

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Б О Р И С Е Н К О

Имя П О Л И Н А

Отчество С Е Р Г Е Е В Н А

Дата рождения 1 5 0 1 2 0 0 6

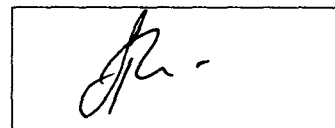
Город участия К Р А С Н О Я Р С К

Аудитория А 1

Телефон + 7 9 8 3 5 8 8 7 7 8 8

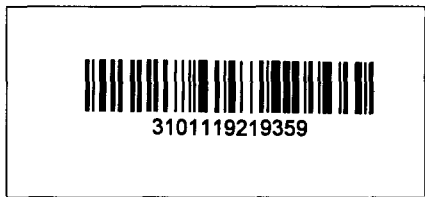
Дата 0 3 0 2 2 0 2 4

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 К Р А С Н О Я Р С К

Заполняется организаторами

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

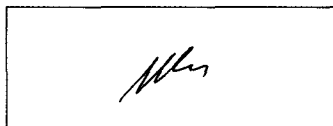
Время выхода с 15:39 до 15:42

Протокол проверки
Заполняется жюри

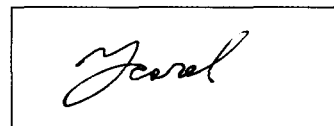
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	-	13	2	2	5				
Балл члена жюри №2	5	-	13	2	2	5				

Итоговый балл 27

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 1

$$\rho(\text{HClO}_4) = 8 \text{ г/см}^3$$

$$\Delta \rho(\text{HClO}_4) = 8 \text{ г/см}^3$$

$$\Downarrow$$

$$m(\text{HClO}_4) = \Delta m = 8 \text{ г/см}^3 \cdot \frac{100,5 \text{ г/моль}}{804 \text{ г}} = \frac{804 \text{ г}}{100,5 \text{ г/моль}} = 8 \text{ г}$$

$$\rho(\text{HClO}_4) = 1,47 \text{ г/см}^3$$

$$\rho = \frac{m}{V}$$

$$\text{Значит } V_p = 1 \text{ л, тогда:}$$

$$1,47 = \frac{m_p}{1000 \text{ см}^3}$$

$$m_p = 1470 \text{ г}$$

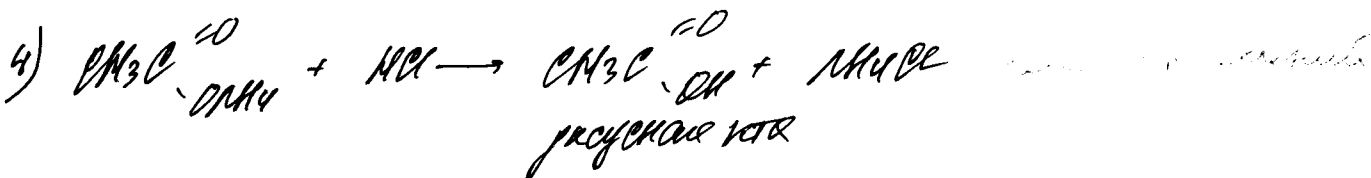
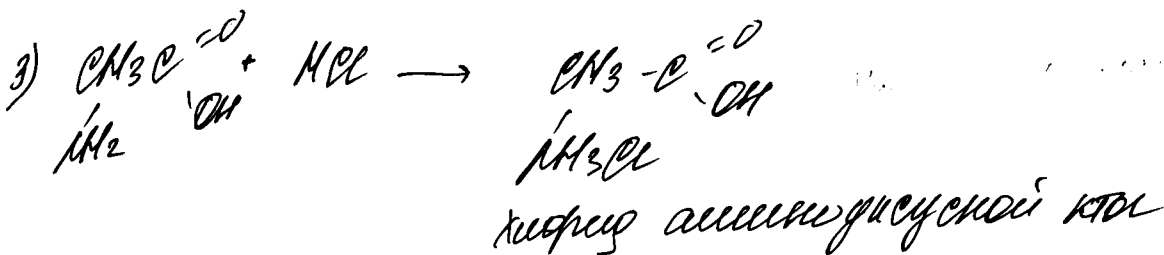
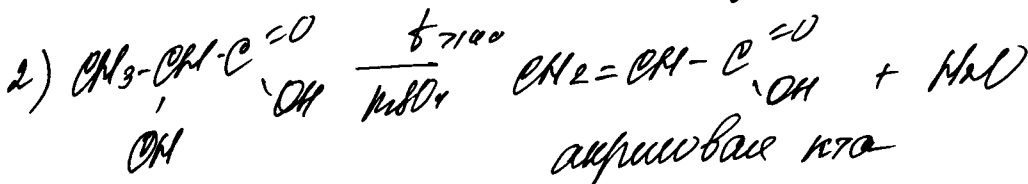
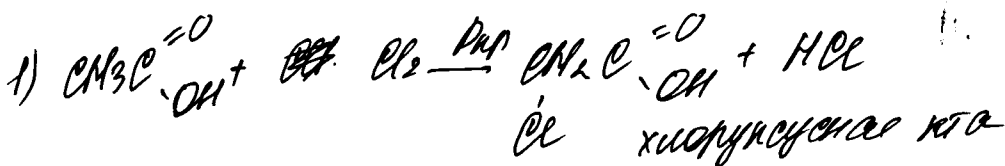
$$\Rightarrow \omega(\text{HClO}_4) = \frac{804 \text{ г}}{1470 \text{ г}} \cdot 100\% = \frac{804}{1470} \cdot 100 = 54,7\%$$

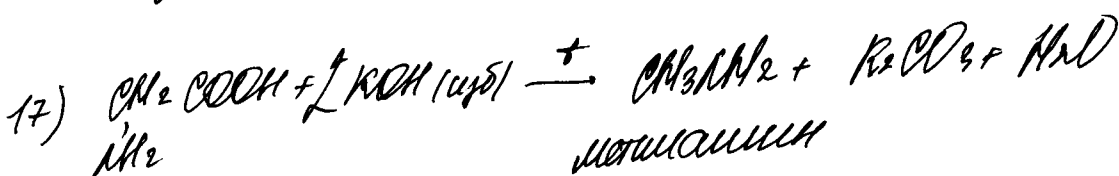
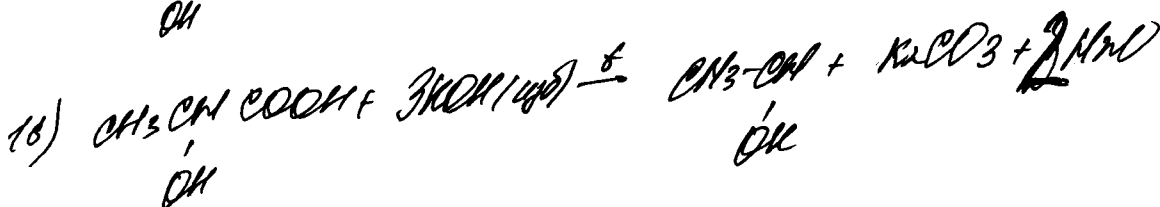
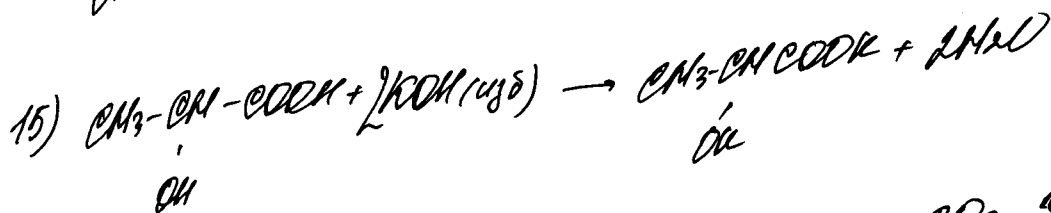
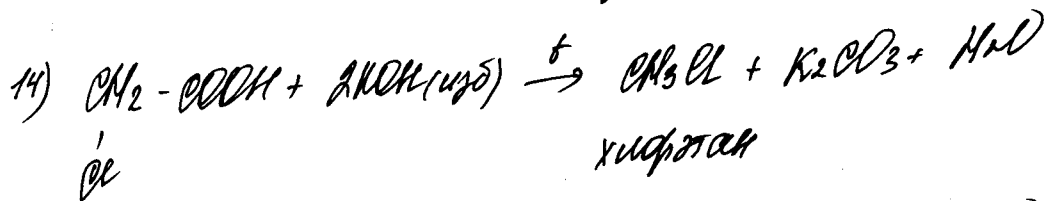
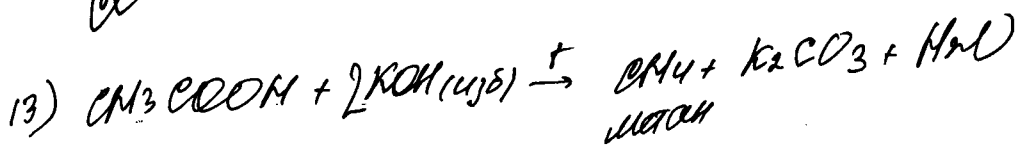
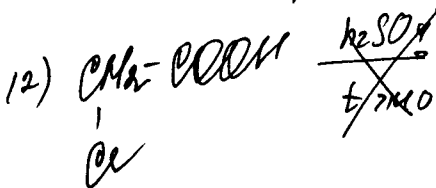
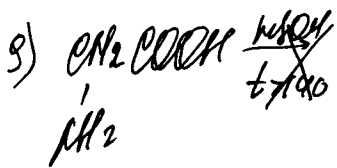
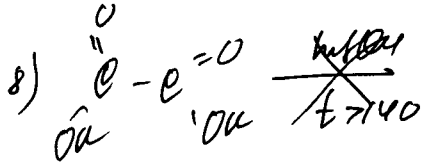
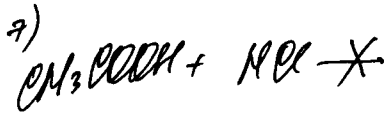
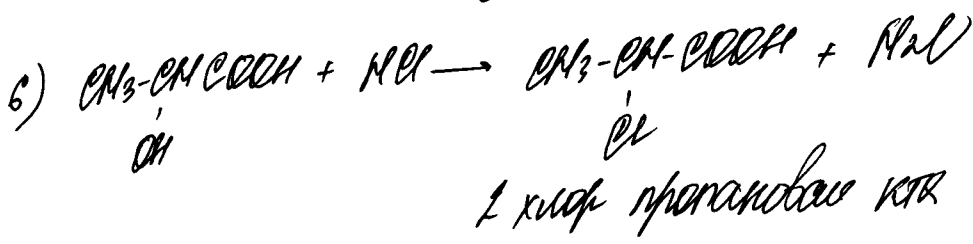
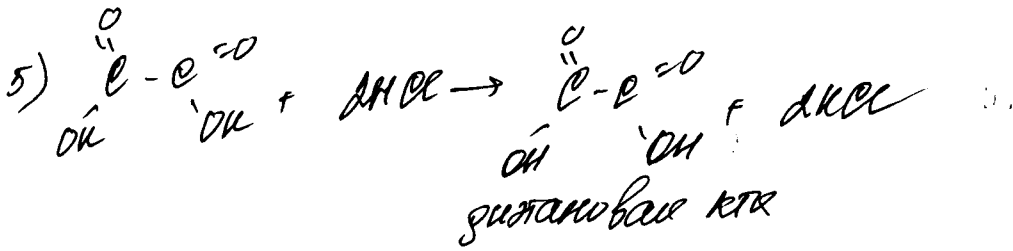
$$\omega(\text{HClO}_4) = \frac{m(\text{HClO}_4)}{m_p} \cdot 100\%$$

5

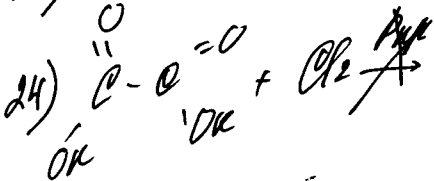
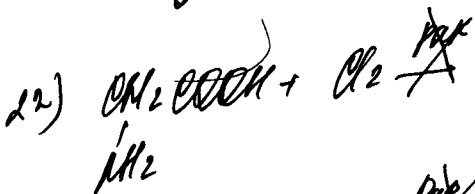
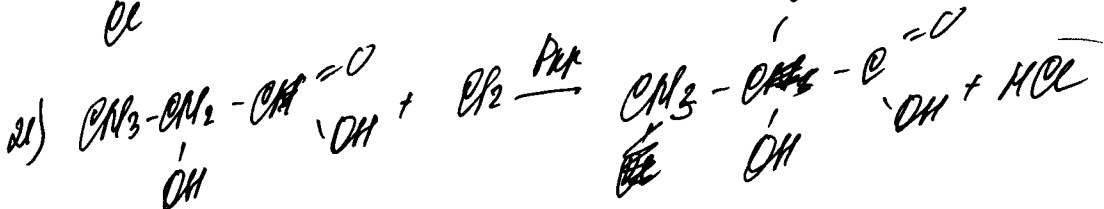
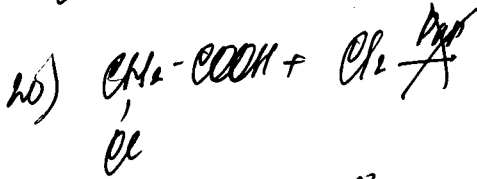
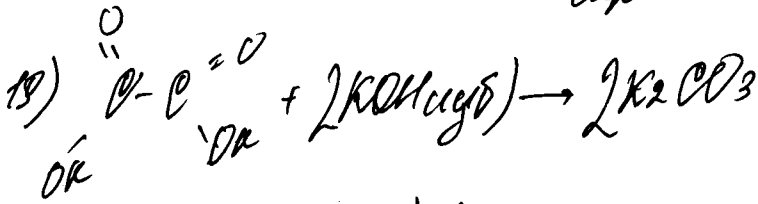
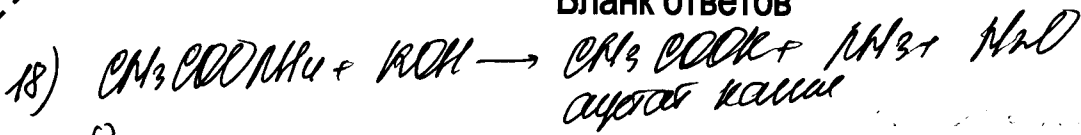
Ответ: ~~1470~~ 54,7%

Задача 5

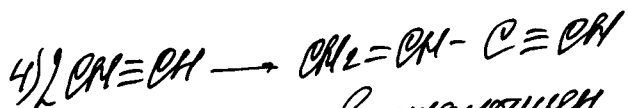
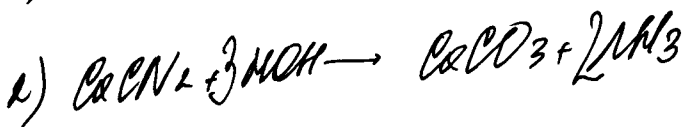
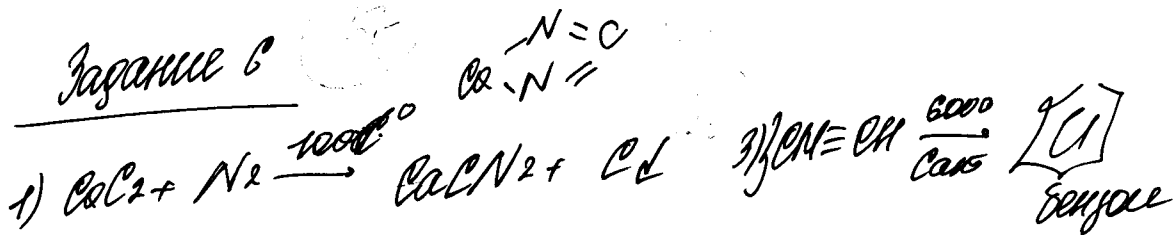




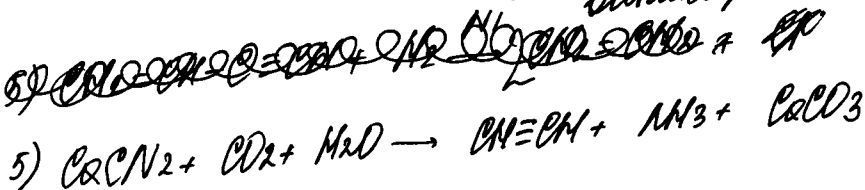
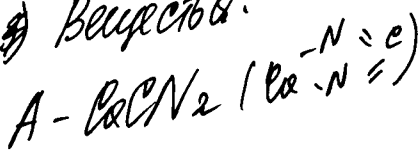
Бланк ответов



Задача 6



Вещества:



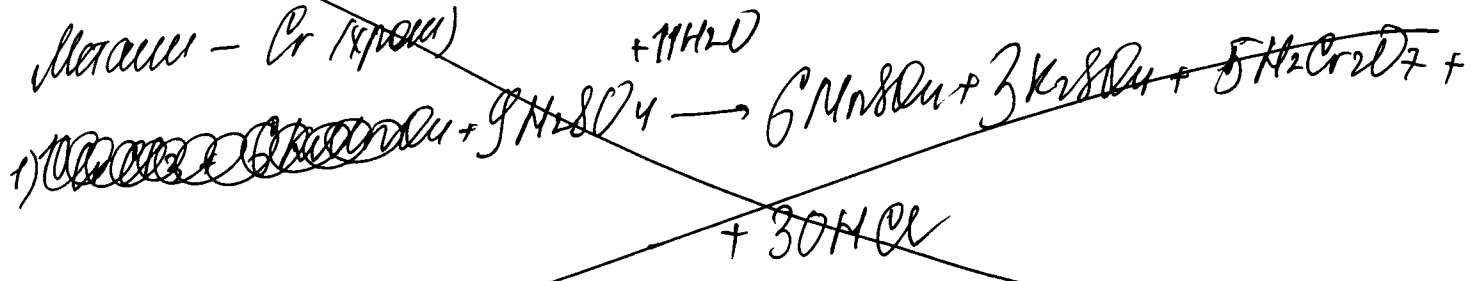
B - $CH \equiv CH$ ацетилен

C - $CH_2=CH-C \equiv CH$ - Вишиауретин

D - $[C_6H_6]$ Бензол F - $CH_2=CH_2$ этен

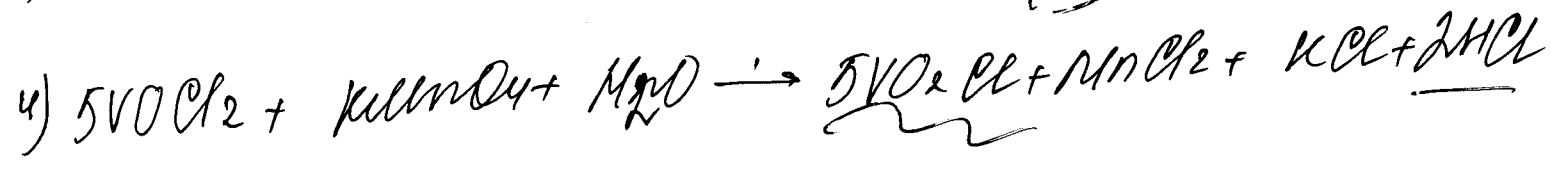
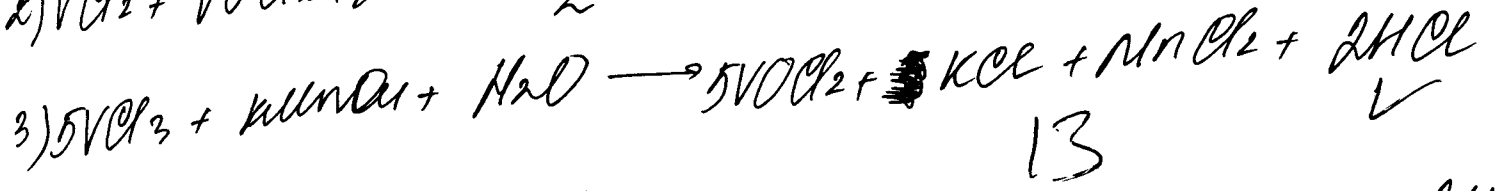
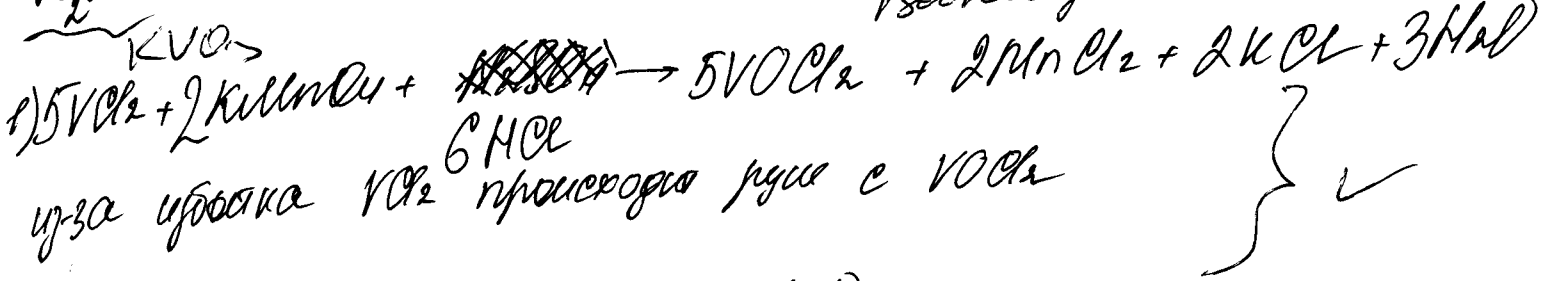
Задача 3

Металл - Cr (хром)



2) Задача 3

VCl_2 - хлорид ванадия (II) ~~окислитель~~ цветн.
 VCl_3 - хлорид ванадия (III) ~~окислитель~~
 $VOCl_2$ - ~~дихлорид~~ окислитель ванадия (IV) ~~хлорид~~ ~~ванадия~~
 $VOCl$ - хлорид ~~ванадия~~ окислитель ванадия (V) ~~хлорид~~ ~~ванадия~~



Задача 4

Металл - Fe^{2+} Перманганат?
 2

Бланк ответов

