

Титульный лист

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

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☒ 11

Фамилия П Р Ы Т К О В

Имя Е Ф И М

Отчество Ю Р Ь Е В И Ч

Дата рождения 1 3 1 2 2 0 0 7

Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Аудитория Г У К Ч О 1

Дата 3 1 0 1 2 0 2 6

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



3101393291920

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	1	5	2	13	1	2				
Балл члена жюри №2	1	5	2	13	1	2				

Итоговый балл 24

Подпись
члена жюри №1

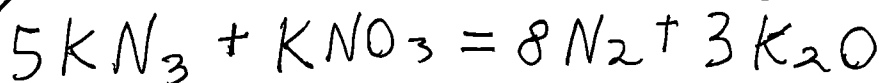
Подпись
члена жюри №2

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 2

55



Задача 3

A - $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ монон

B - $\text{CH}_3 - \overset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ пропанол-2

C - $\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{HO}}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\text{C}} - \text{CH}_3$ гексанон-2

D - $\overset{\text{HO}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{OH}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}$ глуксеновая кислота

E - $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\text{C}} - \text{CH}_3$ пентанон-2 2

Задача 4

135

1) Дана

$$\omega_{\text{B}_1} = 83,48\%$$

$\text{B}_1 \cdot \text{xCl}_y$

ответ

$\text{B}_{16}\text{Cl}_{17}$ 48

Решение

пусть $m_{\text{B}-\text{Ba}} = 100 \text{ г}$

$$m_{\text{B}_1} = m_{\text{B}-\text{Ba}} \cdot \omega_{\text{B}_1} = 100 \text{ г} \cdot 0,8348 = 83,48 \text{ г}$$

$$m_{\text{Cl}} = m_{\text{B}-\text{Ba}} - m_{\text{B}_1} = 100 \text{ г} - 83,48 \text{ г} = 16,52 \text{ г}$$

$$\nu_{\text{B}_1} = \frac{m_{\text{B}_1}}{M_{\text{B}_1}} = \frac{83,48 \text{ г}}{209,4 \text{ г/моль}} \approx 0,3994 \text{ моль}$$

$$\nu_{\text{Cl}} = \frac{m_{\text{Cl}}}{M_{\text{Cl}}} = \frac{16,52 \text{ г}}{35,5 \text{ г/моль}} \approx 0,4653 \text{ моль}$$

$$\frac{x}{y} = \frac{\nu_{\text{B}_1}}{\nu_{\text{Cl}}} = \frac{0,3994}{0,4653} = \frac{1}{1,165} = \frac{6}{7}$$

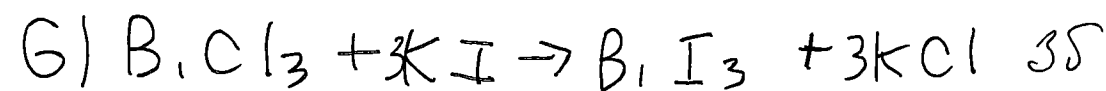
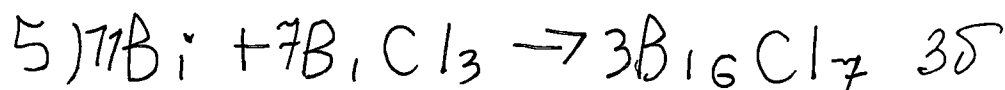
$\text{B}_{16}\text{Cl}_{17}$ - ор-ла z и ор-ла элементной ячейки

$$2) [\text{B}_{12}\text{Cl}_8]^{-2} \quad l = 2(+3) + 8 \cdot (-7) = -2 \quad 15$$

$$[\text{B}_1\text{Cl}_5]^{-2} \quad m = +3 + 5(-7) = -2 \quad 15$$

$$3) (\text{B}_1)_2 (\text{B}_{12}\text{Cl}_8)_1 (\text{B}_1\text{Cl}_5)_4 \quad \text{как получить число?}$$

$$4) [\text{B}_1)_2]^{+5} \quad 15$$



Задача 5 15

7) Dama

Ans $\log_2 = 0,828$

Ans $\log_2 = 0,828$

$$V_2 = 209 \text{ mm}^3 = 0,2 \text{ l}$$

$$V_m = 22,4 \text{ m}^3/\text{mol}$$

$$m_{CO_2} = 0,524$$

$$M_{H_2O} = 0,274 \text{ u}$$

1 - 2

omem

Зеленые

т к при горении

выделяет CO_2 и H_2O

2 Это скорее

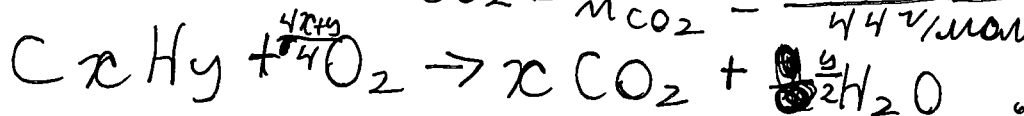
Гурбогарис

$$M_2 = 0,828 \quad 29 \approx 24 \text{ 15}$$



$$v_2 = \frac{v}{v_m} = \frac{0,2 \text{ м}}{22,4 \text{ м}^3/\text{моль}} \approx 0,00893 \text{ моль}$$

$$V_{CO_2} = \frac{m_{CO_2}}{\rho_{CO_2}} = \frac{0,5242}{44 \text{ г/моль}} \approx 0,01191 \text{ моль}$$



3) Pt -

E - C_2H_5Be —

2) A-~~BDEH~~ C₂H₃Be B-C₂H₃Be —

Задача 6

соль, образующая устойчивые комплексные соединения используется в

7) очистке методов

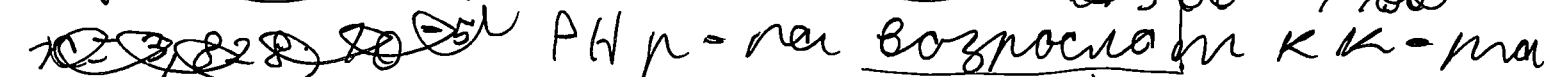
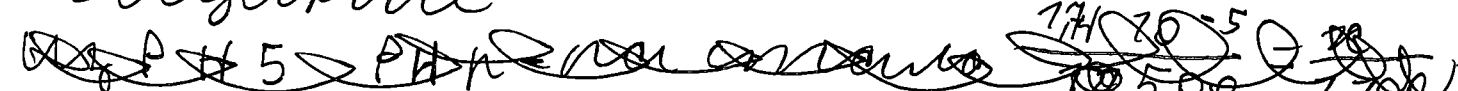
2) выделение металлов из смеси

3) В аналитической химии

ce sunt marcat astfel ca

Горнозавод

Здравствуйте!



стала еще более разсвирепевшей

населенко

Линия отреза

Бланк ответов

Бланк ответов

Линия отреза

