

文字と式 <割合 3> No.1 の解答

1. 次の文章を文字の式で表しなさい。

(1) 1%の食塩水 p g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{1}{100}p \text{ g}$$

(2) s %の食塩水 200 g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } 2s \text{ g}$$

(3) d %の食塩水 210 g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{21d}{10} \text{ g}$$

(4) 14%の食塩水 m g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{7}{50}m \text{ g}$$

(5) 10%の食塩水 b g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{1}{10}b \text{ g}$$

文字と式 <割合3> No.2の解答

1. 次の文章を文字の式で表しなさい。

(1) 14%の食塩水 m g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{7}{50}m \text{ g}$$

(2) s %の食塩水 300 g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } 3s \text{ g}$$

(3) 12%の食塩水 a g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{3}{25}a \text{ g}$$

(4) m %の食塩水 250 g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{5m}{2} \text{ g}$$

(5) 20%の食塩水 f g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{1}{5}f \text{ g}$$

文字と式 <割合3> No.3の解答

1. 次の文章を文字の式で表しなさい。

(1) 11%の食塩水 p g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{11}{100}p \text{ g}$$

(2) 19%の食塩水 n g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{19}{100}n \text{ g}$$

(3) 25%の食塩水 e g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{1}{4}e \text{ g}$$

(4) 16%の食塩水 c g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{4}{25}c \text{ g}$$

(5) 6%の食塩水 c g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{3}{50}c \text{ g}$$

文字と式 <割合 3> No.4の解答

1. 次の文章を文字の式で表しなさい。

(1) 15%の食塩水 d g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{3}{20}d \text{ g}$$

(2) c %の食塩水 130 g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{13c}{10} \text{ g}$$

(3) s %の食塩水 300 g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } 3s \text{ g}$$

(4) 9%の食塩水 c g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{9}{100}c \text{ g}$$

(5) 14%の食塩水 m g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{7}{50}m \text{ g}$$

文字と式 <割合3> No.5の解答

1. 次の文章を文字の式で表しなさい。

(1) f %の食塩水 110 g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{11f}{10} \text{ g}$$

(2) 2 %の食塩水 b g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{1}{50}b \text{ g}$$

(3) 11 %の食塩水 p g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{11}{100}p \text{ g}$$

(4) 9 %の食塩水 c g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{9}{100}c \text{ g}$$

(5) 8 %の食塩水 c g に含まれる食塩の重さ

$$\text{答. } \frac{2}{25}c \text{ g}$$