**1. Назовите и укажите тип следующих солей:**

9) Mg(HS)2, FeOHTeO3, Ca(HCr2O7)2

**2. Напишите молекулярные формулы следующих кислот, определите степень окисления кислотообразующего элемента:**

9) метакремниевая, серная, оловянистая;

**3. На основании электронных уравнений расставьте коэффициенты в уравнениях реакций, укажите процессы окисления, восстановления; восстановитель, окислитель, продукт окисления, продукт восстановления:**

9) Hg + NaNO3 + H2SO4 → HgSO4 + Na2SO4 + NO + H2O

4**. Для каждого варианта нижеперечисленных систем выполните следующие задания:**

**а) Запишите выражения скоростей прямой и обратной реакции, константы химического равновесия.**

**б) Объясните, каким образом можно сместить химическое равновесие в данной системе в целях достижения большего выхода продуктов реакции, меняя давление, температуру, концентрации исходных веществ и продуктов реакции.**

Варианты систем:

9) CuO (к)+H2 (г) ⇔ Cu (к)+H2O (г)

**5. Рассчитайте массу растворенного вещества в задачах:**

9) 250 мл 0,5 н. раствора FeSO4 (fэкв = )

**6. Напишите уравнения реакций в молекулярной и ионно-молекулярной форме**

9) Сульфат хрома (III) + гидроксид натрия

Сульфид бария + хлороводородная кислота

Гидроксид аммония + серная кислота

Карбонат натрия + хлорид бария