

# ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ СОЛЕЙ

## Взаємодія солей з основами

### 1. Подивіться відеодослід.



Установіть відповідність між реакцією та її ознакою:

Схема реакції

Ознака реакції



Випадіння білого драглистого осаду



Випадіння жовтого осаду



Випадіння блакитного осаду

Випадіння зеленуватого осаду

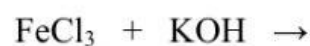
Зверніть увагу:

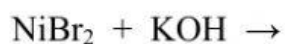
- щоб взаємодія між сіллю та основою відповідала умовам перебігу реакцій обміну, один із продуктів має випадати в осад;
- оскільки нерозчинні речовини не можуть бути одночасно серед реагентів і продуктів, у такі реакції можуть вступати лише розчинні солі з лугами.

Отже:



### 2. Серед наведених схем визначте реакції, які відбуваються:





**3. Дописати рівняння можливих реакцій.**

Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.

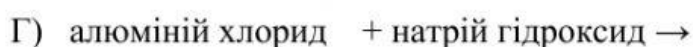
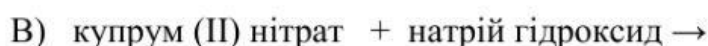
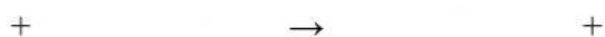
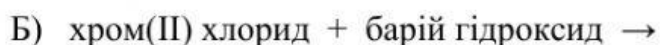
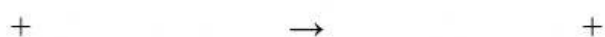
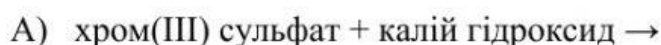
Продукти реакції пишемо в послідовності згідно до схеми:



**4. Скласти формули речовин, які вступають в реакцію та дописати схеми реакцій.**

Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.

Продукти реакції пишемо в послідовності згідно до схеми:



Д) ферум(ІІ) бромід + літій гідроксид →

+ → +