1. вычислить рН 4,6 г/л муравьиной кислоты

2. вычислить ионную силу в растворе 0,01 М NaCl + 0,01 M Na3PO4

3. вычислите рН раствора, полученного при смешении 30 мл 0,1 М Na2CO3 и 15 мл 0,1 М NaHCO3

4. вычислите растворимость Hg2Cl2

5. расчитайте гравиметрический фактор - определяемый компонент Ba, гравиметрическая форма BaCrO4

6. записать уравнение нернста для редокспар (Cr2O7)2- , H+/Cr3+