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 =2\*10-5, СН=0,1.
2. Раствор, в котором может находиться одно из веществ: NaOH, Na2CO3, NaHCO3 или одна из смесей: NaOH+Na2CO3; Na2CO3+NaHCO3, титруется раствором HСl с индикаторами: фенолфталеином и метиловым оранжевым, применяемыми последовательно. Объем израсходованной кислоты в мл V HCl /ф.фт. =12; V HCl /м.ор . =12;Ответьте на вопросы: какое вещество или какая смесь титруется веществом или с каждым компонентом титруемой смеси?