

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

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

№	Формула	Название
1	CuCl <sub>2</sub>	Хлорид меди (II)
2	CuSO <sub>4</sub>	Сульфат меди (II)
3	CoSO <sub>4</sub>	Сульфат кобальта(II)
4	NiSO <sub>4</sub>	Сульфат никеля (II)
5	KCl	Хлорид калия
6	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Сульфат калия
7	KMnO <sub>4</sub>	Перманганат калия
8	K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Хромат калия
9	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Дихромат калия
10	FeCl <sub>3</sub>	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)
CuCl <sub>2</sub> ↔		
CuSO <sub>4</sub> ↔		
CoSO <sub>4</sub> ↔		
NiSO <sub>4</sub> ↔		
KCl ↔		
K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ↔		
KMnO <sub>4</sub> ↔		
K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> ↔		
K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ↔		
FeCl <sub>3</sub> ↔		

**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 реагентов вы можете различить растворы?

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

2) Напишите полные и сокращённые ионные уравнения.