

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия А л а в е р з я н

Имя М а к с и м

Отчество Р у с л а к о в и ч

Дата рождения 1 6 1 0 2 0 0 6

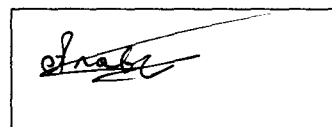
Город участия К р а с н о д р с к

Аудитория А 1

Телефон + 7 9 9 5 0 9 6 4 7 0 6

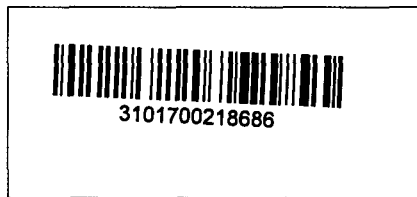
Дата 0 3 0 2 2 0 2 4

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

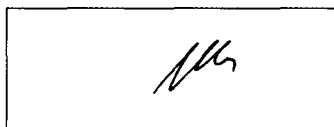
Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

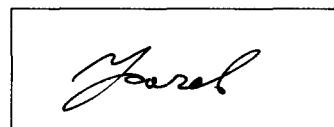
| Номер задания | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
|--------------------|---|---|---|---|---|----|---|---|---|----|
| Балл члена жюри №1 | 5 | - | 0 | 0 | 9 | 13 | | | | |
| Балл члена жюри №2 | 5 | - | 0 | 0 | 9 | 13 | | | | |

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

Бланк ответов

№ 1

Кислота

$$\rho = 1,47 \text{ г/см}^3$$

$$c = 8 \text{ моль/гм}^3$$

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

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

$$\left\{ \begin{array}{l} 1,47 \frac{\text{г}}{\text{см}^3} \cdot \frac{m}{V} \Rightarrow 1,47 m = \frac{m \cdot \rho}{V} \\ \rho_{\text{моль}} = \frac{m}{V} \end{array} \right.$$

$$\left\{ \begin{array}{l} m \cdot \rho = 1,47 \text{ г/см}^3 \cdot V \\ \rho = 8 \frac{\text{моль}}{\text{гм}^3} \cdot V \end{array} \right.$$

$$m \cdot \rho \cdot \rho_{\text{моль}} = 1,47 \text{ г/см}^3 \cdot V$$

$$\rho_{\text{моль}} \cdot M = (1,47 \text{ г/см}^3) \cdot 1000 \text{ Т.к. } \rho \text{ с 3 знака}$$

сг. измерения

~~$\frac{1470}{V} = \dots$~~
 ~~$m = 1470 \text{ г} \Rightarrow m = 1470$~~
 ~~$\frac{1470}{V} = \dots$~~

~~$\rho_{\text{моль}} = \frac{m}{V} = \frac{1470 \text{ г}}{V} = 8 \frac{\text{моль}}{\text{гм}^3} \Rightarrow V = 183,75 \text{ см}^3$~~

~~ответ: 59,5 %~~

$$\rho(\text{KNO}_3) = 8 \text{ моль}$$

$$m = \rho \cdot M$$

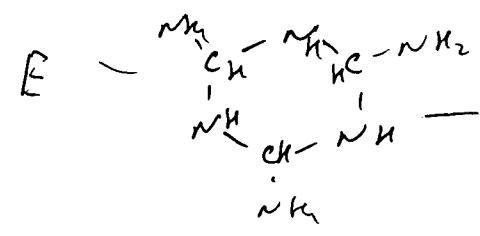
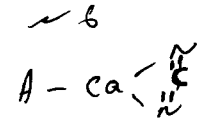
$$m(\text{KNO}_3) = 8 \text{ моль} = 100,5 \text{ г} = \text{моль}$$

$$= 804 \text{ г}$$

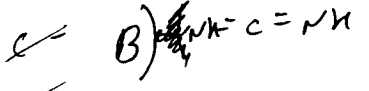
$$w(\text{KNO}_3) = \frac{m(\text{KNO}_3)}{m(\text{р-ра})} = \frac{804 \text{ г}}{1470 \text{ г}} \cdot 100\% = 54,69\%$$

5

ответ: 54,69%



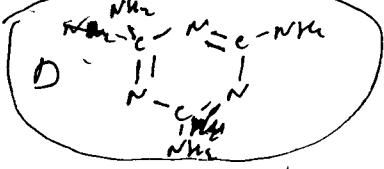
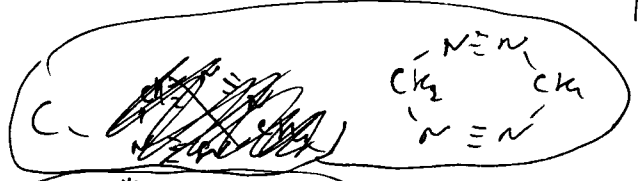
B -



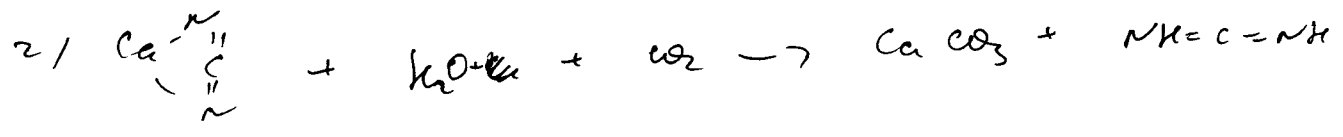
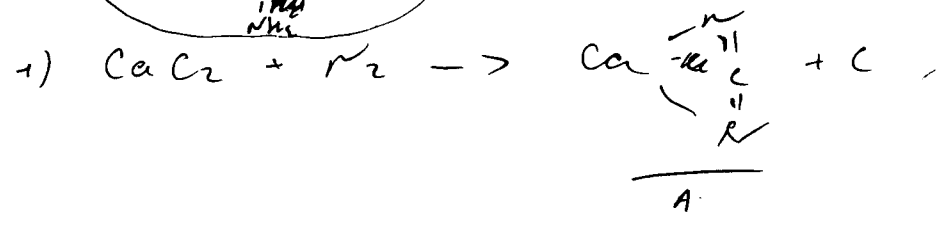
D -

E -

F -



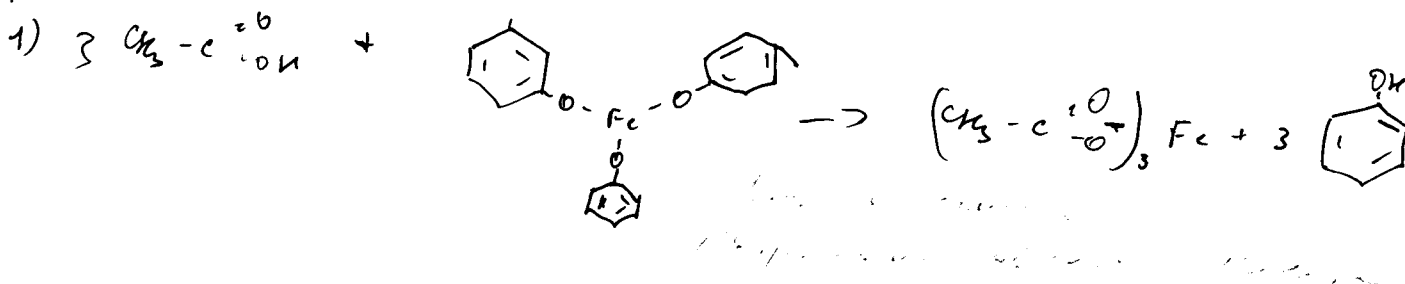
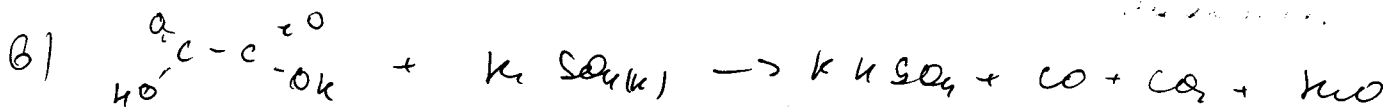
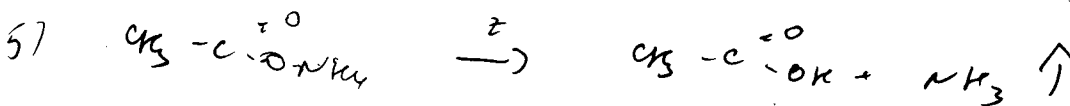
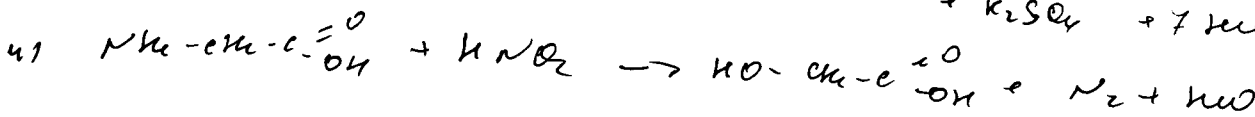
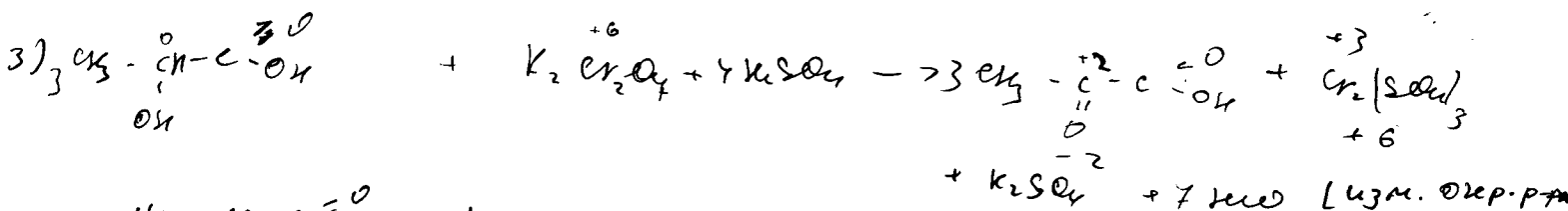
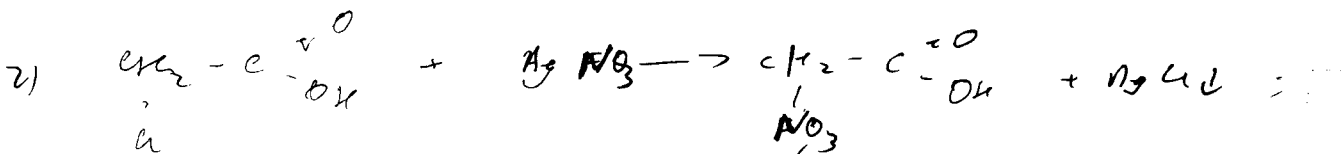
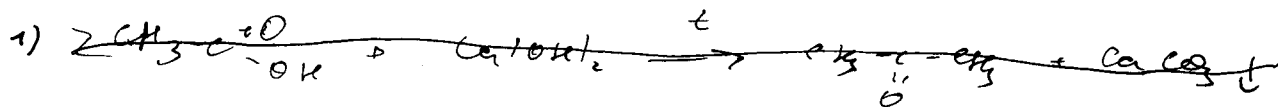
F -

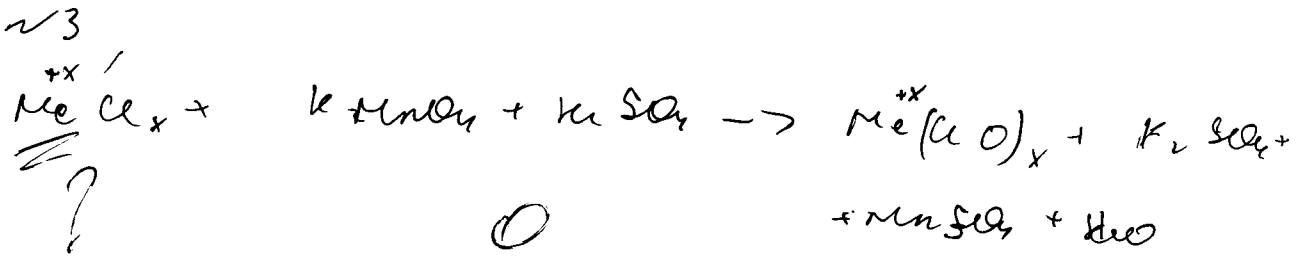


3)

Бланк ответов

№5





~ 4
 Ответ: K_2O → *нигде не!*
 т.к. реакция в основном происходит
 только с серой, которое легче активнее O

Бланк ответов

