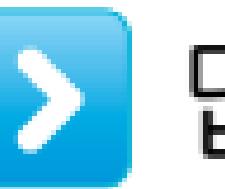


1. 4% 의 소금물 750g 이 있다. 여기에 물 250g 을 더 넣어 만든 소금물의
농도는?

- ① 2%
- ② 3%
- ③ 12%
- ④ 20%
- ⑤ 30%

2. 4% 의 소금물 200g 을 그냥 놔두었더니 물이 증발하였다. 증발한 양 만큼 소금을 넣었더니 24% 의 소금물이 되었다. 더 넣은 소금의 양을 구하여라.



답:

_____ g

3. 6% 의 소금물 300g 을 가열하면 1 분에 5g 씩 물이 증발한다. 이 소금물의 농도를 15% 가 되도록 하려고 한다. 몇 분이나 가열해야 하는가?

① 35 분

② 36 분

③ 60 분

④ 180 분

⑤ 186 분

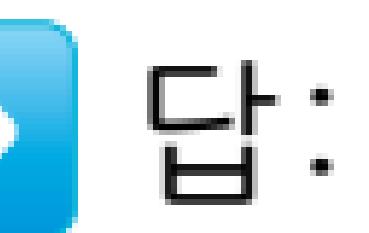
4. 5%의 소금물 150g에 물을 넣고 섞었더니 3%의 소금물이 되었다.
이때, 넣은 물의 양을 구하여라.



답:

_____ g

5. 6% 의 소금물 250g 을 가열하면 6분에 18g 의 물이 증발한다고 한다.
가열한 지 몇 분 만에 15% 의 소금물이 되는지 구하여라.



답:

분

6. 15%의 소금물 200g과 $x\%$ 의 소금물 100g을 섞었더니 13%의 소금물이 되었다. 이때, x 의 값을 구하면?

① 5

② 6

③ 8

④ 9

⑤ 12

7. $x\%$ 의 소금물 300g과 6%의 소금물 100g을 섞었더니 9% 소금물이 되었다. x 의 값을 구하면?

① 10

② 11

③ 12

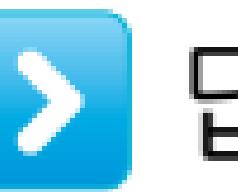
④ 13

⑤ 14

8. 농도가 다른 두 소금물 A, B 가 있다. 소금물 B 의 농도는 소금물 A 의 농도보다 4 배가 높고, 200g의 소금물 A 소금물과 B 를 100g 을 섞으면 6% 의 소금물이 된다고 한다. 두 소금물의 농도를 각각 구하면?

- ① A : 1%, B : 4%
- ② A : 2%, B : 8%
- ③ A : 3%, B : 12%
- ④ A : 4%, B : 16%
- ⑤ A : 5%, B : 20%

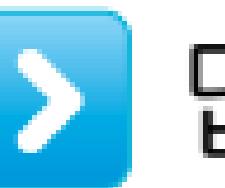
9. 4% 의 설탕물 60g과 12% 의 설탕물 40g이 있다. 각각의 설탕물에서 x g의 물을 증발시켜 양쪽 설탕물을 섞으면 10% 의 설탕물이 된다. x 의 값을 구하여라.



답:

_____ g

10. 10% 의 소금물 60g 과 14% 의 소금물 20g 이 있다. 각각의 소금물에서 같은 양의 물을 증발시키고 두 소금물을 섞었더니 20% 의 소금물이 되었다. 물을 몇 g 씩 증발시켰는지 구하여라.



답:

g

11. 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%

12. 5% 의 소금물과 15% 의 소금물을 섞어서 10% 의 소금물 500g 을 만들었다. 15% 의 소금물 몇 g 을 섞었는가?

- ① 200g
- ② 250g
- ③ 300g
- ④ 350g
- ⑤ 400g