

Титульный лист

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

Класс ☒ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☐ 11

Фамилия И С А Л Ц Е В А

Имя А в е л и я

Отчество Р и ч а т о в н а

Дата рождения 24 02 2010

Город участия Уфа

Аудитория 501

Телефон 89173859382

Дата 01 02 2025

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



3101564300818

Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия
Класс ☒ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☐ 11
Город участия У Р А

Заполняется организаторами

Количество доп листов 0 Количество черновиков к проверке 0
Время выхода с 13 04 до 13 14

Протокол проверки

Заполняется жюри

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	2	0	7	6	4	2				
Балл члена жюри №2	2	0	7	6	4	2				

Итоговый балл 21

Подпись
члена жюри №1

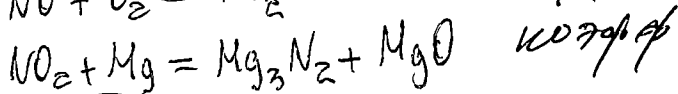
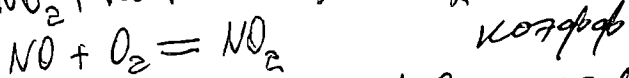
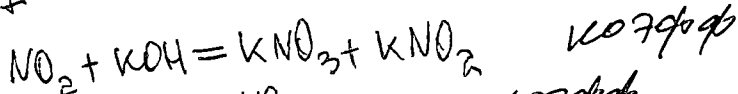
Подпись
члена жюри №2

Пример
заполнения

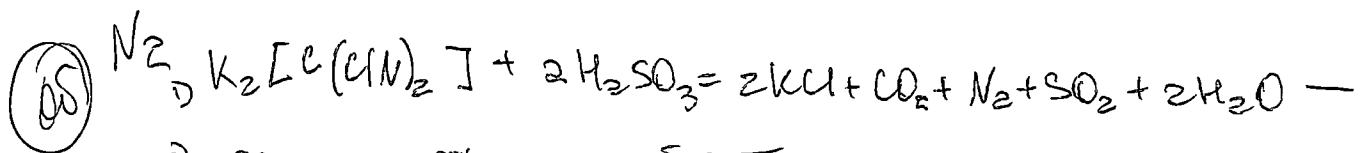
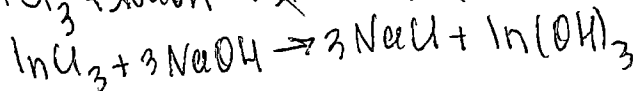
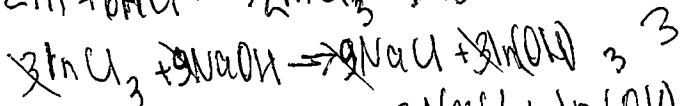
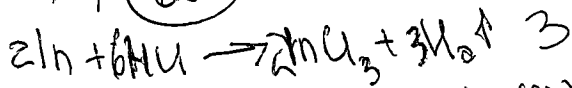
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0

Бланк ответов

N1 элемент - N (азот)

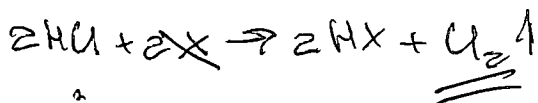


N4 (65)



2) надо смешать с серой -

N3



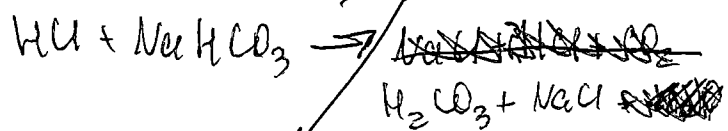
$$\omega(\text{HCl}) = 15\%$$

$$m(\text{X}) = 2,12$$

$$V(\text{Cl}_2) = 0,56 \text{ л}$$

$$D(\text{Cl}) = \frac{\text{Cl}}{\text{H}_2} = \frac{71}{2} = 35,5$$

Вещество - NaHCO_3



7

как получилось?
Решение?

$$m(\text{Cl}_2) = \rho V = 0,56 \cdot 41 = 23,16 \text{ г}$$

$$n(\text{Cl}_2) = \frac{m}{M} = \frac{23,16}{71} = 0,326 \text{ моль}$$

$$n(\text{HCl}) = 0,326 \cdot 2 = 0,652 \text{ моль}$$

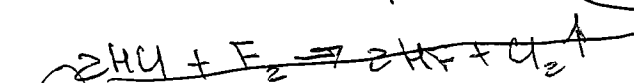
$$0,652 \cdot 0,15 = 0,0978 \text{ моль}$$

$$m(\text{X}) = \frac{m}{n} = \frac{2,1}{0,0978} = 21,47 \text{ г}$$

$$n(\text{HCl}) = n(\text{X})$$

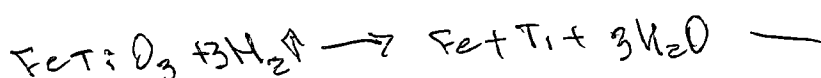
$$\frac{2,1}{0,0978} = 21,47$$

а не 84!



(65) N5 максимальная степень окисления $\tau_1 = (+4) \cdot 2$

составляющие шликера - FeO и $\tau_1 \cdot \text{O}_2 \cdot 2$
шликера - $(\text{Fe} \tau \text{ O}_3)$



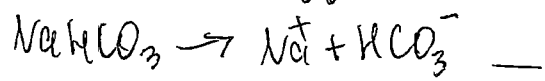
$$N6 \quad 1500 \text{ ml} = 1500 \text{ g}$$

$$1500 \cdot 0,05 = 75 -$$

$$1500 - 75 = 1425 \quad \checkmark \quad 2$$

$$1425 + 63 = 1488$$

$$\omega(\text{NaHCO}_3) = \frac{63}{1488} \cdot 100\% = 4,23\%$$



Бланк ответов

Бланк ответов

