1. Раствор нитрата натрия пропустили через колонку с катионитом в H+-форме. На титрование элюата затратили 7,50см3 0,1500 моль/дм3  раствора гидрокисда калия. Найти массу нитрат-ионов в растворе.
2. Вычислить удельный коэффициент поглощения комплексного иона меди(II), если оптическая плотность раствора, содержащего 0,0020г меди(II) в 250,00см3 раствора при толщине кюветы 2 см, равна 0,150.
3. При кулонометрическом титровании 20,00 см3 дихромата калия электрогенерируемым Fe2+ на восстановление дихромат-ионов понадобилось 25 минут при силе тока 200мА. Определить молярную концентрацию эквивалента раствора дихромата калия.