



Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Ш А Р О В А

Имя С О Ф И Я

Отчество С Т А Н И С Л А В О В Н А

Дата рождения 2 3 0 8 2 0 0 8

Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Аудитория Э 4 0 4

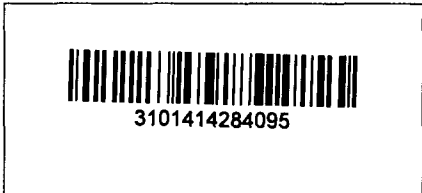
Телефон 7 9 9 9 5 6 8 6 3 8 4

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 Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

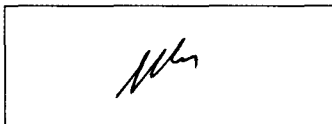
Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

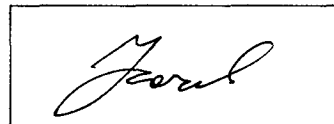
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	-	-	3	4	14				
Балл члена жюри №2	5	-	-	3	4	14				

Итоговый балл 26

Подпись члена жюри №1



Подпись члена жюри №2



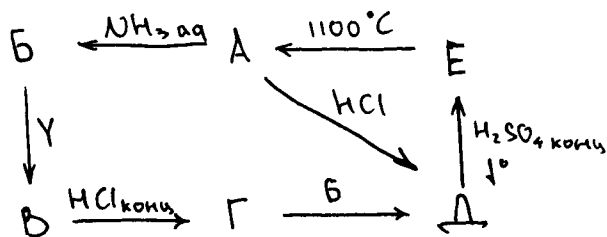
Пример заполнения

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



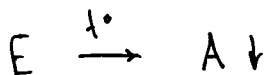
Бланк ответов

Задание 5.



Е - это соль, в ней 20% серы по массе

А - это осадок красно-оранжевого цвета.



красно-оранжевый цвет можно получить от меди

Пусть Е - это CuSO_4 (проверим)

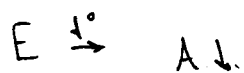
(Cu^{2+} - потому что нам нужен цвет;

SO_4^{2-} - потому что в составе соли Е есть сера)

$$\omega = 20\% = 0,2$$

$$\omega = \frac{m(\text{S})}{m(\text{CuSO}_4)} = \frac{32 \text{ г}}{160 \text{ г}} = 0,2 \quad \checkmark$$

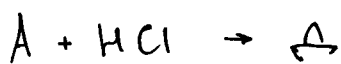
CuSO_4 - подходит под условия задачи



• Е - CuSO_4



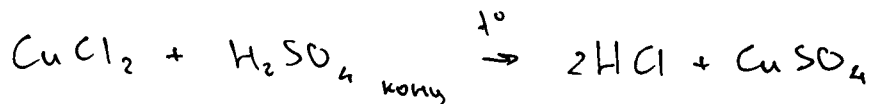
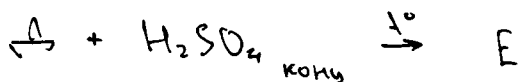
• А - CuS



Д - осадок белого цвета



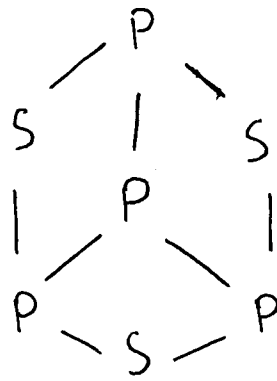
• Д - CuCl_2



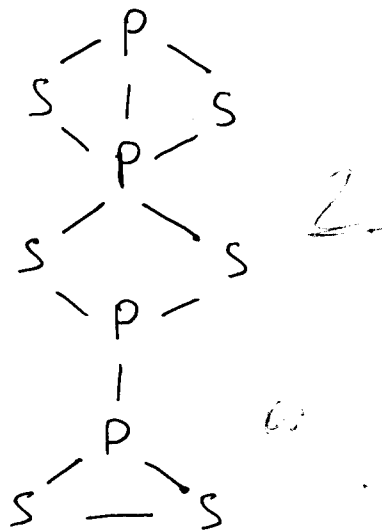
Е, А, Д - переходят в друг друга

Задача 6. 14

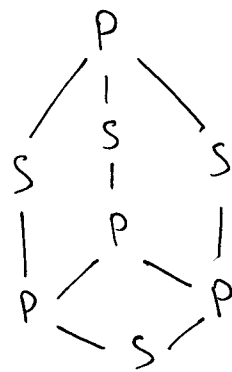
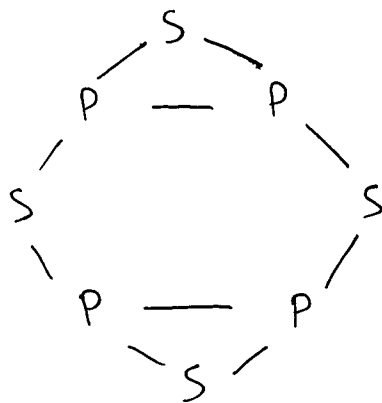
1) $P_4 S_3$:



3) $P_4 S_6$:



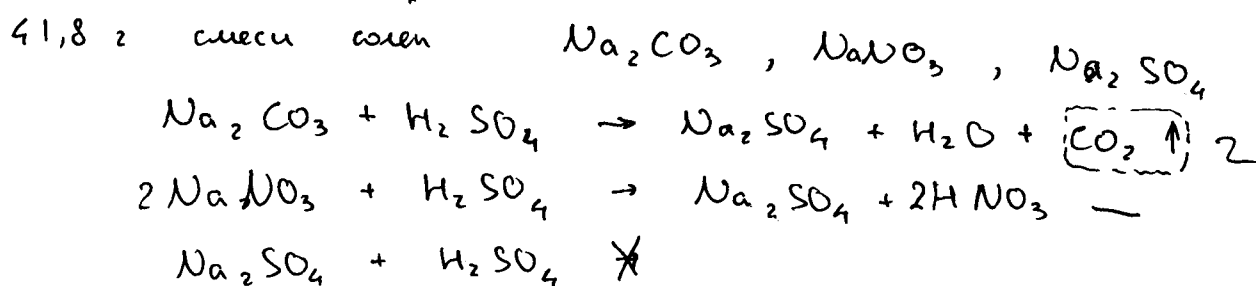
2) $P_4 S_4$



Составить структурные формулы

Бланк ответов

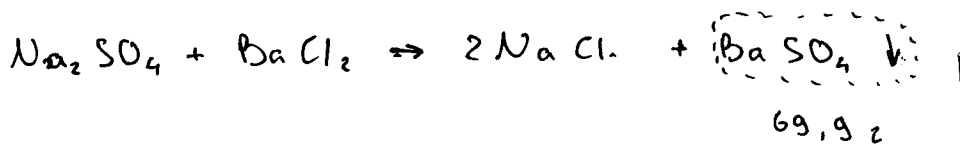
Задача 4.



$$41,8 \text{ г} + 98 \text{ г} \Rightarrow 139,8 \text{ г} \quad -$$

$$139,8 \text{ г} - m(\text{CO}_2) = 139,8 \text{ г} - 44 \text{ г} = 95,8 \text{ г} \quad -$$

$$m(\text{CO}_2) = \cancel{44} \text{ г} \quad V(\text{CO}_2) = 2,24 \text{ л}$$



3

$$V(\text{BaSO}_4) = \left(\frac{M(\text{BaSO}_4)}{m} \right) = 2,98 \text{ моль} \quad -$$

нз -

Задача 1.

$$\omega (\text{по массе}) = 4\% = 0,04$$

~~ω (по объему)~~

$$0,04 \quad 1 \quad 2$$
$$\times \quad 1,13 \text{ г/см}^3$$

$$x = \frac{0,04 \cdot 1,13 \text{ г/см}^3}{1} = 0,0452 \text{ г/см}^3$$

5

Ответ: 45,2 г/см³

Бланк ответов

