

Вариант № 6796

При сгорании 2,65 г органического вещества получили 4,48 л углекислого газа (н. у.) и 2,25 г воды.

Известно, что при окислении этого вещества сернистым раствором перманганата калия образуется одноосновная кислота и выделяется углекислый газ.

На основании данных условия задания:

- 1) произведите вычисления, необходимые для установления молекулярной формулы органического вещества;
- 2) запишите молекулярную формулу исходного органического вещества;
- 3) составьте структурную формулу этого вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 4) напишите уравнение реакции окисления этого вещества сернистым раствором перманганата калия.