

Титульный лист

Направление ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия

Класс ☐ 8 ☒ 9 ☐ 10 ☐ 11

Фамилия Х О Р Ь К О В А

Имя Д А Р Ь Я

Отчество И Г О Р Е В И А

Дата рождения 1 2 0 4 2 0 0 9

Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Аудитория 3 3 9

Телефон 8 9 0 4 1 6 8 9 9 7 0

Дата 0 1 0 2 2 0 2 5

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 ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
 ☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
 ☐ физика ☒ химия

Класс ☐ 8 ☒ 9 ☐ 10 ☐ 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	45	3	—	0	—	19				
Балл члена жюри №2	45	3	—	0	—	19				

Итоговый балл 24

Подпись
члена жюри №1

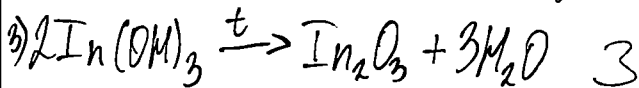
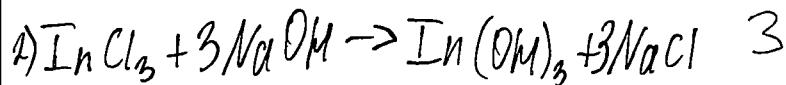
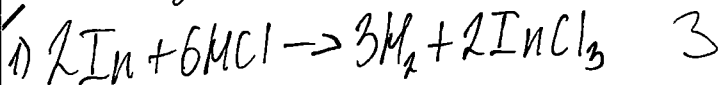
Подпись
члена жюри №2

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

Задание 6

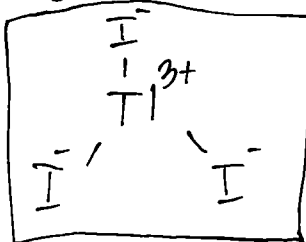
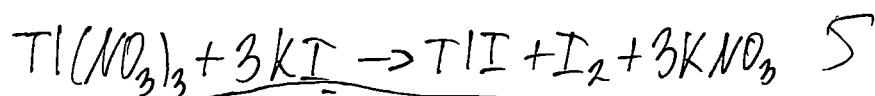
195



молекулы —

~~114,82~~ $114,82 - 75,6 = 39,22$

$\frac{75,6}{39,22} = 1,93 \approx 2 \text{ (II)}$ 5



Следующий благородный газ — 149 —

Задание 1



1,5

Задание 2

35



Допустим, что Э — P, тогда A — P_2O_5 , B — P_2O_3

а) $\omega_{(P)} = \frac{31 \cdot 2}{31 \cdot 2 + 16 \cdot 5} = \frac{62}{142} = 0,4366 = 43,7\%$

б) $\omega_{(P)} = \frac{62}{62 + 16 \cdot 3} = \frac{62}{110} = 0,564 = 56,4\%$

$\frac{56,4}{43,7} = 1,291$

Ответ P (профрер)

Задание 4



$$n(\text{FeCl}_2) = 6n(\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7) = 0,004 \cdot 3,884 = 0,023304$$



$$n(\text{FeCl}_x) = n(\text{FeCl}_2) = 0,023304$$

Объем ~~для~~ Fe_2O_3 , для восстановления железа принимают K_2MnO_4 /

0

№3 —

№5 —

Лінія отреза

Бланк ответов

