

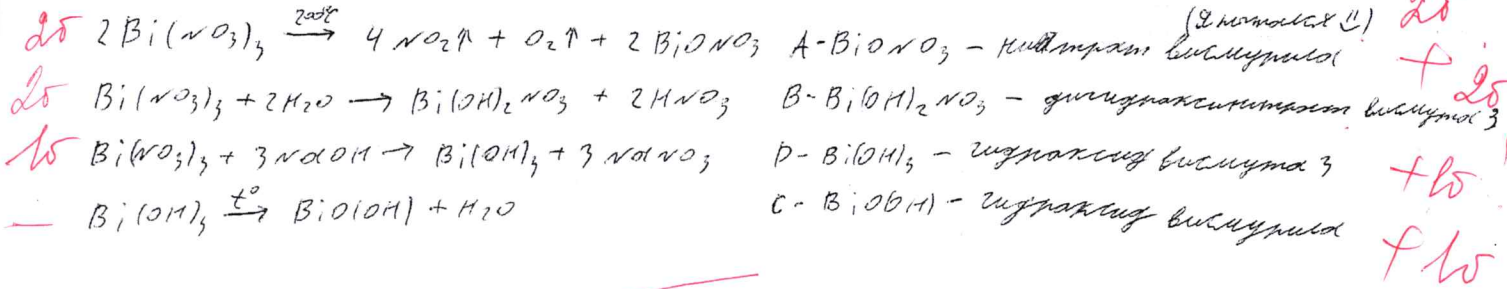
Теор.	Пр.	Увог	%
20	1,95	36,9	57,7
+155			м/б = -1

Ш (Клишина)
П (Краснов)
Ж (Климина)

КОД

X-11-14

11-2

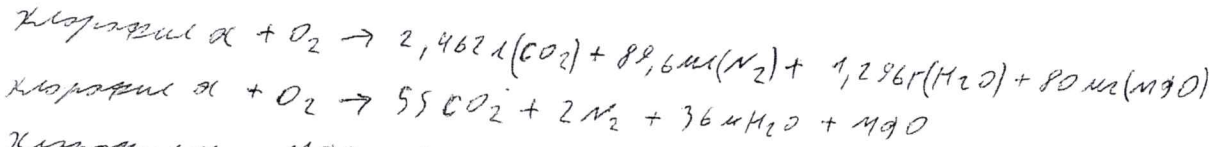


115

11-4

Хлориды висмута

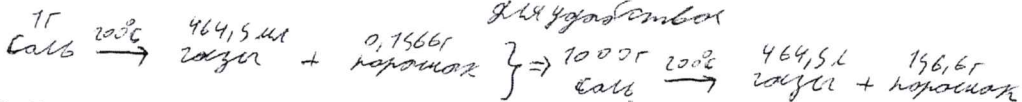
- из списка веществ А, Б, В, Г выбрать, что:
 А - CO_2 - оксид углерода (4) (углекислый газ) 0,55
 Б - N_2 - азот 0,55
 В - H_2O - вода 0,55
 Г - MgO - оксид магния 0,55



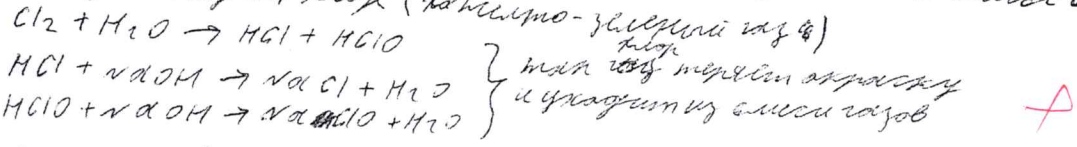
- Хлориды $\alpha - \text{MgCl}_2$ 05
- $\text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{73,5^\circ} 55\text{CO}_2 + 2\text{N}_2 + 36\text{млH}_2\text{O} + \text{MgO}$ 05
- Нет, хлорид не гидролизует, 15
-

35

11-1



из условий задачи можно сделать вывод, что в составе смеси газов присутствуют хлор (токсично-углеводородный газ) и хлороводород



$n(\text{газов}) = \frac{464,5\text{л}}{22,4\text{л}} = 20,73\text{ моль}$

$n(\text{Cl}_2) = 20,73 \cdot 0,222 = 4,6\text{ моль}$

$m(\text{Cl}_2) = 4,6 \cdot 71 = 326,6\text{ г}$

□ считаем на обороте

$$m(\text{Cl}_2 + \text{парамок}) = 483,2 \text{ г} \quad X-11-14$$

исполните 3-ю задачу, и сделайте вывод

$$m(\text{остаток газа}) = 1000 - 483,2 = 516,8 \text{ г}$$

$$M_r(\text{остаток газа}) = \frac{516,8 \text{ г}}{16,13} = 32 \text{ г/моль}$$

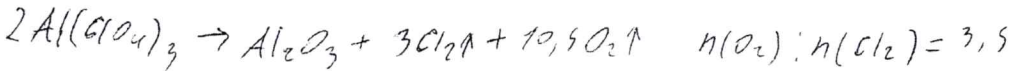
+

находим состав смеси, что 77,8% смеси газы - сухой газ, кислорода (O_2)

$$\text{состав газа: } 22,2\% - \text{Cl}_2$$

$$77,8\% - \text{O}_2$$

парамок ~~остаток~~ оксид металла, при нагревании Al_2O_3 (самый простой вариант, рассмотрим по условию задачи, ~~и~~ в условии не много газа, скорее всего это соль вида $X_n\text{Cl}_m\text{O}_z$, думаю, что это перхлорат, так как в нем находится наибольшее количество кислорода при разложении соли, в остаток Cl_2 и O_2 много кислорода, проверим:



~~результат~~

$$16,13 \text{ моль} : 4,16 = 3,9$$

~~и~~

~~и~~

$$n(\text{Al}_2\text{O}_3) = \frac{1}{3} n(\text{Cl}_2) \quad n(\text{Al}_2\text{O}_3) = 1,533 \text{ моль}$$

$$n(\text{O}_2) = 3,5 n(\text{Cl}_2) \quad \left. \begin{array}{l} \rightarrow M_r(\text{Al}_2\text{O}_3) = \frac{156,6 \text{ г}}{1,533 \text{ моль}} = 102 \text{ г/моль} \\ M_r(\text{Al}_2\text{O}_3) = 27 + 27 + 48 = 102 \text{ г/моль} \end{array} \right\} \text{ совпадает}$$

Итак вывод, что $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$ разлагается.

+

65.

11-3 - X 5.

Задание уже формулировалось, ~~чтобы~~ что вспомнил по конкретному.

X-11-14

МУНИЦИПАЛЬНОЕ
АВТОНОМНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ЦЕНТР РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ»

План:

1. определить CuSO_4 по голубой окраске 0,50
2. определить NaOH по выпадению голубого осадка с CuSO_4
3. определить SiO_2 по фиолетовой окраске 0,20
4. найти KI по выпадению белого осадка с CuSO_4 и NaOH р-ра в коричневый цвет 0,20
5. Смешать оставшиеся 3 р-ра с Cu(OH)_2 ($\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Cu(OH)}_2$) 0,50
~~оставшиеся~~ ~~пипетку~~ пипетку и прокожа окрасится в ярко-синий цвет, в оставшейся пробирке сахара (входит в эту реакцию по своему строению) 0,20
6. Влить в р-р SiO_2 пипеткой и прокожа меди II, выпадет с пипеткой осадок, пипеткой никак не изменится окраска.

- 1) синий раствор CuSO_4 в пробирке номер 6
- 2) NaOH в пробирке номер 6 (белый осадок синего цвета с CuSO_4)
- 3) SiO_2 в 7-й пробирке (фиолетовый окрас в бурой р-ции)
- 4) KI в 3-й пробирке (белый осадок и кор. окрас р-ра с CuSO_4)
- 5) в четвертой пробирке сахара (ч + $\text{NaOH} + \text{CuSO}_4$ медно окрас, только осадок, в оставшейся второй пробирке пипетк.
- 6) в пробирке номер 7 белый осадок оранжевого цвета: в 7-й пробирке прокожа.

- 1- CuSO_4 ; 2-пипетка; 3- KI ; 4-сахара; 5- SiO_2 ; 6- NaOH ; 7-прокожа

Уравнения реакций:

- 1) $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ (голубой ступенчатый осадок Cu(OH)_2)
- 2) $\text{SiO}_2 + \text{CuSO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$ фиолетовый окрас + Na_2SO_4
(бурый р-ция: белый осадок и кор. окрас р-ра с CuSO_4)
- 3) $2\text{NH}_3 \cdot \text{CH}_2\text{COOH} + \text{Cu(OH)}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COO})_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (на растворение осадка Cu(OH)_2 и образование ярко-синего окраса)
(пипеткой)
- 4) $\text{Cu}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{N}_2)_2 + \text{Cu(OH)}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{N}_2)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (на растворение белого осадка Cu(OH)_2 и образование ярко-синего окраса)
пипеткой меди II
- 5) $\text{Cu}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{N}_2)_2 + \text{Cu(OH)}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{N}_2)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (на растворение белого осадка Cu(OH)_2 и образование ярко-синего окраса)
пипеткой меди II
- 6) $2\text{KI} + 2\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \text{Cu}_2\text{SO}_4 + 2\text{K}_2\text{SO}_4$ (на образование белого осадка Cu_2SO_4 и кор. окраса)
пипеткой