



1302543448243

Титульный лист

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

Класс ☐ 8 ☒ 9 ☐ 10 ☐ 11

Фамилия КАЛМУРЗИН

Имя БАУРЖАН

Отчество АЗАМАТОВИЧ

Дата рождения 19 03 2009

Город участия УФА

Аудитория 501

Телефон +7 965 655 4932

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



1302543448243

Проверочный лист

Заполняется участниками

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

Класс ☐ 8 ☒ 9 ☐ 10 ☐ 11

Город участия *Урл*

Заполняется организаторами

Количество доп. листов *0* Количество черновиков к проверке *0*
Время выхода с _____ до _____

Протокол проверки

Заполняется жюри

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	<i>0</i>	<i>3</i>	<i>15</i>	<i>2</i>	<i>1</i>	<i>9</i>				
Балл члена жюри №2	<i>0</i>	<i>3</i>	<i>15</i>	<i>2</i>	<i>1</i>	<i>9</i>				

Итоговый балл *30*

Подпись
члена жюри №1

Подпись
члена жюри №2

Пример
заполнения

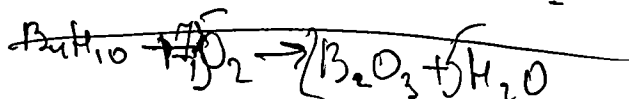
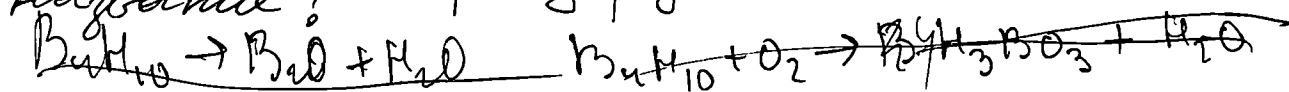
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0

№3.

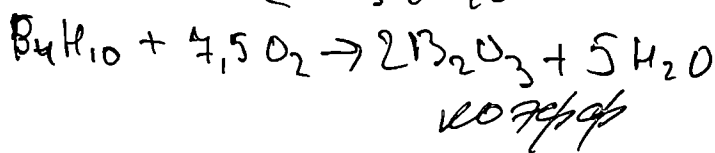
$$D_{H_2} \geq 27; \Rightarrow \frac{M(r)}{2} = 27; \Rightarrow M(r) = 54 \quad \checkmark$$

== ед. измерения?

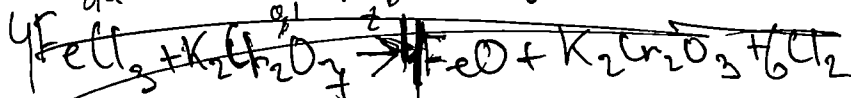
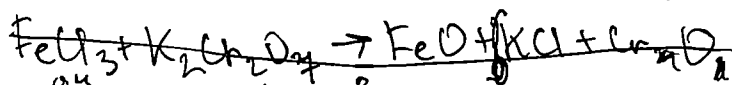
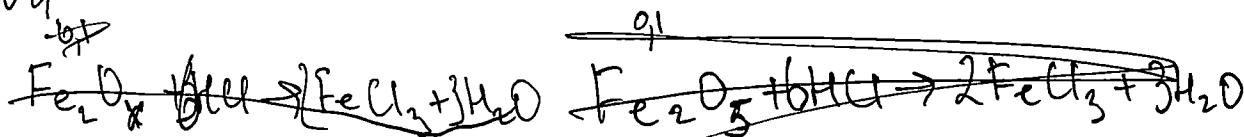
B_4H_{10} - газ, боргидрид



15

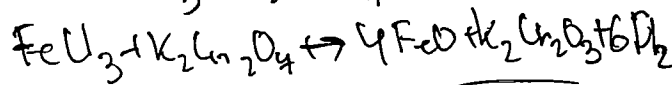
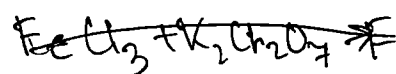
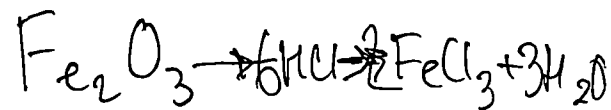
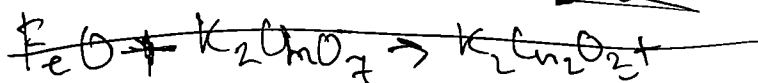
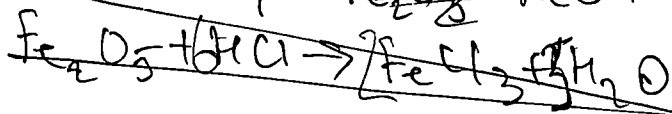
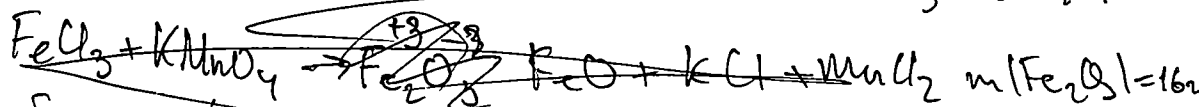


№4



$$m(Fe_2O_3) = 16g; \quad m(FeCl_3) = 32,5g$$

$$n(K_2Cr_2O_7) = 9000216 \text{ молекул}$$



$$m(FeCl_3) = 32,5g$$

$$n(K_2Cr_2O_7) =$$

$$n(K_2Cr_2O_7) = 9000216 \text{ молекул}$$

$$V = m$$

2

N5

(15)

$Q_{\text{замт}}$ 1

Для того чтобы рассчитать теплоту растворения необходимо
знать удельную теплоту сгорания, но то и нельзя измерить
никого не горело в жароге
конкретную.

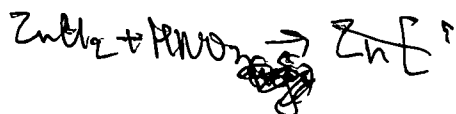
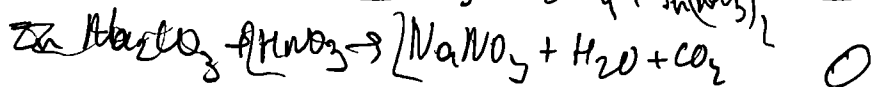
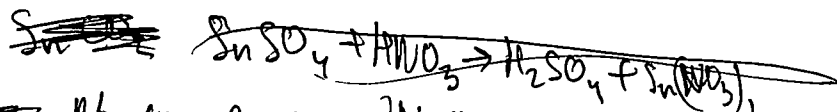
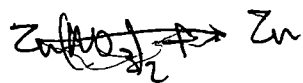
$Q_{\text{замт}}$

$$c(\text{NH}_4\text{Cl}) = \frac{Q}{m_{\text{амт}}}, \Rightarrow c(\text{NH}_4\text{Cl}) = 157,777$$

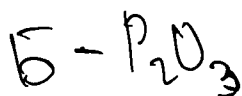
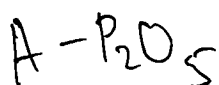
~~Реш~~

~~$$\frac{388,67}{3 \cdot (-0,6)} = c = -216,483$$~~

- М.



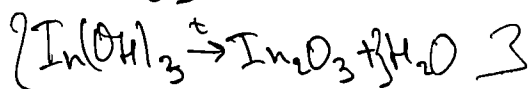
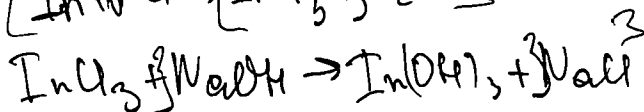
N2 (35)



$$\frac{x \cdot 2}{163 + 2x} \cdot \frac{2x}{165 + x \cdot 2} = 1,291$$

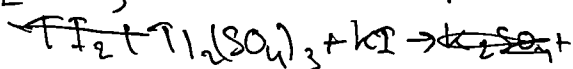
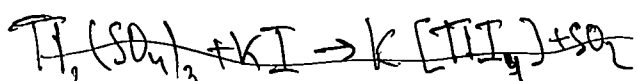
$\downarrow$ $\downarrow$
 ~~P_2O_3~~ ~~P_2O_5~~

N6 (95)



~~халькогенид~~ —

Амбонная водородная - V



110 номер —

