

中 1 理科 水溶液の性質 第 2 回 物質が水に溶ける様子②

講師：山崎 翔平

<学習内容>

- ▶水溶液の濃度（復習）
- ▶計算問題

水溶液の濃度（復習）

■水溶液の説明

「食塩水とは食塩が水に溶けた水溶液」である。

⇒ { 食塩のように、溶けている物質を溶質。
水のよう、溶かす液体を溶媒。
食塩水のよう、溶質が溶媒に溶けた液全体を溶液。
⇒溶液でも特に、水で溶かしたものを水溶液という。

$$\begin{aligned} \text{質量パーセント濃度 (\%)} &= \frac{\text{溶質の質量 (g)}}{\text{溶液の質量 (g)}} \times 100 \\ &= \frac{\text{溶質の質量 (g)}}{\text{溶質の質量 (g)} + \text{溶媒の質量 (g)}} \times 100 \end{aligned}$$

計算問題

次の問いに答えよ。

- (1) 24g の食塩を 126g の水に溶かす場合，食塩水の濃度は何% になるか。
- (2) 18% の食塩水 300g の中に食塩は何 g 含まれているか。
- (3) 8% の食塩水 50g に水は何 g 含まれているか。

| | | |
|---------|---------|---------|
| (1) 16% | (2) 54g | (3) 46g |
|---------|---------|---------|