Практическая работа №4 «Признаки химических реакций»

Цель:

формирование навыка проведения химических реакций, а также закрепление умения вести наблюдения, делать выводы, записывать уравнения реакций с коэффициентами.

Оборудование:

оксид меди (II), спиртовка, пробирки, держатель, железная ложечка, соляная кислота, спички, хлорид меди (III), роданид калия, пипетка.

Название опыта	Наблюдения	Уравнение реакции
Взаимодействие оксида меди (II) и серной кислоты	При прокаливании проволока чернеет. При взаимодействии с кислотой раствор стал голубым	$2Cu + O_2 = 2CuO$ $CuO + H_2SO_4 = CuSO_4 + H_2O$
Взаимодействие хлорида меди (III) с роданидом калия	Раствор стал ярко-красным	$FeCl_3 + 3KCNS = Fe(CNS)_3 + 3KCl$
Взаимодействие сульфата натрия с хлоридом бария	Выделился белый кристаллический осадок	$Na_2SO_4 + BaCl_2 = 2NaCl + BaSO_4$

Вывод:

закрепили умения вести наблюдения, делать выводы и записывать уравнения реакций с коэффициентами.