



3101226201933

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Х А Р Л А М О В

Имя В Л А Д И С Л А В

Отчество Е В Г Е Н Ь Е В И Ч

Дата рождения 0 8 0 2 2 0 0 6

Город участия Б А Р Н А У Л

Аудитория 3 0 4

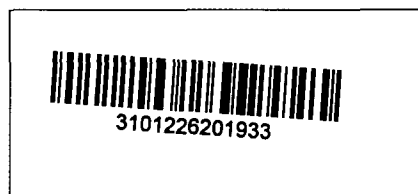
Телефон 8 9 0 5 9 2 4 2 7 7 1

Дата 0 3 0 2 2 0 2 4

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 *Б А Р Н А У Л*

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	3	5				
Балл члена жюри №2	5	-	-	20	3	5				

Итоговый балл *33*

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



Бланк ответов

N1

$$\rho_{\text{м}} = 1$$

$$8 \text{ моль/л} = 1,472 \text{ г/мл}^3$$

$$1,472 = 0,001x; x = \frac{1,472 \cdot 1 \text{ л}}{0,001 \text{ л}} = 1470 \text{ г}$$

$$m_{\text{г-ра}} = 1470 \text{ г}$$

$$M(\text{HClO}_4) = 100,5 \text{ г/моль}; m(\text{HClO}_4) = 100,5 \text{ г/моль} \cdot 8 \text{ моль} = 804 \text{ г}$$

$$W = \frac{804 \text{ г}}{1470 \text{ г}} \cdot 100\% = 54,69\%$$

Ответ: $W = 54,69\%$

N4.

Пусть масса каждой пластинки (m_1) = 1 г, тогда $m_2 = 1 \text{ г} + 0,008 \text{ г} = 1,008 \text{ г}$
 $m_3 = 1 \text{ г} + 0,16 \text{ г} = 1,16 \text{ г}$.

Пусть $n(\text{Cu}) = n_x$, тогда $n(\text{Ag}) = 2n_x$ ($t_1 = t_2$, концентрации равны)

$$\begin{cases} n_1 \cdot M_1 - n_x \cdot M_1 + 2n_x \cdot 108 = 1,16 \\ n_1 \cdot M_1 - n_x \cdot M_1 + n_x \cdot 64 = 1,008 \end{cases}$$

$$n_1 \cdot M_1 - n_1 \cdot M_1 - n_x \cdot M_1 + n_x \cdot M_1 + 2n_x \cdot 108 - n_x \cdot 64 = 1,16 - 1,008$$

$$2n_x \cdot 108 - n_x \cdot 64 = 0,152$$

$$216n_x - 64n_x = 0,152$$

$$152n_x = 0,152$$

$$n_x = 0,001$$

$$n_1 \cdot M_1 - n_x \cdot M_1 + 2n_x \cdot 108 = 1,16$$

$$1 - 0,001M_1 + 2 \cdot 0,001 \cdot 108 = 1,16$$

$$-(0,001 \cdot M_1) + 0,001 \cdot 216 = 0,16 \cdot 1000$$

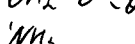
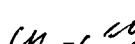
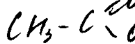
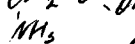
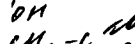
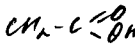
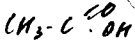
$$-M_1 + 216 = 160$$

$$M_1 = 56$$

$M = 56$ соответствует металлу Fe

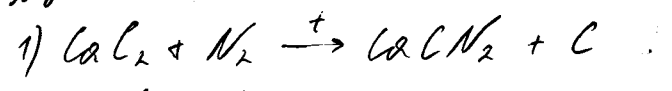
Ответ: металл Fe

N5



$\text{CH}_3-\overset{\text{CO}}{\underset{\text{OH}}{\text{C}}}-\text{NH}_2 + \text{KOH} \Rightarrow \text{CH}_3-\overset{\text{CO}}{\underset{\text{OK}}{\text{C}}} + \text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ - выделение газа с резким запахом

N6



A - CaCN_2

Бланк ответов



Бланк ответов

