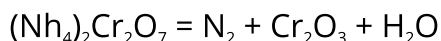
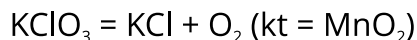


Свойства солей

Соль	+ кислота	= новая соль + новая кислота	Кислота сильная осадок, газ, H ₂ O
	+ основание	= новая соль + новое основание	Реагенты растворимый осадок, газ, H ₂ O
	+ соль	= новая соль + новая соль	
	+ Me	= новая соль + новый Me	Металл активнее металла в соли !!!Cu + FeCl ₃ = FeCl ₂ + CuCl ₂
	Разложение при нагревании	Продукты зависят от соли	

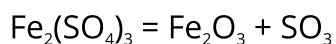
Разложение солей (нагревание)

- ОВР

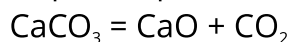


Разложение нитратов

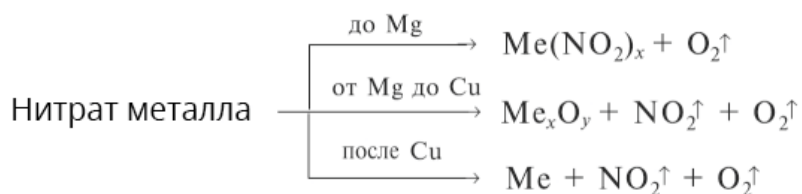
- не ОВР



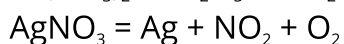
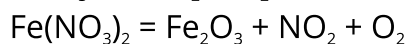
Нерастворимые карбонаты и Li₂CO₃



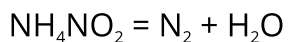
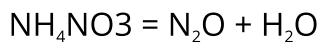
- Разложение нитратов



(нагревание)



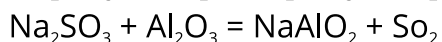
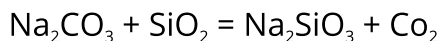
Внимание!!!



Некоторые соли аммония

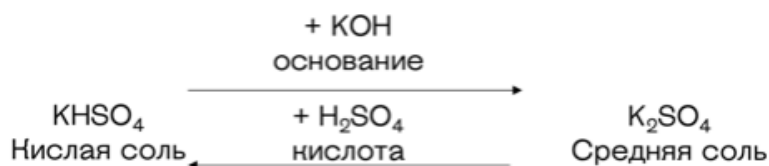
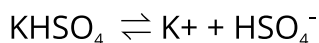


Вытеснение более летучего кислотного остатка (нагревание)

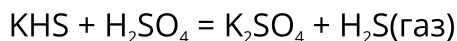


Химические свойства кислых солей

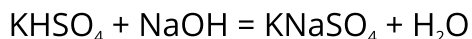
- Диссоциация



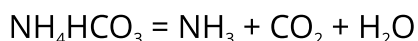
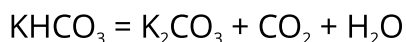
- С сильными кислотами (если кислая соль образована слабой кислотой)



- С щелочами

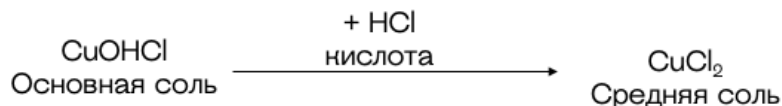
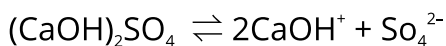


- Разложение (нагревание)



Химические свойства основных солей

- Диссоциация

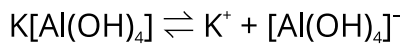


- Разложение (нагревание)



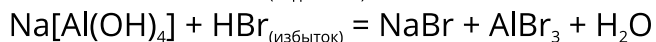
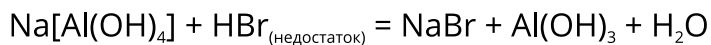
Химические свойства комплексных солей

- Диссоциация

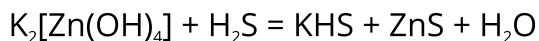
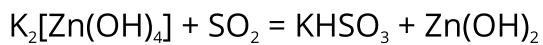
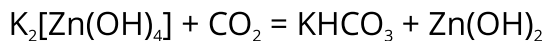


Характерно разрушение

- Под действием кислот:



- Под действием газов:



- Разложение:

