1. Написать молекулярные и ионные формы уравнений гидролиза, протекающего в растворах солей: ZnSO4 и KBr. Как можно усилить или ослабить их гидролиз?
2. Уравняйте реакции, укажите окислитель и восстановитель:

Cl2 + NaOH → NaClO3 + NaCl + H2O

Na2S2O3 + I2 → Na2S4O6 + NaI

1. 3 Закончить уравнения реакций:

Au + HNO3 (разб.) →

Fe + H2SO4 (конц.) →

1. 4Железо покрыто никелем. Какой из металлов будет корродировать в случае нарушения покрытия во влажном воздухе, содержащем СO2, SO2, H2S? Составьте схему процессов на электродах.
2. Перечислите и охарактеризуйте методы защиты металлов от коррозии.
3. Зачем в известь добавляют песок? Каковы процессы, обуславливающие твердение известкового раствора? Напишите уравнения протекающих при этом реакций.
4. Получение портландского цемента. Исходное сырье. Химические процессы, протекающие при обжиге.

При гидратации клинкера портландского цемента массой 100 кг образовался гидроксид кальция массой 15 кг. Сколько процентов элита входит в состав клинкера?

1. Приведите схему строения молекулы ацетилена. Какие связи имеются в молекуле и каков характер их симметрии?
2. Составьте схему получения политетрафторэтилена и определите среднюю молекулярную массу полимера, если коэффициент полимеризации равен 1200.