



3101483210129

Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия П А Н А Ф И Я И Н А

Имя А Н А С Т А С И Я

Отчество В И Т А Л Ь Е В И А

Дата рождения 1 0 1 1 2 0 0 6

Город участия К О С Т А Н А Й

Аудитория 1

Телефон 8 7 4 7 0 1 8 7 3 4 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

<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 *Костанай*

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

Время выхода с : до :

Протокол проверки
Заполняется жюри

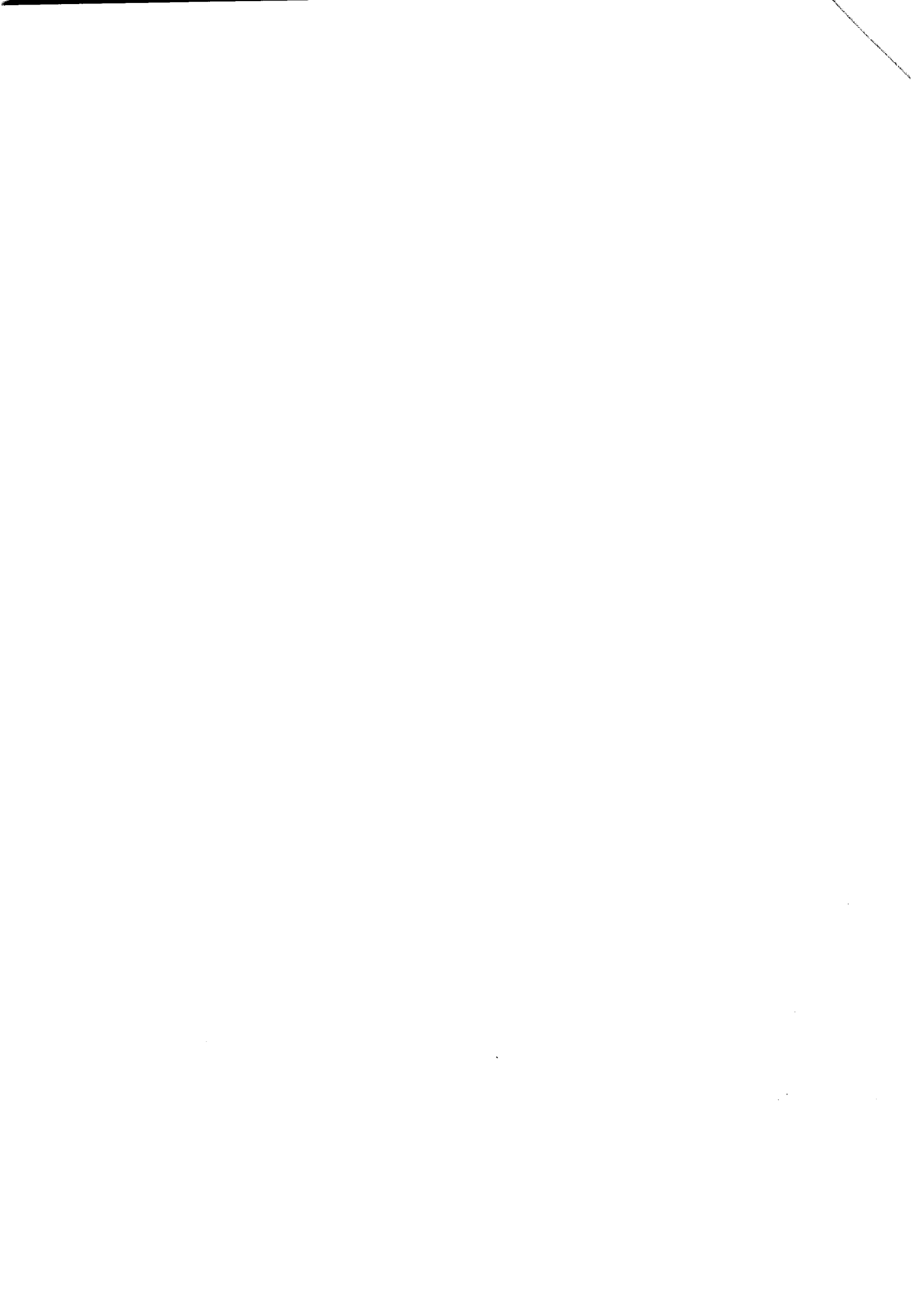
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	<i>5</i>	<i>0</i>	<i>0</i>	<i>20</i>	<i>5</i>	<i>3</i>				
Балл члена жюри №2	<i>5</i>	<i>0</i>	<i>0</i>	<i>20</i>	<i>5</i>	<i>3</i>				

Итоговый балл *33*

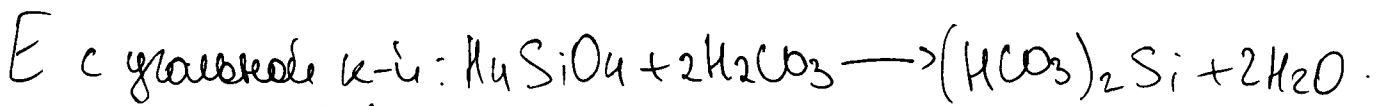
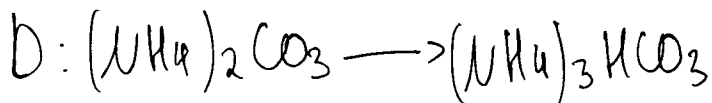
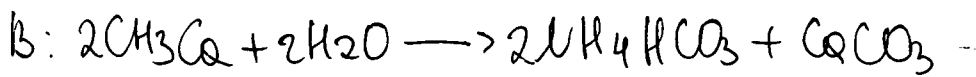
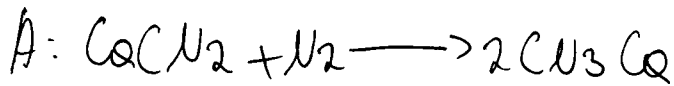
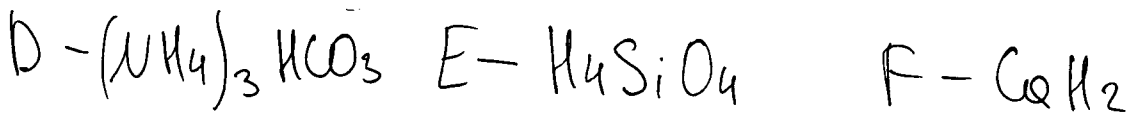
Подпись члена жюри №1		Подпись члена жюри №2	
------------------------------	---	------------------------------	---

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



6



Керамические материалы. А: использование CaCN_2 в черной металлургии, производство цемента для увеличения срока службы. Пример, образующийся из CaCN_2 и углекислоты при взаимодействии: полиметакрилат

2

$M(\text{Cs}) = 133 \text{ г/моль}$

$M(\text{Br}) = 80 \text{ г/моль}$

$M(\text{CsBr}) = m(\text{Cs}) + M(\text{Br}) = 213 \text{ г/моль}$

$Q^3 (\text{куб. сантиметр серебра}) / Q = 0,429 \text{ см}$

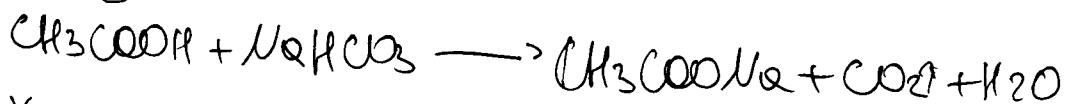
$$\rho = \frac{n \cdot M(\text{CsBr})}{Q^3} = \frac{4 \cdot 213 \text{ г/моль}}{(0,429 \text{ см})^3} = \frac{852 \text{ г/моль}}{(0,429 \cdot 10^{-9} \text{ м})^3} = \frac{852 \text{ г/моль}}{0,0803 \cdot 10^{-27} \text{ м}^3}$$

$\rho \approx 1,06 \cdot 10^4 \text{ кг/м}^3$

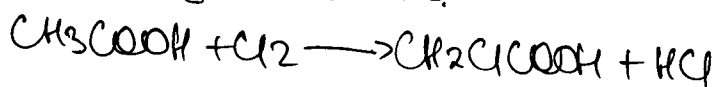


5

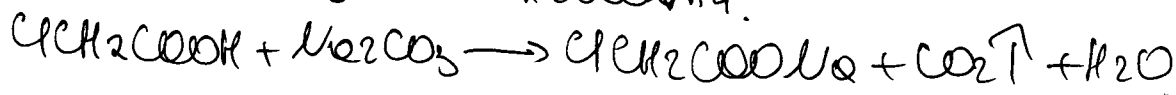
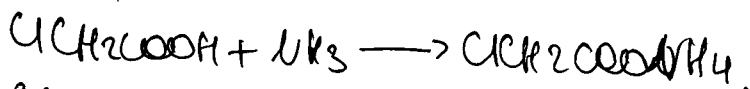
Уксусная к-та:



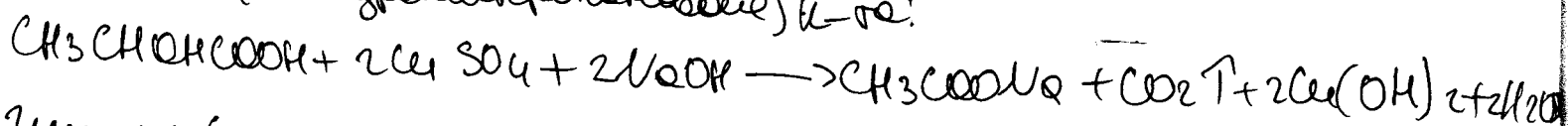
Хлоруксусная к-та:



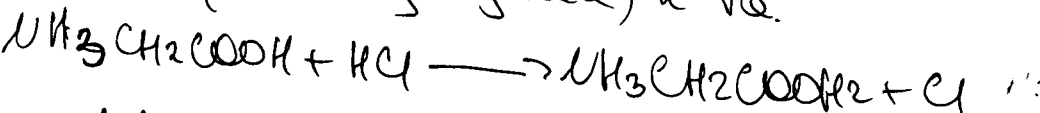
УПЧ



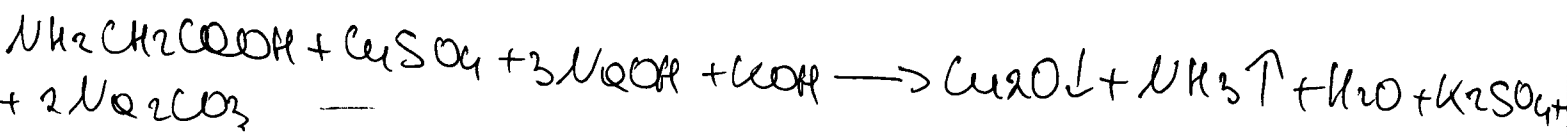
Пиридокс (2-пиридоксипропановая) к-та:



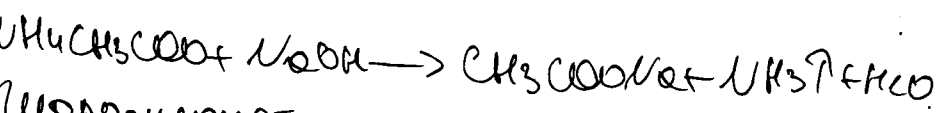
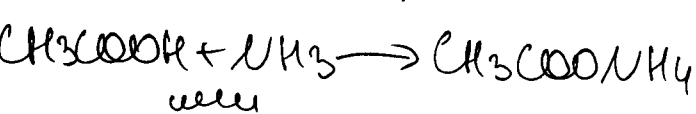
Ишизин (аминокислота) к-та:



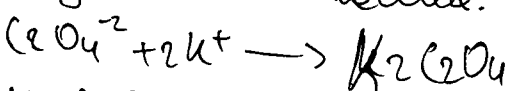
УПЧ



Ацетат аммония:

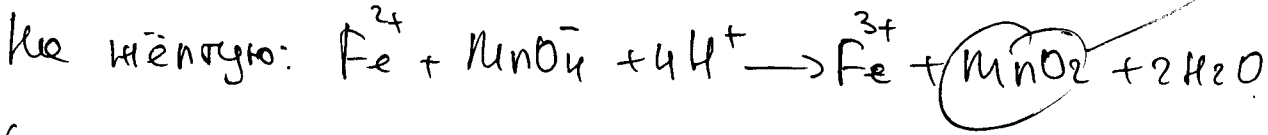
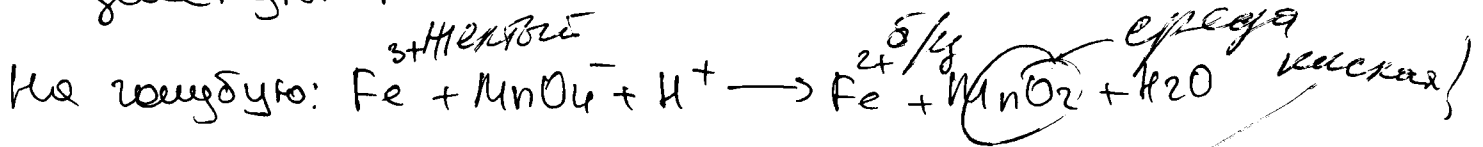
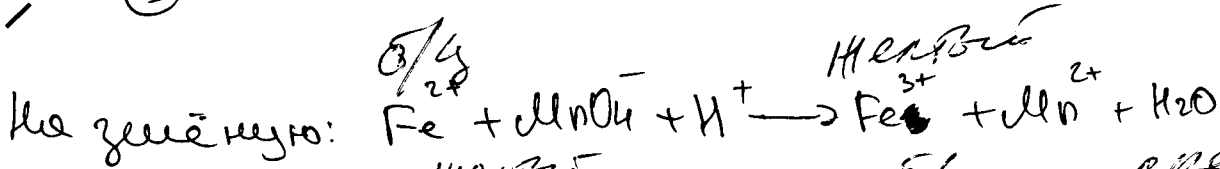


Щавелевая кислота:





3



Средств много, отвечает в основном за окраску:

Феррионовое: MnO_4^-

Зелёное: Fe^{3+} *Желтый*

Розовое: Fe^{2+} $5/4$

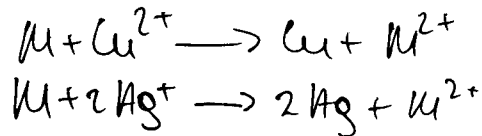
Белое: Mn^{2+} $5/4$

1

Дано:
 $\rho_{K_2Cr_2O_7} = 8 \text{ г/см}^3$
 $\rho_{\text{р-ра}} = 1,47 \text{ г/см}^3$

Решение:
 $w(K_2Cr_2O_7) = \frac{8 \text{ г/см}^3 \cdot 100,5 \text{ г/моль}}{1000 \cdot 1,47 \text{ г/см}^3} = \frac{804}{1470} = 0,55$
 $\rho = \frac{m_{\text{пр}}}{V_{\text{пр}}}$ $V = \frac{m}{\rho}$ $C = \frac{m_{\text{пр}}}{m}$ $w = \frac{Cm}{1000\rho}$
 $0,55 \cdot 100\% \approx 55\% (54,65)$

4



т.е. $\frac{0,8M}{16M} = \frac{64x - Ax}{216x - Ax}$

A-64г. меди, A-216г серебра

$Ax = 56$

$64 = 0,810$ $216 = 16\%$

20

$0,8(216 - A) = 16$ $(64 - A) = Ax = 56$

Ответ: Fe (железо)

