



Идентификационный номер
10-7-859

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

B-2

10-4



$$K_0 = [\text{H}^+] \cdot [\text{ОН}^-] = 10^{-14}$$

$$[\text{H}^+] \cdot 10^6 \cdot [\text{H}^+] = 10^{-14}$$

$$[\text{H}^+]^2 \cdot 10^6 = 10^{-14}$$

$$[\text{H}^+]^2 = 10^{-20}$$

$$[\text{H}^+] = 10^{-10} \text{ моль/литр}$$

$$[\text{ОН}^-] = 10^6 \cdot 10^{-10} = 10^{-4} \text{ моль/л}$$

$$\text{pH} = -\log [\text{H}^+] = -\log (10^{-10}) = 10$$

$$h = \frac{[\text{ОН}^-]}{c_{\text{КСН}}} = \frac{10^{-4}}{0,001} = 0,1 \cdot 100\% = 10\%$$

$$K = \frac{[\text{НСН}] \cdot [\text{ОН}^-]}{[\text{СН}^-]}$$

$$[\text{СН}^-] = c_{\text{СН}^-} - [\text{ОН}^-] = 10^{-3} - 10^{-4} = 9 \cdot 10^{-4} \text{ моль/л}$$

$$K = \frac{(10^{-4})^2}{9 \cdot 10^{-4}} = \frac{10^{-8}}{9 \cdot 10^{-4}} = 1,11 \cdot 10^{-5}$$

200



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

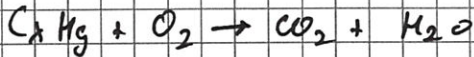
Страница № 1 из 3 стр.

(нумеруются только чистовики)

1	2	3	4	5	
-	2	6	200	40	32

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

10-3



$$n(CO_2) = \frac{13,44}{22,4} = 0,6 \text{ моль} \Rightarrow n(C) = 0,6 \text{ моль} \Rightarrow m(C) = 0,6 \cdot 12 = 7,2 \text{ г}$$

$$n(H_2O) = \frac{7,2}{18} = 0,4 \text{ моль} \Rightarrow n(H) = 0,8 \text{ моль} \Rightarrow m(H) = 0,8 \text{ г}$$

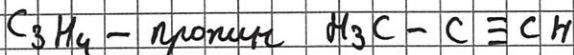
$$m(C) + m(H) = 8 \text{ г}$$

$$n(C) : n(H)$$

$$0,6 : 0,8$$

$$1 : 1,33$$

$$3 : 4$$



при взаимодействии с HX , может быть C_3H_5X или $C_3H_6X_2$

$$M = \frac{12 \cdot 3}{0,1785} = 202 - 36 - 6 = 100 \text{ г} \Rightarrow 30 \text{ г} - \text{это Br}$$

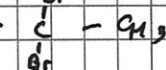
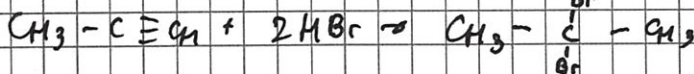
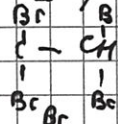
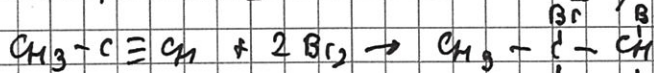
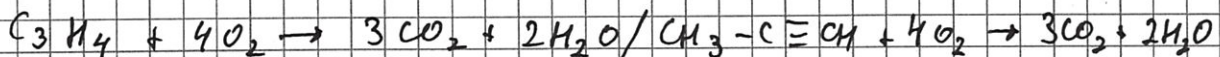
проверка со взаимодействием с X_2 $C_3H_4 Br_4$

$$M = 12 \cdot 3 + 4 + 320 = 360 \text{ г/моль}$$

$$\omega(C) = \frac{36 \cdot 100\%}{360} = 10\% \quad \omega(H) = \frac{4 \cdot 100\%}{360} = 1,11\%$$

$$\omega(H) = \frac{4}{360} \cdot 100\% = 1,11\%, \text{ совпадает}$$

X - бром



45
25

Место для скрепки



Идентификационный номер
10-7-859

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

10-2

$$V_{\text{HCl}} = 15,6 \text{ мл} = 0,0156 \text{ л}$$

$$n(\text{HCl}) = 0,5 \cdot 0,0156 = 0,0078 \text{ моль}$$

$$n(\text{CH}_3\text{COH}) = \frac{0,343}{44} \approx 0,00778 \text{ моль}$$

$$n(\text{CH}_3\text{COH}) \cdot 1 = 0,00778 \text{ моль}$$

реакции формулы: 1

A - ~~сознание~~

10-5

$$m_{\text{CO}} = 1,1 \cdot 40 = 44 \text{ г/моль} - \text{CO}$$

A - ~~CO~~ NO



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 3 стр.

(нумеруются только чистовики)