

ХМ340905

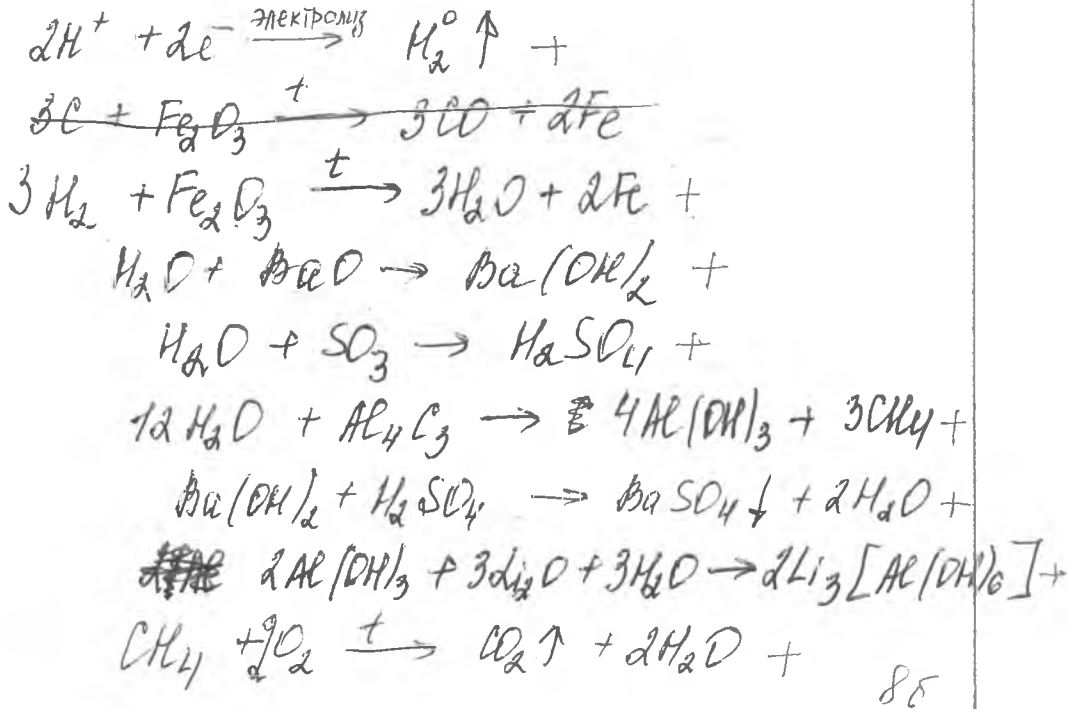
- N1 - 105  
 N2 - 85  
 N3 - 75  
 N4 - 35  
 N5 - 95

Задание 9-1

- |         |         |          |
|---------|---------|----------|
| 1. 4) + | 5. 1) + | 9. 4) +  |
| 2. 3) + | 6. 3) + | 10. 3) + |
| 3. 1) + | 7. 2) + |          |
| 4. 3) + | 8. 1) + |          |
- 105

315

Задание 9-2



85

Задача 9-4

$M_r(\text{Bва}) > M_r(\text{H}_2)$  в 51 раз

$w(\text{Al}) = 52,94\%$

$w(\text{O}_2) = 47,06\%$

$M_r(\text{H}_2) = 2 \cdot 1 = 2$

$M_r(\text{Al}_2\text{O}_3) = 2 \cdot 27 + 3 \cdot 16 = 102$  тб

$\frac{102}{2} = 51$  тб

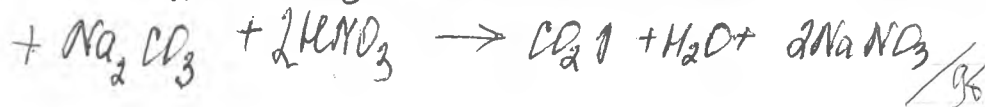
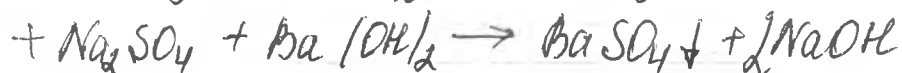
(3б)

Ответ:  $\text{Al}_2\text{O}_3$  — оксид алюминия тб

Задача 9-5

	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	$\text{Na}_2\text{SO}_4$	$\text{HNO}_3$
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	$\neq$	↓	↓	$\neq \text{R}$
$\text{Na}_2\text{CO}_3$	↓	$\neq$	$\neq$	↑
$\text{Na}_2\text{SO}_4$	↓	$\neq$	$\neq$	$\neq$
$\text{HNO}_3$	$\neq \text{R}$	↑	$\neq$	$\neq$

5б





X1734 09 07

Российская Федерация  
 УПРАВЛЕНИЕ ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ Калининградской области  
 КАЛИНИНГРАДСКАЯ ОБЛАСТЬ  
 муниципальное образование  
 общеобразовательное учреждение  
 Гимназия № 97  
 г. Калининград  
 238020, Калининградская область,  
 г. Калининск, ул. Звонкая, д. 82,  
 тел./факс 3-6-3444  
 ОКПО 56106325, ОГРН 1020900010961  
 ИНН/КПП 3901090030/390101001

на № \_\_\_\_\_ от \_\_\_\_\_

1)  $4+$

N1 - 105

2)  $M(\text{BaCl}_2) = 137 +$

N2 - 85

N3 - 105

$+ 35,5 \cdot 2 = 137 + 70 =$

$= 207$

N4 - 105

N5 - 105

$M(\text{BaSO}_4) = 137 + 32 +$

285

$+ 4 \cdot 16 = 137 + 64 =$

$= 201$

$M(\text{Ba}_3\text{P}_2) = 137 \cdot 3 +$

$+ 31 \cdot 2 = 411 + 62 =$

$= 473$

Ответ 3 +

$M(\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2) = 137 \cdot 3 +$

$+ 2 \cdot 31 + 8 \cdot 16 = 411 +$

$+ 62 + 128 = 501$

3)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

$\text{FeCl}_3$  Ответ 1 +

4)  ${}^{40}_{19}\text{K} = (19p^+ + (40 - 19)n^0) \cdot 19e^-$  Ответ: 3 +

5) 1 +

6)  $a b c d$

1 2 3 4

$d c b a$

2 a b c

Ответ: 3 +

$$7) x +$$

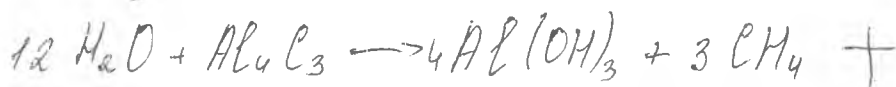
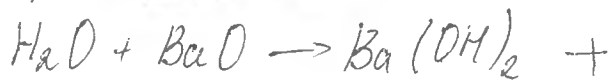
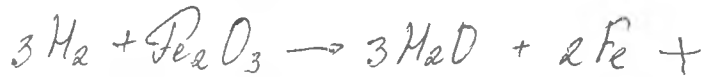
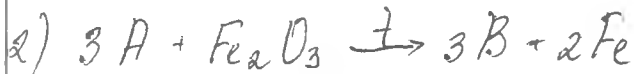
$$8) 1 +$$

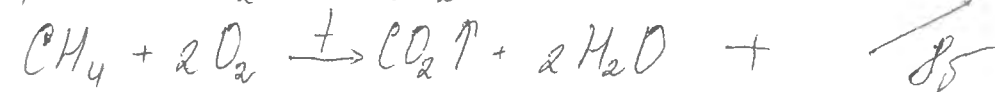
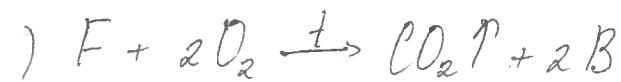
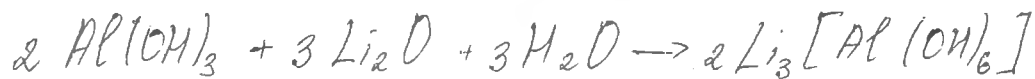
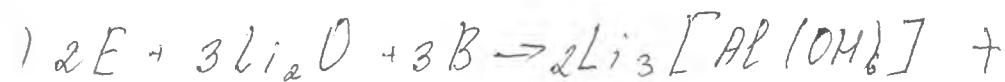
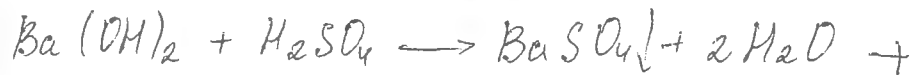
$$9) 4 +$$



$$Omb: 3 + \quad \frac{\quad}{100}$$

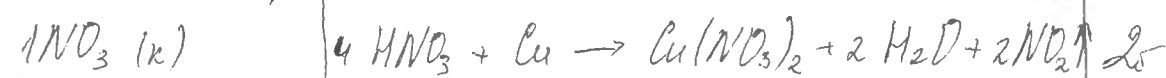
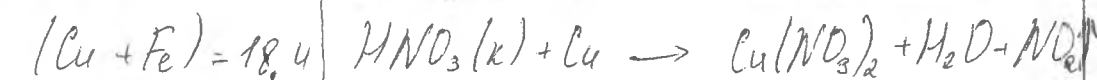
Загавне 9-2





Задание 9 - 3

Дано:  $HNO_3 (к) + Fe \xrightarrow{t}$  только при  $t$  на холоду массив



$$\frac{(n_{Cu}) = 8,96n}{\text{моль } (Cu + Fe) = 18,42}$$

$$V = 6 \cdot 10^{23} \quad n(NO_2) = \frac{V \rho}{VM} = \frac{8,96n}{22,4 \frac{\text{л}}{\text{моль}}} = 0,4 \text{ моль}$$

$$n(Cu) = \frac{1}{2} n(NO_2) = 0,2 \text{ моль}$$

$$N(Cu) = n \cdot N = 0,2 \cdot 10^{23} \cdot 6 = 1,2 \cdot 10^{23}$$

$$(Fe) = \frac{5,6}{5,6} = 0,1 \text{ моль} \quad \text{ЗД}$$

$$m(\text{Fe}) = 18,4 - 12,8 = 5,6 \text{ г}$$

$$m(\text{Cu}) = n \cdot M = 0,2 \cdot 64 = 12,8 \text{ г}$$

$$N(\text{Fe}) = n \cdot N = 0,1 \cdot 6 \cdot 10^{23} = 0,6 \cdot 10^{23}$$

$$N_{\text{обш}} = 0,6 \cdot 10^{23} + 10^{23} \cdot 1,2 = 1,8 \cdot 10^{23}$$

$$N_{\text{обш}}: 1,8 \cdot 10^{23}$$

105

Директорат неопределенности: Кр-Кружковская,  
инженер неопределенности:

Ремф  


Труфанова И.И.  
Сиркофф Э.В.