

解答

(1)	記号	ア	完全解答
	塩化ナトリウム	5 g	
	水	95 g	
(2)	X	ア	完全解答
	Y	ア	
(3)	(例) 水に(少し)溶けるから。		
(4)	ウ		
(5)	エ		
(6)	ウ		

(1) の計算ができるようになろう。

$$\text{質量パーセント濃度} [\%] = \frac{\text{溶質の質量} [\text{g}]}{\text{溶液の質量} [\text{g}]} \times 100$$

$$5 [\%] = \frac{\text{塩化ナトリウムの質量} [\text{g}]}{100 [\text{g}]} \times 100$$

$$\text{塩化ナトリウムの質量} [\text{g}] = 100 [\text{g}] \times \frac{5}{100}$$

$$= 5 [\text{g}]$$

$$\text{水の質量} [\text{g}] = 100 [\text{g}] - 5 [\text{g}]$$

$$= 95 [\text{g}]$$

自己採点

	自分	正答率 (%)		無解答率 (%)	
		全国	宮崎県	全国	宮崎県
(1)記号		79.6	79.4	0.3	0.1
(1)質量		45.0	44.6	17.6	13.2
(2)X Y		32.6	31.1	0.3	0.1
(3)		53.0	55.2	18.8	13.9
(4)		73.6	72.1	0.4	0.3
(5)		51.7	47.6	0.8	0.7
(6)		57.7	55.3	1.2	1.0

※ できた問題のところに○印を入れましょう。

