

Вариант 2

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 1.

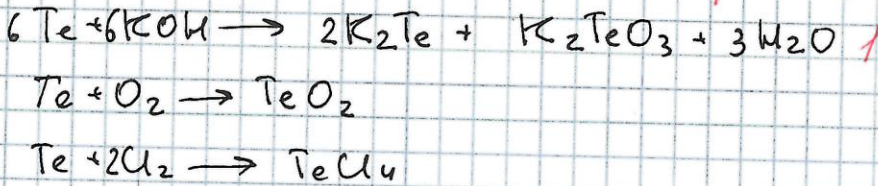
$$0,2 = \frac{16n}{16n + 2x}$$

$$n_1 = 32$$

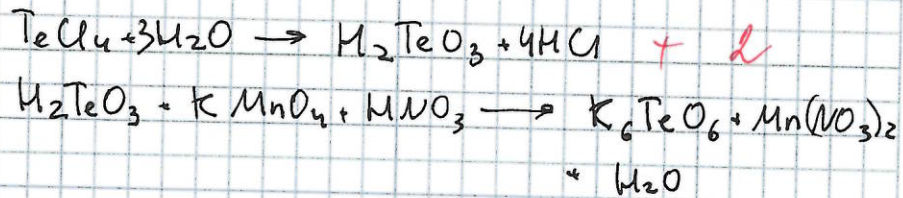
$$n_4 = 128$$

E - TeO<sub>2</sub>  
A - Te

И	З	Ж	А	Б	В	Г	Д	Е
K <sub>6</sub> TeO <sub>6</sub>	H <sub>2</sub> TeO <sub>3</sub>	TeCl <sub>4</sub>	Te	Sn <sub>6</sub> Te <sub>19</sub>	TeSi <sub>4</sub>	K <sub>2</sub> Te	K <sub>2</sub> TeO <sub>3</sub>	TeO <sub>2</sub>
-	+	+	+	-	-	+	+	+
	1	1	2			1	1	1



Mn(X) = 127/100 \* 22,4n =  
≈ 268,8 г/моль  
Возможно это  
TeCl<sub>4</sub>



~~TeCl<sub>4</sub>~~



$$S = \frac{m}{V} = \frac{\text{атомы} \cdot \text{мр} \cdot x}{A_3}$$

$$5,86 \text{ г/см}^3 = \frac{8 \cdot 1,66 \cdot 10^{-24} x}{27 \cdot 1,84 \cdot 10^{-24} \text{ см}^3}$$

$$x = 119,95 \text{ г/моль}$$

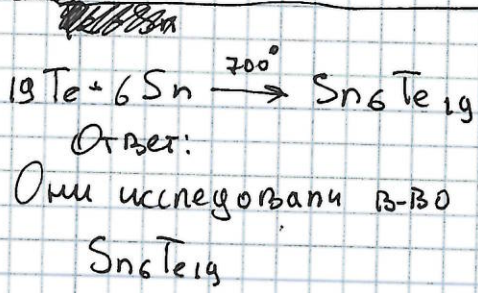
$$2x = 240 \text{ г/моль}$$

$$240 - 128 = 112 \text{ г/моль}$$

Пусть Te<sup>+4</sup>, тогда = 28 г/моль

TeSi<sub>4</sub>

т.к. В-В0 Б это 2D пленка  
то можно посчитать кол-во  
атомов сверху и сократить.  
получится: Sn<sub>12</sub>T<sub>38</sub><sup>1:2</sup>  
Sn<sub>6</sub>Te<sub>19</sub>



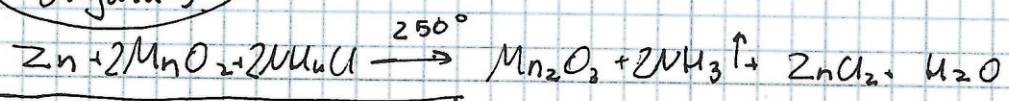
Место для скрепки



9-2-87

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 3

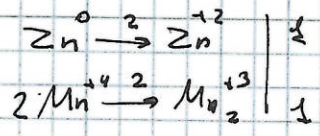


$$0,3038 = \frac{16n}{16n + 2x}$$

$$11,139n = 0,6076x$$

$$K = 18,3x$$

при  $n = 3$   
 $x = 54,9$   
 Значит  $B = \text{Mn}_2\text{O}_3$

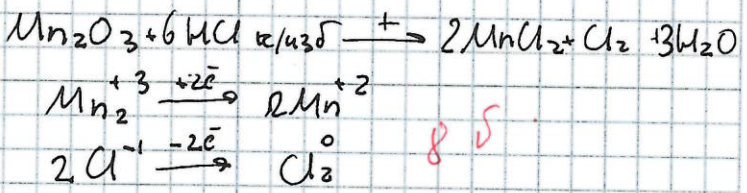
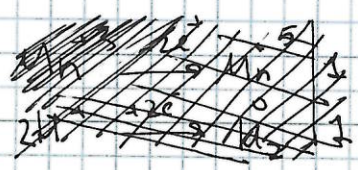


8,5

~~VP = nRT~~

$$VP = nRT \quad 59,48n \cdot 80 \text{ кПа} = 8,314 \cdot 323,15 \text{ К} \cdot n$$

$$x = 1,8925 \text{ моль}$$



8,5

По уравн р-ции

$$n(\text{MnCl}) = 3,985 \text{ моль}$$

$$\text{Значит } m = 3,985 \text{ моль} \cdot 53,52 \text{ моль} \approx 213,1875 \text{ г.}$$

A	B	C	D	E
$\text{Mn}_3$	<del><math>\text{Mn}_2\text{O}_3</math></del>	$\text{ZnCl}_2$	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{Cl}_2$

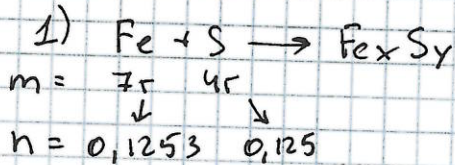
$\text{Mn}_2\text{O}_3$   $\longleftrightarrow$  или наоборот.

Ответ:  $m(\text{MnCl}) \approx 213,1875 \text{ г.}$

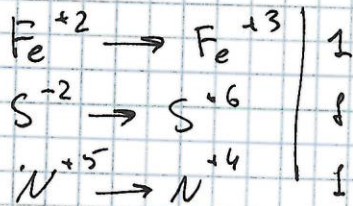
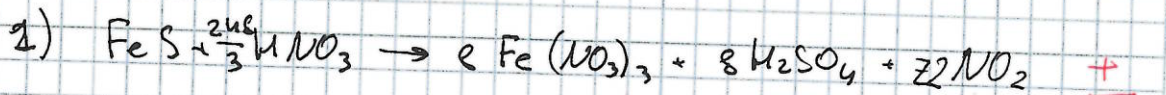
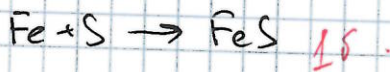
В условии не уточняется.

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 5



тогда Fe:S как 1:1 значит.



В-Тень отган 72e. тогда

$x \text{ моль} - 1,084 \cdot 10^{23} e^-$

$1 - 72e^-$

$x = 0,01505 \cdot 10^{23} \text{ моль}$

2)  $m(FeS) = 0,01505 \cdot 10^{23} \cdot 88 \text{ г/моль} = 1,3248 \text{ г.}$  *(-)*

черновик

чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

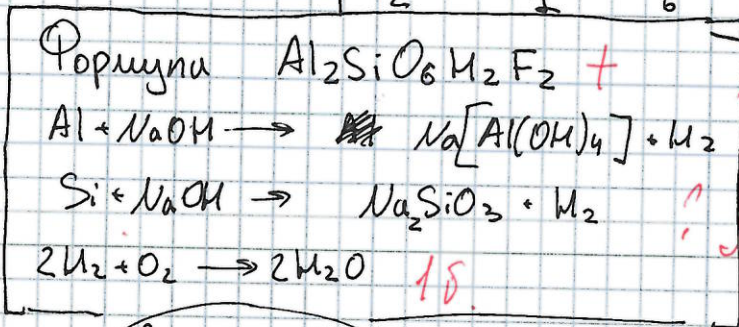
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 2

D и C - это H<sub>2</sub> и O, A и B - Al и Si, тк оба реагируют с NaOH с выделением H<sub>2</sub>. E - это F, так как более электроотрицательней, чем O.

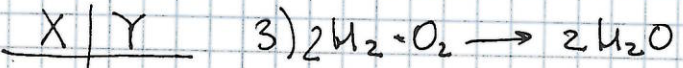
Значит;

	A	B	C	D	E
	Al	Si	O	H	F
пусть их % соотнош. = m. тогда =	24,77г	12,84г	44,04г	9,02г	17,43г
n =	0,818	0,457	2,752	0,92	0,917
	2	1	6	2	2



Задача 4.

~~0,0625~~  $0,0625 = \frac{x}{32}$   $x=2$   $Y = H_2$



$H_2$      ~~VP = nRT~~      $0,031n \cdot 88 \text{ кПа} = 8,314 \cdot 298,15 \text{ К} \cdot n$   
 $x = 0,0012255 \text{ моль.}$

Задача 5

