

Номер выданного раствора:

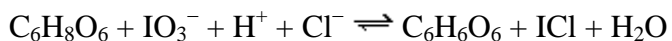
--

Номер титрования	V <sub>начальный</sub> мл	V <sub>конечный</sub> мл	V мл
Результат титрования: объем титранта, мл			

Концентрация C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>6</sub> мг/мл	
---	--

**Вопросы**

1. Если титрование аскорбиновой кислоты проводить в среде 5 М HCl, то реакция протекает следующим образом:



Запишите уравнение этой реакции с расставленными стехиометрическими коэффициентами:

--

2. Если V<sub>1</sub> и V<sub>2</sub> – объемы раствора KIO<sub>3</sub> (титранта), необходимые для титрования 25.00 мл выданного вам раствора аскорбиновой кислоты в среде 1 М и 5 М HCl соответственно, то объемы титранта в этих случаях соотносятся как (обведите кружком правильный ответ):

a)  $V_2 = \frac{3}{2} V_1$

b)  $V_2 = \frac{2}{3} V_1$

c)  $V_2 = V_1$

d) ни один из приведенных выше.