

10 класс.

Вам выданы раствор: трилона Б, сульфата магния ($C_n = 0,0500$ н) и навеска семиводного кристаллогидрата сульфата некоторого металла в мерной колбе.

Задание:

1. Предложите методики установления молярной концентрации эквивалента раствора трилона Б и определения металла.
2. Определите молярную концентрацию эквивалента раствора трилона Б.
3. Определите, сульфат какого металла находится в выданной вам пробе.
4. Напишите необходимые уравнения реакций.
5. Объясните принцип применения индикатора при определении.
6. Объясните необходимость использования буферного раствора.
7. Приведите формулы для расчетов и сами расчеты.

Реактивы:

1. Трилон Б (двузамещенная натриевая соль этилендиаминтетрауксусной кислоты).
2. Раствор сульфата магния ($C_n = 0,0500$ н)
3. Металлиндикатор.
4. Буферный раствор.

Посуда:

1. Бюретка
2. Химический стакан или колба для титрования
3. Химический стаканчик для промывания пипетки
4. Пипетка Мора
5. Мерная колба