

7.123 Установіть відповідність між масою розчину з масовою часткою солі 20 % та масою води, яка в ньому міститься

- | | |
|-----------------|--------------|
| 1 400 г розчину | А 288 г води |
| 2 250 г розчину | Б 320 г води |
| 3 360 г розчину | В 436 г води |
| 4 420 г розчину | Г 200 г води |
| | Д 336 г води |

7.124 Установіть відповідність між масою розчину з масовою часткою солі 10 % та об'ємом води, який було використано на його приготування

- | | |
|-----------------|---------------|
| 1 260 г розчину | А 153 мл води |
| 2 440 г розчину | Б 306 мл води |
| 3 170 г розчину | В 396 мл води |
| 4 80 г розчину | Г 72 мл води |
| | Д 234 мл води |

7.160 У хлоридній кислоті розчинили певну кількість барій хлориду. До одержаного розчину додали надлишок сульфатної кислоти. Осад, що утворився, відфільтрували, а до фільтрату додали надлишок калій гідроксиду. Які йони залишились у розчині? Укажіть суму молярних мас цих іонів.

7.161 Визначте кількість речовини води, яка потрібна для приготування 250 г розчину калій нітрату з масовою часткою солі 0,28.

7.162 Визначте масу розчину калій нітрату з масовою часткою солі 0,4, який потрібно додати до 300 г 5 %-го розчину цієї ж солі, щоб отримати розчин з масовою часткою KNO_3 15 %.

7.163 Визначте масу розчину натрій хлориду з масовою часткою солі 20 %, який потрібно додати до 5 %-го розчину цієї ж солі, щоб отримати 300 г розчину з масовою часткою NaCl 10 %.