**ПРАКТИЧНА РОБОТА № 2**

**Генетичні зв’язки між неорганічними речовинами**

Вам видано розчини вихідних речовин — натрій гідрогенкарбонату і алюміній хлориду (варіант 1), натрій тетрагідроксоалюмінату і ферум(ІІІ) хлориду (варіант 2).

Виконайте запропоновані завдання, використовуючи за потреби розчини натрій карбонату, натрій гідроксиду, барій нітрату, амоніаку і сульфатної кислоти.

**ВАРІАНТ І**

*Завдання 1.* Доберіть реактиви і здійсніть хімічні перетворення сполук Карбону згідно зі схемою NaHCO3 → Na2CO3 → ВаСО3→ СО2.

*Завдання 2.* Добудьте алюміній гідроксид із алюміній хлориду (кількома способами).

**ВАРІАНТ II**

*Завдання 1.* Доберіть реактиви і здійсніть хімічні перетворення сполук Алюмінію згідно зі схемою Na[Al(OH)4] → Аl(OН)3 → Al2(SO4)3 → Al(NO3)3.

*Завдання 2.* Добудьте ферум(ІІІ) гідроксид із ферум (III) хлориду (кількома способами).

Перед виконанням кожного завдання продумайте свої дії та складіть план експерименту. Над стрілками в схемі завдання 1 запишіть формули реактивів.

Послідовність дій, спостереження, висновки і хімічні рівняння в молекулярній та йонно-молекулярній формах запишіть у таблицю:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Послідовність дій** | **Спостереження** | **Висновок** |
| Завдання... | | |
| ... | ... | ... |
| **Рівняння реакцій:** | | |