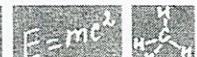




$$(ab)c = a(bc)$$

$$E=mc^2$$



Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

ШИФР 13748

Класс 10

Вариант 8

Дата Олимпиады 18.02.2017

Площадка написания КНИТУ

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
	Цифрой	Прописью							
Оценка	5 4 0 1 5 4	19	девятнадцать	Ильин					

Задание N1.

Дано:

$$m(\text{Cu} + \text{CuO}) = 62$$

$$V(\text{NO}) = 1,12 \text{ л (н.у.)}$$

$$\omega(\text{CuO}) - ?$$

$$V(\text{Cu}) = \frac{3}{2} V(\text{NO}) = 0,075 \text{ моль}$$

$$m(\text{Cu}) = 0,075 \text{ моль} \cdot 64 \text{ г/моль} = 4,8 \text{ г}$$

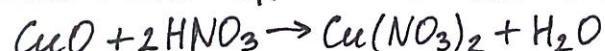
$$m(\text{CuO}) = 62 - 4,8 \text{ г} = 1,2 \text{ г}$$

$$\omega(\text{CuO}) = \frac{1,2 \text{ г}}{62} \cdot 100\% = 20\%$$

Ответ: 20%

Задание N5.

Решение:



$$V(\text{NO}) = \frac{1,12 \text{ л}}{22,4 \text{ г/моль}} = 0,05 \text{ моль}$$

$$V(\text{Cu}) = \frac{3}{2} V(\text{NO}) = 0,075 \text{ моль}$$

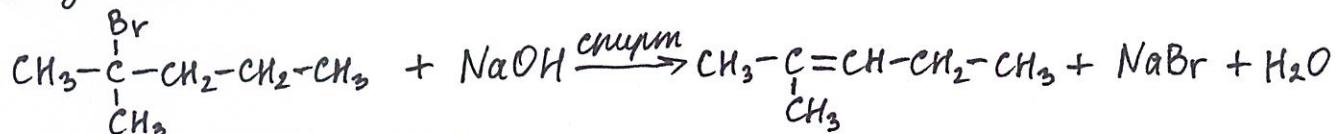
$$m(\text{Cu}) = 0,075 \text{ моль} \cdot 64 \text{ г/моль} = 4,8 \text{ г}$$

$$m(\text{CuO}) = 62 - 4,8 \text{ г} = 1,2 \text{ г}$$

$$\omega(\text{CuO}) = \frac{1,2 \text{ г}}{62} \cdot 100\% = 20\%$$

Ответ: 20%

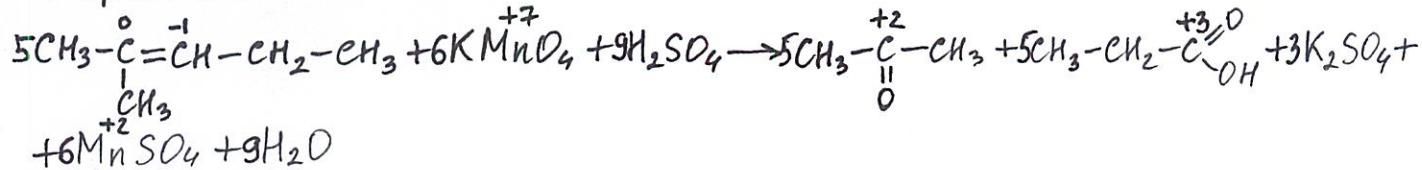
Задание N5.



2-бром-2-метиленпентан



3-бром-2-метиленпентан



$$+ 6 \text{Mn}^{+2} \text{SO}_4 + 9\text{H}_2\text{O}$$

$$\text{C}^0 - 2\bar{e} \rightarrow \text{C}^{+2}$$

$$\text{C}^{-1} - 4\bar{e} \rightarrow \text{C}^{+3}$$

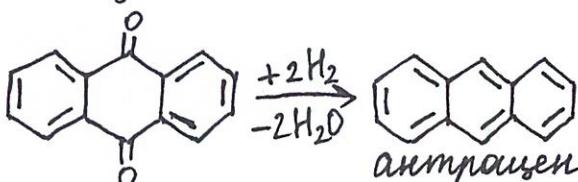
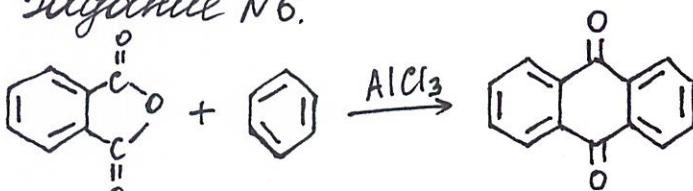
$$\text{Mn}^{+7} + 5\bar{e} \rightarrow \text{Mn}^{+2}$$

$$(ab)c = a(bc)$$

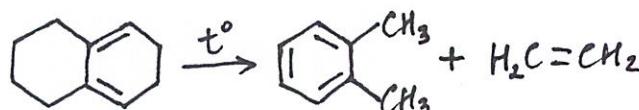
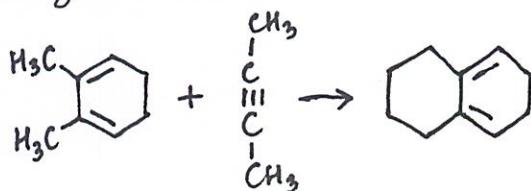
$$E = mc^2$$

ШИФР 13748

Задание №6.



Задание №3.



Задание №4.

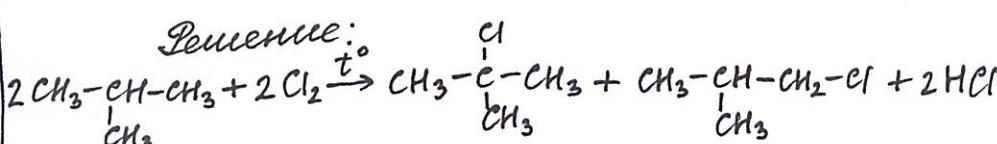
Дано:

$$t = 20^\circ\text{C}$$

$$\frac{V_{\text{тре}}}{V_{\text{вспр}}} = \frac{5}{3}$$

$$\frac{V_{\text{кон}}}{V_{\text{перв}}} = \frac{8}{1}$$

состав смеси?



$$\frac{V_{\text{вспр}}}{V_{\text{перв}}} = \frac{8}{1} = \frac{3}{0,375}$$

$$\frac{V_{\text{тре}}}{V_{\text{перв}}} = \frac{5}{0,375} \quad \frac{V_{\text{тре}}}{V_{\text{перв}}} = \frac{С_{\text{тре}}}{С_{\text{перв}}} = \frac{5}{0,375}$$

50% от смеси приходится на HCl.

$$5 + 0,375 = 5,375 - 50\% \text{ (хлорпроизводные)}$$

$$5,375 - 50\%$$

$$0,375 - ?\%$$

$$\frac{0,375 \cdot 50\%}{5,375} = 3,5\% - \text{приходится на } \underset{\substack{| \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{Cl}}$$

$$\frac{5 \cdot 50\%}{5,375} = 46,5\% - \text{приходится на } \underset{\substack{| \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}_3-\overset{\substack{| \\ \text{Cl}}}{\text{C}}-\text{CH}_3}$$

Ответ: $\frac{x}{2} \left(\underset{\substack{| \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}_3-\overset{\substack{| \\ \text{Cl}}}{\text{C}}-\text{CH}_3} \right) = 46,5\%, \frac{x}{2} \left(\underset{\substack{| \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{Cl}} \right) = 3,5\%, x(\text{HCl}) = 50\%$



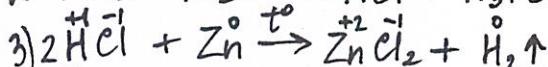
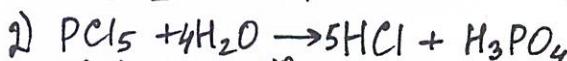
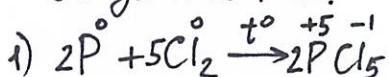
$$(ab)c = a(bc)$$

$$E=mc^2$$



ШИФР 13748

Задание №2.



$H_3PO_4 + Zn \not\rightarrow$, так как $Zn_3(PO_4)_2$ не растворим.

