20.05.2013

**ПРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА № 8**

**СВОЙСТВА КИСЛОТ, ОСНОВАНИЙ И СОЛЕЙ**

**Цель:** исследовать свойства кислот, оснований, оксидов и солей

**Оборудование и вещества:** гидроксид натрия, , соляная кислота, серная кислота, хлорид железа ( III ), хлорид меди ( II ), цинк, оксид меди ( II ),фенолфталеин, карбонат натрия, железо(гвоздь)

**ЗАДАНИЕ 1.**

Осуществите реакции, характеризующие свойства растворов:

А) соляной кислоты (1 вариант);

Б) серной кислоты (2 вариант).

Запишите уравнения проделанных вами реакций в молекулярной и ионной формах. Реакцию с металлом рассмотрите как окислительно – восстановительную.

**ЗАДАНИЕ 2.**

Проделайте реакции, характеризующие свойства раствора гидроксида натрия (1 вариант)

Получите гидроксид железа ( III ) реакцией обмена и осуществите реакции, характеризующие его химические свойства (2 вариант).

Запишите уравнения проделанных вами реакций в молекулярной и ионной формах.

**ЗАДАНИЕ 3.**

Проделайте реакции, характеризующие свойства:

А) хлорида железа ( III ) (1 вариант);

Б) хлорида меди ( II ) (2 вариант).

Запишите уравнения реакций в молекулярной и ионной формах. Реакции с участием металла рассмотрите как окислительно – восстановительные.