

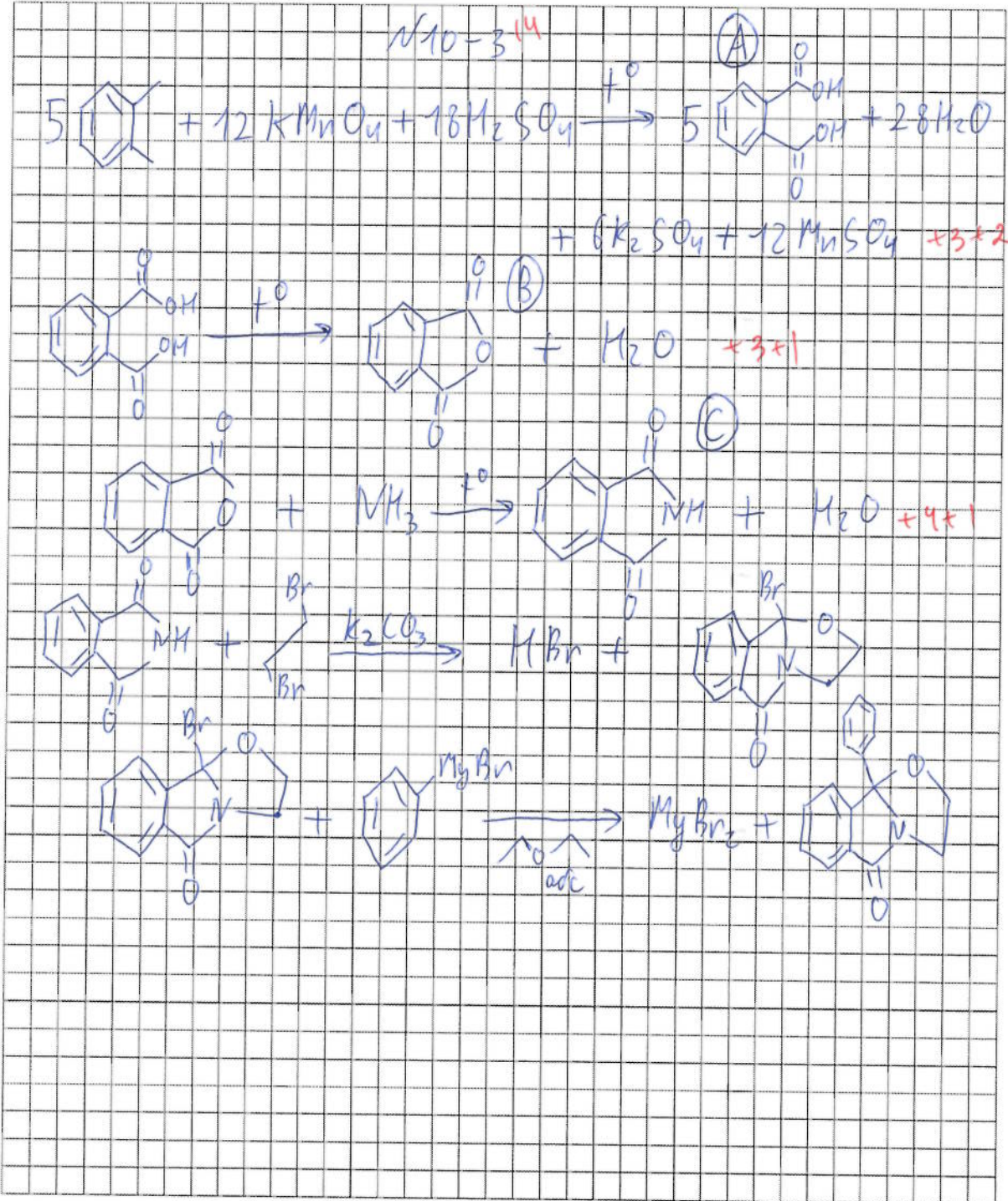
Место для скрепки

Вариант №1



10-2-999709

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



черновик     чистовик  
 (поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 01 из 5 стр.  
 (нумеруются только чистовики)

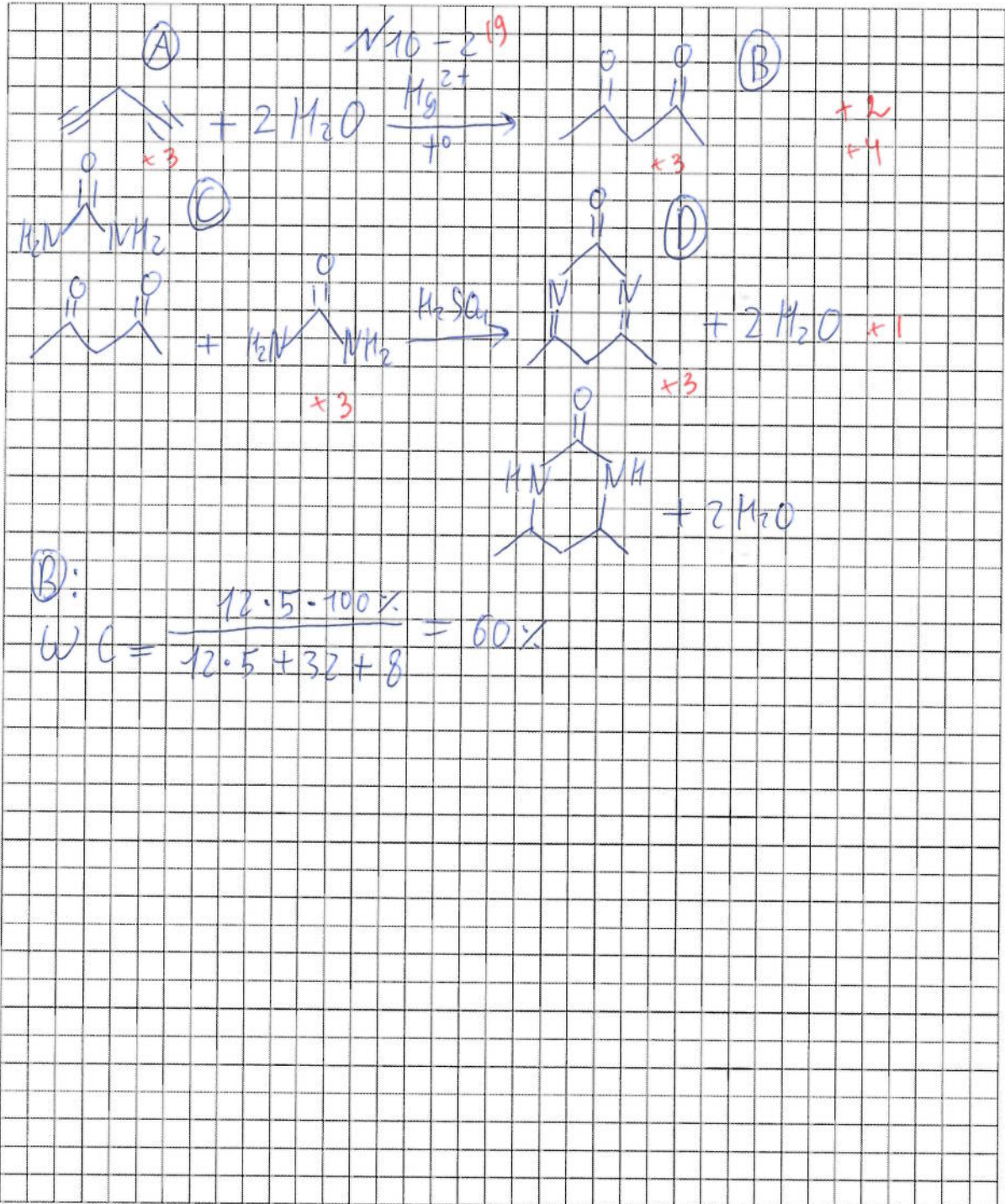
1	2	3	4	5	Σ
6	19	14	0	17	56

Место  
для  
скрепки



10-2-999709

### ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 02 из 35 стр.

(нумеруются только чистовики)

Место для скрепки



10-2-999709

### ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№ 10-16

① CCC(=O)O + CCCO >>[H2SO4][10] CCC(=O)OCC + O + 2

② [Этилпропионат] + 2

③ ускорит симметричные воды + 2

③ CCC(=O)O + CCCO >>[H2SO4][10] CCC(=O)OCC + O

$$v_{\text{B}} = \frac{50 \cdot 0,8 \cdot 0,96}{2 \cdot 12 + 16 + 6} = 0,835 \text{ моль}$$

$$v_{\text{A}} = \frac{37}{3 \cdot 12 + 32 + 6} = 0,5 \text{ моль}$$

$$v_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{10,5 \cdot 7}{18} = 0,58 \text{ моль}$$

$$v_{\text{A}} = v_{\text{B}} = v_{\text{C}} = v_{\text{H}_2\text{O}}$$

$$M_{\text{C}} = 32 + 12 \cdot 5 + 10 = 102 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

$$\eta = \frac{0,58 \cdot 102 \cdot 100\%}{0,835 \cdot 102} = 69,5\%$$

⑤ выход реакции: 69,5%

черновик     чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 03 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

$\sqrt{10,5}$

① М Б =  $1,034 \cdot 29 \approx 30 \frac{г}{моль}$   $\Rightarrow$  Б - NO

Б - газ

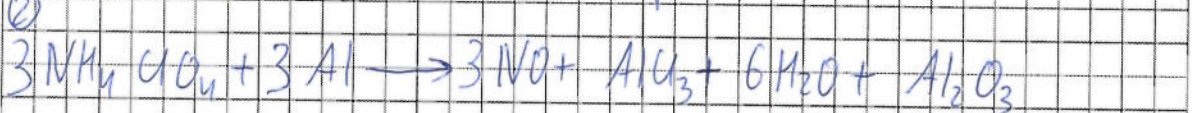
А - жидкое  $\Rightarrow$  А - H<sub>2</sub>O

В - твердое  $\Rightarrow$  В - Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

В - оксид  $\Rightarrow$  В - Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Г - соль  $\Rightarrow$  Г - AlCl<sub>3</sub>

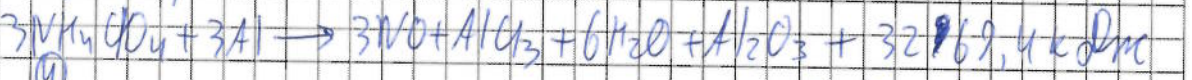
Д - металл  $\Rightarrow$  Д - AlCl<sub>3</sub>



③

$$-295,3 \cdot 3 - 0 \cdot 3 - [-285,8 \cdot 6 + 90,2 \cdot 3 - 1675,7 \cdot 1 - 1035,4 \cdot 1]$$

$$= 3269,4 \text{ кДж}$$



М MnClO<sub>4</sub> =  $117,5 \frac{г}{моль}$   $\Rightarrow$  MnClO<sub>4</sub> =  $\frac{3269}{117,5} = 2,8 \text{ моль}$

$\frac{3}{2,8} = \frac{3269,4}{x} \Leftrightarrow x = 3051,4 \text{ кДж}$

⑤ если MnClO<sub>4</sub> будет 3292г то выделится 3051,4 кДж

4д.  
1д.

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

№10-4

Хлориды металлов растворяются в воде  
 скорее всего при взаимодействии с водой  
 и аммиаком образуют комплекс металлов  
 А после прокаливания комплексов нагрет всего  
 образуется оксиды

$$V Cl_2 = \frac{134,4}{27,1} = 6 \text{ моль}$$

$$Me_1 + Cl_2 \rightarrow Me_1 Cl_n$$

$$Me_2 + Cl_2 \rightarrow Me_2 Cl_n$$

6 моль

$$Me_1 Cl_n + H_2O + NH_3 \rightarrow NH_3 [Me_1 Cl_n]$$

$$Me_2 Cl_n + H_2O + NH_3 \rightarrow$$

$$NH_3 [Me_2 Cl_n] \xrightarrow[+O_2]{+O} Me_n O_n + NH_3 + HCl$$

41

черновик

чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)