

Место для скрепки

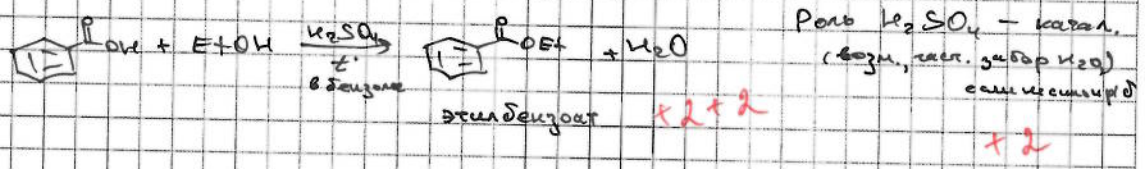
Вар. 2



10-2-999771

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

10-1¹⁰



$m(\text{д.к.}) = 48,8 \text{ г} \Rightarrow n(\text{д.к.}) = 48,8 / (12 \cdot 6 + 5 + 45) = 0,4 \text{ моль}$

$m(\text{EtOH}) = 40 \cdot 0,8 \cdot 0,95 = 30,4 \text{ г} \Rightarrow n(\text{EtOH}) = 0,66 \text{ моль}$

Расчет по д.к. (она в м/г):

$n(\text{э.д.})_{\text{тн}} = 0,4 \cdot (12 \cdot 6 + 5 + 14 + 29) = 60$

$n(\text{H}_2\text{O})_{\text{тн}} = 0,4 \Rightarrow m(\text{H}_2\text{O})_{\text{тн}} = 18 \cdot 0,4 = 7,2$

$n(\text{H}_2\text{O})_{\text{тн}} < \text{рас } m(\text{H}_2\text{O})$: что-то не так

Возможно, имеется в виду, что окошком не только вода, но и спирт. Вращение р-ции, конту, кот. даны в р-рах реагента

$m(\text{H}_2\text{O})_{\text{этан}} = 40 \cdot 0,8 - 30,4 = 1,6 \text{ г}$ +2

$m(\text{H}_2\text{O})_{\text{изол}} = 2,5 \cdot 1,6 \cdot 0,2 = 0,8 \text{ г}$

$m(\text{H}_2\text{O})_{\text{в реагентах}} = 2,4 \text{ г} \Rightarrow m(\text{H}_2\text{O})_{\text{в реакции}} = 9 - 2,4 = 6,6 \text{ г}$

$y = \frac{m(\text{H}_2\text{O})_{\text{тн}}}{m(\text{H}_2\text{O})_{\text{рас}}} = \frac{6,6}{7,2} \Rightarrow 91,67\%$

+2 $y(\text{э.д.})$

[в данном случае выход H_2O будет = выходу продукта р-ции]

черновик чистовик
 (поставьте галочку в нужном поле)


Страница № 1 из 5 стр.
 (нумеруются только чистовики)

1	2	3	4	5	Σ
10	19	20	18,5	18	85,5

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

10-2 ¹⁹

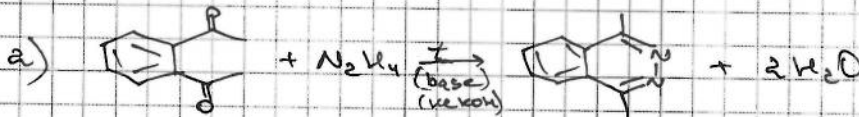
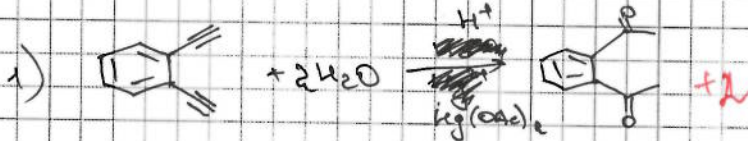
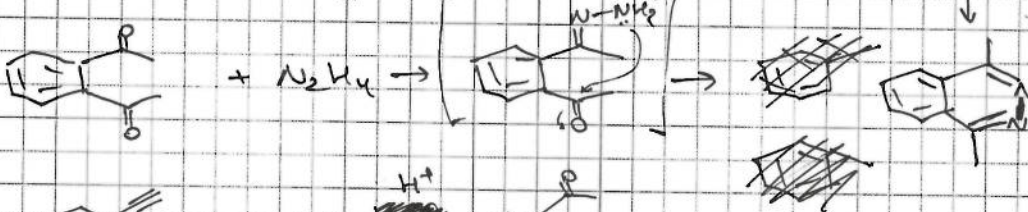
А - производная  с = иш ≡, если предположить, что с ≡, то

В -  при n=0 всё подходит;

$12.5 / (12.3 + 2 + 15 + 16 + 12) = 0,74044$



С - N₂H₄ $\begin{matrix} \downarrow \\ \text{N}=\text{N} \end{matrix}$ +3



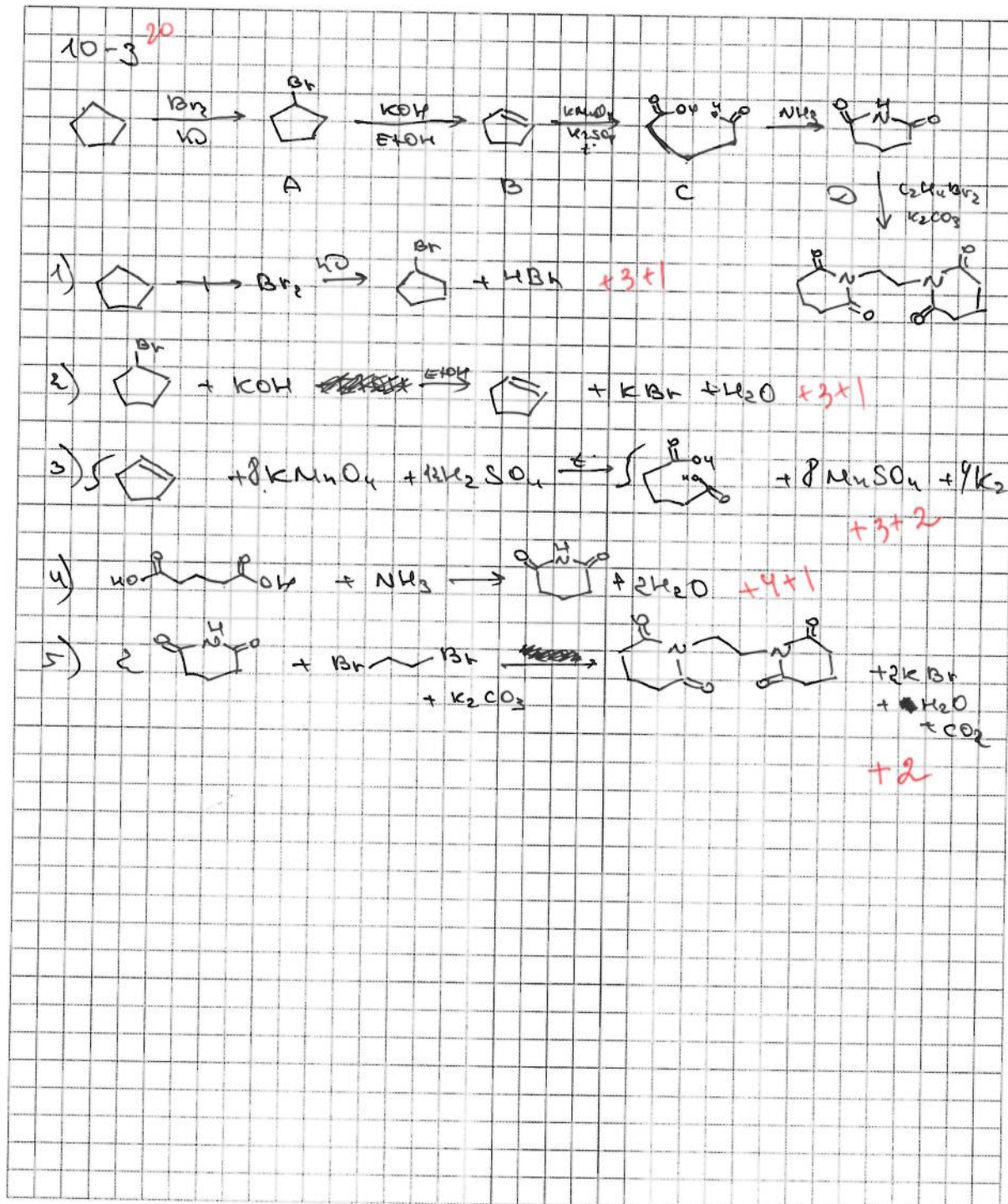
черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

10-4

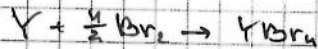
Пометки что после добавления к формуле чего-то окислителя, давшей выцест гидроксид, который при прокаливании даёт оксид

X_2O_n ; $\omega(X) = 0,5894$; При $n=3$ $M(X) = 27 \Rightarrow$ Al 5д.

$\nu(Al_2O_3) = 137,7 / (54 + 48) = 1,35 \text{ моль}$

$\nu(Al(OH)_3) = \nu(AlBr_3) = \nu(Al) = 2,7 \text{ моль}$

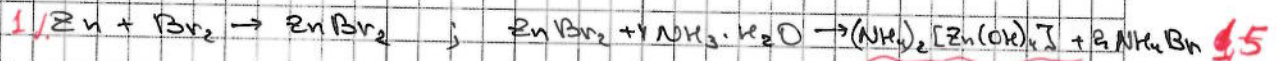
$m(Al) = 27 \cdot 2,7 = 72,9 \Rightarrow m(Y) = 161,2 - 72,9 = 88,3$



$\nu(Br_2)_{\text{исп.}} = 5,4 - 2,7 \cdot 1,5 = 1,35 \text{ моль}$

$M(Y) = 88,3 / \left(\frac{1,35}{0,5n} \right) = 26,76n$ 33,7n

при $n=2$ $M(Y) = 65,4 \Rightarrow$ Zn



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Место
для
скрепки



10-2-999771

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

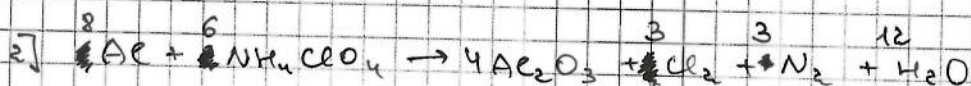
№ 10-5

1] По ΔH вывести, что А - H_2O

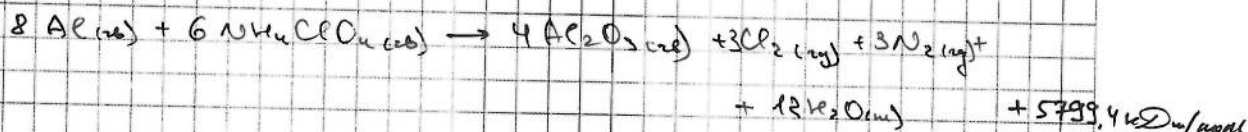
$$M(B) = 29 \cdot 0,966 = 28 \Rightarrow B - N_2$$

$$M(B) = 29 \cdot 2,448 = 71 \Rightarrow B - Cl_2$$

Г по логике соед. Al \Rightarrow Г - Al_2O_3



$$3] \Delta H_r = 12 \cdot (-285,8) + 4 \cdot (-1035,4) - (6 \cdot -295,3) = -5799,4 \text{ кДж/моль}$$



4]

$$Q(NH_4ClO_4) = 188 / (14 + 35,5 + 64) = 1,6 \text{ моль}$$

$$Q = 5799,4 \cdot 1,6 = \frac{9279,04}{5799,04} \text{ кДж}$$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 5 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)