

*Лист №2-2*

1. Напишите уравнение реакции, протекающей в ходе титрования

2. Рассчитайте концентрацию (моль/л) иода в *исходном* (этанольном) растворе. Результат представьте *с четырьмя значащими цифрами*.

Расчет

**Концентрацию иода запишите, она понадобится вам для дальнейших расчетов.**

3. Какой побочный процесс может протекать в анализируемом растворе, если операцию добавления раствора KI опустить?

4. Оцените (с точностью до 1 единицы) величину pH в титруемом растворе

Расчет

pH  $\cong$