数的理解

12/9: 濃度算

米田亮介

問題1

4%の食塩水 150g と 12%の食塩水 250g を混ぜると、何%の食塩水ができるか。

答え. 混ぜたときの食塩水全体の重さは

$$150 + 250 = 400(g)$$

である。また、食塩の重さは

$$150 \times 0.04 + 250 \times 0.12 = 6 + 30 = 36(g)$$

である。よって混ぜてできた食塩水の濃度は

$$\frac{36(g)}{400(g)} \times 100 = 9\%$$

である。

問題2

10%の食塩水 $600{\rm g}$ と 7%の食塩水を混ぜたところ、9%の食塩水ができた。7%の食塩水は何 ${\rm g}$ であったか。

答え、7%の食塩水の重さをx(g)としよう。混ぜたときの食塩水全体の重さは

$$600 + x(g)$$

である。また、食塩の重さは

$$600 \times 0.1 + x \times 0.07 = 60 + 0.07x(g)$$

である。混ぜてできた食塩水の濃度が9%であることから、

$$\frac{60 + 0.07x}{600 + x} \times 100 = 9$$

である。これを解くと x=300 となり、7%の食塩水は 300(g) と求まる。

問題3

ある濃度の食塩水 500g に水 100g を加え、6%の食塩水 200g 加えたところ、4%の食塩水になった。最初の食塩水の濃度は何%であったか。

答え. 最初の食塩水の濃度をx% としよう。すべて混ぜてできた4%の食塩水の重さは

$$500 + 100 + 200 = 800(g)$$

である。一方で、それぞれの食塩水の食塩の重さの和は

$$500 \times \frac{x}{100} + 200 \times 0.06 = 5x + 12(g)$$

であるすべて混ぜたときの濃度が 4%であることから

$$800 \times 0.04 = 32 = 5x + 12$$

である。これを解くとx = 4であり、最初の食塩水の濃度は4%である。

コメント

● 今回の授業では濃度算に関する授業を行い、濃度算の文章題を例題、問題演習で解いて もらいました。濃度算は状況が少しややこしいのでどうすれば良いのかわからなくなる ことがあるかもしれませんが、

濃度 (%) = 食塩の重さ (g)
食塩水の重さ (g)
$$\times$$
 100 = 食塩の重さ (g)
水の重さ (g) + 食塩の重さ (g) \times 100

という濃度の公式を思い出すと必ず解けるようになっているのでそれを手がかりに頑張ってみてください。

- 前回の問題演習で出た質問にいくらか答えていきます。
- 1人暮らし楽しいですか?
 - もう6,7年と一人暮らしをしていると一人暮らしが楽しいのかはよくわからなくなってきますね笑。逆に家族が恋しくなるときがあります。実家に帰る回数が減っていくので、これからの人生の中で両親に会う回数があと何回くらいだろ、とか計算してしまうことがありますね。その回数の少なさに絶望してもっと実家に帰るようにしよう、なんてことを考えたことがあります。