

### Титульный лист

Направление  анализ данных  информатика  история  
 математика  обществознание  русский язык  
 физика  химия

Класс  8  9  10  11

Фамилия СИЗЫХ

Имя ЛИДИЯ

Отчество ИВАНОВНА

Дата рождения 14 02 2009

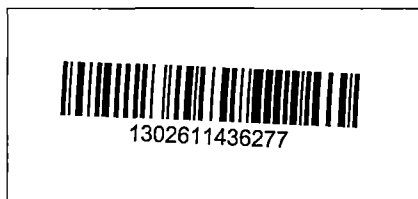
Город участия КРАСНОЯРСК

Аудитория 1

Дата 31 01 2026

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"/> анализ данных	<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 checked="" type="checkbox"/> 10	<input 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	2	4	5	0	11	-				
Балл члена жюри №2	2	4	5	0	11	-				

**Итоговый балл**

**Подпись члена жюри №1**

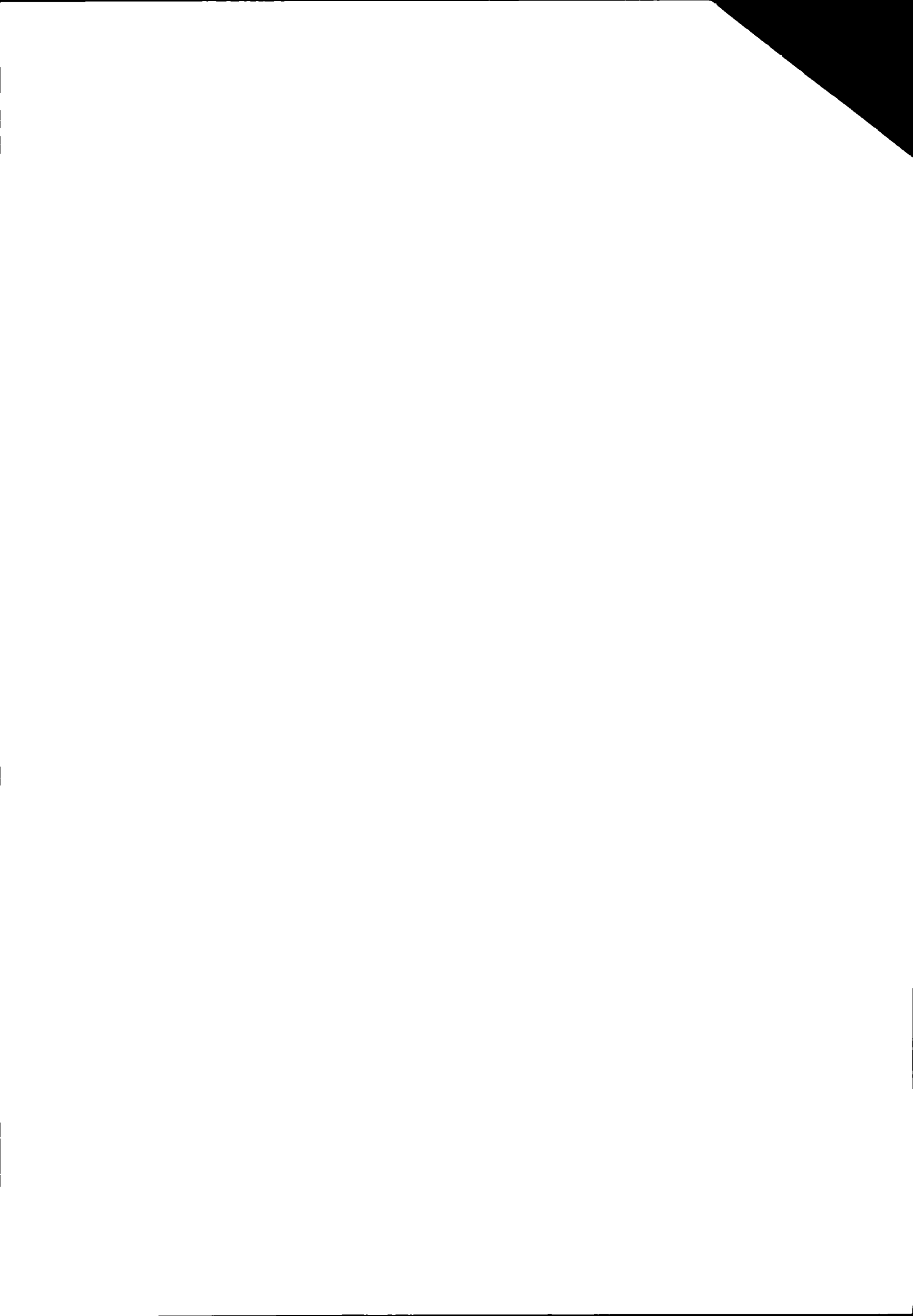


**Подпись члена жюри №2**

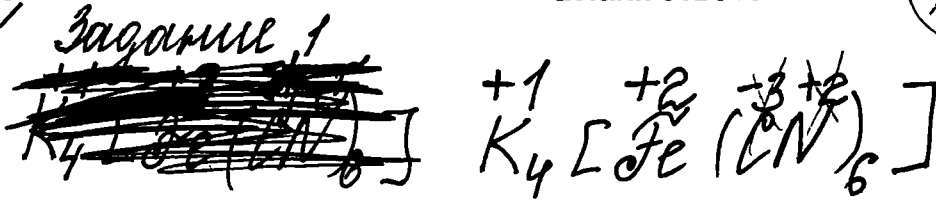


**Пример заполнения**

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



25

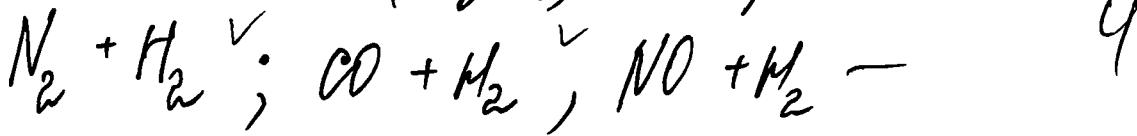


Задача 2

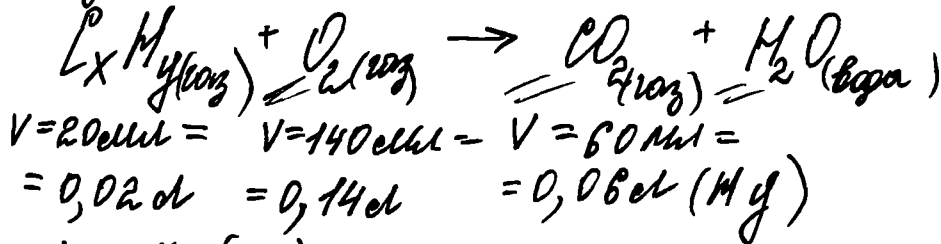
$$D_{(возг)} = 0,517 \quad D = \frac{el(возг)}{el(возоб)} \Rightarrow el(возоб) = 0,517 \cdot 29 = 15 \frac{el(моль)}{2(моль)}$$

$$15 \frac{el(моль)}{2} = \frac{el(возоб1) + el(возоб2)}{2} \Rightarrow$$

$$(el(возоб1) + el(возоб2)) = 302 \frac{el(моль)}{2} \Rightarrow$$

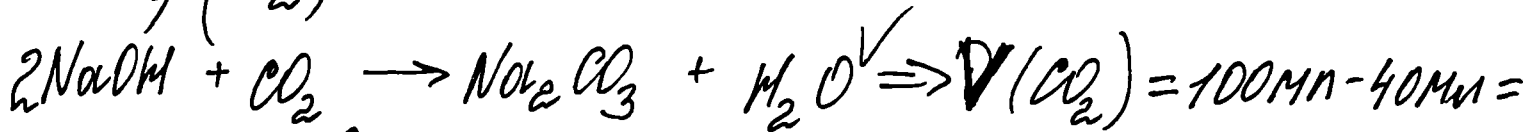


Задача 3



$$V = 20 \text{ мл} = V = 140 \text{ мл} - V = 60 \text{ мл} = 0,02 \text{ моль} = 0,14 \text{ моль} = 0,06 \text{ моль (H}_2\text{)}$$

$$V(O_2) + V(CO_2) = 100 \text{ мл}$$



$$D(CO_2) = \frac{0,06 \text{ моль}}{22,4 \frac{\text{мл}}{\text{моль}}} = 0,003 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$$

так  $V(C_x H_y) + V(O_2)_{\text{изреш}} = 20 \text{ мл} + 100 \text{ мл} = 120 \text{ мл} \Rightarrow$

$$V(H_2O) = 120 \text{ мл} - 60 \text{ мл} = 60 \text{ мл} \Rightarrow$$

$$D(H_2O) = \frac{0,06 \text{ моль}}{22,4 \frac{\text{мл}}{\text{моль}}} = 0,003 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$$

$$D(C) \quad D(H) = 0,003 \quad 0,003 = 1 \quad 1 = CH = C_2 H_2 \text{ — 5}$$

Задача 4. (10)

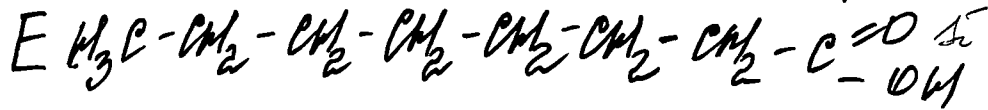
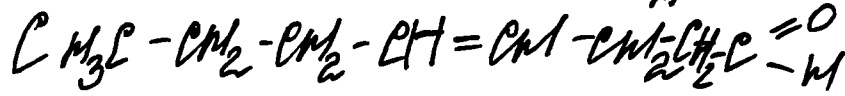
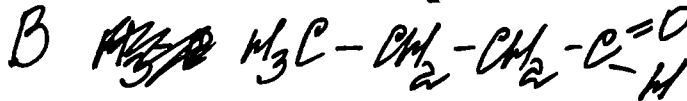
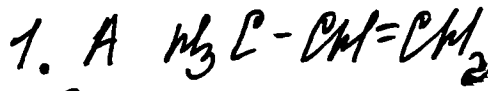
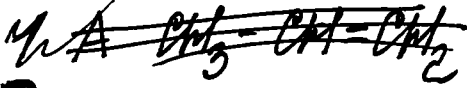
2.  $\text{B}_i(\text{СМ}_3)_{\text{к}} = 6 \cdot 394 + 9 \cdot 286 + 5 \cdot 74 - (2 \cdot 35) = 5442 \text{ кДж/моль}$

4  $\text{B}_i(\text{СМ}_3)_5$  не существует т.к.  $\text{B}_i$  имеет степень окисления +5, он не способен в таком состоянии отнять  $e^-$

1

Задача 5

112



2.  $\omega(\text{O}) = 11,88\%$

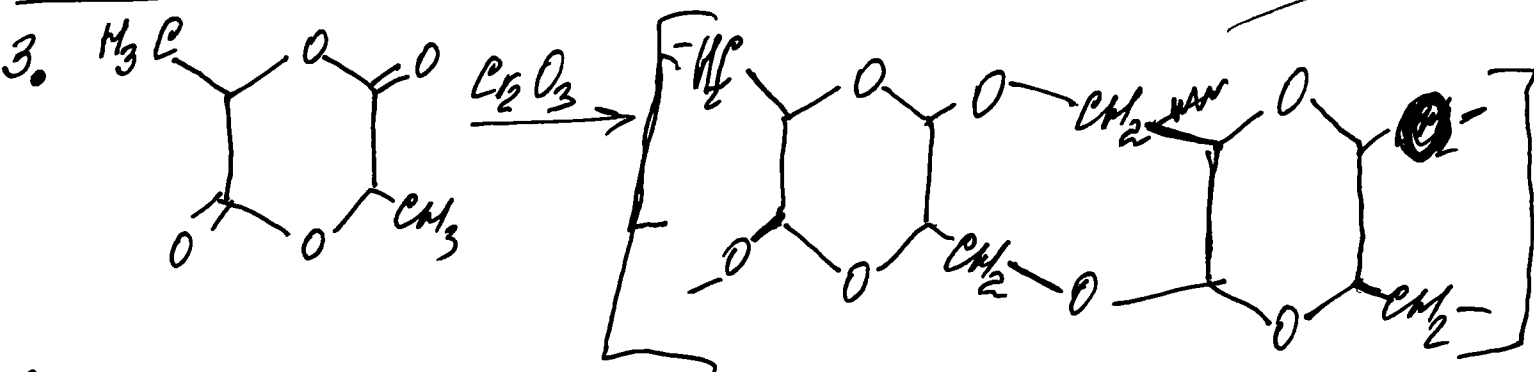
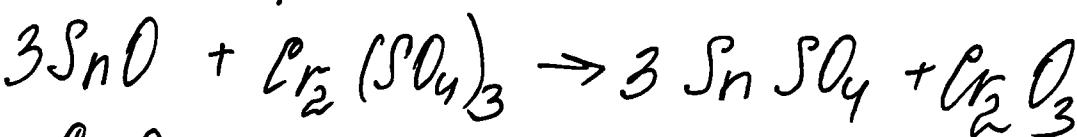
$0,1188 = \frac{16}{x+16}$

$0,1188x + 1,888 = 16$

$0,1188x = 14,112$

$x = \frac{14,112}{0,1188}$

$x = 119$  <sup>35</sup>  $\frac{2}{\text{моль}} \Rightarrow \text{Sn}$



Зачем алдротермное св-в х правилает кетол-  
олитическую октвнвотв на обрат  
стороне



Линия отреза

## Бланк ответов

•

