



3101585099992

Титульный лист

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

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Фамилия ЗАИКОВ

Имя АЛЕКСАНДР

Отчество ВАЛЕРЬЕВИЧ

Дата рождения 31 10 2008

Город участия КРАСНОЯРСК

Аудитория 1 - 20

Телефон 89918505564

Дата 01 02 2021

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



3101585099992

Проверочный лист

Заполняется участниками

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

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Город участия К Р А С Н О Я Р С К

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

Время выхода с 14.32 до 14.34

Протокол проверки

Заполняется жюри

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

Итоговый балл 25

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

55

1

$$W = \frac{n M_r}{m} 100\%$$

$$W = \frac{n M_r}{100} 100\%$$

$$34,2 = n M_r$$

Пусть $A(M) = x$ 2/моль
 ~~$M_r = x + 96$~~

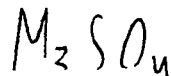


$$34,2 = \frac{0,5}{2} (x + 96)$$

$$M_r = x + 96$$

$$136,8 = x + 96$$

$$x = 40,8 \text{ 2/моль}$$

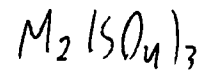


$$M_r = 2x + 96$$

$$34,2 = \frac{0,5}{3} (2x + 96)$$

$$205,2 = 2x + 96$$

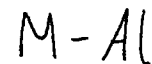
$$x = 58,9 \text{ 2/моль}$$



$$M_r = 2x + 96 \cdot 3$$

$$34,2 = \frac{0,5}{5} (2x + 96 \cdot 3)$$

$$x = 27 \text{ 2/моль}$$



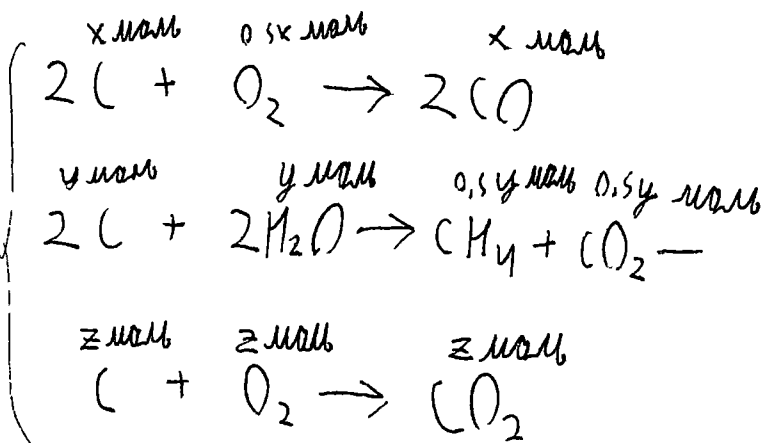
ответ металл - Al

10

$$R_n T = P V$$

105

$$V_A = \frac{RT}{P} = \frac{8,314 \cdot 523}{101} = 43 \text{ л/моль (при } 250^\circ\text{C)}$$



$$n(O_2) = 0,5x + z$$

$$\frac{n(O_2)}{n(N_2)} = \frac{20}{80} \Rightarrow n(N_2) = 2x + 4z$$

$$n(l) = x + y + z$$

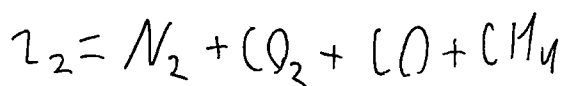
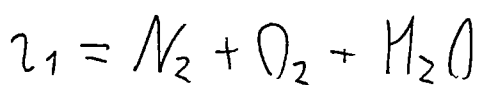
$$V_{A_1} = \frac{8,314 \cdot 1000}{101} = 82,32 \text{ л/моль}$$

Пусть ~~раствор~~ реактивов израсходовано в течение 1 часа.

$$n(l) = \frac{108 \cdot 10^3}{12} = 9 \cdot 10^3 \text{ моль}$$

$$n(2)_1 = \frac{536 \cdot 10^3}{43} = 12,5 \cdot 10^3 \text{ моль}$$

$$n(2)_2 = \frac{1740 \cdot 10^3}{82,32} = 21,137 \cdot 10^3 \text{ моль}$$



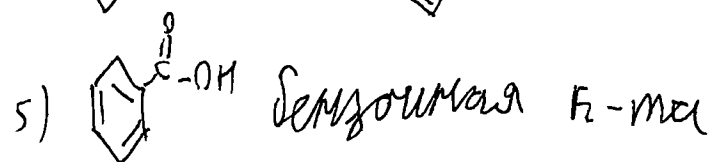
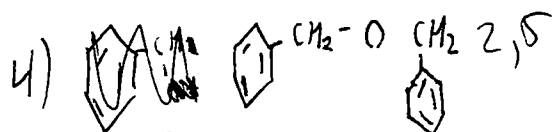
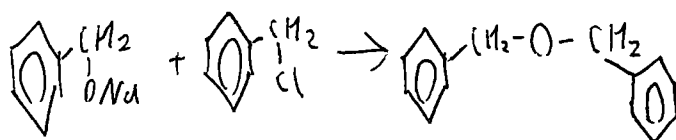
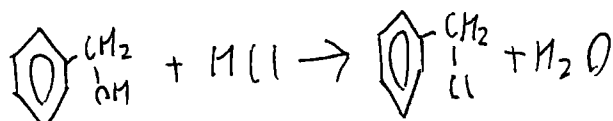
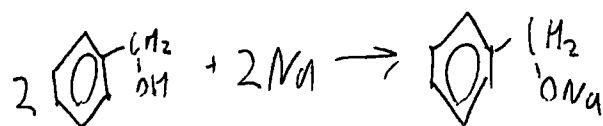
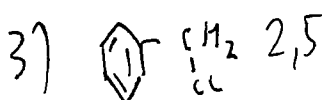
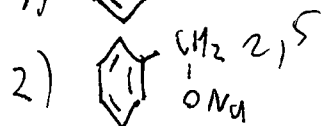
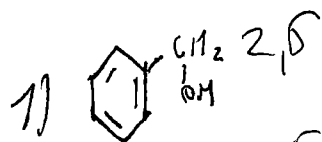
$$n(2)_1 = 12,5 \cdot 10^3 = 2x + 4z + 0,5x + z + y \quad 2$$

$$n(2)_2 = 21,137 \cdot 10^3 = 3x + 4z + 0,5y + z + 0,5y \quad 2$$

$$n(l) = 9 \cdot 10^3 = x + y + z \quad 2$$

Бланк ответов

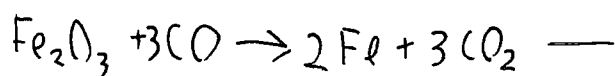
2) 105



6)

Мартини

расчет?



Пусть x - масса остаточного минерала

$$\frac{m(\text{Fe}_2\text{O}_3)}{m(\text{Fe})} = \frac{10}{7} = \frac{152-x}{110-x}$$

$$x = 12$$

0

Линия отреза

Бланк ответов

