

水溶液の性質

物質の溶解 (濃度の計算・ろ過のしかた) **A**  7分

1. 水 100 g に食塩 25 g をとくして食塩水をつくった。次の問いに答えなさい。

(1) 食塩水の質量は何 g か。

[1]

(2) この食塩水の質量パーセント濃度は何%か。

[2]

2. 次の問いに答えなさい。

(1) 8%の食塩水を 250 g つくるには、何 g の食塩を何 g の水にとかせばよいか。

食塩	<input type="text" value=""/>
水	<input type="text" value=""/>

[3]

[4]

(2) 砂糖 5 g を使って 20%の砂糖水をつくるには、水を何 g 加えればよいか。

[5]

(3) 60℃の水 100 g に 12 g のホウ酸をとくした。この水溶液の濃度は何%か。小数第1位を四捨五入して答えなさい。

[6]

(4) 質量パーセント濃度が 20%の塩酸に水を加えて 5%のうすい塩酸を 200 g つくるには、20%の塩酸は何 g 必要か。

[7]