

Номер варианта \_\_\_\_\_

Шифр участника \_\_\_\_\_

10 класс

1. Запишите уравнение реакции щелочного гидролиза этилацетата

--

2. Результаты определения концентрации приготовленного раствора щелочи

№ титрования	V(раствора HNO <sub>3</sub> ), см <sup>3</sup>	c(раствора HNO <sub>3</sub> ), моль/дм <sup>3</sup>	V(раствора NaOH), затраченный на титрование, см <sup>3</sup>
1.			
2.			
3.			

Поле для расчетов

--

Молярная концентрация раствора NaOH \_\_\_\_\_ моль/дм<sup>3</sup>.

3. Начальная молярная концентрация этилацетата [CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>]<sub>0</sub> \_\_\_\_\_ моль/дм<sup>3</sup>.

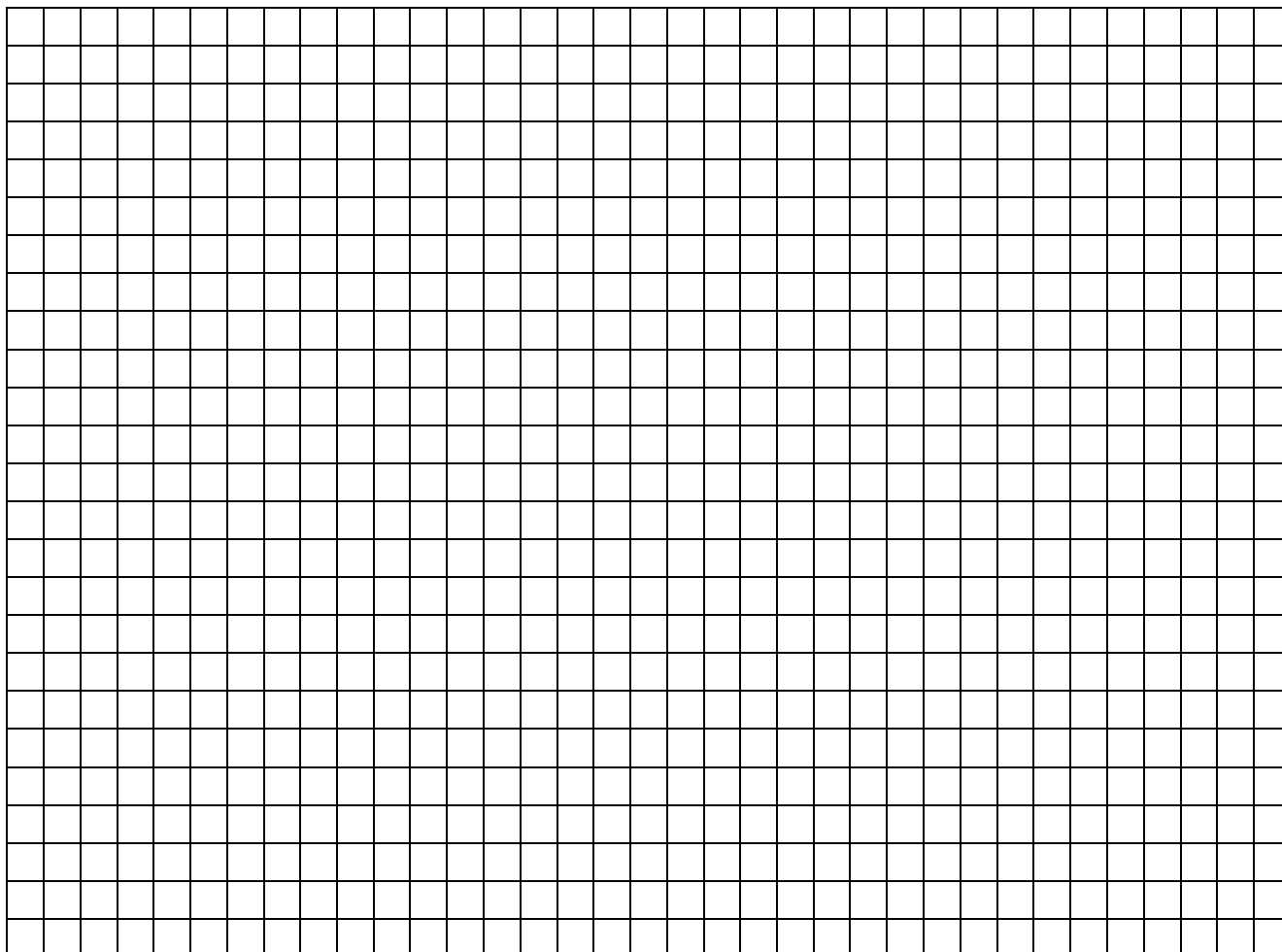
4. Начальная молярная концентрация гидроксид-ионов [OH<sup>-</sup>]<sub>0</sub> \_\_\_\_\_ моль/дм<sup>3</sup>.

5. Определение константы скорости реакции по результатам обратного титрования

t, мин	V(раствора NaOH), затраченный на титрование, см <sup>3</sup>	[CH <sub>3</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ], моль/дм <sup>3</sup>	[OH <sup>-</sup> ], моль/дм <sup>3</sup>	k
5				
15				
25				
35				
50				
70				
90				

Среднее значение k с указанием размерности \_\_\_\_\_

6. Постройте по полученным Вами экспериментальным данным график зависимости величины  $\ln([\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5]/[\text{OH}^-])$  от времени  $t$ .



Поле для расчетов

Значение  $k$ , определенное графически, с указанием размерности \_\_\_\_\_.