



Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Ш А Д Р И Н Ц Е В А

Имя М А Р И А Н Н А

Отчество В А Д И М О В Н А

Дата рождения 2 6 0 9 2 0 0 6

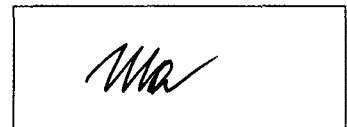
Город участия Ч Е Л Я Б И Н С К

Аудитория 2 5 9

Телефон 8 9 3 2 2 3 5 6 1 7 4

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 8 9 10 11

Город участия Ч Е Л Я Б И Н С К

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

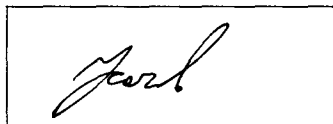
Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

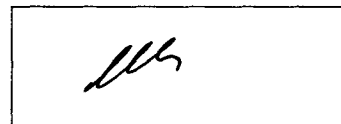
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	-	14	4	6	3				
Балл члена жюри №2	5	-	14	4	6	3				

Итоговый балл 32

Подпись члена жюри №1



Подпись члена жюри №2



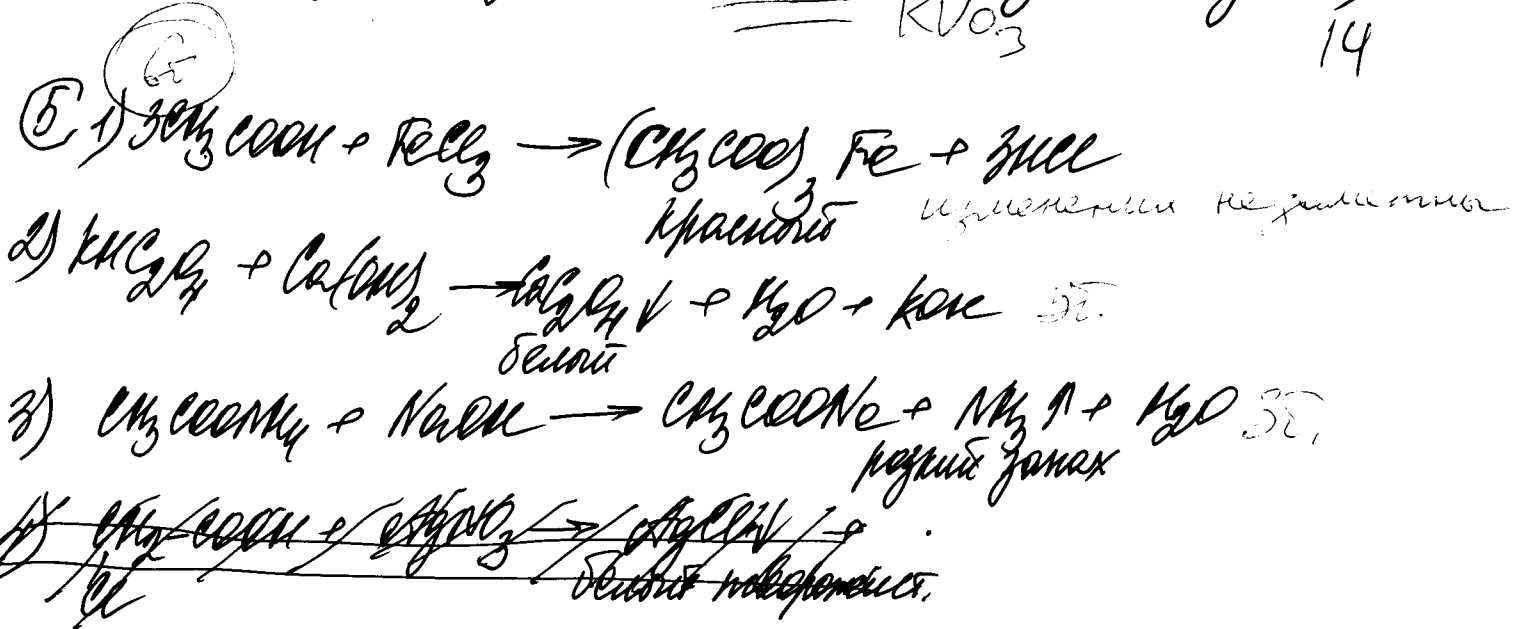
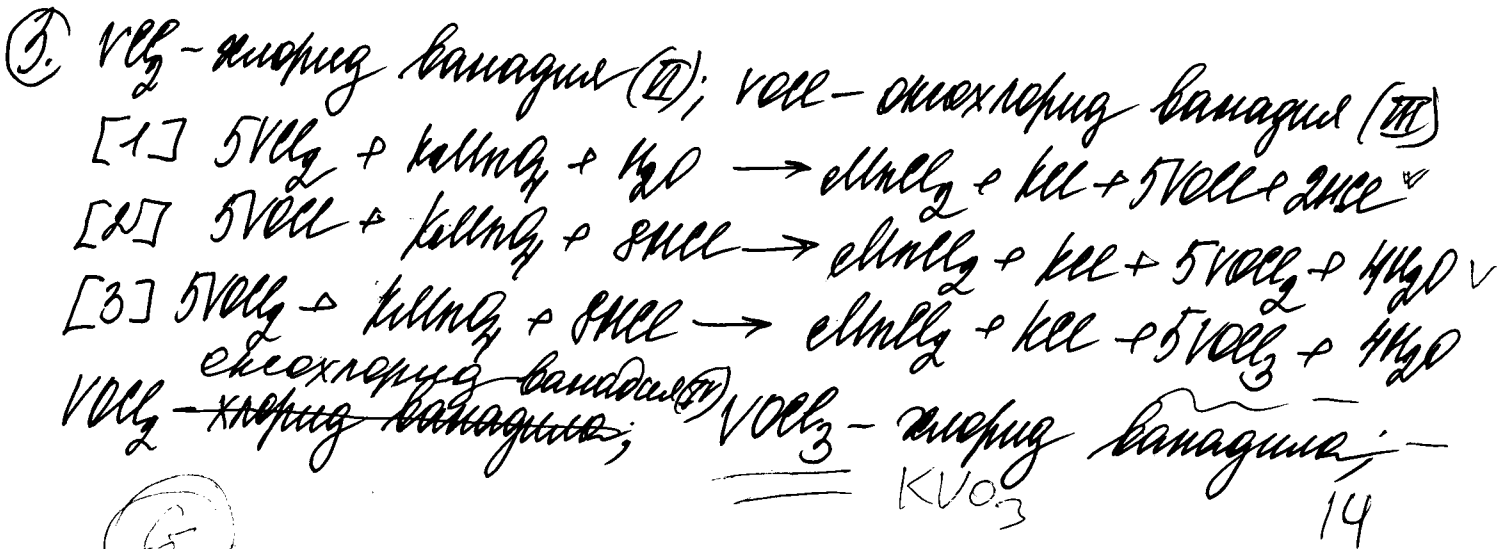
Пример заполнения

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

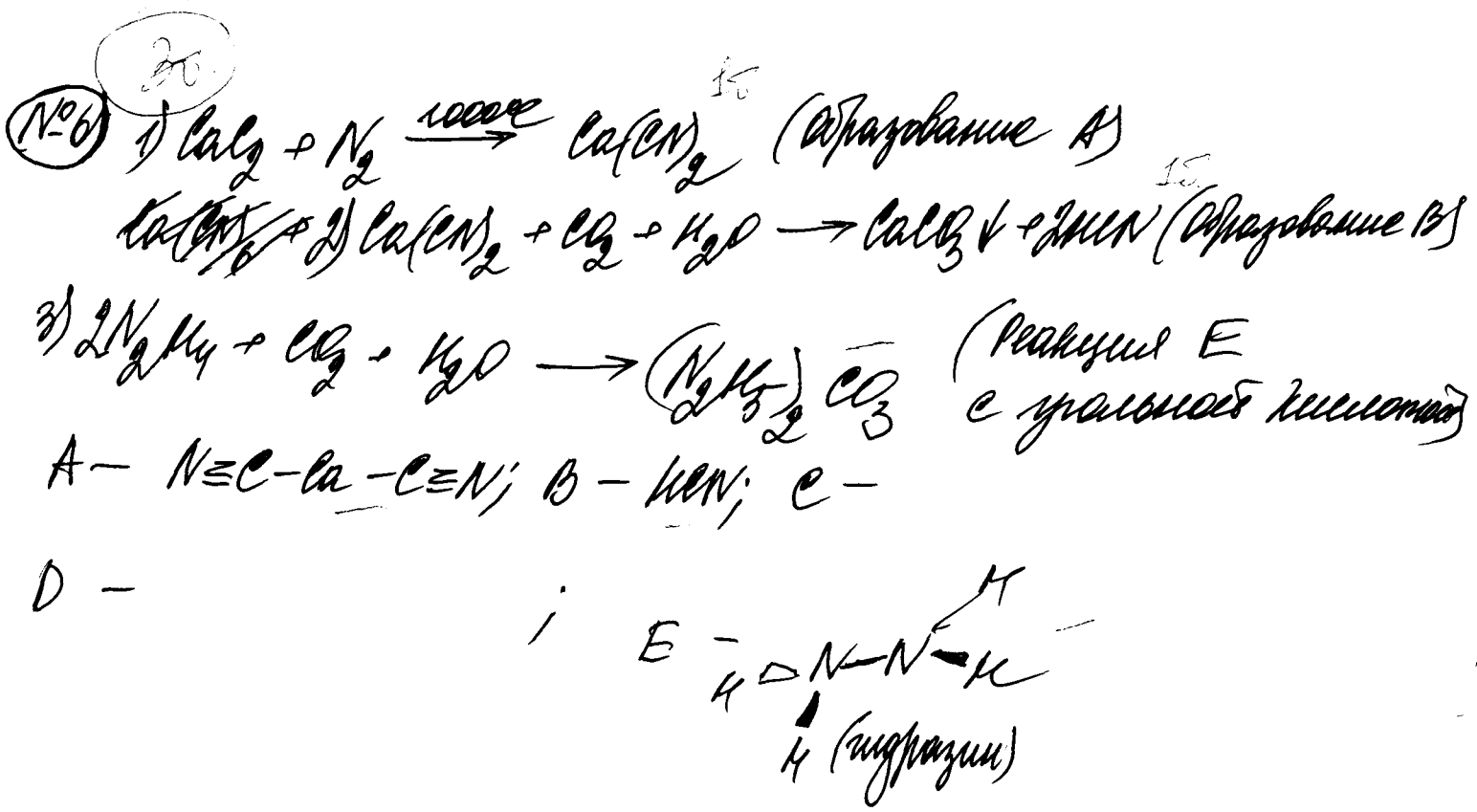


Бланк ответов

① $D = \frac{m_{\text{вв}}}{m_{\text{пра}}} = \frac{c \cdot m_{\text{вв}}}{\rho \cdot V} = \frac{c \cdot m_{\text{вв}}}{\rho} = \frac{8 \text{ масс.} \cdot 100,5 \frac{\%}{\text{масс}}}{1,77 \frac{\%}{\text{м}} \cdot 10^3} = 0,5469 \text{ масс } 54,69\%; 5$
 ($m_{\text{пра}} = n \cdot m; n = c \cdot V$); $\frac{8 \text{ масс}}{\text{г}} \text{ то же самое, что}$
 и $\frac{8 \text{ масс}}{\text{г}}$, т.к. $\rho_{\text{в}} = 1 \text{ г/см}^3$







Соединение А применимы в качестве удобрения.

4) ~~$0,08m = 64n - n \cdot e_{ll}me$~~ 1) $CaCl_2 + e_{ll} \rightarrow e_{ll}Cl_2 + Ca \downarrow$

~~$0,16m = 128n - n \cdot e_{ll}me$~~ 2) $2AgCl + e_{ll} \rightarrow e_{ll}Cl_2 + 2Ag \downarrow$

Так как концентрации веществ одинаковы, то и количество вещества в обоих случаях и средняя равна.

Составим систему, обратившись к увеличению массы:

~~$0,08m = 64n - n \cdot e_{ll}me$~~ $0,16m = 64n$ \Rightarrow ~~$0,16m = 128n - n \cdot e_{ll}me$~~ $0,16m =$

$0,08m = 64n - n \cdot e_{ll}me$ — $0,08n \cdot e_{ll}me = 64n / 100n$

$0,16m = 128n - n \cdot e_{ll}me \Rightarrow 0,16(n \cdot e_{ll}me) = 128n / 100n$

$V_{Ag} = 2V_{Ca}!$



Бланк ответов

$Z_{\text{эл}} = 59$ — элемент с массе 93 не
 $Z_{\text{эл}} = 93$ — соответствует ни один металл,
для $M = 59$ переходят Ni , Co , Cu
содержат в соединении $\text{C.O.} + 2$ —

