ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ СОЛЕЙ

Взаємодія солей з основами

1. ***Подивіться відеодослід.***

Установіть відповідність між реакцією та її ознакою:

Схема реакції	Ознака реакції
$CuSO_4 + NaOH \rightarrow$	Випадіння білого драглистого осаду
$AlCl_3 + NaOH \rightarrow$	Випадіння жовтого осаду
$FeSO_4 + NaOH \rightarrow$	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:

розчинна сіль(1) + луг → нерозчинний гідроксид↓ + сіль(2)

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

$FeSO_4 + Cu(OH)_2 \rightarrow$

$FeCl_3 + KOH \rightarrow$

LIVEWORKSHEETS

$NaCl + Ba(OH)_2 \rightarrow$

$NiBr_2 + KOH \rightarrow$

3. ***Дописати рівняння <u>можливих</u> реакцій.***
Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.
<u>Продукти реакції пишемо в послідовності згідно до схеми:</u>

розчинна сіль(1) + луг → нерозчинний гідроксид↓ + сіль(2)

А) $CuSO_4 + NaOH \rightarrow \quad +$

Б) $Ca(NO_3)_2 + KOH \rightarrow \quad +$

В) $Fe_2(SO_4)_3 + Cu(OH)_2 \rightarrow \quad +$

Г) $Fe_2(SO_4)_3 + KOH \rightarrow \quad +$

4. ***Скласти формули речовин, які вступають в реакцію та дописати схеми реакцій.***
Обов'язково ставимо коефіцієнти, коефіцієнт 1 не ставимо.
<u>Продукти реакції пишемо в послідовності згідно до схеми:</u>

розчинна сіль(1) + луг → нерозчинний гідроксид↓ + сіль(2)

А) хром(III) сульфат + калій гідроксид →

\+ → +

Б) хром(II) хлорид + барій гідроксид →

\+ → +

В) купрум (II) нітрат + натрій гідроксид →

\+ → +

Г) алюміній хлорид + натрій гідроксид →

\+ 3NaOH → +

LIVEWORKSHEETS

Д) ферум(II) бромід + літій гідроксид →

+ → +

LIVEWORKSHEETS