

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия М Е Х А И Е В А

Имя Г У Н Е Л ь

Отчество Т Е Л ь М А Н О В Н А

Дата рождения 1 2 0 1 2 0 0 7

Город участия К Р А С Н О Я Р С К

Аудитория А 1

Телефон 8 9 0 3 9 2 2 1 6 3 7

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 информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Город участия КРАСНОЯРСК

Заполняется организаторами

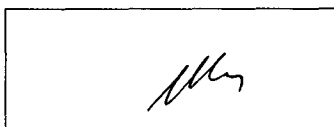
Количество доп. листов Количество черновиков к проверке
 Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

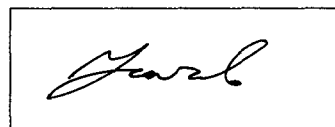
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	4	-	0	20	3	2				
Балл члена жюри №2	4	-	0	20	3	2				

Итоговый балл 29

Подпись члена жюри №1



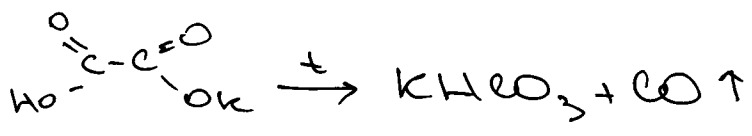
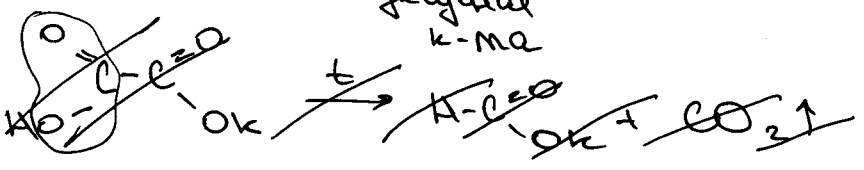
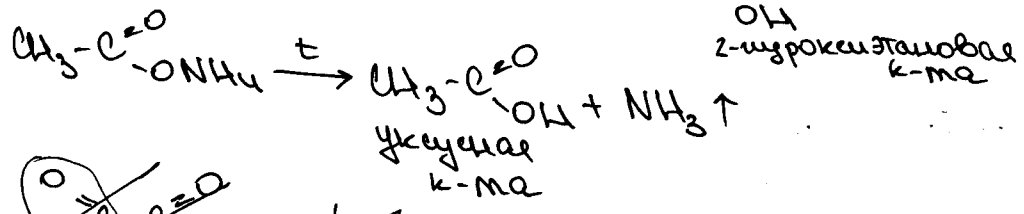
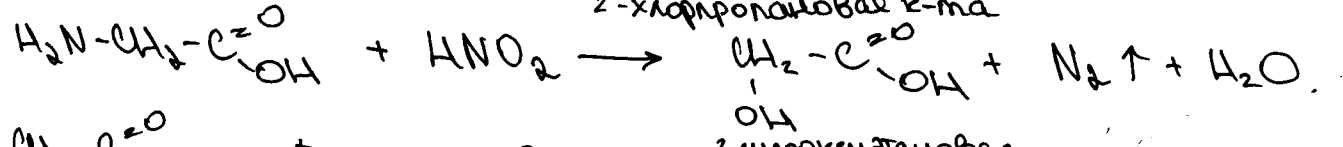
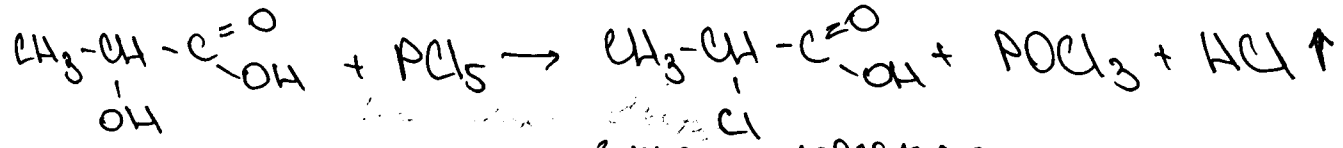
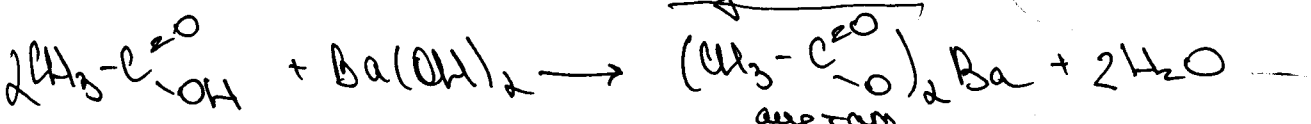
Подпись члена жюри №2



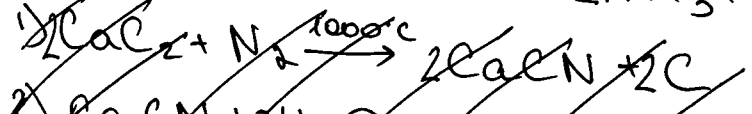
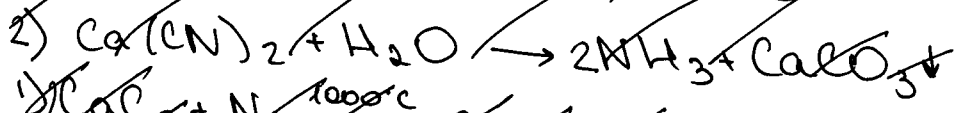
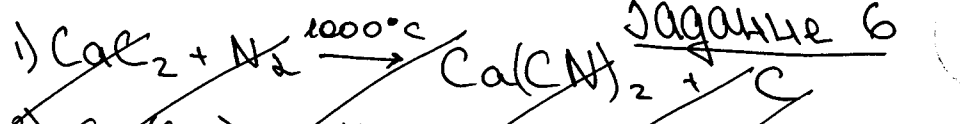
Пример заполнения

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 5



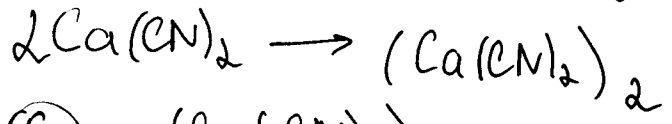
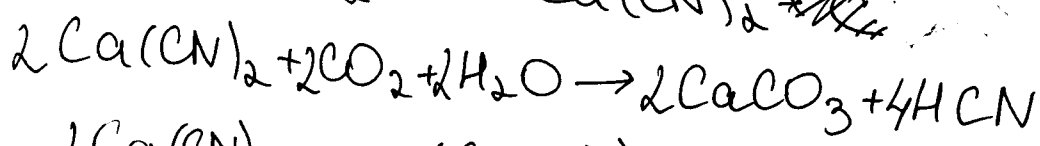
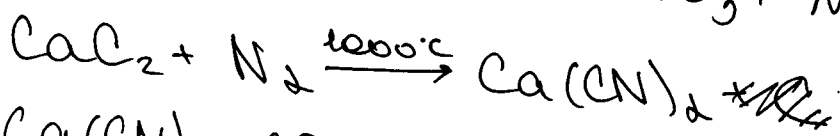
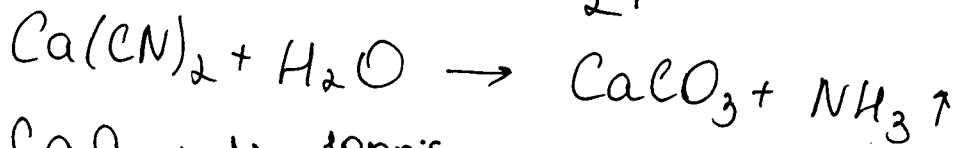
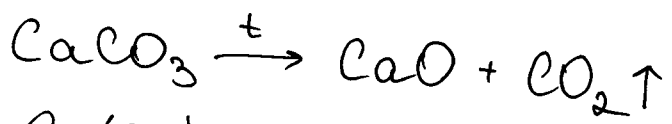
Задача 6



Ⓐ - $\text{Ca}(\text{CN})_2$

Ⓑ - CaCO_3

$\text{Ca}-\text{C}\equiv\text{N}$
 $\text{C}\equiv\text{N}$ структурная ф-ла Ⓐ



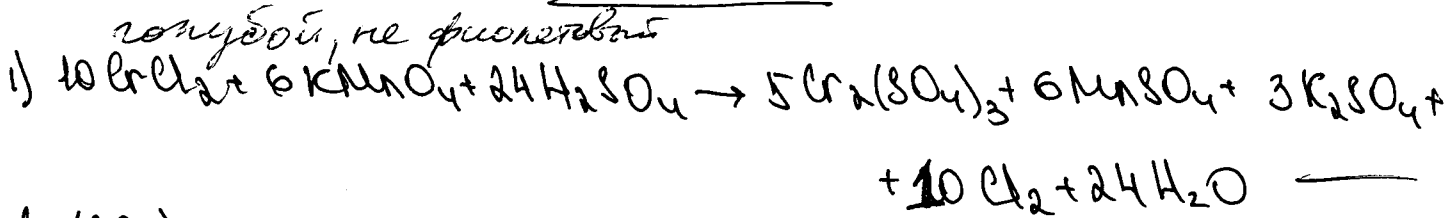
Ⓒ - $(\text{Ca}(\text{CN})_2)_2$

Ⓓ - CO_2

См. продолжение на след. странице

Бланк ответов

Задача 3



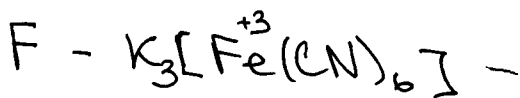
$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ - желтое
сульфат хрома(III) окрашивание

CrCl_2 - фиолетовое
хлорид хрома(II) окрашивание голубой

K_2CrO_4 - желтое
хромат калия окрашивание в щелочной среде

$\text{Cr}(\text{OH})_2$ - голубое
осаждение окрашивание

Задача 6 (продолжение)



Задача 1

$\rho(\text{HClO}_4) = 8 \frac{\text{моль}}{\text{гмз}}$

$\rho = 1,472 \frac{\text{г}}{\text{см}^3}$

$m_{\text{р-ра}} = V_{\text{р-ра}} \cdot \rho_{\text{р-ра}}$

$C = \frac{n}{V} \rightarrow 8 \text{ моль!}$

Пусть $V = 1 \text{ л} \Rightarrow n(\text{HClO}_4) = 8 \text{ моль} \rightarrow 8 \text{ л!}$
 $m_{\text{р-ра}} = 1 \cdot 1,472 = 1,472$
 $m(\text{HClO}_4) = 0 \cdot M = 0,804$

$w(\text{HClO}_4) = \frac{0,804}{1,472} \cdot 100 \% = 54,7 \% \text{ Ответ}$



Бланк ответов

