数的理解

第8回: 濃度算

米田亮介

2022年11月16日

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 600g 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 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
$$(\%) = \frac{$$
食塩の重さ $(g)}$ 食塩水の重さ $(g) \times 100 = \frac{$ 食塩の重さ (g) $}$ $\times 100 = \frac{$ 食塩の重さ $(g) +$ 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。