

Определение концентрации иода в этанольном растворе

Методика.

- Получить анализируемый раствор.
- В мерную колбу объемом 100.0 мл внести:
 - 10.00 мл анализируемого раствора
 - 25 мл 5% раствора KI
- Раствор в колбе довести водой до метки и перемешать.
- Бюретку заполнить раствором $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ и закрыть трубкой с натронной известью.
- В коническую колбу объемом 100 мл внести:
 - 10.00 разбавленного раствора I_2
 - 5 мл 1 М раствора H_2SO_4
- Оттитровать раствором $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ из бюретки до бледно-желтой окраски
- Прибавить 1-1.5 мл раствора крахмала.
- Продолжить титрование до исчезновения синей окраски.
- Измерить и записать значение объема титранта *с точностью до 0.01 мл.*

Выполнить титрование еще два раза.

Результаты титрования.

Объем раствора $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (мл):

$V_1 =$ _____

$V_2 =$ _____

$V_3 =$ _____

среднее $V =$ _____

Среднее значение V запишите, оно понадобится вам для дальнейших расчетов.