

Опыт 2. Получение некоторых амфотерных гидроксидов и исследование их свойств.

В две пробирки налейте растворы солей объёмом 2 – 3 мл:

в первую – раствор сульфата цинка $ZnSO_4$,

во вторую – раствор сульфата хрома (III) $Cr_2(SO_4)_3$.

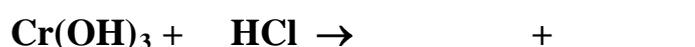
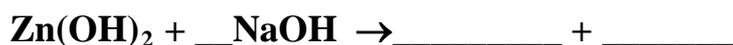
Затем в каждую из них прилейте понемногу раствора гидроксида натрия $NaOH$. Если образующийся осадок сразу растворится, добавьте в пробирку ещё немного раствора соответствующей соли.

Напишите уравнения протекающих реакций образования нерастворимых амфотерных гидроксидов и отметьте цвет осадка:



Содержимое каждой пробирки энергично встряхните и примерно половину его перенесите в другую чистую пробирку. Затем к одной части прибавьте раствор щёлочи $NaOH$ объёмом 4 – 5 мл, а к другой – хлороводородную (соляную) кислоту HCl объёмом 2 – 3 мл.

Напишите уравнения протекающих реакций и отметьте свои наблюдения.



Вывод: _____

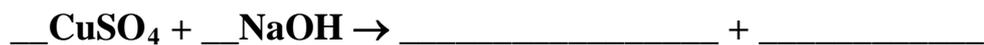
Опыт 3. Получение основной соли.

В две пробирки налейте раствор сульфата меди (II) объёмом 4 – 5 мл в каждую.

В первую пробирку прилейте по стенке 1 – 2 капли (не более) раствора

гидроксида натрия и содержимое пробирки энергично встряхните.

Напишите уравнение происходящей реакции образования основной соли и отметьте цвет осадка.

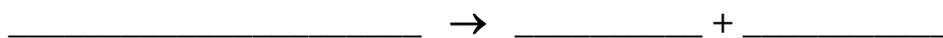


Во вторую пробирку прилейте раствор гидроксида натрия примерно равного объёма, энергично встряхните и запишите уравнение происходящей реакции образования основания. Отметьте цвет осадка.



Пробирки с полученными осадками нагрейте на водяной бане. Напишите уравнения происходящего и отметьте изменения при нагревании.

При нагревании:



Вывод: _____

	Фамилия И.О. студента	Подпись студента	Дата	Подпись преподавателя
Работа выполнена				
Работа защищена				