

1. 20% 의 소금물이 100 g 이 있을 때 물 100 g 을 섞으면 소금물의 농도는 몇 % 가 되는가?



답:

\_\_\_\_\_ %

2. 농도가 4% 인 소금물 100g 이 들어있는 병의 뚜껑을 열어 놓은 채로 보관했더니 10% 의 소금물이 되었다. 증발한 물은 몇 g 인지 구하여라.



답:

\_\_\_\_\_

g

3. 3%의 설탕물 400g 과 8%의 설탕물 600g 을 섞으면  $a\%$ 의 설탕물이 된다고 한다.  $a$ 의 값을 구하여라.



답: \_\_\_\_\_

4. 10%의 소금물과 6%의 소금물을 섞어서 7%의 소금물 600g을 만들었다. 이때, 섞은 10%의 소금물의 양을 구하여라.



답: \_\_\_\_\_

g

5. 10%의 소금물과 5%의 소금물을 섞은 다음 물을 100g 더 넣어 5%의 소금물 480g을 만들었다. 5%의 소금물을 얼마나 섞었는지 구하여라.



답:

\_\_\_\_\_

g

6. 10% 의 소금물 200g 과 5% 의 소금물 300g 을 합하면 몇 % 의 소금물이 되겠는가?

① 7%

② 8%

③ 9%

④ 10%

⑤ 11%

7. 5%의 소금물 200g이 있다. 여기에서 몇 g의 물을 증발시키면 8%의 소금물이 되겠는가?

① 30g

② 50g

③ 75g

④ 100g

⑤ 150g

8. 8%의 소금물 600g에서 물  $x$ g을 증발시킨 후 같은 양의 소금을 넣었더니 12%의 소금물이 되었다. 넣은 소금의 양을 구하면?

① 24g

② 30g

③ 36g

④ 40g

⑤ 48g

9. 수빈이는 과학시간에 15%의 소금물을 만들려고 한다. 그런데 수빈이가 소금 50g에 물 200g을 섞었더니 농도가 너무 높아졌다. 15%의 소금물을 만들기 위해 넣어야 하는 물의 양은?

①  $\frac{50}{3}$ g

②  $\frac{100}{3}$ g

③  $\frac{150}{3}$ g

④  $\frac{200}{3}$ g

⑤  $\frac{250}{3}$ g

**10.** 3% 의 소금물 260g 을 가열하여 몇 g 의 물을 증발시키면 5% 의 소금물이 되는가?

① 100g

② 104g

③ 108g

④ 112g

⑤ 116g

11. 3%의 설탕물과 8%의 설탕물을 섞어서 6%의 설탕물 200g을 만들려고 한다. 이때, 3%의 설탕물을 몇 g 넣어야 하는지 구하여라.



답:

\_\_\_\_\_g

**12.** 4%의 설탕물과 2%의 설탕물을 섞고 거기에 물 50g을 넣어 2.6%의 설탕물 500g을 만들었다. 2%의 설탕물은 얼마나 섞었는지 구하여라.



답:

\_\_\_\_\_

g

13. 설탕물 A 의 농도는 설탕물 B 의 농도보다 3 배가 높고, A 를 200 g, B 를 300 g 섞으면 3.6% 의 설탕물이 된다. A 의 농도를 구하여라.



답:

\_\_\_\_\_ %

14. 4%의 설탕물 60g과 12%의 설탕물 40g이 있다. 각각의 설탕물에서  $x$ g의 물을 증발시켜 양쪽 설탕물을 섞으면 10%의 설탕물이 된다.  $x$ 의 값을 구하여라.



답:

\_\_\_\_\_

g

**15.** 5% 인 설탕물 200 g 과 10% 인 설탕물 300 g 을 섞으면 몇 % 의 설탕물이 되는가?

① 5%

② 6%

③ 7%

④ 8%

⑤ 9%

**16.** 10% 의 소금물과 5% 소금물을 섞어 6% 의 소금물 500 g 을 만들 때  
10% 의 소금물의 양을 구하면?

① 50 g

② 100 g

③ 200 g

④ 360 g

⑤ 400 g

17. 소금물 800g 이 있다. 물 250g 을 증발시킨 후 다시 소금 50g 을 더 넣었더니 농도가 처음 농도의 3배가 되었다. 처음 소금물의 농도는?

① 5%

② 7%

③ 9%

④ 11%

⑤ 13%

18. 8% 의 소금물 500g 이 있다. 이것을 A , B 의 컵에 각각 200g , 300g 씩 나누어 담은 후, A 에는 소금을 더 넣어 소금의 양을 같게 만들려고 한다. 이때, A 컵에 넣어야 할 소금의 양은?

① 3g

② 3.2g

③ 4.5g

④ 5g

⑤ 8g

**19.** 12%의 소금물 600 g에서 물을 증발시켰더니 15%의 소금물이 되었다.  
소금의 양은 변하지 않음을 이용하여 증발시킨 물의 양을 구하여라.



답: \_\_\_\_\_

**20.** 18%의 소금물 400 g이 있다. 18%의 소금물에 물  $a$  g을 부으면 15%의 소금물이 되고, 처음의 18%의 소금물에서 물  $b$  g을 증발시키면 24%의 소금물이 된다. 이 때,  $a + b$ 의 값을 구하여라.

① 100

② 125

③ 140

④ 165

⑤ 180

**21.** 나무에 소독약을 뿌리려고 한다. 농도가 12%의 소독약 300 g에 물을 더 넣어 농도를 2%로 낮추려고 한다. 물을 얼마나 더 넣어야 하는가?

① 2000 g

② 1500 g

③ 1000 g

④ 500 g

⑤ 150 g

**22.** 4%의 소금물 200g 과  $x\%$ 의 소금물 300g 을 섞었더니 10%의 소금물이 되었다. 이때,  $x$ 의 값을 구하여라.



답: \_\_\_\_\_

**23.** 그릇에 든 설탕물 360g 에 8g 의 설탕을 더 넣었더니 10% 의 설탕물이 되었다. 처음 그릇에 든 설탕물의 농도를 구하여라.



답:

\_\_\_\_\_ %

**24.** 어머니께서 오이지를 담그기 위해 25%의 소금물을 만들려고 했는데 물을 너무 많이 부어 4%의 소금물 600g이 되었다. 처음 만들려던 농도의 소금물을 만들려면 소금을 몇 g 더 넣어야 하는지 구하여라.



답:

g

**25.** 20% 의 소금물 100 g 과  $x\%$  의 소금물 200 g 을 섞어서 16% 의 소금 물을 만들려고 할 때,  $x$  를 구하여라.

① 10%

② 12%

③ 14%

④ 16%

⑤ 18%