



Самостійна робота

(За кожне завдання — 3 бали)

Задача 1. I варіант. У розсолі для консервування дрібних огірків масою 1 кг міститься 75 г солі. Обчисліть масову частку солі в розчині.

II варіант. У розсолі для консервування великих огірків масою 1,2 кг міститься 120 г солі. Обчисліть масову частку солі в розчині.

	Розв'язання

Задача 2. I варіант. У медицині використовують розчин гідроген пероксиду з масовою часткою H_2O_2 3 % — «Перекис водню». Обчисліть масу гідроген пероксиду і масу води в такому розчині масою 200 г.

II варіант. Звичайний медичний нашатирний спирт є водним розчином амоніаку з масовою часткою NH_3 10 %. Обчисліть масу амоніаку і масу води в такому розчині масою 150 г.

	Розв'язання

Задача 3. I варіант. Для підживлення рослин використовують розчин калійної селітри з масовою часткою KNO_3 0,5 %. Обчисліть масу розчину, яку можна виготовити з калійної селітри масою 125 г.

II варіант. Для підживлення капусти використовують розчин калій хлориду з масовою часткою KCl 3 %. Обчисліть масу розчину, яку можна виготовити з калій хлориду масою 150 г.

	Розв'язання