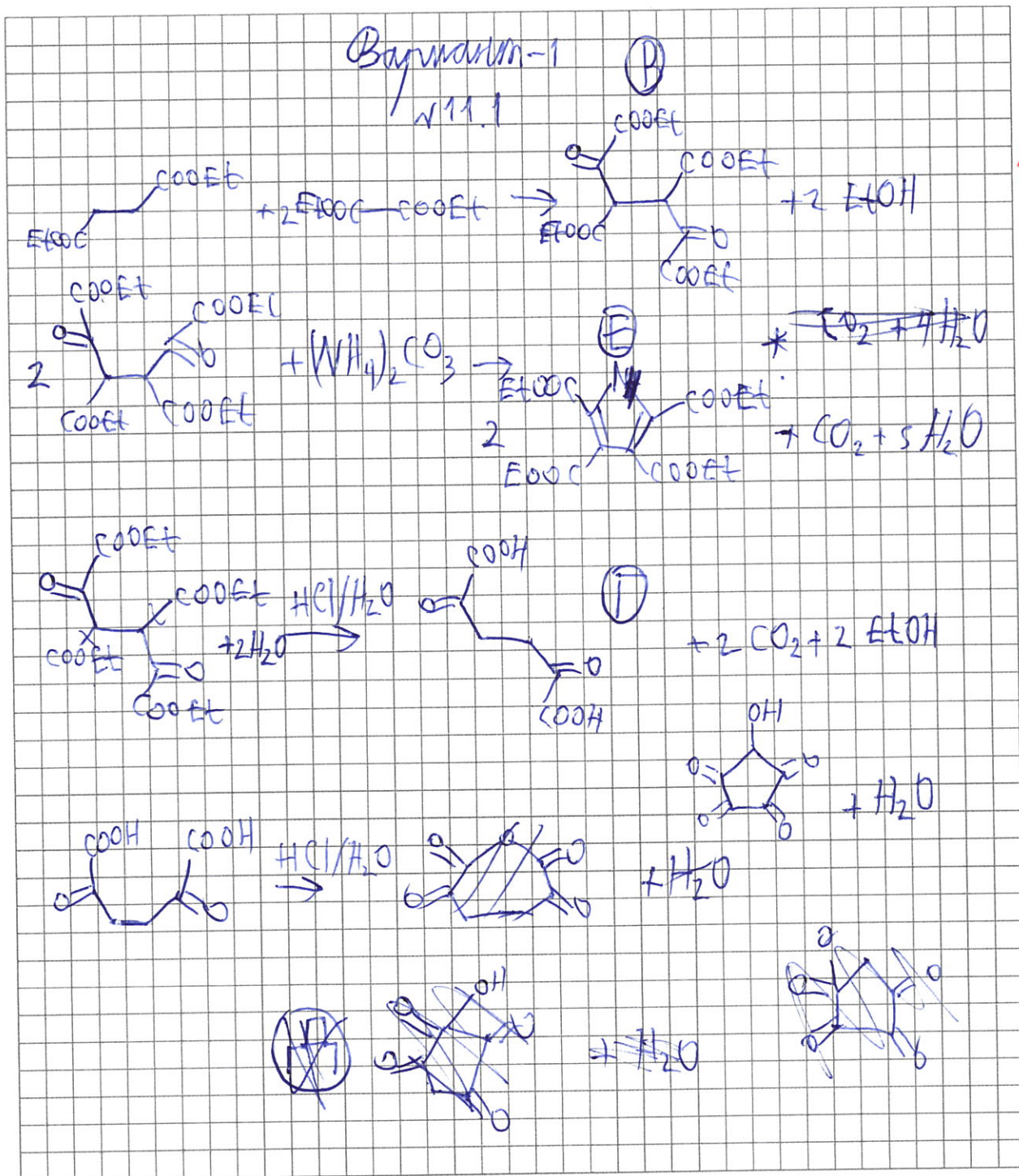
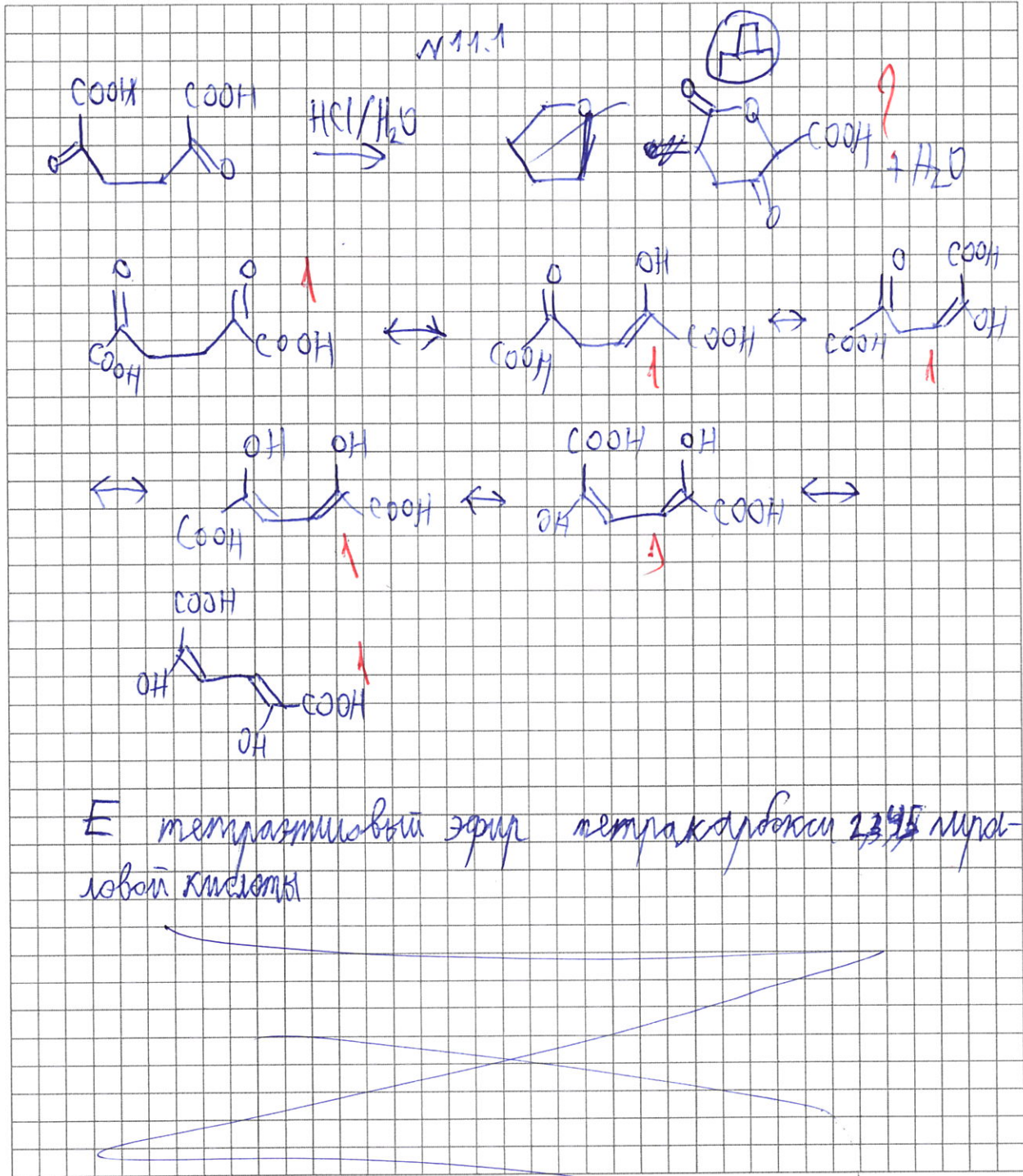


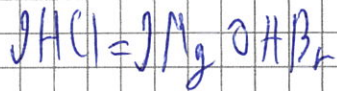
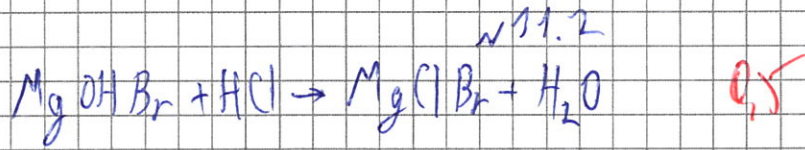
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



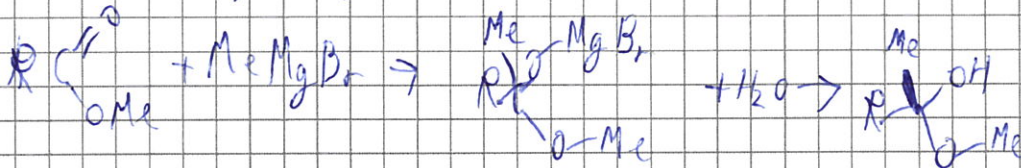
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



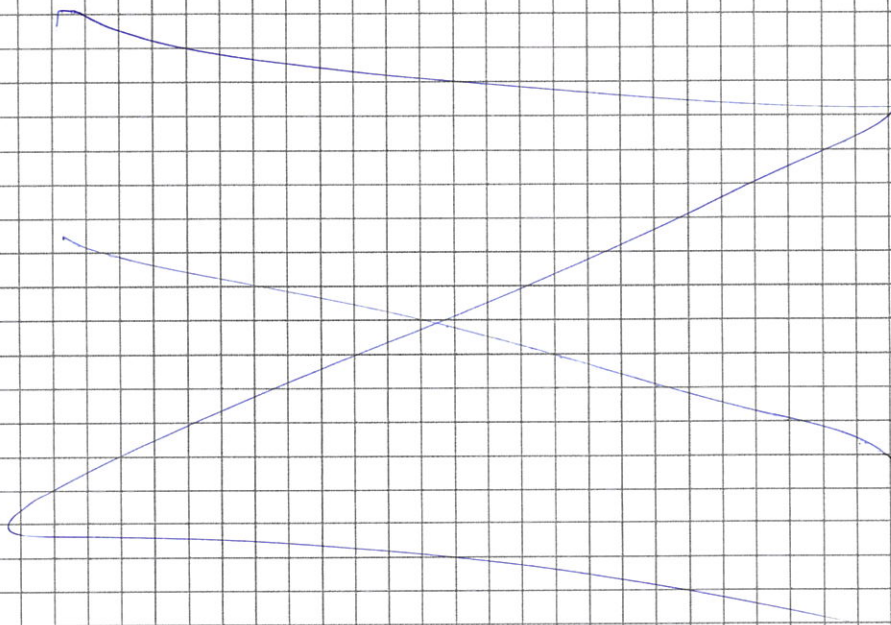
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



$$\text{HCl} = 32.5 \cdot 0.2 = 6.5 \text{ ммоль}$$
 0,5



$$\text{A} + \text{B} = 6.5 \text{ ммоль}$$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№ 11.3

$$\frac{V_2}{V_1} = \gamma \frac{\Delta t}{t_0}$$
$$\frac{V_2}{0,005} = \gamma^{22}$$
$$V_2 = 0,005 \cdot 10$$
$$V_2 = 0,05$$

~~202,6~~ 40

$$pV = nRT$$

~~202,6~~ 40

$$pV = nRT$$
$$\frac{p_1}{p_2} = \frac{n_1}{n_2}$$
$$\frac{1}{2} = \frac{1}{2}$$
$$\frac{0,4}{0,05} = 8$$

Ответ: 8 минут



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$$\text{Zn}(\text{NH}_3)_2^+ \text{Cl}_2 \rightarrow \text{ZnCl}_2 + 2\text{NH}_3$$
 0,3 моль  $\text{Zn}^{2+}$

$$1) \text{Zn}(\text{NH}_3)_2 \text{Cl}_2 = \frac{25,5}{170,4} = 0,15 \text{ моль}$$

$$\text{NH}_4^+ \text{OH}^- \leftrightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \quad \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$$

$$K = \frac{[\text{NH}_3] \cdot [\text{H}_2\text{O}]}{[\text{NH}_4^+] \cdot [\text{OH}^-]}$$

$$K_w = [\text{H}^+] \cdot [\text{OH}^-] = 10^{-14}$$

$$0,3 - 0,12 = 0,18$$

$$\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4^+ \text{Cl}^- \quad \text{и} \quad \text{NH}_3$$

$$\text{NH}_4\text{Cl} \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$$

$$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$$

$$K_b = \frac{[\text{NH}_4^+] [\text{OH}^-]}{[\text{NH}_3] [\text{H}_2\text{O}]}$$

$$\text{pH}_{\text{буфер}} = 14 - \lg \left( \frac{0,12}{0,18} \right) = 9,54$$

2)  $sp^3$ , тетраэдр

