

ЗАВДАННЯ 2.

Визначити маси мідного купоросу та 2,5%-вого розчину купрум(II) сульфату, які необхідно взяти для приготування 100 г розчину з масовою часткою купрум(II) сульфату 10%.

ЗАВДАННЯ 3

Після взаємодії металу **A** з гарячою концентрованою кислотою та охолодження розчину кристалізується блакитна речовина **B**. При нагріванні речовина **B** знебарвлюється, а при прожарюванні перетворюється на чорний порошок **C**. Загальне зменшення маси при прожарюванні речовини **B** становить 42,5 г. Визначте речовини **A**, **B** і **C**. Напишіть згадані рівняння реакцій. Яка маса речовини **B** виділилася під час кристалізації розчину?

ЗАВДАННЯ 4.

Яку масу літію та води необхідно взяти для приготування розчину масою 240 г з масовою часткою розчинної речовини 10% ?

ЗАВДАННЯ 5.

При нагріванні 5,2 г гідроксиду елемента, що належить до III групи періодичної системи елементів, одержали воду кількістю речовини, достатньою для повного розчинення кальцій оксиду масою 5,6 г.

1. Визначте невідомий елемент.
2. Запишіть його електронну формулу.
3. Укажіть характер його оксиду та гідроксиду.
4. Запишіть два рівняння реакцій, що характеризують хімічні властивості гідроксиду цього елемента.