

基本トレーニング 【食塩水】

(1) 500gの食塩水の中に60gの食塩が溶けています。この食塩水は何%ですか。

$$\text{※食塩水の濃さ(\%)} = \frac{\text{食塩の重さ}}{\text{食塩水全体の重さ}} \times 100 = \frac{60}{500} \times 100 = 12$$

12 %

(2) 80gの食塩水に20gの食塩を溶かしました。この食塩水は何%ですか。

$$\text{※食塩水全体の重さ} = \text{水の重さ} + \text{食塩の重さ} \quad \text{に注意!} \quad \frac{20}{80+20} \times 100 = 20$$

20 %

(3) 16%の食塩水500gに溶けている食塩の重さは何gですか。

$$\text{※食塩の重さ} = \text{食塩水全体の重さ} \times \text{食塩水の濃さ} \quad \text{※濃さは\%から割合に直すこと!}$$

$$500 \times 0.16 = 80$$

80 g

(4) 6gの食塩を水に溶かして20%の食塩水を作るとき、何gの水に溶かせばよいですか。

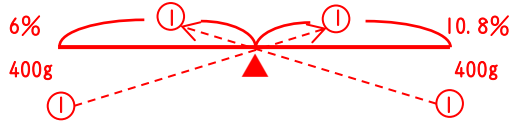
$$\text{※食塩水全体の重さ} = \text{食塩の重さ} \div \text{食塩水の濃さ}$$

$$6 \div 0.2 = 30 \quad (\text{水の重さ}) = (\text{食塩水の重さ}) - (\text{食塩の重さ}) = 30 - 6 = 24$$

24 g

(5) 6%の食塩水400gと10.8%の食塩水400gを混ぜると、濃さは何%になりますか。

※てんびん図を利用して解く。(ピーカー図でも良い。)



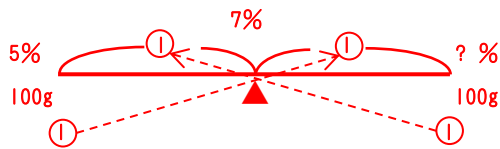
$$\textcircled{1} + \textcircled{1} = 10.8\% - 6\%$$

$$\textcircled{2} = 4.8\%$$

$$\textcircled{1} = 2.4$$

8.4 %

(6) ある濃さの食塩水100gと5%の食塩水100gを混ぜると、濃さが7%になります。はじめの食塩水の濃さは何%ですか。



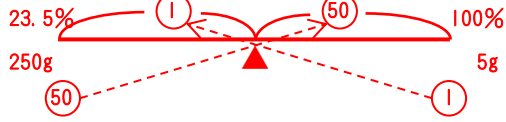
$$\textcircled{1} = 7\% - 5\%$$

$$\textcircled{1} = 2\%$$

$$(\textcircled{1} = 2)$$

9 %

(7) 23.5%の食塩水250gに食塩を5gを混ぜると、濃さは何%になりますか。



$$\textcircled{1} + \textcircled{50} = 100\% - 23.5\%$$

$$\textcircled{50} = 76.5\%$$

$$\textcircled{1} = 1.5$$

25 %

(8) 7.2%の食塩水500gに水を100gを混ぜると、濃さは何%になりますか。

※ピーカー図を利用して解く。(てんびん図でも良い。)

濃さ →	7.2%	0%	?	$36g \div 600g \times 100 = 6$	
食塩水 →	$\boxed{500g}$	+	$\boxed{100g}$	=	$\boxed{600g}$
食塩 →	36g		0g		36g

6 %

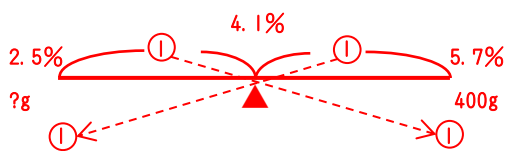
(9) 1%の食塩水300gから水を100gを蒸発させると、濃さは何%になりますか。

濃さ →	1%	0%	?	$3g \div 200g \times 100 = 1.5$	
食塩水 →	$\boxed{300g}$	-	$\boxed{100g}$	=	$\boxed{200g}$
食塩 →	3g		0g		3g

1.5 %

(10) 5.7%の食塩水を400gと2.5%の食塩水何gかを混ぜると、4.1%になります。2.5%の食塩水は何gですか。

※てんびん図を利用して解く。(ピーカー図では解きづらい。)



$$(4.1\% - 2.5\%) : (5.7\% - 4.1\%)$$

$$= \textcircled{1} : \textcircled{1}$$

$$\textcircled{1} = 400g$$

$$(\textcircled{1} = 100)$$

400 g

基本トレーニング 【食塩水】

(1) 500gの食塩水の中に60gの食塩が溶けています。この食塩水は何%ですか。

(2) 80gの食塩水に20gの食塩を溶かしました。この食塩水は何%ですか。

(3) 16%の食塩水500gに溶けている食塩の重さは何gですか。

(4) 6gの食塩を水に溶かして20%の食塩水を作るとき、何gの水に溶かせばよいですか。

(5) 6%の食塩水400gと10.8%の食塩水400gを混ぜると、濃さは何%になりますか。

(6) ある濃さの食塩水100gと5%の食塩水100gを混ぜると、濃さが7%になります。
はじめの食塩水の濃さは何%ですか。

(7) 23.5%の食塩水250gに食塩を5gを混ぜると、濃さは何%になりますか。

(8) 7.2%の食塩水500gに水を100gを混ぜると、濃さは何%になりますか。

(9) 1%の食塩水300gから水を100gを蒸発させると、濃さは何%になりますか。

(10) 5.7%の食塩水を400gと2.5%の食塩水何gかを混ぜると、4.1%になります。
2.5%の食塩水は何gですか。