

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

1	2	3	4	5	Σ
20	4	6	3	0	33

Задача 1

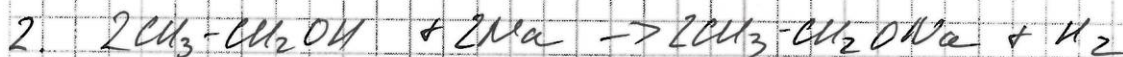
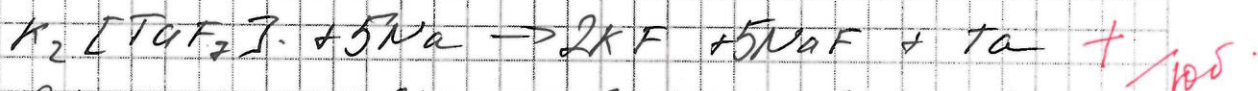
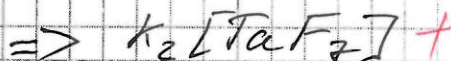
Вариант - 2

1. Записать формулу окислительного состояния

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

$$0,255 : 0,51 : 1,79$$

$$1 \quad 2 \quad 7$$



$$П.к. V(H_2) = 4,8 л \quad n(H_2) = 2 \text{ моль}$$

$$n(H_2) = 2n(Na) = n(Na) = 4 \text{ моль}$$

$$m(Na) = 92 \text{ г} - \text{избыток натрия} \rightarrow m(Na)$$

$$\text{необходимого для получения Ta} - 391 \text{ г}$$

$$- 92 \text{ г} = 299 \text{ г} \quad n(Na) = 13 \text{ моль}$$

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

$$m(Ta) = 470,6 \text{ г} +$$

$$3. \text{ Всего } m(Ta) = 470600 \text{ мг} : 39,2 \text{ мг} = 12005 \text{ шт. шартигранов было изготовлено.}$$

$$4. w(Ta) в Ta_2O_5 = \frac{362}{442} = 81,9\% \Rightarrow m(Ta_2O_5)$$

$$в концентрате = \frac{470,6 \text{ г}}{0,819} = 574,6 \text{ г} \quad w(Ta_2O_5) = \frac{574,6 \text{ г}}{1000 \text{ г}} = 57,46\%$$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

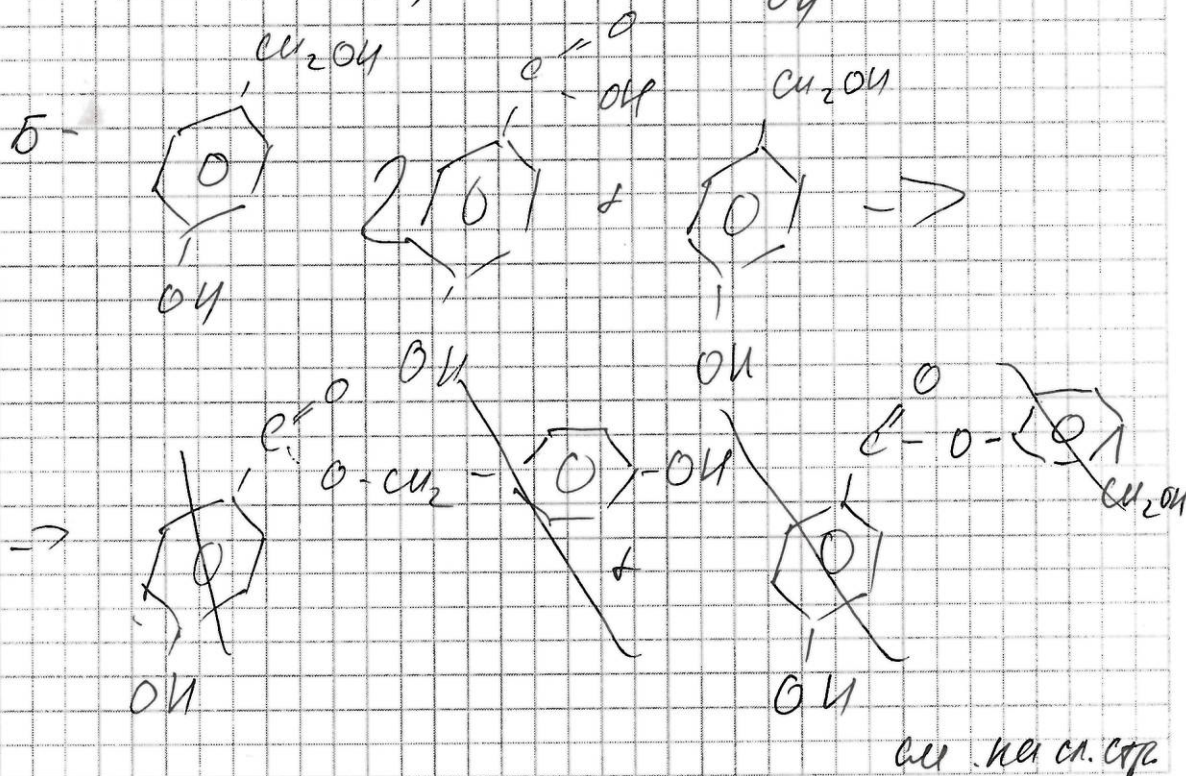
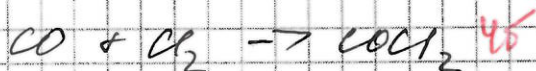
Задача 1.

5. Ж.к. в 1 кг концентрата 470,6 г
Fe, 50 и в 2,5 г руда тонне $\Rightarrow$
 $\frac{0,4706 \text{ кг}}{2500 \text{ кг}} \cdot 100 = 0,018824\% + 15$

Задача 2.

Г - Cl_2 А - CO Е - COCl_2

$$\frac{21}{28} = 2,535$$



черновик



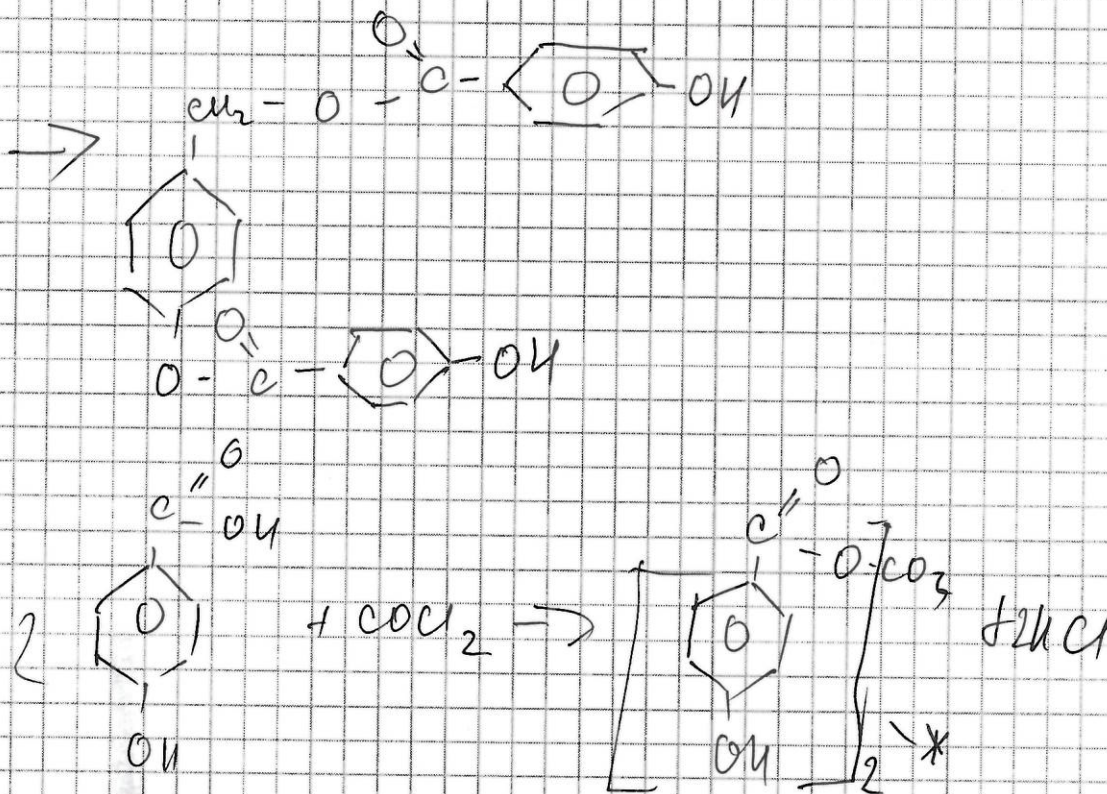
чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 2 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



черновик



чистовик

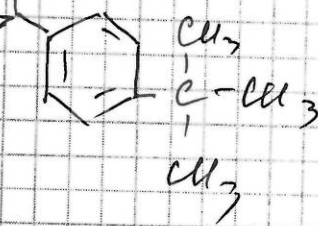
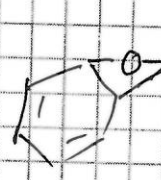
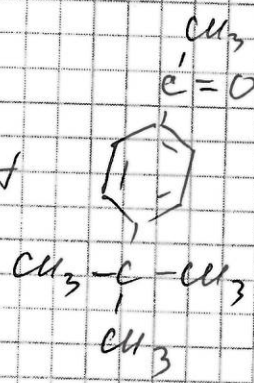
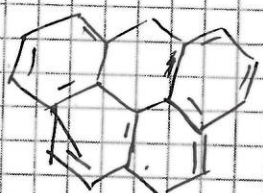
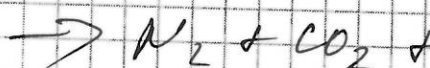
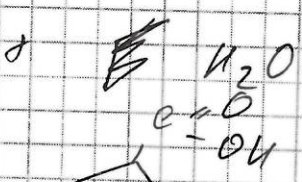
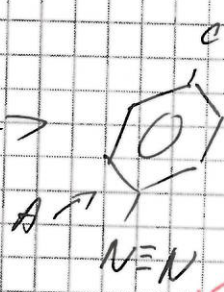
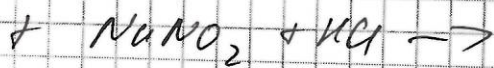
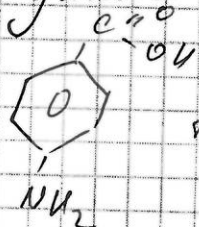
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задание 3



черновик



чистовик

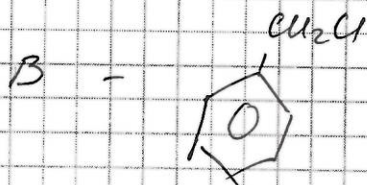
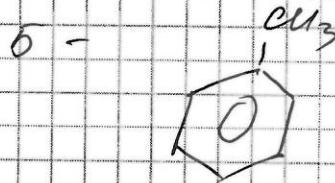
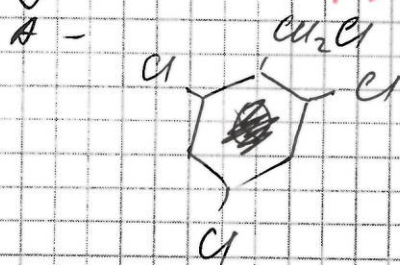
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)

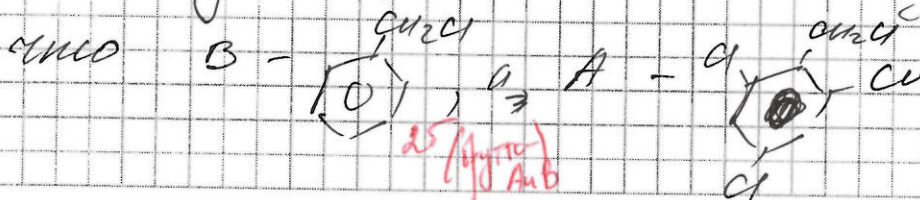
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задание 10-4 / 3



$n(\text{кол}) = 0,6 \text{ моль}$ $\Rightarrow m(\text{кол}) = 100 \text{ г} \cdot 1,12 \text{ г/мл} = 112 \text{ г}$
 $m(\text{кол}) = 33,6 \text{ г}$ $n(\text{кол}) = 0,6 \text{ моль}$
 из соотношения $n(A)$ и $n(\text{кол}) = 1:3$, можно сделать вывод, что кол будет уходить на каждый Cl по 0,2 моль, значит в структуре А как минимум 3, но исходя из того, что в В, все равно присутствует Cl, и по простейшему $\frac{1x}{0,0553} = 18,08x$ при

$x=7$ $y=126,5 \rightarrow$ можно предположить,



черновик



чистовик

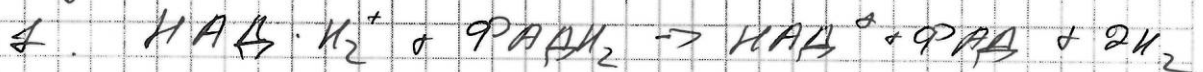
(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 5 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)

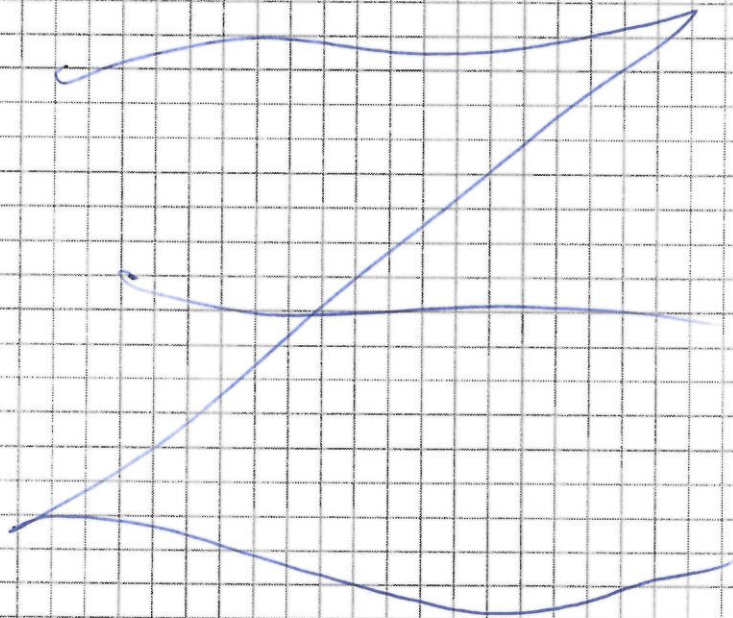
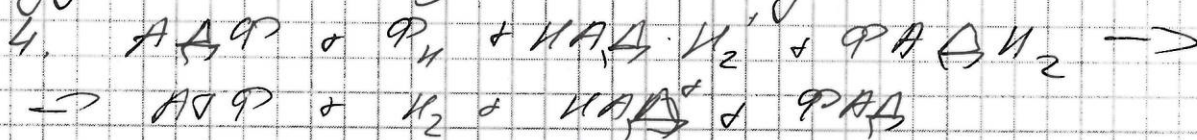
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задание 10-8



3. Из одной молекулы ФАДH_2 образуется 4 молекулы H $\Rightarrow$ через мембрану пройдет 2 электроны протоны $\rightarrow$ 3 иона H^+ и 4 молекулы ATP нужно 1 молекула ФАДH_2 и $\rightarrow$ 3 иона H^+ молекул ATP

будем 2 из 1 молекулы ~~НАД~~ ФАДH_2



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 6 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)