

算数オンライン塾 7月 14 日の問題解説

容器 B に入っている食塩は蒸発させた後も容器 A に入っている食塩の 2 倍です。

同じ水を蒸発させたので、容器 B に入っている水の方が 100g 多くなります。

B の食塩水の量が A の食塩水の量の 2 倍であれば、濃度は同じです。しかし A の濃度が B の濃度の 1.5 倍になったので、食塩水の量は B が A の $1.5 \times 2 = 3$ 倍にならなければなりません。

差の 2 倍が 100g ですから、 $100 \div 2 = 50$ g が蒸発させた水の重さです。

(答え) 50g