

Решение задач по теме: Вывод формул органических соединений.

1. Вывести формулу соединения, содержащего в своем составе 52,2% углерода, 13,0% водорода и 34,8% кислорода.
2. Вывести формулу органического соединения, содержащего в своем составе 40,0% углерода, 6,7% водорода и 53,3% кислорода, если плотность паров соединения по азоту равна 2,143.
3. Вывести формулу бромалкана, если содержание брома в нем 73,4%.
4. Органическое соединение содержит 92,3% углерода и 7,7% водорода. Вывести формулу соединения, если 15,6 г. его при температуре 127 С и давлении 202 кПа занимают объем 3,293 л.
На полное сжигание 4 л алкена израсходовали 24 л кислорода.
Определите формулу алкена.