

**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  $\text{I}_2$
  - 5 мл 1 М раствора  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 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.