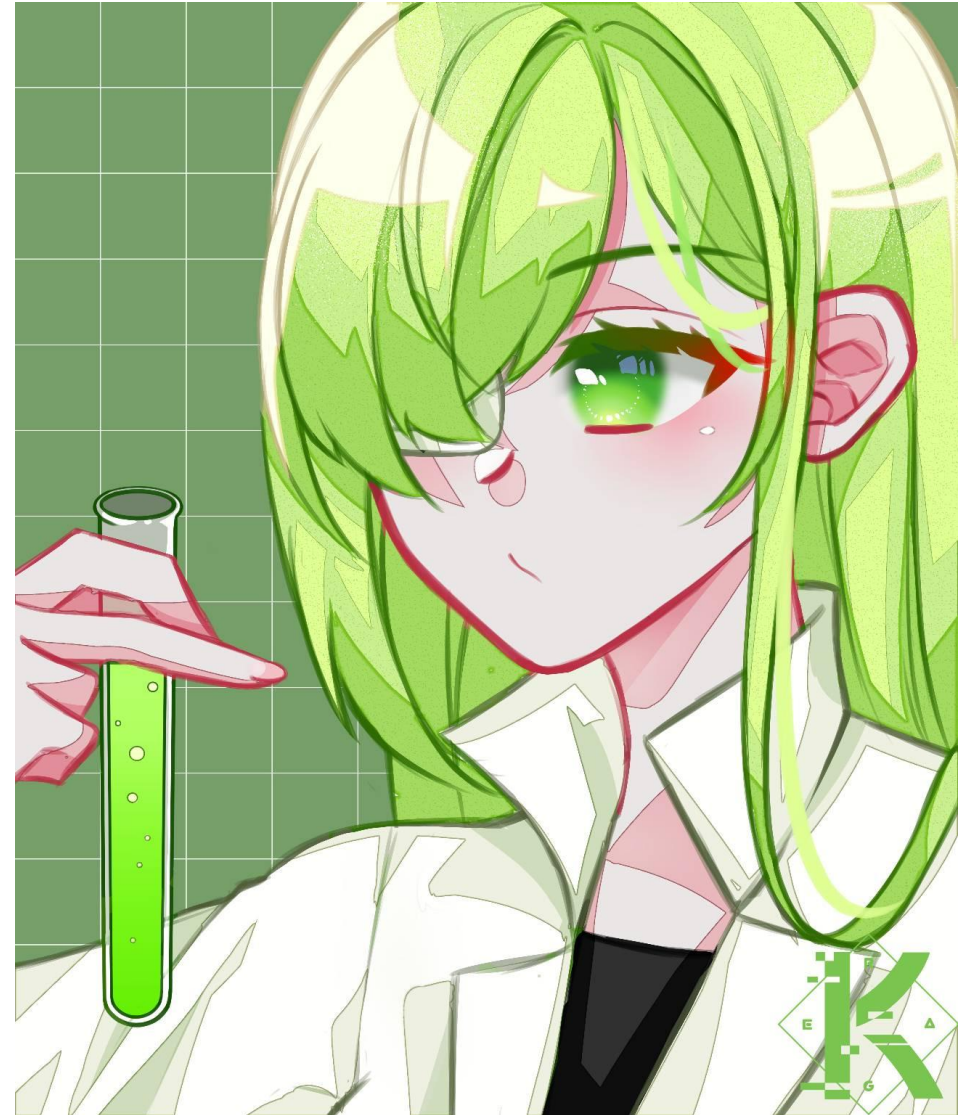


Хімічні властивості солей



- Дайте назви солям за їх молекулярними формулами:

I-ВАРІАНТ

Na_3PO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, CaCO_3 ,
 AgNO_3 , CrCl_3 , Cu_2S

II-ВАРІАНТ

BaSO_4 , $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$, FeCl_2 ,
 SnBr_2 , MgCO_3 , K_2SO_3

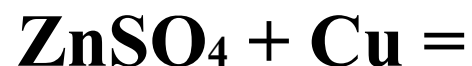
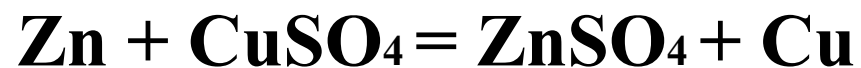
- Складіть молекулярні формули солей за їх назвами:

1. Калій сульфат
2. Хром (III) нітрат
3. Магній хлорид
4. Купрум (II) карбонат
5. Натрій ортофосфат
6. Станум (II) йодид

1. Купрум (II) бромід
2. Кальцій нітрат
3. Ферум (III) ортофосфат
4. Барій карбонат
5. Літій хлорид
6. Станум (II) сульфат

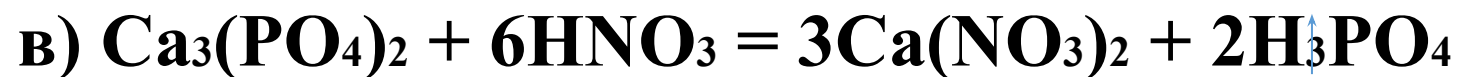
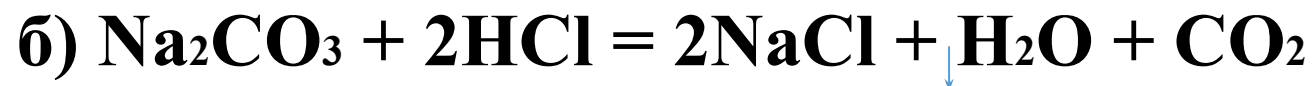
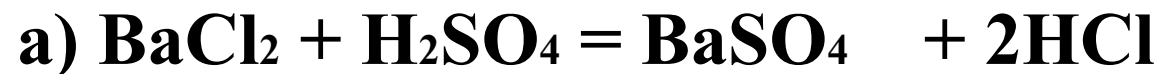
1. Солі реагують з металами:

!!! Якщо метал активніший, ніж той, що є у складі солі



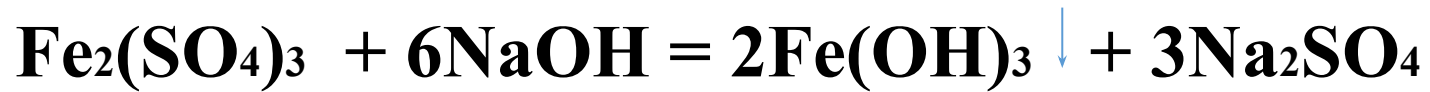
2. Солі реагують з кислотами:

!!! Якщо випадає осад, утворюється нестійка, летка або слабша кислота



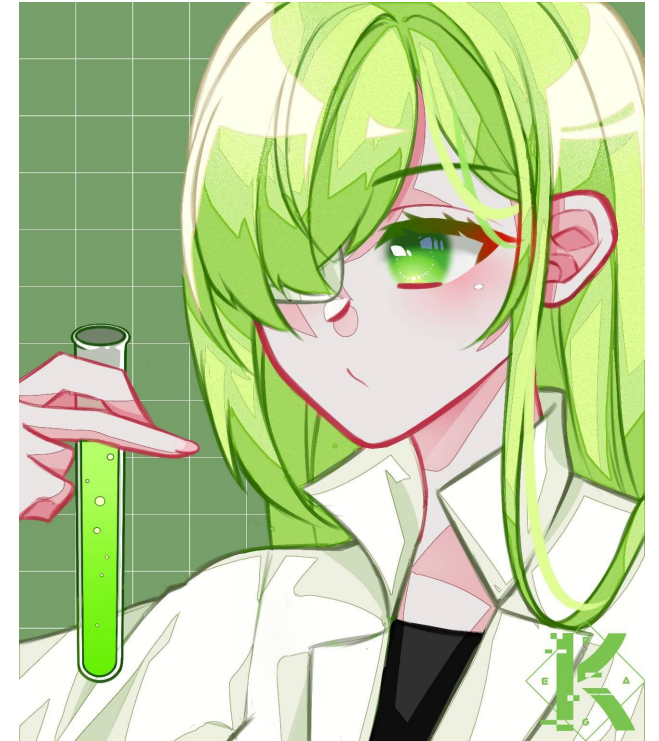
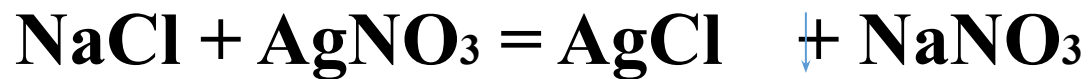
3. Солі реагують з лугами:

!!! Якщо одна з утворених речовин випадає в осад

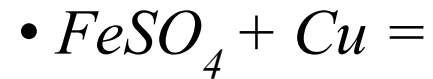


4. Солі реагують між собою:

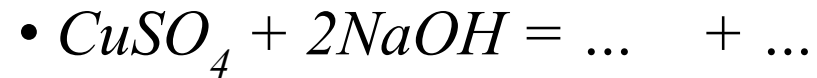
!!! Якщо хоча б одна з новоутворених солей випадає в осад



Завдання №1 «Взаємодія солей з металами»



• *Завдання №2 «Взаємодія солей з лугами»*



Завдання №3 «Реакція обміну між солями»



•Складіть рівняння можливих реакцій:

