



**МОСКОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
имени М.В.ЛОМОНОСОВА**

Вариант 1

Место проведения Москва
город

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Олимпиада школьников Ломоносов
наименование олимпиады

по высоким технологиям
профиль олимпиады

Тронкевич Софии Анатольевны
фамилия, имя, отчество участника (в родительном падеже)

вход: 17.31
90 17.36

Дата
«14» марта 2025 года

Подпись участника
[подпись]

63-53-63-62
(52.2)

ЧИСТОВИК

Задача 1

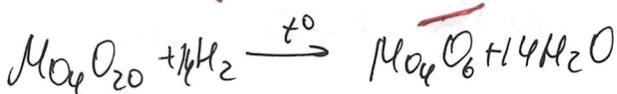
A - $Mo_4O_{20} \cdot H_2O$, т.к. $\omega(H_2O) = \frac{18}{18 + 4 \cdot 96 + 20 \cdot 16} = 0,025$, т.к. уходит

B - Mo_4O_{20}

~~и~~ именно вода.

C - H_2O +18

$\omega(O \cdot 14) = \frac{14 \cdot 16}{16 \cdot 20 + 4 \cdot 96} = 0,318$, т.к. при



восстановлении из
13 углерод 16 кислорода.

Задача 3

1) Сила всемирного, с которой спутник притягивается к Земле $F = \frac{GMm}{(R+h)^2}$, где m - масса спутника. Эта же сила равна $a_m = F$, где a - ускорение по круговой орбите, центробежное ускорение, поэтому $a = \omega^2(R+h)$, где

$\omega = \frac{2\pi}{T}; \Rightarrow \frac{GM}{(R+h)^2} = \omega^2(R+h) \Rightarrow \omega = \sqrt{\frac{GM}{(R+h)^3}}$

$\omega = \sqrt{\frac{6,7 \cdot 10^{-11} \cdot 6 \cdot 10^{24}}{(6400+500) \cdot 1000^3}} \Rightarrow \omega = 1,1 \cdot 10^{-3} \text{ рад/с} \Rightarrow T = \frac{2\pi}{\omega} \Rightarrow$

$\Rightarrow T = \frac{567}{5692} \text{ с} \approx 1,58 \text{ с}$ 40

$v = \omega R = 7633 \text{ м/с}$

2) Если один спутник везет в течение t времени. Знаешь от проходит vt расстояние по круговой орбите длиной $2\pi(R+h)$. \Rightarrow

$2\pi(R+h) = N \cdot vt$, где N - количество спутников \Rightarrow

$\Rightarrow N = \frac{2\pi \cdot 6400 \cdot 1000}{60 \cdot 10 \cdot 7633} = 9,466 \approx 10$ +10

10 спутников

3) Антенны направлены со скоростью $v = \frac{c}{n}$,

где $n=1$, т.к. воздух $\Rightarrow (R+h) = vt_{\text{мин}} \Rightarrow t_{\text{мин}} = \frac{R+h}{v}$?

$\Rightarrow t_{\text{мин}} = \frac{6400 \cdot 1000}{3 \cdot 10^8} = 0,0213 \text{ с}$ 0,5

Задача 4

В хлориде X $\omega(\text{Cl}) = 1 - 0,2022 = 0,7978$.

Пусть ϕ -на хлорида XCl_y , тогда при

$y=1$ $M(\text{X}) = \frac{M(\text{Cl}) \cdot y}{\omega(\text{Cl})} - M(\text{Cl}) \cdot y = 8,98 \text{ г/моль}$

$y=2$ $M(\text{X}) = 17,97 \text{ г/моль}$

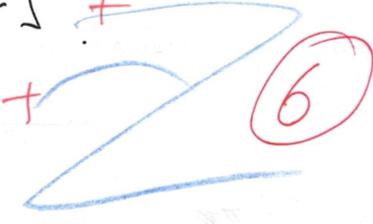
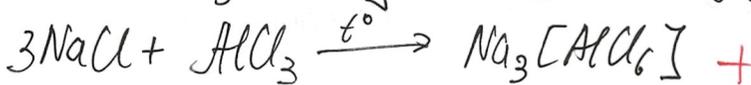
$y=3$ $M(\text{X}) = 26,95 \text{ г/моль} - \text{Al} \Rightarrow \text{X} - \text{Al}$, а хлорид



т.к. вещество γ - это смесь NaCl и AlCl_3 , то можно предположить, что $\gamma - \text{Na}[\text{AlCl}_4]$, но это не так, так как по

расчетам $\gamma - \text{Na}_3[\text{AlCl}_6]$, т.е. $\omega(\text{Al}) = \frac{26,98}{26,98 + 35,45 \cdot 6 + 22,99 \cdot 3} =$

$= 0,0874$. Поэтому $\gamma - \text{Na}_3[\text{AlCl}_6]$



Задача 7.

2) Пусть V_{Ar} - объем, занимаемый Ar, V_{He} - соответственно He, тогда $V_{\text{Ar}} + V_{\text{He}} = V$, а по уравнению Менделеева - Клапейрона

$pV_{\text{Ar}} = \nu_{\text{Ar}} RT$ (1); $pV_{\text{He}} = \nu_{\text{He}} RT$ (2); $p_{\text{Ar}} = p_{\text{He}} = p$, т.к. равновесие.

$\nu_{\text{Ar}} = \frac{m}{M} = \frac{0,198}{39,95} = 4,956 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$

$\nu_{\text{He}} = \frac{m}{M} = \frac{0,198}{4} = 0,0495 \text{ моль}$, тогда смеси

уравнения (1) и (2) получим $pV = (\nu_{\text{Ar}} + \nu_{\text{He}}) RT \Rightarrow$
 $\Rightarrow p = \frac{(\nu_{\text{Ar}} + \nu_{\text{He}}) RT}{V} = \frac{(4,956 \cdot 10^{-3} + 0,0495) \cdot 8,3 \cdot 298}{1,33} = 101,2 \text{ Па}$

1) тогда из уравнения (1) объем, занимаемый аргоном будет равен $V_{\text{Ar}} = \frac{\nu_{\text{Ar}} RT}{p} = \frac{4,956 \cdot 10^{-3} \cdot 8,3 \cdot 298}{101,2} = 0,121 \text{ л}$

Задача 8

1) К резким изменениям численности популяции приводят жесткие условия, в которых большинство не способно выжить. В данном случае это резкое похолодание и засуха, которые сократили популяцию с 100 000 до 1000 особей. +

2) Вырос —

3) Популяция А ~~увеличилась~~. Т.к. за 10 лет популяция А увеличилась в 8 раз, а популяция Б за 100 лет в 32 000 раз. Значит можно сказать, что популяция А за 100 лет увеличится в 8^{10} раз, что больше, чем 32 000.

4) Она является идеальной, т.к.

$p = \frac{1}{1000}$; $q = 1 - p = \frac{999}{1000}$ - вероятность соответственно появления серо-белого и серого быка.

Для идеальной популяции справедливо $p^2 + 2pq + q^2 = 1$, что в нашем случае выполняется, т.к. $\left(\frac{1}{1000}\right)^2 + 2 \cdot \frac{1}{1000} \cdot \frac{999}{1000} + \left(\frac{999}{1000}\right)^2 = 1$.

Задача 9

1) И у мальчишка, и у девочки будет гемофилия на Клята, т.к. мальчишку она перешла от отца, а девочке от матери. +

3) $t = \frac{N}{2V}$; $t = \frac{3}{2 \cdot 0,15} = 10 \text{ лет}$.

Задача 10

1) $\frac{m}{M} = 2^{-T/T_{1/2}}$, где T - время, за которое может проработать гамма-конт.

$0,8484 = 2^{-T/T_{1/2}}$

$-T/T_{1/2} = \log_2 0,8484$ методом подбора

получается, что $-\frac{T}{T_{1/2}} = -0,2372$

$-\frac{T}{T_{1/2}} = -0,2372 \Rightarrow$

$\Rightarrow T = 0,2372 \cdot T_{1/2} = 0,2372 \cdot 5,27 = 1,25 \text{ лет} = 15 \text{ месяцев}$

$T = 15 \text{ месяцев} + 38$

2) Приращение кинетической энергии возникает

из-за ускорения напряжено $\frac{m\omega^2}{2} = eU \Rightarrow$

$\Rightarrow v = \sqrt{\frac{2eU}{m}}$; $v = \sqrt{\frac{2 \cdot 1,6 \cdot 10^{-19} \cdot 1,33 \cdot 10^6}{9,1 \cdot 10^{-31}}} = 6,8 \cdot 10^6 \text{ м/с}$

$v > c = 3 \cdot 10^8$. А такого не может быть, 158

подбери $v = c (3 \cdot 10^8 \text{ м/с})$.

3) $W_\gamma = h\nu$; $W_\gamma = \frac{hc}{\lambda_\gamma} \Rightarrow \lambda_\gamma = \frac{W_\gamma}{hc} = \frac{1,33 \cdot 1,6 \cdot 10^{-19}}{6,63 \cdot 10^{-34} \cdot 3 \cdot 10^8}$

$\lambda_\gamma = \frac{hc}{W_\gamma} = 9,3468 \cdot 10^{-7} \approx 935 \text{ нм} - 18$

~~$ch/hc = E$; $E = \frac{Uq}{h} \Rightarrow \lambda_e = \frac{Uq}{h} = 1,33 \cdot 10$~~

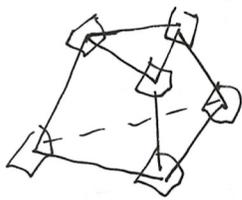
$\frac{hc}{\lambda_e} = E$; $E = Uq = \lambda_e = \frac{hc}{Uq} = \frac{6,63 \cdot 10^{-34} \cdot 3 \cdot 10^8}{1,33 \cdot 10^6 \cdot 1,6 \cdot 10^{-19}} =$

$= 9,3468 \cdot 10^{-13} \text{ м}$

$k = \lambda_\gamma / \lambda_e = 10^6$

Задача 11

1)



П.к. шестиугольные грани в вершинах усеченного тетраэдра, то всего их 6.

Тогда количество вершины равно количеству усеченных $V = N$; количество ребер $E = \frac{3N}{2}$; П.к.

каждое ребро образовано 2 вершинами, а из каждой вершины выходит по 3 ребра.

Количество граней - сумма шестиугольных граней (6) и шестиугольных (6) $\Rightarrow F = 2030$

По формуле Эйлера $V - E + F = 2$

$$N - \frac{3N}{2} + 2030 = 2 \quad 15$$

$$N = 4056$$

Общее число вершины в X 4056.

2) Тогда получаем систему уравнений

$$\begin{cases} 4056 = 4n_1^2 - 8n_2^2 \\ n_1 + n_2 = 39 \end{cases} \Rightarrow \begin{matrix} n_2 = 6 \\ n_1 = 33 \end{matrix} \quad 45$$

3) По условию n_1 и n_2 - отрезки, отсекающие ребрами усеченного и отсекаемого тетраэдров, формирующие Y, тогда b - длина ребра отсекаемого (мм), c - соответственного усеченного (мм), тогда

~~$$b = a n_2 = 4,62 \text{ мм}, \text{ где } n_2$$~~
~~$$c = a n_1 = 0,14 \cdot 33 = 4,62 \text{ мм}.$$~~

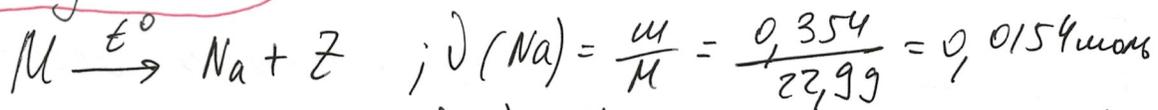
$$b = d n_2 = 0,14 \cdot \sqrt{3} \cdot 6 = 1,45 \text{ мм}$$

$$c = d n_1 = 0,14 \cdot \sqrt{3} \cdot 33 = 8,00 \text{ мм} \quad 35$$

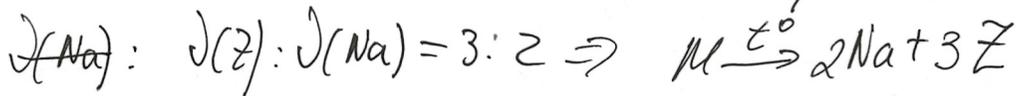


где d - меньшая диагональ шестиугольника (равностороннего); $d = \sqrt{3}a = \sqrt{3} \cdot 0,14 \text{ мм}$

Задача 12



$$\nu(Z) = \frac{V}{V_m} = \frac{0,517}{22,4} = 0,023 \text{ моль}$$



и тогда $\nu(M) = \frac{\nu(Na)}{2} = \frac{0,0308 \text{ моль}}{2} = 0,0154 \text{ моль} \Rightarrow M(M) = 130 \text{ г/моль}$
 $7,699 \cdot 10^3 \text{ моль}$

что соответствует Na_2N_6 или по-нормальному NaN_3 ; значит $M - NaN_3$; азид натрия, значит $2NaN_3 \xrightarrow{t^{\circ}} 2Na + 3N_2 \uparrow ; Z - N_2$.

При окислении V HNO_3 (кисл.) выделится N_2 - значит V - окисель активной металлы.



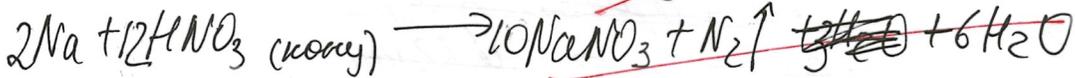
$$\nu_{e^-} X = \frac{N}{Na} = 4,83388 \text{ моль, тогда}$$

$$\frac{m(X)}{M(X)} \cdot \nu_{e^-} X = \nu_{e^-} X \Rightarrow \frac{10}{6 \cdot 22,99 + 14 \cdot 20 + 17M(V)} \cdot (11 \cdot 6 + 7 \cdot 20 + 17A) =$$

$= 4,83388$; где A - массовое число V , учитывая зарядовое число

то $2A \approx M(V)$, то $A \approx 11$; $M(V) \approx 23 \text{ г/моль} \Rightarrow$

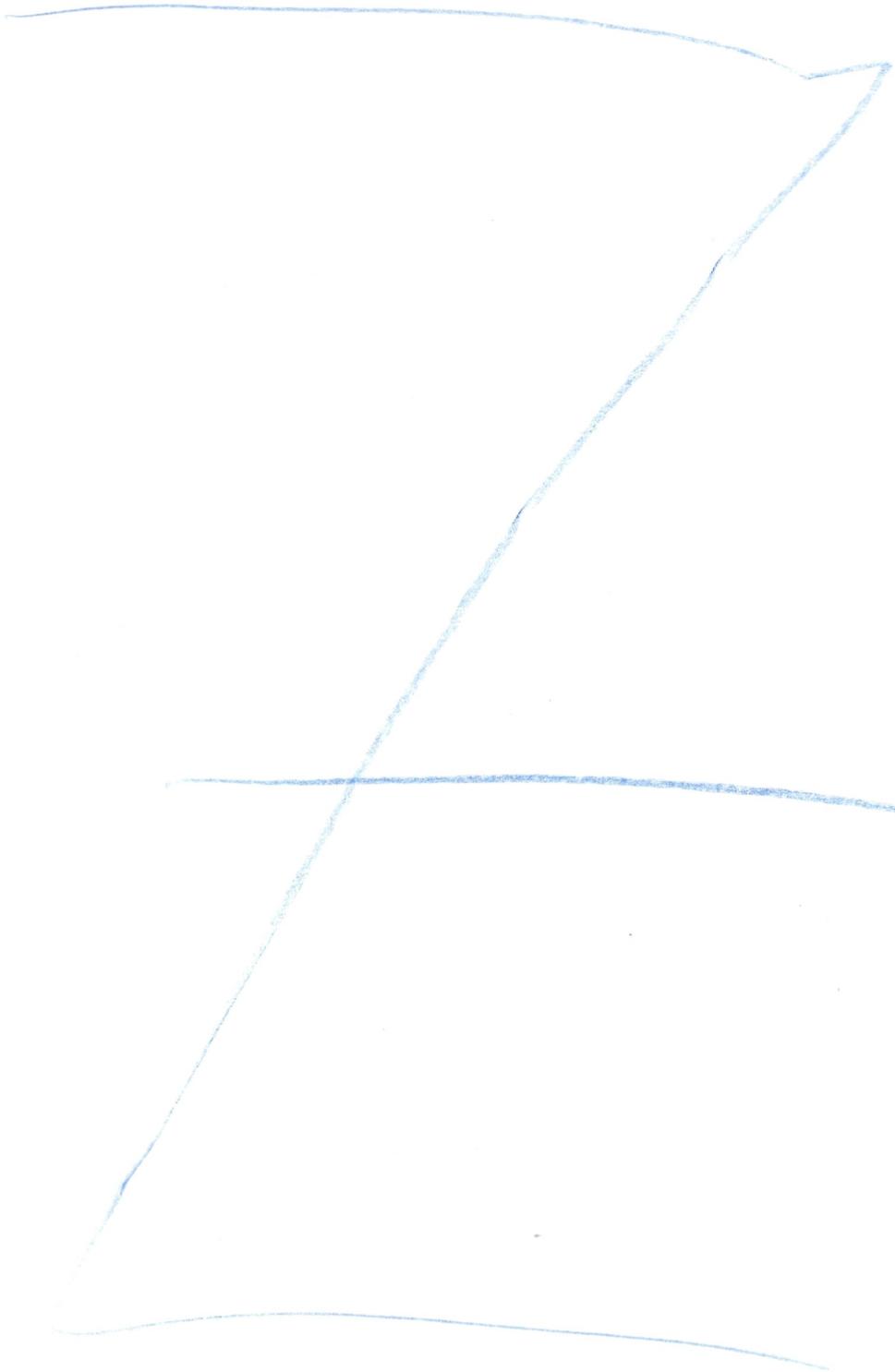
$\Rightarrow V - Na$; тогда $X - Na_{23}N_{20}$.



6

Задача 5

Пусть у нас 100 молекул, 80 из
них содержат $C_{12}-C_{12}$; $n = C_{13}-C_{12}$; $20-n = C_{13}-C_{13}$;
80.



ЧЕРНОВИК

$0,989 \cdot 100 - C_{12}$
 $0,011 - C_{13}$

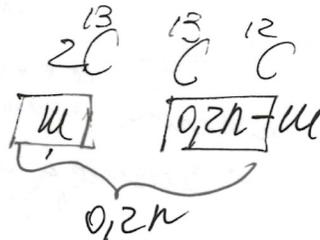
$2n$ -ушер.

$80 - \frac{(C_{12} - C_{13})n}{2n}$
 $u - C_{13}$



~~$\frac{u}{n} = 0,011$~~ ~~$u = 0,011n$~~

~~$\frac{0,2n - u}{n} = 0,989$~~

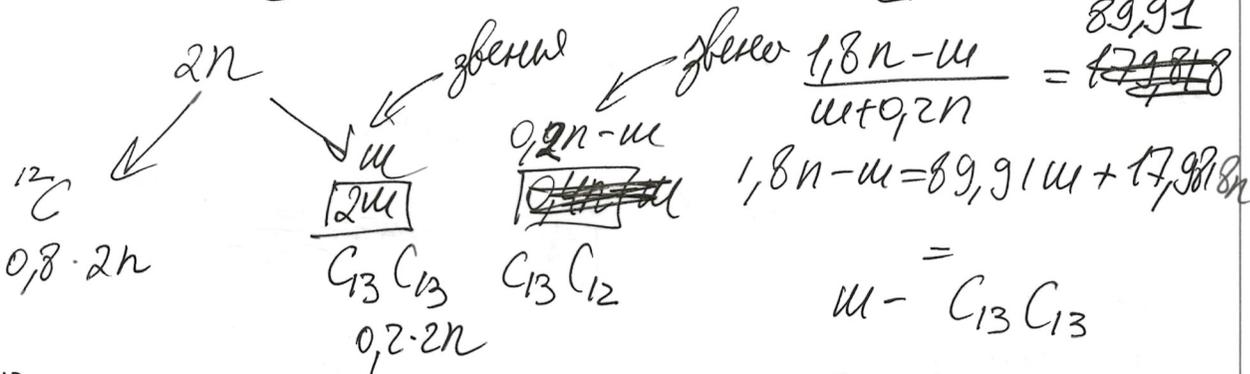


$C_{12} : \frac{0,2n - u + 1,6n}{2n} = 0,989$

$\frac{1,8n - u}{n} = 1,978$

$C_{13} : \frac{2u + 0,2n - u}{2n} = 0,011$

$\frac{u + 0,2n}{2n} = 0,011$



$C_{12} : 0,989 = \frac{1,6n + 0,4n - u}{n}$

$2n$ -число ушероуб.

$0,011 = \frac{2u + 0,2n - u}{2n}$

$0,011n = 2u + 0,2n$
 $0,989 = \frac{1,6n + 0,2n - u}{n}$

$0,011 = \frac{2u + 0,2n - u}{n}$

$\frac{u + 80}{100} = 0,989$ $98,9 = u + 80$ $u = 18,9$

$\frac{2(20 - u) + u}{100} = 0,011$ $u = 18,9$

$\frac{40 - u}{1} = 1,1$ $u =$

ЧЕРНОВИК

шест 2024  центр  лесай в вершинах усеч. тетраэдр γ

каждый из 8 6

получается за 10 лет 10^8

увеличивается за 100 10^{10}

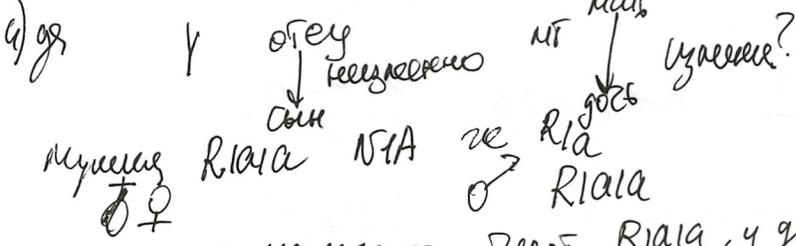


1) $\log_{100} 32000 = \frac{1}{2} \log_{10} 32000 = \log_{10} 178,8$

2) возраст, каверно, знай бы ещё, то такое количество

3) Б, Г.к. население Б за 100 лет ф. в 32000 $\log_{10} 178,8 > \log_{10} 10^8$

4) 39 10 лет ф. в 8



у мальчика будет R1a1a, у девочки тоже "

32-мутационных поз.

$0,15$

$98,9$

$0,15 = \frac{32}{2t}$

$\frac{32}{2 \cdot 9,15} = \sqrt{t}$

$t = 106,67$



$V - E + F = 2$

$V - \text{верш} = N$

$E - \text{реб} = 3N/2$

$F - \text{гран} = 2024 + 8$

$N - \frac{3N}{2} + 2029 = 2$

$-\frac{N}{2} = -2029$

$N = 4054$

$1014 = 4n_1^2 - 8n_2^2$

$1014 n_1 \neq n_2 = 39$

$1014 = (39 - n_2)^2 - 2n_2^2$

$39^2 + n_2^2 - 39 \cdot 2 \cdot n_2 - 2n_2^2$

$1013,5 - 39^2 + n_2^2 + 39 \cdot 2n_2 = 0$

$n_2^2 + 78n_2 - 567,5 = 0$

$n_2 = 6$

$n_1 = 33$



$N - \frac{3N}{2} + 2030 = 2$



МЕРКУРИУМ

$$F = G \frac{Mm}{(R+h)^2} \quad F = ma \Rightarrow \frac{GM}{(R+h)^2} = \frac{v^2}{R+h}$$

$$\omega = v/R \quad a = \frac{v^2}{R}$$

$$T = \frac{2\pi}{\omega}$$

$$v = \sqrt{\frac{GM}{R+h}}$$



$$v = \sqrt{\frac{6,7 \cdot 10^{24} \cdot 6 \cdot 10^{24}}{(6400 + 500) \cdot 1000}}$$

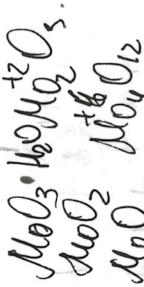
$$v = 7632,88 \text{ м/с} \approx 7,6 \text{ км/с}$$

$$\frac{2\pi(R+h)}{T} = v \cdot N \quad \frac{c}{\lambda}$$

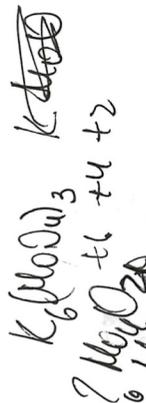
$$T = 600 \text{ с}$$

$$\lambda_{\text{min}} = \frac{(R+h) \cdot n}{c} \quad n=1$$

$$= 0,023 \text{ с. мало?}$$



$N = 9,4665$
 $N = 10 \text{ цифр}$



$\lambda = 9,347 \cdot 10^{-13} \text{ м}$
 7 нм 21 атомов углерода.
 из них 16 нм содержит 13
 знаков

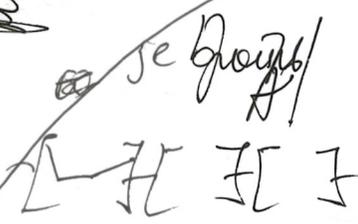
20 000 А, 10 лет, 0,8, $P = 1 - q$
 160 000, 1000, 16, 1, 299
 100 лет, с.б., с.

$$p^2 + q^2 + 2pq = 1$$

$$u = \frac{A}{f} = \frac{h}{f}$$

$$J = \frac{Uq}{h}$$

$$\lambda = \frac{Uqc}{h} = \frac{ch}{Uq} = 9,3468 \cdot 10^{-13} \text{ м}$$

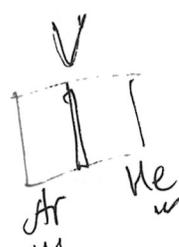
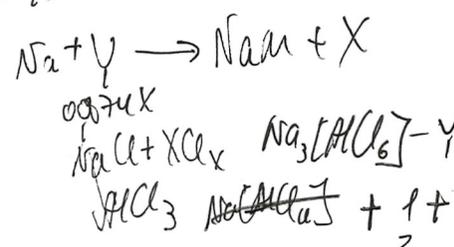
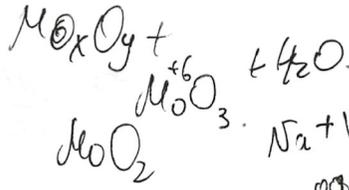
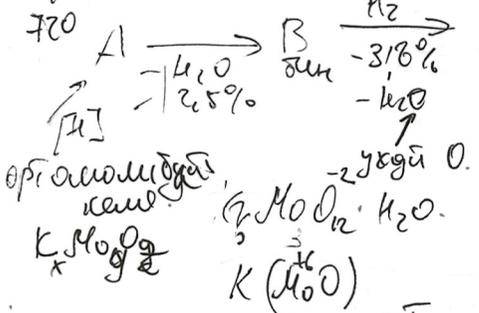


из тех 20% - Ca^{13}C
 20% - Ca^{12}C
 7 нм 21 атомов углерода.
 из них 16 нм содержит 13
 знаков

$0,8n$
 $2n$
 $0,2n$
 как $\frac{mv^2}{2}$
 $0,1n - 13$
 $ell = \frac{mv^2}{2}$
 c

$k = 10^6$

ЦЕРКОВИК



$pV = \nu RT$
 $p_{Ar} = p_{He}$

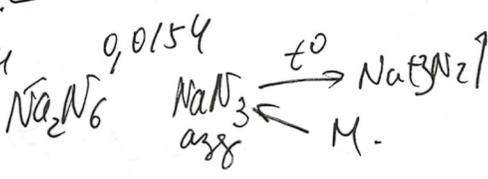
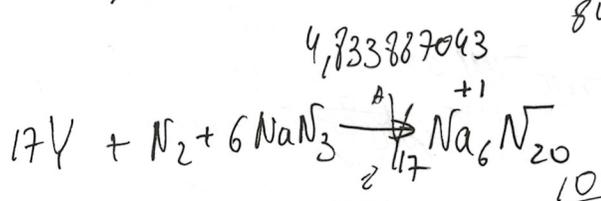
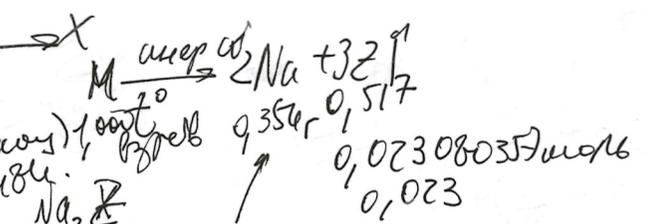
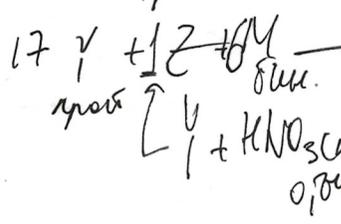
$pV_{Ar} = \nu_{Ar} RT$
 $pV_{He} = \nu_{He} RT$
 $pV = (\nu_{He} + \nu_{Ar}) RT$

$\nu = \frac{m}{M}$
 $\nu_{Ar} = 4,95619524 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$
 $\nu_{He} = 0,0495 \text{ моль}$

$\Rightarrow p = 101,3667802 \text{ кПа}$
 $\nu_{Ar} = \frac{\nu_{Ar} RT}{p} = 0,12117656 \text{ н}$

$a = \frac{v^2}{R}$

$k\omega = \frac{v}{R} a = \omega$



$\frac{m v^2}{2} = eU$
 $v = \frac{p e U}{\sqrt{m}}$
 $v = \frac{2 \cdot 1,6 \cdot 10^{-19} \cdot 1,33 \cdot 10^6}{9,1 \cdot 10^{-31}}$

$\frac{10}{14 \cdot 20 + 22,96 \cdot 6 + 17 \cdot 17} \cdot (7 \cdot 20 + 11 \cdot 6 + 17) = 4,833887043$
 $\frac{10}{417,94 + 177} (206 + 17A) = 4,833887043$

$0,467652307 \cdot 10^{18}$
 $\frac{c}{\lambda} \text{ калы!}$

$2060 + 170A = 2020,274751 +$
 $39,725249 + 170A = 82,176077$
 $\frac{25 - 2121}{25} = \frac{-T/T_{1/2}}{2}$
 $\frac{328}{25} = 2 \frac{-T/T_{1/2}}{2}$
 $1 \frac{1}{4} [15 \text{ месяцев}]$
 $T = 1,25 \text{ год}$