

## Задания

### Задание 11 № 108809

Смешали 6 литров 10-процентного водного раствора некоторого вещества с 9 литрами 35-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  $C = \frac{V_{в-ва}}{V_{р-ра}} \cdot 100\%$ . 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](#)