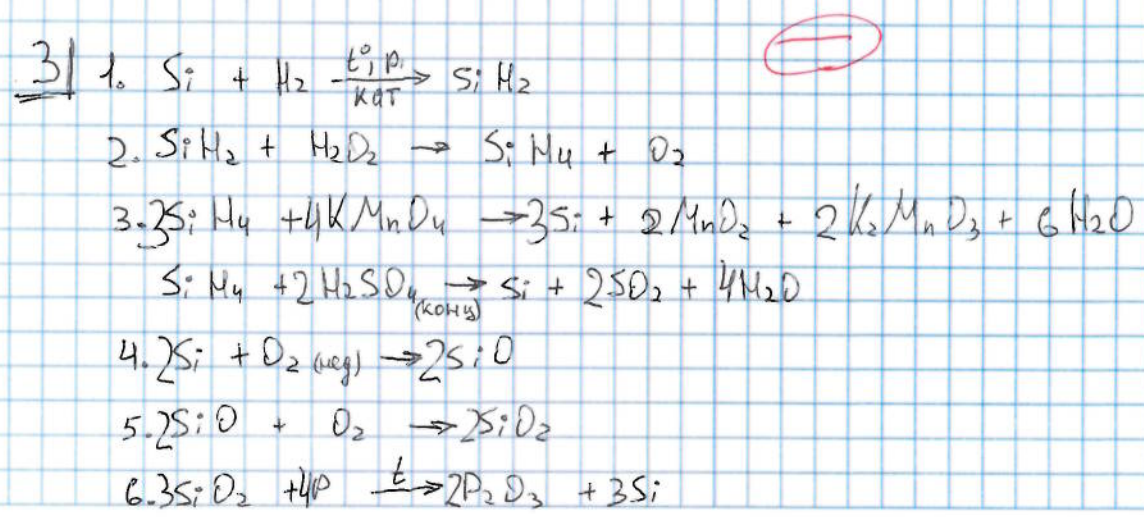
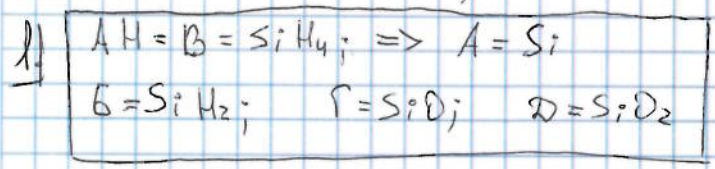


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

2) $D_{\text{взг}}(B) = 1,405 = \frac{x \text{ г/моль}}{29 \text{ г/моль}}$ $x = 32 \text{ г/моль} = \mu(B)$ 1 вариант

$B = A \mu_n$ $w(A) = 1 - w(B) = 1 - 0,875 = 0,125$
 $w(A) = 0,125 = \frac{1 \text{ г/моль} \cdot n}{1 \text{ г/моль} \cdot n + \mu \text{ г/моль}} = \frac{n}{n + \mu}$

$0,125n + 0,125\mu = n$ $0,125\mu = 0,875n$ $\mu = 7n$
 Попробуем: $n \neq 1$ $\mu \neq 7$ $7 + 1 \neq 32$
 $n \neq 2$ $\mu \neq 14$ $14 + 2 \neq 32$
 $n \neq 3$ $\mu \neq 21$ $21 + 3 \neq 32$
 $n = 4$ $\mu = 28$ $28 + 4 = 32$



1	2	3	4	5	Σ
0	17	-	13	-	

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

N2

1) X: $\bar{V}(X) = \frac{2,408 \cdot 10^{24}}{46} = 0,4583 \cdot 10^{23}$

~~$0,4583 \cdot 10^{23}$~~
 ~~$0,07613$~~ $\frac{0,4583 \cdot 10^{23}}{6,02 \cdot 10^{23}} = 0,07613 \text{ моль}$

$\mu(X) = \frac{2,359 \text{ г}}{0,07613 \text{ моль}} = 30,98$ $\boxed{X = P.}$ +

Y: $2,656 \cdot 10^{23} \cdot 1 \text{ моль} = \mu(Y) = 2,656 \cdot 6,02 \cdot 10^{-23} \cdot 10^{23} = 15,99 = 16.$

$\boxed{Y = O.}$ +

Z: n - порядковый номер Z; $\mu(Z) - 2n = 1.$

вещь Z - Z^{+1} . $\boxed{Z = Na.}$ +

2) $w(P) = 0,2331$ $w(O) = 0,4294$ $w(Na) = 0,3459$

Возьмем 100 г в-ва. Тогда в нем:

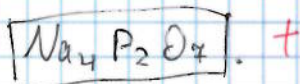
$m(P) = 23,31 \text{ г}$ $\bar{V}(P) = \frac{23,31 \text{ г}}{31 \text{ г/моль}} = 0,752 \text{ моль}$

$m(O) = 42,94 \text{ г}$ $\bar{V}(O) = \frac{42,94 \text{ г}}{16 \text{ г/моль}} = 2,632 \text{ моль}$

$m(Na) = 34,59 \text{ г}$ $\bar{V}(Na) = \frac{34,59 \text{ г}}{23 \text{ г/моль}} = 1,504 \text{ моль}$

$1,504 : 0,752 : 2,632 = 2 : 1 : 3,5 = 4 : 2 : 4.$

Na P O



черновик



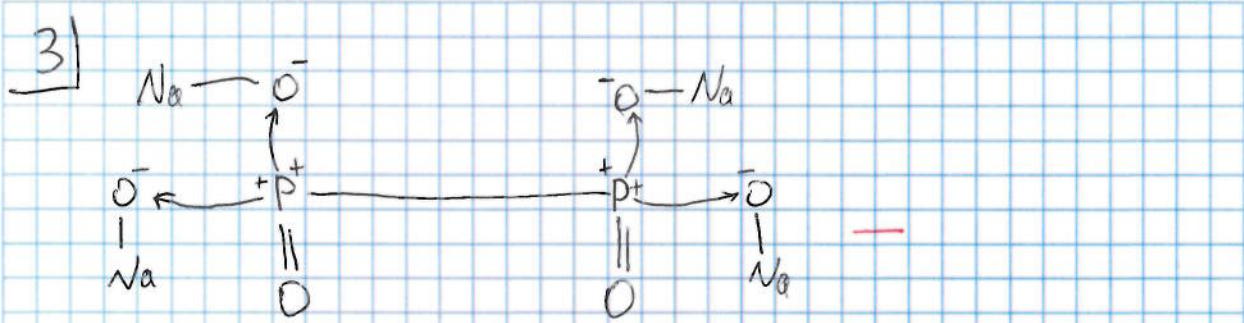
чистовик

Страница № 2 из 4 стр.

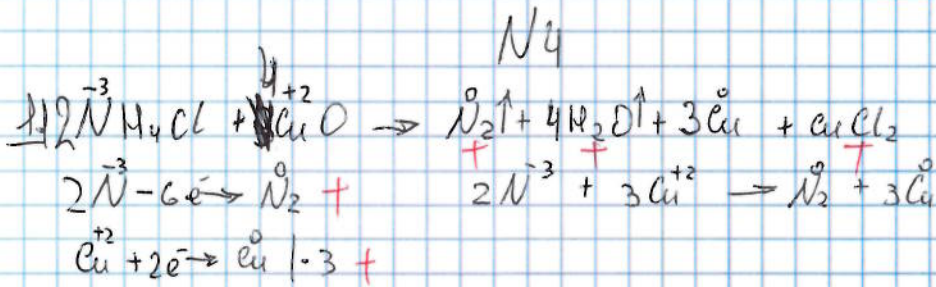
(поставьте галочку в нужном поле)

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

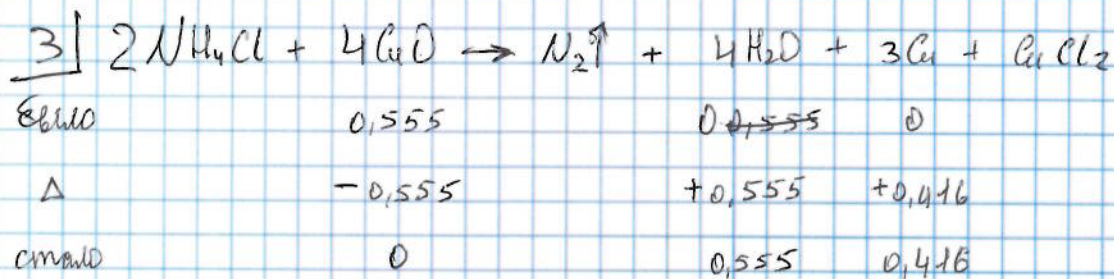


→ = донорно-акцепторная связь;
+ - = ионная связь.



2) Масса воды в стакане увеличилась, потому что среди газообразных продуктов в реакции выделилась и вода, которая просто растворилась и осталась в стакане в виде жидкой воды. Азот же в воде не остается, он вылетает за пределы стакана, поскольку он намного легче воды, его плотность меньше плотности воды. Вода, в свою очередь, является нейтральным соединением, и поэтому не может влиять на кислотность веществ.

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА



$$n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{1\text{ г}}{18 \frac{\text{г}}{\text{моль}}} = 0,0555 \text{ моль}$$

$$m(\text{CuO}) = 0,555 \text{ моль} \cdot 80 \frac{\text{г}}{\text{моль}} = 44,4 \text{ г} \quad \Rightarrow$$

$$m(\text{Cu}) = 0,416 \text{ моль} \cdot 64 \frac{\text{г}}{\text{моль}} = 26,62 \text{ г}$$

4) $w(\text{Cu}) \text{ в } \text{CuO} = \frac{64 \frac{\text{г}}{\text{моль}}}{80 \frac{\text{г}}{\text{моль}}} = 0,8$

$$44,4 \text{ г} \cdot 0,8 = 35,52 \text{ г} = m(\text{Cu})_{\text{max}}$$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 4 стр.

(нумеруются только чистовики)