



0 039303 260002

03-93-03-26
(55.9)



МОСКОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ имени М.В.ЛОМОНОСОВА

Вариант _____

Место проведения Москва
город

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Олимпиада школьников Ломоносов
наименование олимпиады

по Химии
профиль олимпиады

Новикова Антона Константиновича

фамилия, имя, отчество участника (в родительном падеже)

Дата

«03» МАРТА 2024 года

Подпись участника

03-93-03-26
(55.9)

четвертый

~~Задача № 4~~

ЗАДАЧА № 1

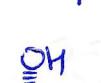

7 85

ЗАДАЧА № 2

~~Xo~~

- метил третибутильный эфир + пемб

изомеры:



восемьдесят

~~Простые
он Ги геские
изомеры!~~

ЗАДАЧА № 3

хлорид метамин



$$\frac{\text{X}}{35(4-y) + \text{X} + 104} = 0,381$$

$$\frac{\text{X}}{156 - 35y + \text{X} + 104} = 0,381$$

$$\text{X} = 160 - 24y$$

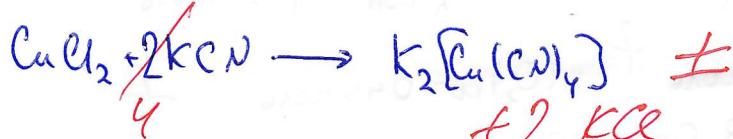
y	1	2	3	4
M(X)	136	112	88	64

~~логарифм Cd~~~~X-Cd~~

$$\frac{\text{X}}{\text{X} + 104} = 0,381 +$$

X - Си

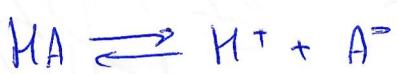
+



Чистовик

ЗАГАЧА №4.

Рассчитать избыточную к-ту НА



$$K_t = \frac{[\text{A}][\text{H}^+]}{[\text{HA}]} = \frac{[\text{H}^+]^2}{C - [\text{H}^+]}$$

$$n(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_5) = \frac{0,67}{134} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ моль} \quad C = \frac{n}{V}$$

$$C(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_5) = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{0,2} = 0,025 \text{ M}$$

$$\frac{[\text{H}^+]^2}{0,025 - [\text{H}^+]} = 3,47 \cdot 10^4$$

$$-[\text{H}^+]^2 8,675 \cdot 10^{-6} - 3,47 \cdot 10^4 [\text{H}^+] = 0$$

$$[\text{H}^+] = 2,7768 \cdot 10^{-3} \text{ M} \quad \text{pH} = -\lg [\text{H}^+]$$

$$\text{Ответ: pH} = 2,556$$

+

ЗАГАЧА №5



$$C(\text{HCl})_{\text{изд}} = \frac{0,004 \cdot 0,05}{0,02} = 0,01 \text{ M}$$

$$C = \frac{n(\text{HCl})}{V_1(\text{п-п})} \quad n(\text{HCl}) = 0,01 \cdot 0,2 = 2 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$

$$C(\text{HCl}) = \frac{2 \cdot 10^{-3}}{0,001} = 2 \text{ M}$$

$$\text{Ответ: } C(\text{HCl}) = 2 \text{ M}$$

+

ЗАГАЧА №6

$$PV = nRT$$

$$n(\text{O}_2)_{\text{Изд}} = \frac{PV}{RT} = 0,8 \text{ моль} \quad n(\text{O}_2)_{\text{кон}} = 0,45 \text{ моль}$$

$$n(\text{P}) = \frac{15,5}{31} = 0,5 \text{ моль}$$

$$n(\text{O}_2)_{\text{ко}} = 0,45 \text{ моль}$$



Однако по первой реакции
потребуется всего \times всего Р
по ВТОРОЙ - у моль



03-93-03-26
(55.9)

$$\begin{cases} x+y = 0,5 \\ \frac{5}{4}x + \frac{3}{4}y = 0,45 \end{cases} \begin{array}{l} \text{чистый} \\ \text{хлорат} \end{array}$$

$$x = 0,15 \text{ моль} \quad y = 0,35 \text{ моль}$$

$$m(O_2)_{\text{пп}} = 14,4 \text{ г.}$$

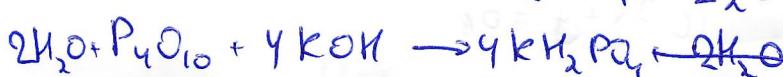
$$n(P_4O_6) = 0,0375 \text{ моль} \quad n(P_4O_{10}) = 0,0275 \text{ моль}$$

$$m(KOH) = 448 \cdot 0,15 = 67,2 \text{ г} \Rightarrow n(KOH) = 1,2 \text{ моль}$$



$$n(KOH)_{\text{пп}} = 0,7 \text{ моль}$$

$$n(KOH)_{\text{окт}} = 0,5 \text{ моль}$$



тогда
48 г

$$n(KOH) = 0,45 \text{ моль} \Rightarrow \text{идет первая}$$

$$n(KOH)_{\text{окт}} = 0,05 \text{ моль} \Rightarrow m(KOH) = 2,8 \text{ г}$$

$$n(K_3PO_4) = 0,15 \text{ моль} \Rightarrow m(K_3PO_4) = 31,8 \text{ г.}$$

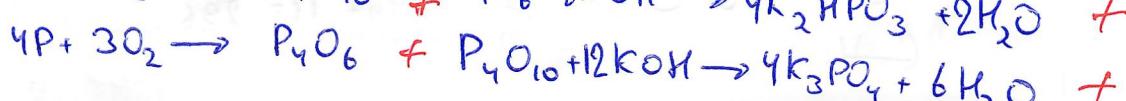
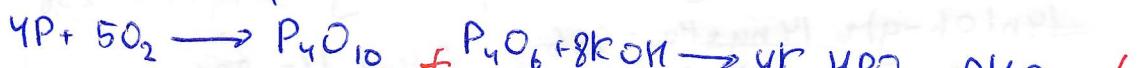
$$n(K_2HPO_4) = 0,35 \text{ моль} \Rightarrow m(K_2HPO_4) = 55,3 \text{ г.}$$

~~$$\text{Ответ: } m(P-P) = 15,5 + 448 + 14,4 = 477,3 \text{ г.}$$~~

$$w(KOH) = 0,586 \%$$

$$w(K_3PO_4) = 6,654 \%$$

$$w(K_2HPO_4) = 11,571 \%$$



$$\text{Ответ: } w(KOH) = 0,586 \% \quad w(K_2HPO_4) = 11,571 \% \quad w(K_3PO_4) = 6,654 \%$$

ЛИСТ-ВКЛАДЫШ

Чистовик

ЗАГАЧА №7



$$n(Ag_2O) = \frac{69,6}{232} = 0,3 \text{ моль} \Rightarrow n(Ag(NH_3)_2OH) = 0,6 \text{ моль}$$

$$m(Br_2) = 182 \text{ г} \Rightarrow n(Br_2) = 1,2 \text{ моль}$$

Пусть $n(C_nH_{2n-2}) = x \text{ моль}$ $n(C_{n+1}H_{2n+1}) = y \text{ моль}$

$$\begin{cases} 2x + 2y = 1,2 \\ x + y = 0,6 \end{cases} \text{ или } \begin{cases} 2x + 2y = 1,2 \\ 2x + y = 0,6 \end{cases} \text{ если } C_nH_{2n-2} = C_2H_2$$

$$(14n-2)x + 14n + 12 + 2n + (14n+11)y = 23,6$$

$$\cancel{14nx - 2x + 14ny + 11y = 23,6}$$

$$n(\text{смеси}) = 0,133 \text{ моль}$$

$$\cancel{\begin{cases} x + y = 0,133 \\ 2x + 2y = 1,2 \end{cases}} \quad x + y = 0,6 \quad C_{n+1}H_{2n+1}$$

$$x + y = 0,6 \quad x = 0,6 - y$$

$$14nx - 2x + 14ny + 11y = 23,6 \quad \cancel{8,4n - 14ny + 14ny + 11 = 23,6}$$

$$(14n(0,6-y) + 14ny + 11y = 23,6) \quad 8,4n + 11 = 23,6$$

$C_{n+1}H_2$

$$(14n-2)x + (14n+1)y = 23,6$$

$$14nx - 2x + 14ny + y = 23,6$$

$$14n(0,6-y) + 2(0,6-y) + 14ny + y$$

$$8,4n - 14ny + 1,2 - 2y + 14ny + y = 23,6$$

$$8,4n + 1,2 - y = 23,6$$

$$\therefore y = 8,4n - 22,4$$

смеси $C_n H_{2n-2}$ и $C_{n+1} H_{2n}$

$$(14n-2)x + (14n+1)y = 28,6 \quad 2n+2 - 2$$

$$14nx - 2x + 14ny + y = 28,6$$

$$28nx - 2x + y = 28,6$$

$$28(0,6-y) n + y = 28,6$$

$$16,8n - 28ny + y = 28,6$$

$$16,8 + y(-28n+1) = 28,6$$

$$\cancel{y = \frac{12,8}{-28n+1}}$$

$$x = 0,6 - y$$

$$16,8n - 28ny + y = 28,6$$

$$\cancel{n(16,8 - 28y) + y = 28,6}$$

$$\cancel{\circledast 16,8 + y(-28n+1) = 28,6}$$

$$\textcircled{2} \quad 16,8n + y(-28n+1) = 28,6$$

$$y = \frac{28,6 - 16,8n}{-28n+1} \quad \begin{array}{l} \text{при } n=3 \\ |y| = 0,25 \end{array}$$

если з варианта:

1) один из алканов C_2H_2 ; второй C_3H_8 \textcircled{F}
 $\begin{cases} 2x + 2y = 1,2 \\ 2x + y = 0,6 \end{cases} \quad \begin{array}{l} y = 0,6 \\ x = 0 \end{array}$ $\textcircled{2/10 \text{ нерважно!}}$

2) один из алканов с кратной $C=C$ связью,
 второй метан

$$\begin{cases} 2x + 2y = 1,2 \\ x + y = 0,6 \end{cases}$$

3) один из алканов с кратной $C=C$ связью
 второй с $[Ag(NH_3)_2]OH$ не реагирует

$$\begin{cases} 2x + 2y = 1,2 \\ x = 0,6 \end{cases} \quad \begin{array}{l} x = 0,6 \\ y = 0 \end{array}$$

чистовик
 \Rightarrow Один анкил с кокусовой сводкой и второй
 тоже.

$$\left\{ \begin{array}{l} x+y=0,6 \\ y=0,6-x \end{array} \right.$$

$$\left\{ \begin{array}{l} (14n+2)x + (14n+1)y = 23,6 \\ 14nx - 2x + 14ny = 23,6 \end{array} \right. \quad | 14n(0,6-x)$$

$$\cancel{14nx} - 2x + 8,4n = \cancel{14nx} + \cancel{0,6-x} = 23,6 \quad 0,6 > \cancel{y} > 0$$

~~$2,4n + 2,4$~~

$$8,4n - 2x + 0,6 - x = 23,6$$

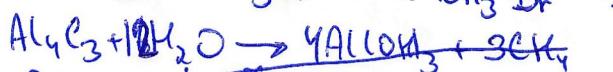
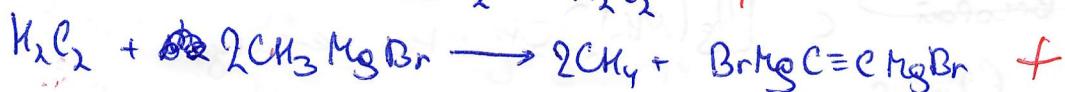
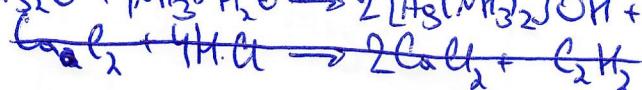
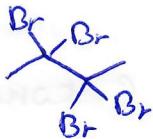
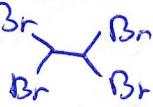
$$-3x = 23,6 - 28 - 8,4n$$

$$x = -9,66 + 2,8n \quad y = 10,26 - 2,8n$$

• такие гибки анкилы нет \Rightarrow

один анкил C_2H_2 ; а второй не содержит
 кокусово \Rightarrow тройную связь

\Rightarrow один C_2H_2 ; а второй C_3H_4 $\xrightarrow{\text{то первое}}$ C_4H_6 $\xrightarrow{\text{изомер!}}$



n	1	2	3	4
y	7,46	9,66	1,36	-0,91

~~$y > 0$~~

Чистовик



$$\text{C}_n\text{H}_{2n-2} \quad \text{C}_{n+1}\text{H}_{2n+2-2} \quad \text{C}_{n+1}\text{H}_{2y}$$

чертка вик

$$(14n-2)x + (14n+1)y = 28,6$$

$$14nx - 2x + 14ny + y = 28,6$$

$$x = 0,6 - y$$



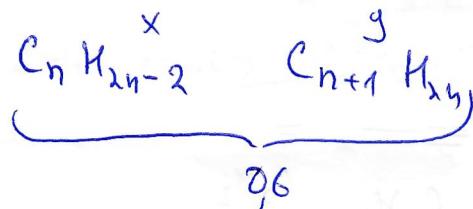
$$14n(0,6-y) - 2(0,6-y) + 14ny + y = 28,6$$

$$8,4n - 1,2 + 2y + 14ny + y = 28,6$$

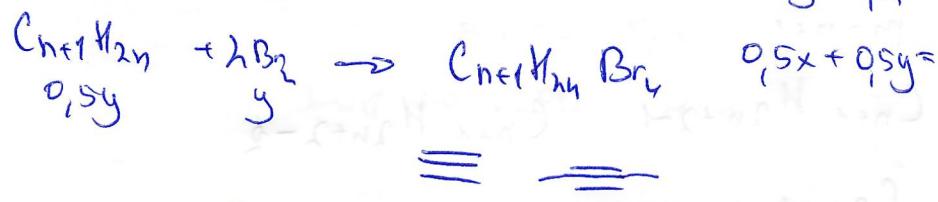
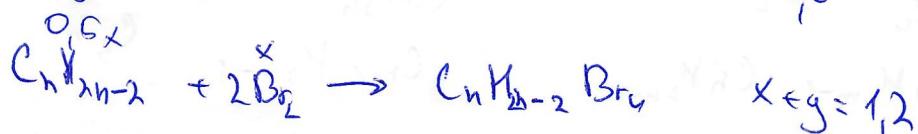


$$8,4n - 1,2 + 2y + y = 28,6$$

$$3y = 30,8 - 8,4n$$



$$y = 10,26 - 2,8n$$



$$0,6$$

$$x+y=96$$



$$2x = 96$$



$$x+y=96$$

$$14n(0,6-y) - 2(0,6-y) + 14ny + y = 28,6$$

$$14n \cdot 0,6 - 14ny - 1,2 + 2y + 14ny - y = 28,6$$

$$8,4n - 1,2 + 3y = 28,6$$

$$8,4n + 3y = 30,8$$

$$\textcircled{1} \quad 8,4n = 30,8 - 3y$$

$$3y = 30,8 -$$

$$3y = 30,8 - 8,4n$$

$$y = 10,26 - 2,8n$$

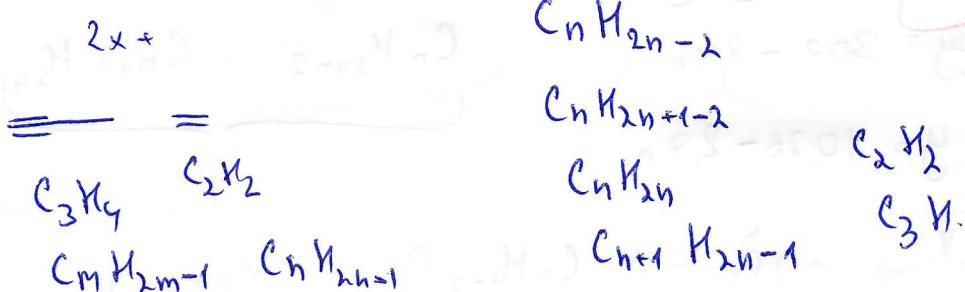
ЛИСТ-ВКЛАДЫШ

$$\begin{cases} 14nx + 312x + 14ny + 331y = 29,6 \\ 2x + 2y = 1,2 \end{cases} \quad \text{чертёжник}$$

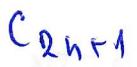
$$\begin{cases} 0,5x + 0,5y = 0,6 \\ x + y = 0,6 \end{cases} \quad \begin{aligned} 2x + 2y &= 1,2 \\ 2x + y &= 0,6 \end{aligned}$$



$$14n(0,6-y) + 312(0,6-y) + 14ny + 331y = 29,6$$

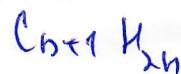
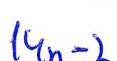


$$m = n+1$$



$$x + y = 0,6$$

$$x + y = 0,6$$



$$14nx - 2x \quad 14n+1 \quad x + y = 0,6$$

$$14nx - 2x + 14ny + y$$

$$14n(0,6-y) - 2(0,6-y) + 14ny + y = 29,6$$

$$8,4n - 14ny = 1,2 + 2y + 14ny + y = 29,6$$

$$8,4n + 3y = 30,8$$

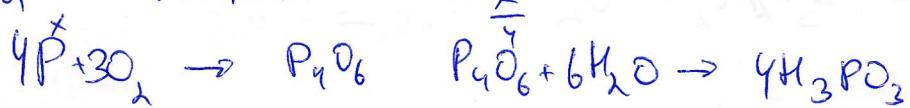
$$y = 10,26 - 2,8n$$

$$3y = 30,8 - 8,4n$$



ЧЕРНОВИК

$$6) \quad PV = nRT$$



$$n(P) = 0,5 \text{ моль}$$

$$n = \frac{PV}{RT}$$

$$n(O_2) = 0,288 \text{ моль}$$

$$n(O_2)_{\text{ост}} = 0,448 \text{ моль}$$

$$n(KOH) = 1,2 \text{ моль}$$

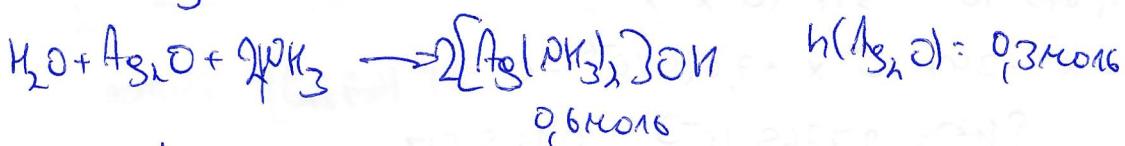
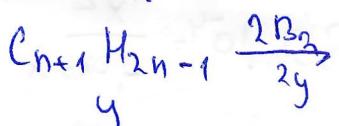
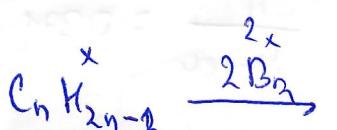
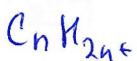
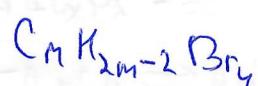
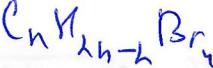
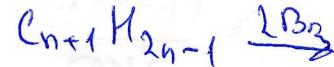
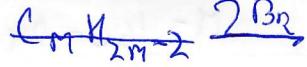
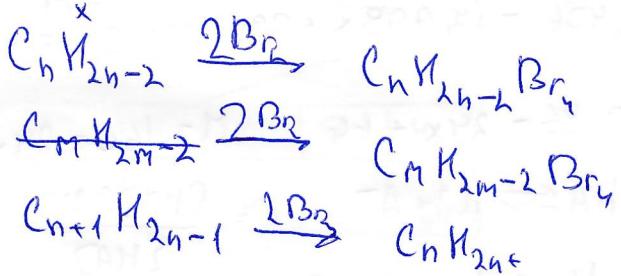
$$\frac{3}{4}x + \frac{5}{4}y = 0,448$$

$$x =$$



⑦

$$n(Br_2) = 1,2 \text{ моль}$$



$$1) \quad (12n + 2n - 2 + 32O)x + (12n + 12 + 2n - 1 + 32O)y = 23,6$$

$$14nx + 32x + 14ny + 33y = 23,6$$

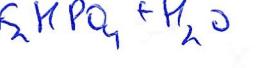
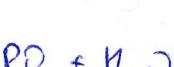
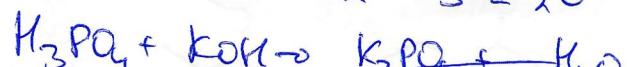
$$32x + 32y = 23,6$$

$$x + y = 0,6$$

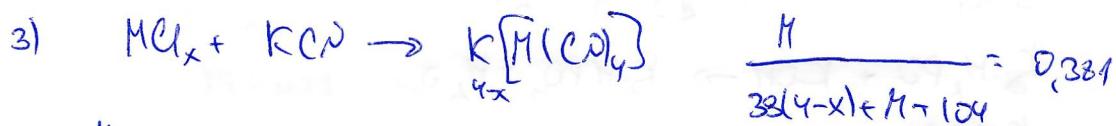
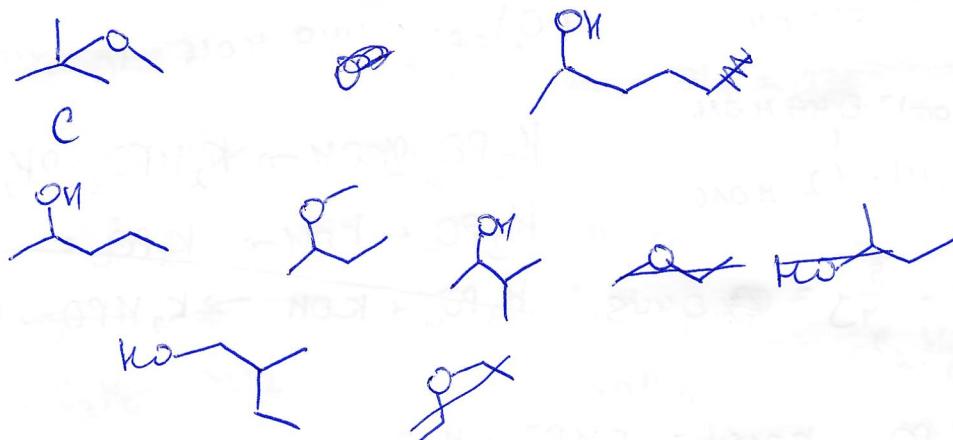
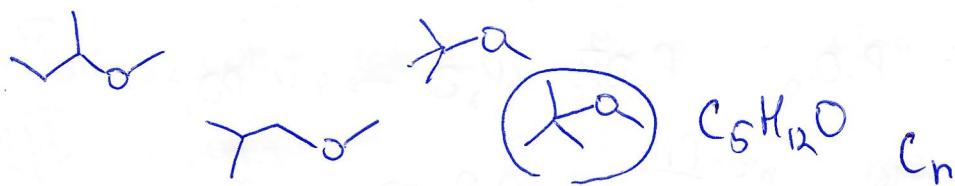
ЧЕРНОВИК



$$n(O_2)_{\text{ост}} = 0,448 \text{ моль}$$

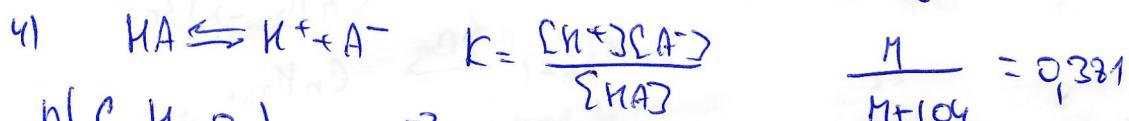


Черновик



$$\frac{M}{156+38x+M+104} = 0,381 \quad 58,436 - 14,858x + 0,381M + 38,624 = M \\ 58,436 - 14,858x + 38,624 = 0,618M$$

$$M = 86 - 29x + 64 \quad M = 160 - 29x \Rightarrow 0,6$$



$$n(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_5) = 5 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$

$$C = 0,025 \text{ M} \quad K = \frac{[\text{H}^+]^2}{C - [\text{H}^+]} \quad 3,47 \cdot 10^{-4} = \frac{x^2}{0,025 - x}$$

$$8,675 \cdot 10^{-6} - 3,47 \cdot 10^{-4}x = x^2$$

$$-x^2 - 3,47 \cdot 10^{-4}x + 8,675 \cdot 10^{-6} = 0$$

$$[\text{H}^+] = 2,7768 \cdot 10^{-3} \quad \text{pH} = 2,556$$

5) $\text{VC} = \text{CV} \quad C(\text{KOM}) = 0,01 \text{ M} = C(\text{HCl})$

$$\frac{x}{0,02} = 0,01 \quad x = 2 \cdot 10^{-4} \text{ моль}$$

$$C(\text{HCl}) = 0,2$$