

Задания

Задание 11 № [108807](#)

Смешали 6 литров 25-процентного водного раствора некоторого вещества с 9 литрами 20-процентного водного раствора этого же вещества. Сколько процентов составляет концентрация получившегося раствора?

Решение.

Это задание ещё не решено, приводим решение прототипа.

Смешали 4 литра 15-процентного водного раствора некоторого вещества с 6 литрами 25-процентного водного раствора этого же вещества. Сколько процентов составляет концентрация получившегося раствора?

Конечно, вместо литров следовало бы говорить о килограммах растворов.

Концентрация раствора равна $C = \frac{V_{\text{в-ва}}}{V_{\text{р-ра}}} \cdot 100\%$. Таким образом, концентрация получившегося

раствора равна:

$$\frac{0,15 \cdot 4 + 0,25 \cdot 6}{4 + 6} \cdot 100\% = \frac{2,1}{10} \cdot 100\% = 21\%.$$

Ответ: 21.

[Прототип задания](#)