



3101479302219

Титульный лист

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

Класс ☒ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☐ 11

Фамилия К Р А С Н Ю К

Имя М А Р И Я

Отчество А Н Д Р Е Е В Н А

Дата рождения 1 9 0 3 2 0 1 0

Город участия С У Р Г У Т

Аудитория 2 7 2

Телефон 8 9 0 4 4 5 5 5 4 5 5

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



3101479302219

Проверочный лист

Заполняется участниками

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

Класс ☒ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☐ 11

Город участия С У Р Г У Т

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	—	10	0	9	0				
Балл члена жюри №2	5	—	10	0	9	0				

Итоговый балл 24

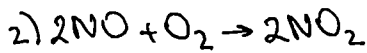
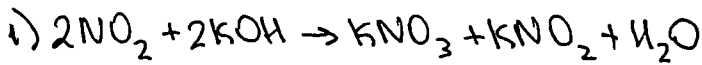
Подпись
члена жюри №1

Подпись
члена жюри №2

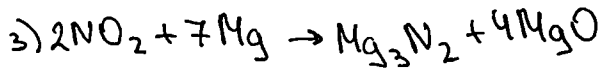
Пример
заполнения

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

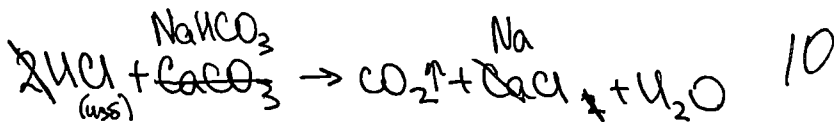
Задача 1



5



Задача 3

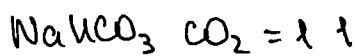


10

$$\rho(\text{H}_2) = \frac{M}{M(\text{H}_2)} \quad 22 = \frac{M}{2} \quad M = 44 \text{ г/моль}$$

$$44 - 16 - 16 = 12 \text{ г/моль (C)} \quad \text{газ CO}_2$$

$$n(\text{CO}_2) = \frac{0,56}{22,4} = 0,025$$



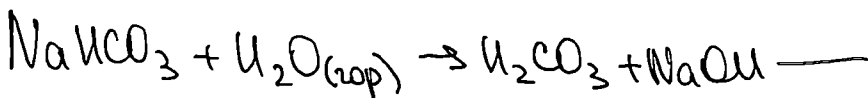
$$n(\text{NaHCO}_3) = 0,025$$

$$M(\text{NaHCO}_3) = 0,025 \cdot 84 = 2,1$$

И предположительно это твердое
в во белом цвета - NaHCO_3 ,
проверю

На основании
того что всего
многообразия
соединений
водорода имеют
это?
Решение?

Задача 6



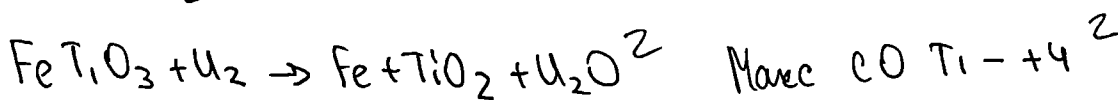
$$5\% \text{ от } 1500 = 75 \text{ г}$$

0

$$\omega(\text{Ba}) = \frac{m(\text{Ba})}{m(\text{вещ})} \cdot 100 = \frac{63}{1500 + 75 + 63} \cdot 100 = 4,23\%$$

Задача 5 (85)

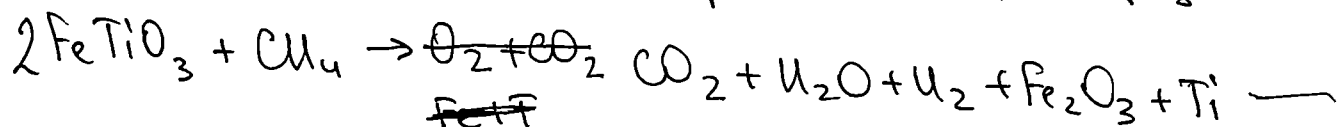
$$\frac{\text{SiO}_2}{\text{CaAl}_2\text{S}_2\text{O}_8} = \frac{260}{278} = 21,58\% \quad \frac{\text{Al}_2\text{O}_3}{\text{CaAl}_2\text{S}_2\text{O}_8} = \frac{103}{278} = 37,05\%$$



Соединением FeTiO_3 можно считать

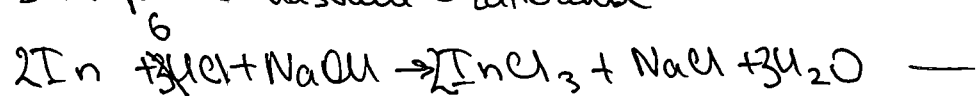
FeO и TiO_2 2

надо взять 0003 т минерала, где
образован 1 т ~~железа~~ железа



Задача 4 (15)

Устаревшее название - запоренн ←



Иногда символ примеси & VI бар тк но —
примеси иногда не все ее имеют (As)

Бланк ответов

Blank area for answers.

Бланк ответов

Blank area for answers.

