

Стандартизация раствора $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ по $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

Методика.

- Бюретку заполнить раствором $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ и закрыть трубкой с натронной известью;
- В коническую колбу объемом 250 мл внести:
 - 10.00 мл стандартного раствора $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$;
 - 10 мл 5% раствора KI;
 - 10 мл 1М H_2SO_4 ;
- Поставить на 5 мин в стол;
- Прибавить 100 мл дистиллированной воды;
- 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.