$ у надлишку кисню:

В одній комірці записуй символ одного хімічного елемента, або індекс.
Якщо потрібно поставити коефіцієнт 1, залишай комірку порожньою.



Заверши хімічну реакцію, визначивши формулу продукту реакції взаємодії алкану C_2H_6 з хлором, якщо речовини взаємодіють у співвідношенні 1 : 1:

В одній комірці пиши символ одного хімічного елемента, або індекс.



Зазнач правильно записану молекулярну формулу етину:

☐ C_8H_{18}

☐ C_2H_2

☐ C_8H_{17}

Зазнач молекулярну формулу вуглеводню етену:

В одній комірці записуй символ одного хімічного елемента, або індекс.

Відповідь: .

Закінчи хімічну реакцію, указавши коефіцієнти у рівнянні горіння етину:

В одній комірці записуй символ одного хімічного елемента, або індекс.
Якщо потрібно поставити коефіцієнт 1, залишай комірку порожньою.



Обчисли масову частку Карбону у вуглеводні етині:

☐ 96,9

☐ 73,8

☐ 92,3

Закінчи хімічну реакцію, зазначивши формулу продукту реакції взаємодії ацетилену з бромом:

В одній комірці пиши символ одного хімічного елемента, або індекс.



Заверши хімічну реакцію, указавши формулу продукту реакції взаємодії етину з воднем:

В одній комірці пиши символ одного хімічного елемента, або індекс.



Установи об'єм, який займає 302,4 г етену:

Відповідь запиши з точністю до сотих. Наприклад: 123,45 л.

Відповідь: л.