1. Сколько л аммиака необходимо для приготовления 1л раствора с pH=10 при температуре 37°С, если α=1,3 %.
2. Гидролиз каких солей идет только по катиону: , ?, (COO)₂Mg, Mg(, NaHS? Напишите уравнения реакций в ионном и молекулярном виде.
3. Каким будет раствор фосфата свинца, если = моль/л, = моль/л? ПР=?
4. Рассчитайте растворимость карбоната бария в моль/л и г/л, если ПР=8,1.
5. Рассчитайте осмотическое давление 0,05М раствора при 27, если =0,8.
6. Закончите уравнения методом ионно-электронного баланса. Укажите окислитель, восстановитель, тип реакции. Рассчитайте эквивалент окислителя и восстановителя

++ → + MnS +….

1. *Какая реакция произойдет, если привести в контакт следующие две равновесные окислительно-восстановительные системы. Напишите уравнения реакций. Укажите окислитель и восстановитель.*

*+ 4 + 3e ↔ + 2O =1,69 В*

*+ + e ↔NO + O =0,99 В*