

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Б Л И Н О В

Имя Т И М О Ф Е Й

Отчество С Е Р Г Е Е В И Ч

Дата рождения 0 7 1 0 2 0 0 8

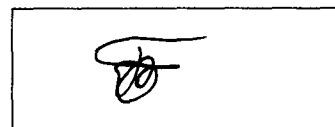
Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Аудитория Э 4 0 4

Телефон 8 9 2 2 1 2 0 9 0 2 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 Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

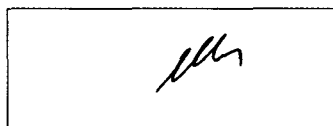
Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

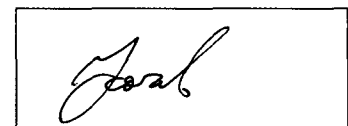
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	—	—	6	—	18				
Балл члена жюри №2	5	—	—	6	—	18				

Итоговый балл 29

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

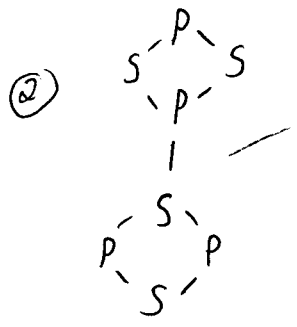
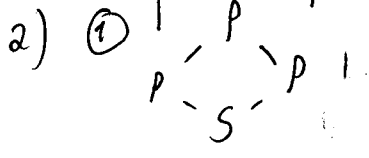
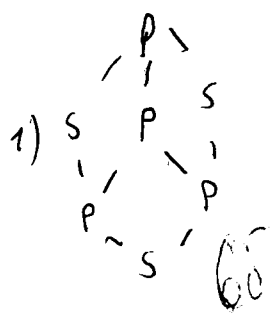
N1

$$n = 113 \cdot 0,04 = 0,0452 \frac{2}{\text{см}^3} = 45,2 \frac{2}{\text{дм}^3}$$

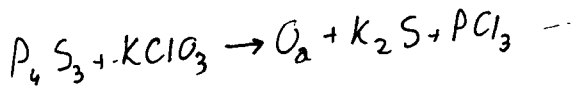
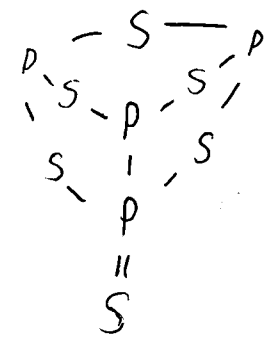
Объем: $45,2 \frac{2}{\text{дм}^3}$

5

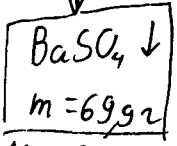
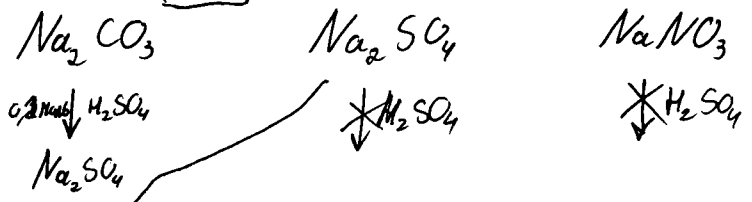
N6



3)



N4



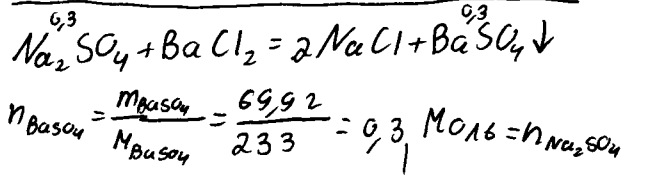
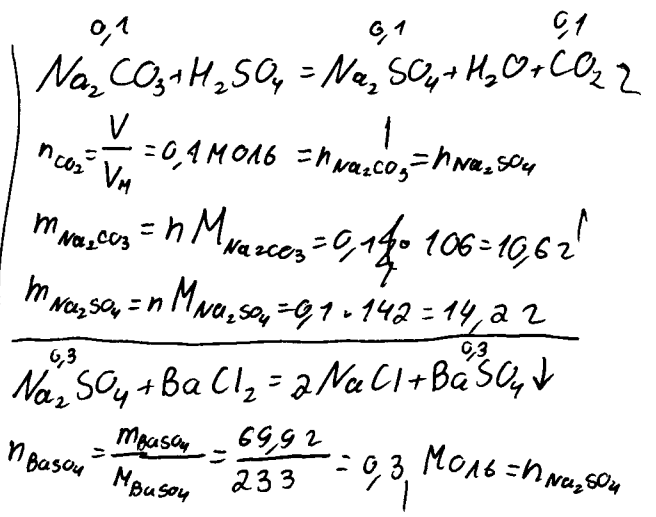
Na_2CO_3	$NaNO_3$	Na_2SO_4
$m = 1062$	$m = 41,8 - 10,6 - 28,4 = 2,82$	$m = 426 - 14,2 = 28,42$

ИЗНАЧАЛЬНАЯ МАССА

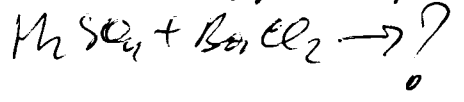
$n = \frac{m}{M} = \frac{10,6}{106} = 0,1 \text{ моль}$	$n = \frac{m}{M} = \frac{2,8}{85} \approx 0,03$	$n = \frac{m}{M} = \frac{28,4}{142} = 0,2$
---	---	--

$n_{CO_2} = 0,33$	$\frac{10}{33} \approx 30,3\%$	$\frac{3}{33} = \frac{1}{11} \approx 9,1\%$	$\frac{20}{33} \approx 60,6\%$
	Na_2CO_3	$NaNO_3$	Na_2SO_4

ОТВЕТ: $Na_2CO_3 - 30,3\%$; $NaNO_3 - 9,1\%$; $Na_2SO_4 - 60,6\%$



$m_{Na_2SO_4} = n_{Na_2SO_4} M_{Na_2SO_4} = 0,3 \cdot 142 = 42,62$
 - сумма масс сульфата натрия, изначально находившегося в смеси, и полученного в результате реакции





Бланк ответов

№2 -
№3 -
№5 -



Бланк ответов

