

Решение задач

- Применяемый в качестве лекарства аспирин имеет состав: водород - 4,45%, кислород - 35,55%, углерод - 60%.
Относительная молекулярная масса аспирина равна 180. Установите формулу аспирина.

- Химическое соединение - газ, содержит 85,7% углерода и 14,3% водорода. Образец этого газа массой 5,25 г при н.у. занимает объём 2,8 л. Определите структурную формулу этого соединения, если известно, что оно обесцвечивает бромную воду.