**183**.навеску известняка равную 1,0320 г.,поместили в мерную колбу на 250 мл,прибавили к ней 0,212н. раствор HCL до растворения и долили до метки этим раствором.На титрование 25мл. полученного раствора израсходовано 10.20 мл раствора NaOHс Т =0,003825г\мл.Определите процентное содержание СaCO3 в известняке.

**213.**йодометрическое определение МпО2 в пиролюзите(уравнение реакции,условия)

**243.**какими требованиям должны отвечать реакции,лежащие в основе методов осаждения?Аргентометрия раданометрия(уравнения основных реакций,титрованные растворы методов,индикаторы,вещества,определяемые этими методами)

**258.**опишите комплексонометрическое определение кальция.как влияет рН раствора на равновесие реакции Са 2- -ионов с комлексоном III?

**273.** из 0,5376г химически чистого nacl приготовлен раствор в мерной колбе емкостью 200мл.на титрование 20мл этого раствора расходуется 19,8 см3 раствора agno3.вычислите нормальность и титр раствора нитрата серебра по хлору. 12.02.13

**228.**на титрование иода,выделившегося при обработке белильной извести иодидом калия,израсходовано 29 мл 0.095 н. раствора тиосульфата.сколько граммов активного хлора содержится в навеске?

**198.**а)как зависит величина окислительно-восстановительного потенциала от соотношения концентраций окисленной и восстановленной формы?как изменится величина потенциала системы fe3- -e=fe2- при добавлении фторида натрия??для чего при хроматометрическом определении fe2- с индикатором дифениламином прибавляют в анализируемый раствор фосфорную кислоту? 12.02.13

**198б**)на титрование 20 мл 0,045 н раствора оксалата аммония израсходовано 22 мл раствора перманганата калия.рассчитайте титр и нормальность раствора перманганата калия.

**168**.какие установочные вещества для кислот вы знаете и какие требования к ним предьявляются?охарактеризуйте достоинства и недостатки тетрабората натрия как установочного вещества.напишите уравнение реакции с нсl.обоснуете выбор индикатора.

**153** 1. Рассчитайте и постройте кривую титрования слабой кислоты раствором NaOH. Расчет [H+] и pH выполните для точек 0;10; 50; 90; 99,9; 100; 100,1%. Укажите пределы скачка титрования и pH среды в точке эквивалентности, обоснуйте выбор индикатора. К кислоты =2 \*10-6 , СН кислоты = 0,1 н.