



10-17-1343

~~1|2|3|4|5|Σ
16|8|-5|2|31~~

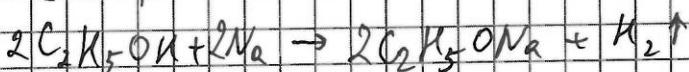
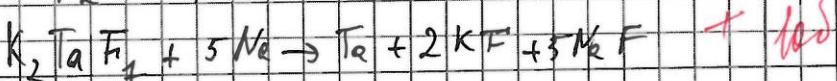
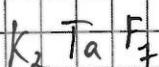
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 1

$$\frac{46,17}{181} : \frac{19,9}{39} : \frac{33,93}{19}$$

$$0,255 : 0,51 : 1,486 \quad | : 0,255$$

1 2 7 +



$$n(K_2) = \frac{44,2}{39,2} = 2 \text{ моль}$$

$$2n(K_2) = n(Na) = 4 \text{ моль}$$

$$m_{\text{ост}}(Na) = 4 \text{ моль} \cdot 23,2 \text{ г/моль} = 92 \text{ г.}$$

$$m_{\text{недостаток}}(Na) = 391 - 92 = 299 \text{ г моль}$$

$$n_{\text{недостаток}}(Na) = \frac{299}{23,2} = 13 \text{ моль}$$

$$\frac{1}{5}n(Na) = n(Ta) = \frac{13}{5} = 2,6 \text{ моль}$$

$$m(Ta) = 2,6 \text{ моль} \cdot 181 \text{ г/моль} = 470,6 \text{ г} \quad + 5$$

$$470,6 \text{ г} = 470600 \text{ мг}$$

$$\text{Количество смертей} : \frac{470600}{39,2} = 12005 \text{ шт } 18$$



$$w(Ta_2O_5) = \frac{181,2 + 16,5}{181,2 + 16,5 + 39,2 + 181 + 19,2} \cdot 100\% = 53\%$$

НДО дополнительные задачи 1 на странице 2

или. на обратную →



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 3 стр.

(нумеруются только чистовики)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Продолжение задачи 1

5) Если подогревается K_2TaF_7 , то:

$$w(Ta) = \frac{181 \cdot 100\%}{39 \cdot 2 + 181 + 19 \cdot 7} = 46,14\%$$

$$m(Ta) = 100,4614 = 0,4614 \text{ кг}$$

$$w(Ta) \text{ в руде} = \frac{0,4614 \text{ кг} \cdot 100\%}{(2,5 \cdot 1000) \text{ кг}} = 0,01846\%$$

А если подогревается $K_2TaF_7 \cdot Ta_2O_5$ то:

$$w(Ta) = \frac{181 \cdot 3 \cdot 100\%}{121 \cdot 3 + 39 \cdot 2 + 79 \cdot 7 + 16 \cdot 5} = 65,14\%$$

$$m(Ta) = 0,6514 \cdot 1 = 0,6514 \text{ кг}$$

$$w(Ta) \text{ в руде} = \frac{0,6514 \text{ кг} \cdot 100\%}{(2,5 \cdot 1000) \text{ кг}} = 0,026\%$$

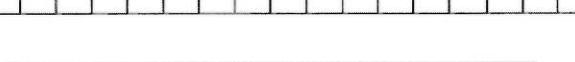
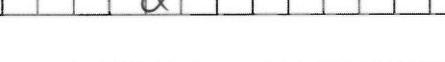
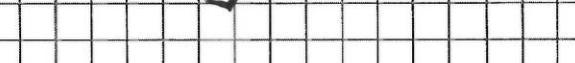
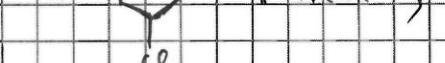
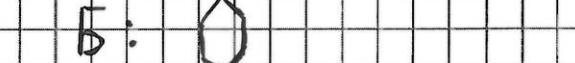
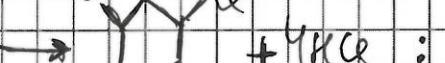
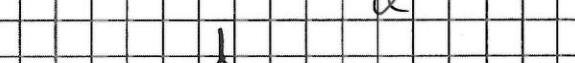
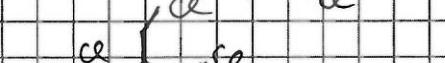
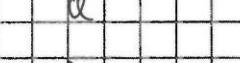
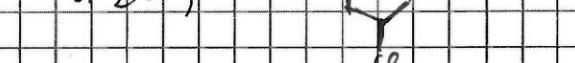
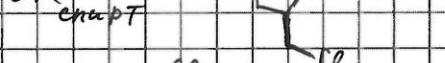
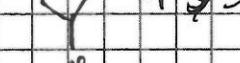
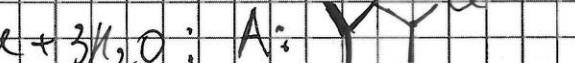
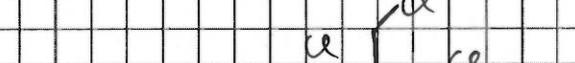
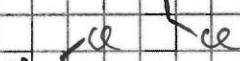
Задача 4

$$0,0553 = \frac{x}{x+35,5+12,4} ; x = 7 \Rightarrow B: C_7H_7Cl \Rightarrow \cancel{\text{...}}$$

15

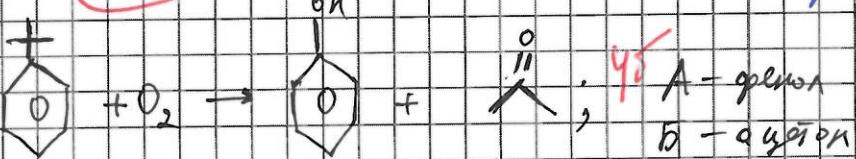
45

$$\Rightarrow B: \text{[Chemical structure of benzene ring with one chlorine atom]} ; n(KOH) = \frac{100 \cdot 0,3 \cdot 1,12}{39 + 14} = 0,6 \text{ моль} ; n(A): n(KOH) = 1:3$$



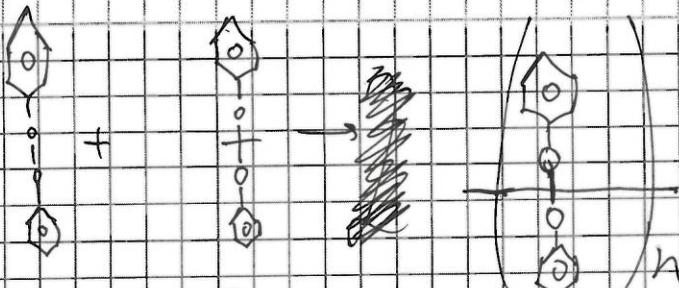
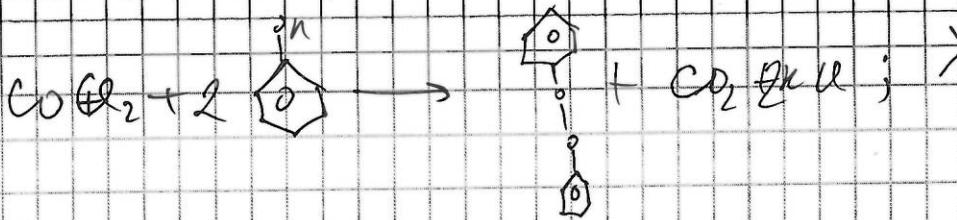
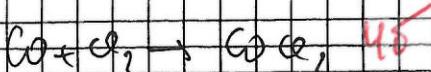
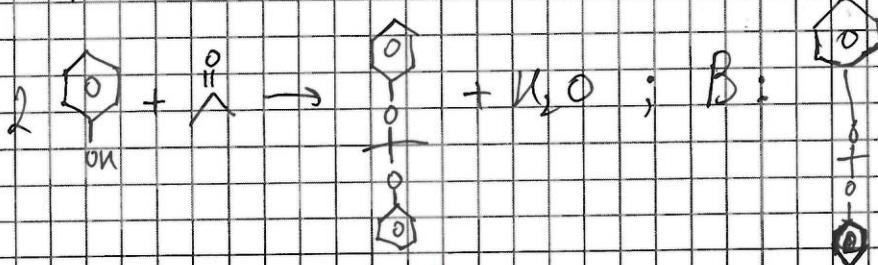
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 2



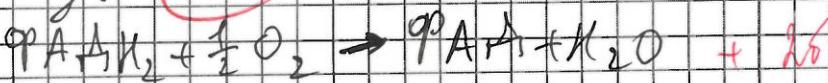
$$M(\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}) = 12 + 16 + 35,5 \cdot 2 = 93 \Rightarrow E - \text{CO}_2$$

$$\frac{M(\text{C}_6\text{H}_5)}{M(\text{CO}_2)} = 2,535 \Rightarrow F - \text{CO}_2; \quad A - \text{CO}$$



3

Задача 5



черновик



чистовик

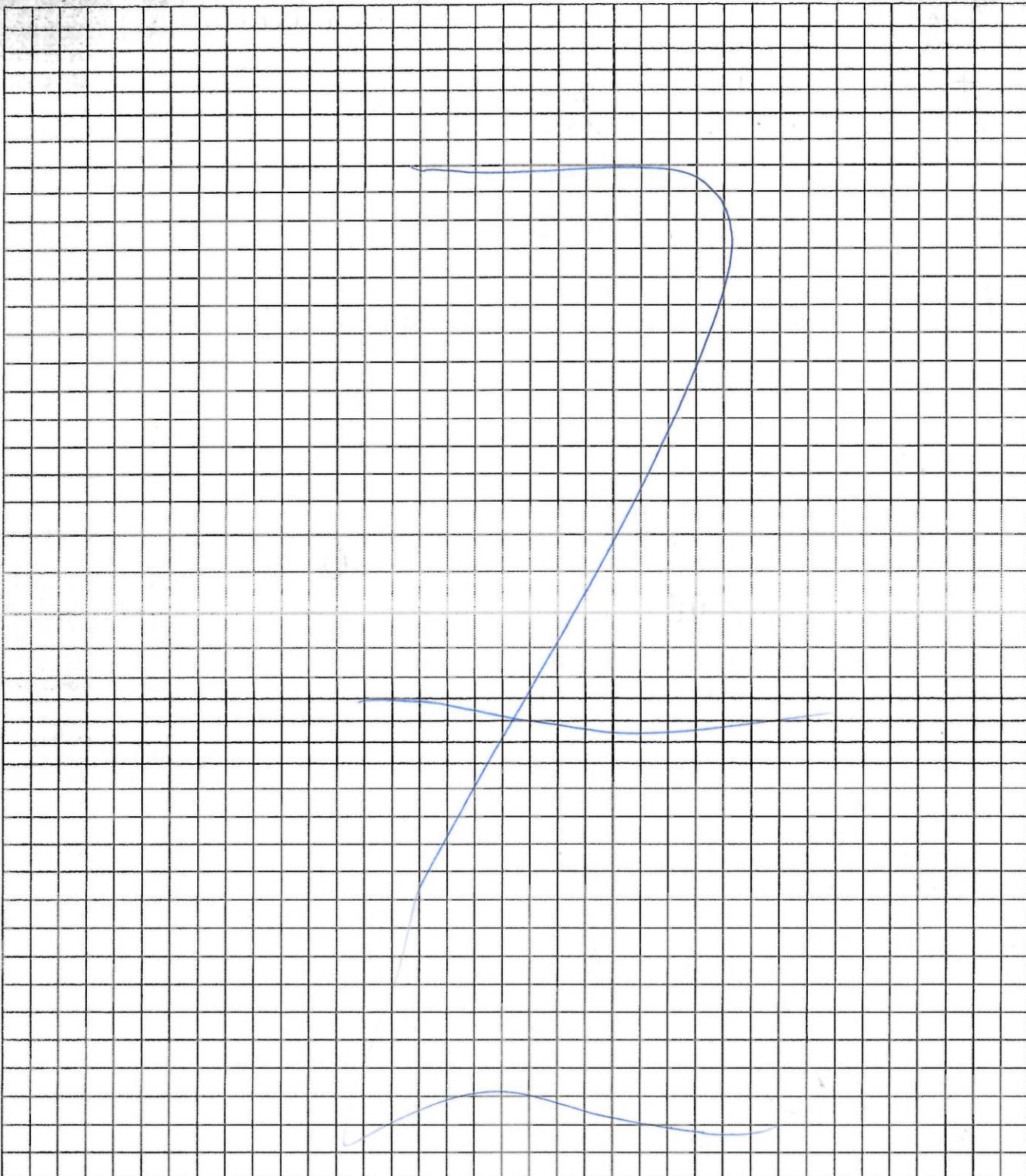
(поставьте галочку в нужном поле)

Место
для
скрепки



--

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № _____ из _____ стр.

(нумеруются только чистовики)