

## Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».

**1 задание:** Вам даны растворы солей в пронумерованных пробирках №1-10.

№	Формула	Название
1	$\text{CuCl}_2$	Хлорид меди (II)
2	$\text{CuSO}_4$	Сульфат меди (II)
3	$\text{CoSO}_4$	Сульфат кобальта(II)
4	$\text{NiSO}_4$	Сульфат никеля (II)
5	$\text{KCl}$	Хлорид калия
6	$\text{K}_2\text{SO}_4$	Сульфат калия
7	$\text{KMnO}_4$	Перманганат калия
8	$\text{K}_2\text{CrO}_4$	Хромат калия
9	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Дихромат калия
10	$\text{FeCl}_3$	Хлорид железа (III)

Рассмотрите внимательно окраску растворов. Заполните таблицу (смотри ниже, она выдана отдельно): напишите уравнения диссоциации веществ и определите окраску ионов. Какие ионы имеют окраску?

Уравнение диссоциации соли	Катион (окраска)	Анион (окраска)
$\text{CuCl}_2 \leftrightarrow$		
$\text{CuSO}_4 \leftrightarrow$		
$\text{CoSO}_4 \leftrightarrow$		
$\text{NiSO}_4 \leftrightarrow$		
$\text{KCl} \leftrightarrow$		
$\text{K}_2\text{SO}_4 \leftrightarrow$		
$\text{KMnO}_4 \leftrightarrow$		
$\text{K}_2\text{CrO}_4 \leftrightarrow$		
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \leftrightarrow$		
$\text{FeCl}_3 \leftrightarrow$		

**2 задание:** Отберите пробирки с неокрашенными растворами (ионами) и поставьте их в маленький штатив. Это пробирки №5 и 6. Заклейте номера клейкой бумагой. Теперь вы не знаете номера пробирок. С помощью каких реактивов вы можете различить растворы?

1) Проведите реакции. (примечание: реакции на определение растворов проводите в выданных пробирках)

2) Напишите полные и сокращённые ионные уравнения.