

Здійсніть перетворення $\text{C} \rightarrow \text{CH}_4 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$

Задачі з органічної хімії

Частина 1

1. Визначте молекулярну формулу вуглеводню, в якому масова частка Карбону становить 81,82%, а відносна густина за воднем 22.
2. Визначте молекулярну формулу вуглеводню з молярною масою 70г/моль, в якому масова частка Карбону становить 85,7%

Частина 2

1. Визначте молекулярну формулу *алкану* з молярною масою 44 г/моль.
2. Визначте молекулярну формулу *алкenu* з відносною густиною за вуглекислим газом 2,55

Частина 3