

「質量パーセント濃度」をマスターしよう！

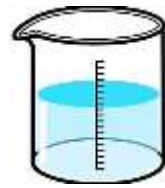
年 組 番 名前

○ 溶質・・・溶けている物質

○ 溶媒・・・溶かしている液体

溶液

溶液が水の場合は、水溶液



○ 質量パーセント濃度 $= \frac{\text{溶質の質量}}{\text{溶液の質量}} \times 100 = \frac{\text{溶質の質量}}{\text{溶媒の質量} + \text{溶質の質量}} \times 100$

※割り切れない場合は、小数第1位までの概数で答えなさい。

(1) 90 g の水に 10 g の塩化ナトリウムを溶かしたときの質量パーセント濃度は何%か。

(2) 100 g の水に 20 g の塩化ナトリウムを溶かしたときの質量パーセント濃度は何%か。

(3) 100 g の塩化ナトリウム水溶液に 15 g の塩化ナトリウムが溶けているときの質量パーセント濃度は何%か。

(4) 200 g の塩化ナトリウム水溶液に 15 g の塩化ナトリウムが溶けているときの質量パーセント濃度は何%か。

(5) 質量パーセント濃度が 15 % の塩化ナトリウム水溶液に 120 g にふくまれている塩化ナトリウムの質量は何 g か。

(6) 質量パーセント濃度が 7.5 % の塩化ナトリウム水溶液に 200 g にふくまれている塩化ナトリウムの質量は何 g か。

(7) 質量パーセント濃度が 8 % の塩化ナトリウム水溶液 150 g に水を 50 g 加えたときの質量パーセント濃度は何%か。