## 反射テスト 濃度(食塩水) 表 食塩の重さを求める 01

- 1. 食塩水Aに食塩を入れてよく混ぜたら食塩水Bになった. 食塩を何g入れたか表を用いて求めよ. (S級1分50秒, <math>A級3分, <math>B級5分, <math>C級7分)
- (2) { 食塩水 A 濃度 4 % 280 g 食塩水 B 濃度 16 %

	A	В
割合	0.05	0.1
水の割合		
食塩水	180 g	g
食塩	g	g
水	g	g

- **2.** 食塩水 A に食塩を入れてよく混ぜたら食塩水 B になった. 食塩を何 g 入れたか表を用いて求めよ. (S 級 1 分 50 秒, A 級 3 分, B 級 5 分, C 級 7 分 )
  - (1) { 食塩水 A 濃度 6 % 450 g 食塩水 B 濃度 10 %

(2)	<b>食塩水</b> A	濃度4%	$230\mathrm{g}$
(2)	食塩水 В	濃度8%	

	A	В
割合	0.06	0.1
水の割合		
食塩水	450 g	g
食塩	g	g
水	g	g

## 反射テスト 濃度(食塩水) 表 食塩の重さを求める 01 解答解説

- 1. 食塩水 A に食塩を入れてよく混ぜたら食塩水 B になった. 食塩を何g入れたか表を用いて求めよ. (S級1分50秒, A級3分, B級5分, C級7分)
  - ★ 濃度 (こさ) の問題 ⇒ ① 表 (割合 × 食塩水 = 食塩)
  - ★ 食塩水 = 食塩 + 水
  - ★食塩を入れたときの不変量は水 ⇒ 水を主人公にして考える.

	A	В
割合	0.05	0.1
水の割合	ア	エ
食塩水	180 g	オg
食塩	イg	カg
水	ウg	キg

☆食塩を入れると、食塩も食塩水も増える. そこが難しいところ.

アは 1-0.05 = 0.95イは  $0.05 \times 180 = 9 g$ 

★ 食塩水 = 食塩 + 水

ウは 180 g - 9 g = 171 g(  $180 \times 0.95 = 171$  でもよい. )

★食塩を入れたときの不変量は**水** キも 171 g

エは 1-0.1=0.9 **…水の割合** よって、オは  $171\,\mathrm{g}\div0.9=190\,\mathrm{g}$ 

カは  $0.1 \times 190 = 19 \,\mathrm{g}$ 

	A	B
割合	0.05	0.1
水の割合	0.95	0.9
食塩水	180 g	<b>190</b> g
食塩	<b>9</b> g	<b>19</b> g
水	<b>171</b> g	<b>171</b> g

よって入れた食塩の重さは 190g-180g=**10g …答え**  

	A	В
割合	0.04	0.16
水の割合	ア	エ
食塩水	280 g	オg
食塩	イg	
水	ウg	カg

アは 1-0.04=0.96イは  $0.04 \times 280 \,\mathrm{g} = 11.2 \,\mathrm{g}$ 

★ 食塩水 = 食塩 + 水

ウは 280g-11.2g=268.8g (280×0.96=268.8でもよい.)

★食塩を入れたときの不変量は**水** カも 268.8 g

エは 1-0.16=0.84 **…水の割合** よって、オは  $268.8\,\mathrm{g}\div0.84=320\,\mathrm{g}$ 

	A	В
割合	0.04	0.16
水の割合	0.96	0.84
食塩水	280 g	<b>320</b> g
食塩	<b>11.2</b> g	
水	<b>268</b> .8 g	<b>268</b> .8 g

よって入れた食塩の重さは 320 g - 280 g = 40 g **…答え** 

- **2.** 食塩水 A に食塩を入れてよく混ぜたら食塩水 B になった. 食塩を何 g 入れたか表を用いて求めよ. (S 級 1 分 50 秒, A 級 3 分, B 級 5 分, C 級 7 分)

	A	B
割合	0.06	0.1
水の割合	ア	エ
食塩水	450 g	オg
食塩	イg	カg
水	ウg	7 g

☆食塩を入れると、食塩も食塩水も増える. そこが難しいところ.

アは 
$$1-0.06 = 0.94$$
  
イは  $0.06 \times 450 \,\mathrm{g} = 27 \,\mathrm{g}$ 

## ★ 食塩水 = 食塩 + 水

ウは 450 g - 27 g = 423 g(  $450 \times 0.94 = 423$  でもよい. )

★食塩を入れたときの不変量は**水** キも 423 g

エは 
$$1-0.1=0.9$$
 **…水の割合**  
よって、オは  $423\,\mathrm{g}\div0.9=470\,\mathrm{g}$ 

カは 
$$0.1 \times 470 = 47 \,\mathrm{g}$$

	A	В
割合	0.06	0.1
水の割合	0.94	0.9
食塩水	450 g	<b>470</b> g
食塩	<b>27</b> g	<b>47</b> g
水	<b>423</b> g	<b>423</b> g

よって入れた食塩の重さは  $470 \,\mathrm{g} - 450 \,\mathrm{g} = \mathbf{20} \,\mathrm{g}$  **…答え** 

(2)	食塩水 A	濃度4%	$230\mathrm{g}$
(2)	食塩水 В		

	A	В
割合	0.04	0.08
水の割合	ア	エ
食塩水	230 g	オg
食塩	イg	
水	ウg	カg

アは 1-0.04=0.96イは  $0.04 \times 230 \,\mathrm{g} = 9.2 \,\mathrm{g}$ 

## ★ 食塩水 = 食塩 + 水

ウは 230 g - 9.2 g = 220.8 g(  $230 \times 0.96 = 220.8$  でもよい. )

★食塩を入れたときの不変量は**水** カも 220.8 g

エは 1-0.08=0.92 **…水の割合** よって、オは  $220.8\,\mathrm{g}\div0.92=240\,\mathrm{g}$ 

	A	B
割合	0.04	0.08
水の割合	0.96	0.92
食塩水	230 g	<b>240</b> g
食塩	<b>9.2</b> g	
水	<b>220</b> .8 g	<b>220</b> .8 g

よって入れた食塩の重さは  $240 \,\mathrm{g} - 230 \,\mathrm{g} = \mathbf{10} \,\mathrm{g}$  …答え