



Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия МАРКИНА

Имя КСЕНИЯ

Отчество СЕРГЕЕВНА

Дата рождения 22 02 2006

Город участия ЕКАТЕРЕНБУРГ

Аудитория 438

Телефон 89126593218

Дата 03 02 2024

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



Проверочный лист
Заполняется участниками

Направление

<input type="checkbox"/> информатика	<input type="checkbox"/> история	<input type="checkbox"/> математика
<input type="checkbox"/> обществознание	<input type="checkbox"/> русский язык	<input type="checkbox"/> физика
<input checked="" type="checkbox"/> химия		

Класс

<input type="checkbox"/> 8	<input type="checkbox"/> 9	<input type="checkbox"/> 10	<input checked="" type="checkbox"/> 11
----------------------------	----------------------------	-----------------------------	--

Город участия *ЕКАТЕРИБУРГ*

Заполняется организаторами

Количество доп. листов **Количество черновиков к проверке**

Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

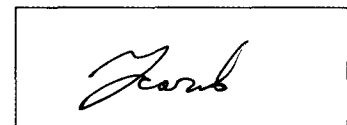
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	-	-	20	-	5				
Балл члена жюри №2	5	-	-	20	-	5				

Итоговый балл *30*

Подпись члена жюри №1



Подпись члена жюри №2

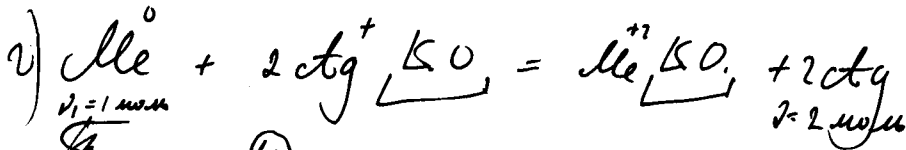
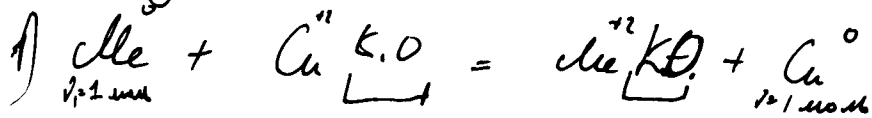


Пример заполнения

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



Задача 4



Дано:

$m_1 = m \cdot 1,008$ — масса 1-ой пластинки после р-ции с Cu солью меди
 $m_2 = m \cdot 1,16$ — масса 2-ой пласт. после р-ции с солью серебра
 m — указанный масса исходной из двух пластинок.

Решение

1) Пусть $\nu_1(\text{Me})$ — количество прореагир. и в 1-ой, и во 2-ой реакциях, $\nu_1(\text{Me}) = x$ моль
 $\nu_1(\text{Me}) = 1$ моль

• $\nu_1(\text{Me}) = \nu(\text{Cu}) = 1$ моль

• $\nu_1(\text{Me}) = \frac{1}{2} \nu(\text{Ag}) = 1$ моль $\Rightarrow \nu(\text{Ag}) = 2$ моль

2) • $m = \frac{m_1}{1,008}$ и $m = \frac{m_2}{1,16}$

• $m_1 = x \cdot \text{Ar}(\text{Me}) - \nu_1(\text{Me}) \cdot \text{Ar}(\text{Me}) + \nu_1(\text{Cu}) \cdot \text{Ar}(\text{Cu})$
 $m_1 = (x-1) \cdot \text{Ar}(\text{Me}) + 64$

• $m_2 = (x-1) \text{Ar}(\text{Me}) + 2 \cdot 108$

•
$$\frac{(x-1) \text{Ar}(\text{Me}) + 64}{1,008} = \frac{2 \cdot 108 + (x-1) \cdot \text{Ar}(\text{Me})}{1,16}$$

$217,728 + 1,008 \cdot (x-1) \text{Ar}(\text{Me}) = 217,728 + 1,16(x-1) \cdot \text{Ar}(\text{Me})$

$0,152 \cdot (x-1) \cdot \text{Ar}(\text{Me}) = 143,488$

$(x-1) \cdot \text{Ar}(\text{Me}) = 944$

$x-1 = \frac{944}{\text{Ar}(\text{Me})}$; $x = \frac{944}{\text{Ar}(\text{Me})} + 1$

3) • $m_1(\text{Me}) = 1,008 \cdot m = (x-1) \cdot \text{Ar}(\text{Me}) + 64 \cdot 1$
 $1,008 \cdot x \cdot \text{Ar}(\text{Me}) = (x-1) \cdot \text{Ar}(\text{Me}) + 64$

$$1,008 \cdot \left(\frac{944}{\text{Ar}(\text{Me})} + 1 \right) \cdot \text{Ar}(\text{Me}) = \frac{944}{\text{Ar}(\text{Me})} \cdot \text{Ar}(\text{Me}) + 64$$

$$1,008 \cdot (944 + \text{Ar}(\text{Me})) = 944 + 64$$

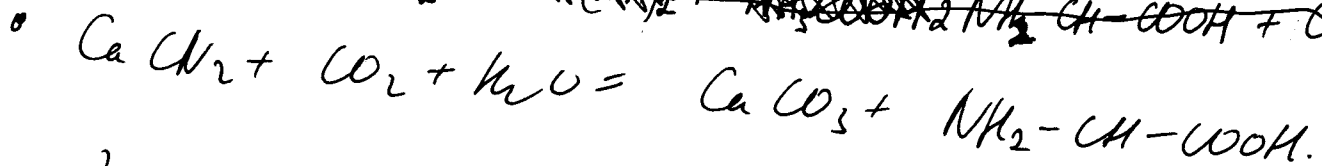
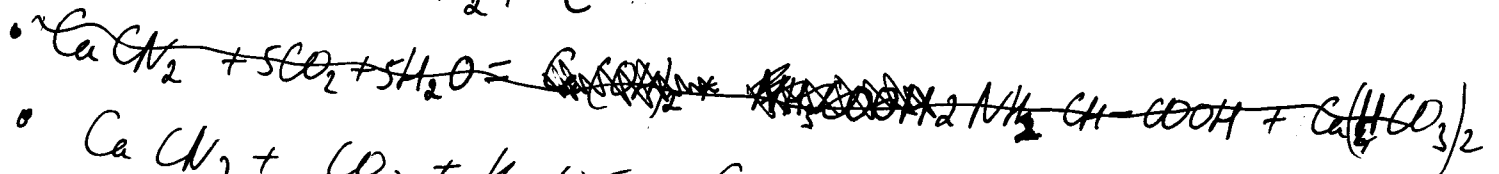
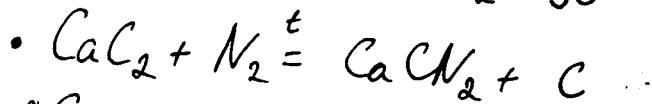
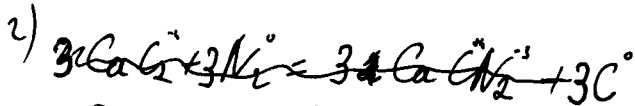
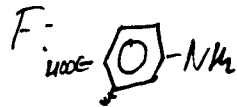
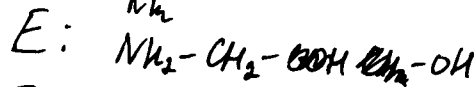
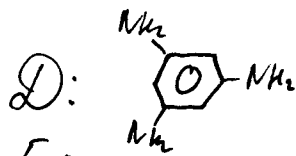
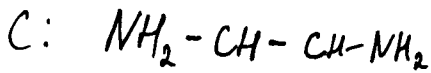
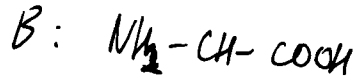
$$1,008 \cdot \text{Ar}(\text{Me}) + 951,552 = 1008$$

$$1,008 \cdot \text{Ar}(\text{Me}) = 56,448$$

$$\text{Ar}(\text{Me}) = 56 \Rightarrow \text{Me} = \text{Fe}$$

Ombem: Fe (mesozo) 20

Zagawe 6



Zagawe 1

Dani

$$C(\text{KClO}_4) = 8 \text{ mol/gm}^3$$

$$\rho = 1,472 \text{ gm/cm}^3$$

$$w(\text{KClO}_4) = ?$$

Dememe

$$C = \frac{\rho}{V(\rho, \mu)} \quad ; \quad V(\rho, \mu) = \frac{m(\rho, \mu)}{\rho} \quad ; \quad m(\rho, \mu) = \frac{m(\text{KClO}_4)}{m(\rho, \mu)}$$

$$1) w = \frac{m(\text{KClO}_4)}{m(\rho, \mu)} \cdot 100\%$$

$$2) \cdot m(\rho, \mu) = \rho \cdot V(\rho, \mu) = \rho \cdot \frac{m(\rho, \mu)}{\rho} = \frac{\rho(\text{KClO}_4)}{C} = 1,472 \cdot 10^{-6} \cdot \frac{\rho(\text{KClO}_4)}{8 \cdot 10^{-3}}$$

$$\cdot m(\text{KClO}_4) = \rho(\text{KClO}_4) \cdot (1735,5 + 16 \cdot 4) = 100,5 \cdot \rho(\text{KClO}_4)$$

$$3) w = \frac{100,5 \cdot \rho(\text{KClO}_4)}{1,472 \cdot 10^{-6} \cdot \frac{\rho(\text{KClO}_4)}{8 \cdot 10^{-3}}} = \frac{100,5 \cdot 8}{1,472 \cdot 10^{-3}} = 546,055$$

Бланк ответов

Ответы 55% 5

№2 —

№3 —

№5 —



Бланк ответов

