



3101910321023

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Ш А Й М У Х А М Е Т О В А

Имя Л Э Й Л А

Отчество В А Х И Т О В И А

Дата рождения 1 4 0 2 2 0 0 8

Город участия У Ф А

Аудитория 1 0 1

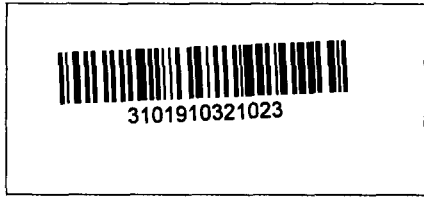
Телефон 8 9 3 7 4 9 5 6 0 6 9

Дата 0 3 0 2 2 0 2 4

Подпись

Пример
заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



Проверочный лист
Заполняется участниками

Направление

<input type="checkbox"/> информатика	<input type="checkbox"/> история	<input type="checkbox"/> математика
<input type="checkbox"/> обществознание	<input type="checkbox"/> русский язык	<input type="checkbox"/> физика
<input checked="" type="checkbox"/> химия		

Класс

<input type="checkbox"/> 8	<input checked="" type="checkbox"/> 9	<input type="checkbox"/> 10	<input type="checkbox"/> 11
----------------------------	---------------------------------------	-----------------------------	-----------------------------

Город участия У Ф А

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

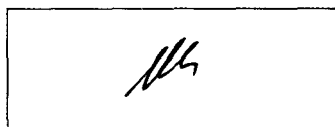
Время выхода с 13:15 до 13:18

Протокол проверки
Заполняется жюри

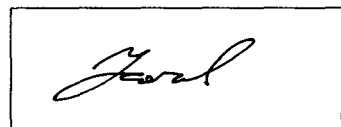
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	3	9	6	8	13				
Балл члена жюри №2	5	3	9	6	8	13				

Итоговый балл 44

Подпись члена жюри №1



Подпись члена жюри №2



Пример заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



Бланк ответов

Задача 1.

$$\cancel{C(NO_2)} \quad 1,13 \text{ г/см}^3 = 1130 \text{ г/дм}^3$$

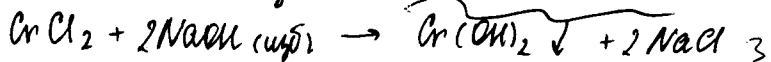
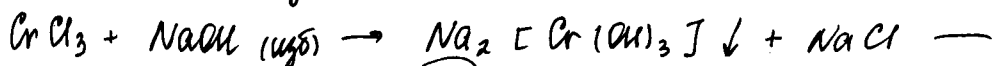
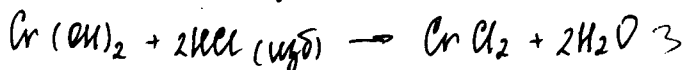
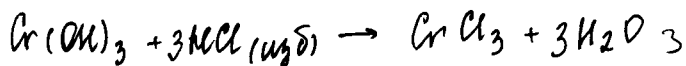
$$C(FHNO_3) = 1130 \cdot W(HNO_3) = 1130 \cdot 0,04 = 45,2 \text{ г/дм}^3 \quad 5$$

Ответ: 45,2 г/дм³

Задача 2.



Задача 3.



9

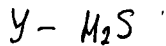
Задача 5



Б -

В -

Г -



Z₁ -

Z₂ -

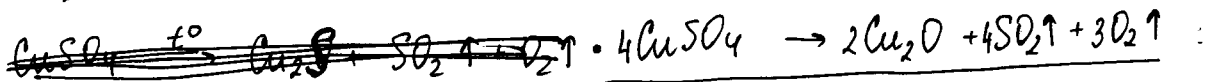
Соль E - сульфат, судя по схеме, допустим, что его формула $Me_x(SO_4)_y$, e/и c.o. (+1), то Me_2SO_4 , e/и c.o. (+2), то $MeSO_4$

$$\omega(S) = \frac{32}{M(Me) \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4}$$

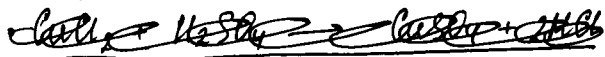
$$M(Me) = 32 - X$$

$$\omega(S) = \frac{32}{M(Me) + 32 + 16 \cdot 4}$$

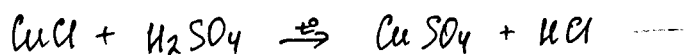
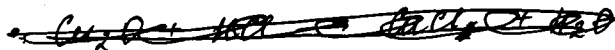
$$M(Me) = 64 \text{ г/моль} - Cu =$$



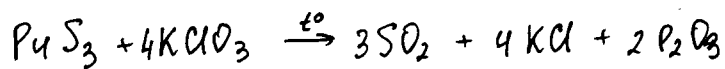
По цепочке видно, что D - хлорид, \Rightarrow D - ~~$CuCl_2$~~ $CuCl$



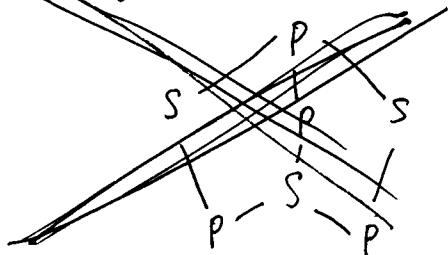
Y: $M(Y) = 1,52 \cdot 22,4 = 34,048 \text{ г/моль} - H_2S$



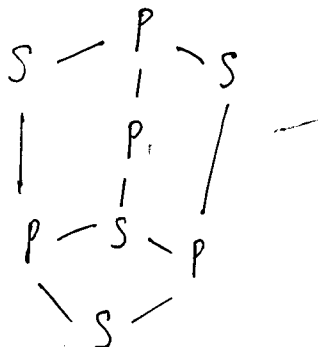
Задача 6



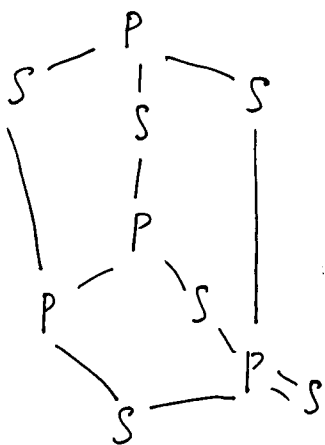
1) ~~P_4S_3~~



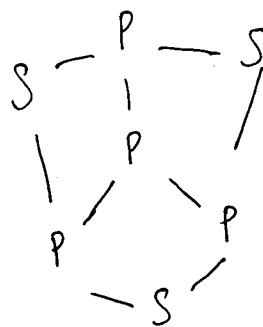
2) P_4S_4



3) P_4S_6

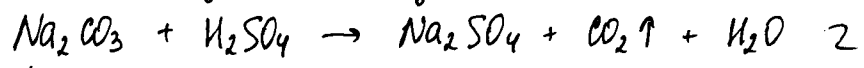


1) P_4S_3



Задача 4

Смесь из Na_2CO_3 , NaNO_3 и Na_2SO_4 . При обработке серной к-той может выделиться один газ - CO_2 :

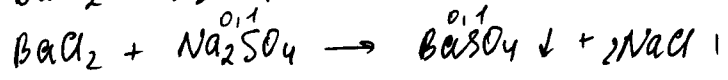
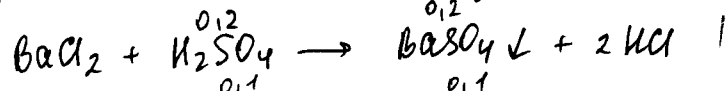


$$n(\text{CO}_2) = \frac{2,24}{22,4} = 0,1 \text{ моль} \quad |$$

$$n(\text{CO}_2) = n(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 0,1 \text{ моль} \Rightarrow m(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 0,1 \cdot 106 = 10,6 \text{ г} \quad |$$

Значит масса, которая приходится на NaNO_3 и $\text{Na}_2\text{SO}_4 = 41,8 - 10,6 = 31,2 \text{ г}$.

При добавлении BaCl_2 к получившемуся р-ру обр-ся $\text{BaSO}_4 \downarrow$.



$$n(\text{H}_2\text{SO}_4) = \frac{98 \cdot 0,2}{98} = 0,2 \text{ моль} \quad |$$

$$n(\text{Na}_2\text{SO}_4) = \frac{233 \cdot 0,1}{233} = 0,1 \text{ моль} \quad | \quad m(\text{BaSO}_4) = 233 \cdot 0,2 + 233 \cdot 0,1 = 69,9 \text{ г} \quad |$$

что соответствует условию задачи.

Значит NaNO_3 и Na_2SO_4 не реагируют с H_2SO_4

какие доли?

6

Бланк ответов

