17. Количественное определение кислоты салициловой по фармакопейной статье проводят следующим образом: Около 0,25 г препарата (точная масса) растворяют в 15 мл нейтрализованного по фенолфталеину этанола и титруют с тем же индикатором 0,1 моль/л раствором едкого натра до розового окрашивания. 1 мл 0,1 моль/л раствора едкого натра соответствует 0,01381 г кислоты салициловой, которой в препарате должно быть не менее 99,5%. Дайте обоснование метода, приведите уравнение реакции, фактор эквивалентности, молярную массу эквивалента, титр и расчетную формулу определения массовой доли вещества (в %) в препарате.