

2. Имеется смесь этана, этилена и ацетилена, в которой объёмы этана и ацетилена равны. Рассчитайте объём V_1 (л) углекислого газа, который образуется при полном сжигании 10 л данной смеси. В ответ запишите число, округлив его до целого значения.

Такую же смесь пропустили через избыток бромной воды, при этом объём газа уменьшился в 4 раза. Чему равен объём V_2 (л) этилена в исходной смеси? В ответ запишите число с точностью до целых.

$$V_1 \text{ (л)} =$$

$$V_2 \text{ (л)} =$$

Ответ:

$$V_1 \text{ (л)} = 20$$

$$V_2 \text{ (л)} = 5$$

4 балла – по 2 балла за ответ