

## Практична робота №2

Задача 1. В лабораторії є розчини з масовою часткою натрію хлориду 10 і 20%. Яку масу кожного розчину необхідно взяти для утворення розчину з масовою часткою солі 12% масою 300г?

Задача 2. Змішали 250г% і 15% розчинів глюкози. Знайти масову долю глюкози в новому розчині.

Задача 3. Якою буде масова частка нітратної кислоти в розчині, якщо до 40мл 96% розчину нітратної кислоти (густина 1.5г/мл) долили 30мл 48% розчину нітратної кислоти (густина 1.3г/мл).

Задача 4. Змішали 30% розчин хлоридної кислоти з 10% розчином хлоридної кислоти і отримали 600г 15% розчину. Скільки грамів кожного розчину було взято?

Задача 5. Сплав міді і цинку масою 36кг містить 45% міді. Яку масу міді необхідно додати до цього сплаву, щоб утворений новий сплав містив 60% міді?

Задача 6. Змішали два розчини: один масою 130г і масовою часткою солі 6%, другий масою 70г із масовою часткою 2%. Знайти масу солі в новому розчині.

Задача 7. Змішали два розчини: один масою 90г і масовою часткою солі 5%, другий масою 125г із масовою часткою 4%. Знайти масу солі в новому розчині.

Задача 8. Є 5кг цукрового сиропу однієї концентрації і 7кг сиропу іншої концентрації. Якщо ці сиропи змішати, то утвориться сироп, концентрація якого 35%. Якщо змішати рівні маси цих сиропів то утвориться розчин, який містить 36% цукру. Яка концентрація кожного з сиропів?

Задача 9. Який об'єм розчину з масовою часткою сульфатної кислоти 50% (густина 1.4г/мл) і розчину з масовою часткою сульфатної кислоти 30% (густина 1.2г/мл) необхідні для приготування розчину масою 200г з масовою часткою кислоти 40%?

Задача 10. При змішуванні 1-го розчину кислоти, концентрація якого 20% і 2-го розчину, концентрація якого 50%, отримали розчин, що містить 30% кислоти. В якому співвідношенні взяли 1 і 2 розчини?