Практична робота №3

Задача 1. Визначити масову частку солі в розчині, що утворився внаслідок розчинення 40 г солі в 360 г води.

Задача 2. Визначити маси цукру та води, необхідні для приготування 350 г розчину з масовою часткою цукру 25 %.

Задача 3. Як приготувати 600 г розчину натрій хлориду з масовою часткою солі 20%, використавши для цього розчин солі з масовою часткою розчиненої речовини 80%?

Задача 4. Які об'єми розчину сульфатної кислоти (ρ=1,84 г/см^3) та води потрібно змішати для приготування 10 л розчину кислоти з густиною 1,42 г/см^3 .

Задача 5. Змішали 200 мл розчину калій гідроксиду з масовою часткою лугу 20 % (ρ=1,173 г/см^3) та 500 мл розчину цієї ж речовини з масовою часткою 40% (ρ=1,408 г/см^3). Визначити масову частку лугу в одержаному розчині.

Задача 6. Визначити масову частку хлороводню в розчині, одержаному при додаванні 1000 мл води до 1,5 л хлоридної кислоти (ρ=1,19 г/см^3) з масовою часткою хлороводню 38 %.

Задача 7. Визначте маси розчинів сульфатної кислоти з масовими частками 60 % та 10 %, необхідних для приготування 600 мл розчину кислоти з масовою часткою 0,3 (ρ=1,218 г/см^3).

Задача 8. До розчину масою 400 г, масова частка солі в якому становить 20 %, долили воду об'ємом 350 мл. Визначити масову частку солі в одержаному розчині.

Задача 9. Визначте молярну концентрацію лугу в розчині, одержаному при розчиненні натрій гідроксиду масою 85 г у воді, якщо об'єм одержаного розчину становив 1650 мл.

Задача 10. Який об'єм хлороводню слід розчинити у 200 мл хлоридної кислоти з масовою часткою кислоти 20% (ρ=1,098 г/см^3), щоб збільшити масову частку речовини в 1,5 рази?