



### Титульный лист

Направление  анализ данных  информатика  история  
 математика  обществознание  русский язык  
 физика  химия

Класс  8  9  10  11

Фамилия А Л Е К С Е Е В

Имя Я Р О С Л А В

Отчество Е В Г Е Н Ь Е В И Ч

Дата рождения 2 0 1 2 2 0 0 8

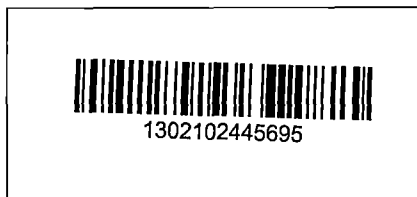
Город участия Е К А Т Е Р И Н Б У Р Г

Аудитория 6 3 2

Дата 3 1 0 1 2 0 2 6

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  анализ данных  информатика  история  
 математика  обществознание  русский язык  
 физика  химия

Класс  8  9  10  11

Город участия

Заполняется организаторами

Количество доп. листов   Количество черновиков к проверке

Время выхода с     до

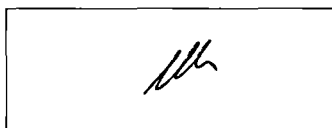
## Протокол проверки

Заполняется жюри

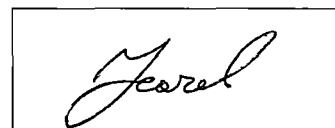
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	<input type="text" value="3"/>	<input type="text" value="-"/>	<input type="text" value="4"/>	<input type="text" value="1"/>	<input type="text" value="11"/>	<input type="text" value="-"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Балл члена жюри №2	<input type="text" value="3"/>	<input type="text" value="-"/>	<input type="text" value="4"/>	<input type="text" value="1"/>	<input type="text" value="11"/>	<input type="text" value="-"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

Итоговый балл

Подпись члена жюри №1

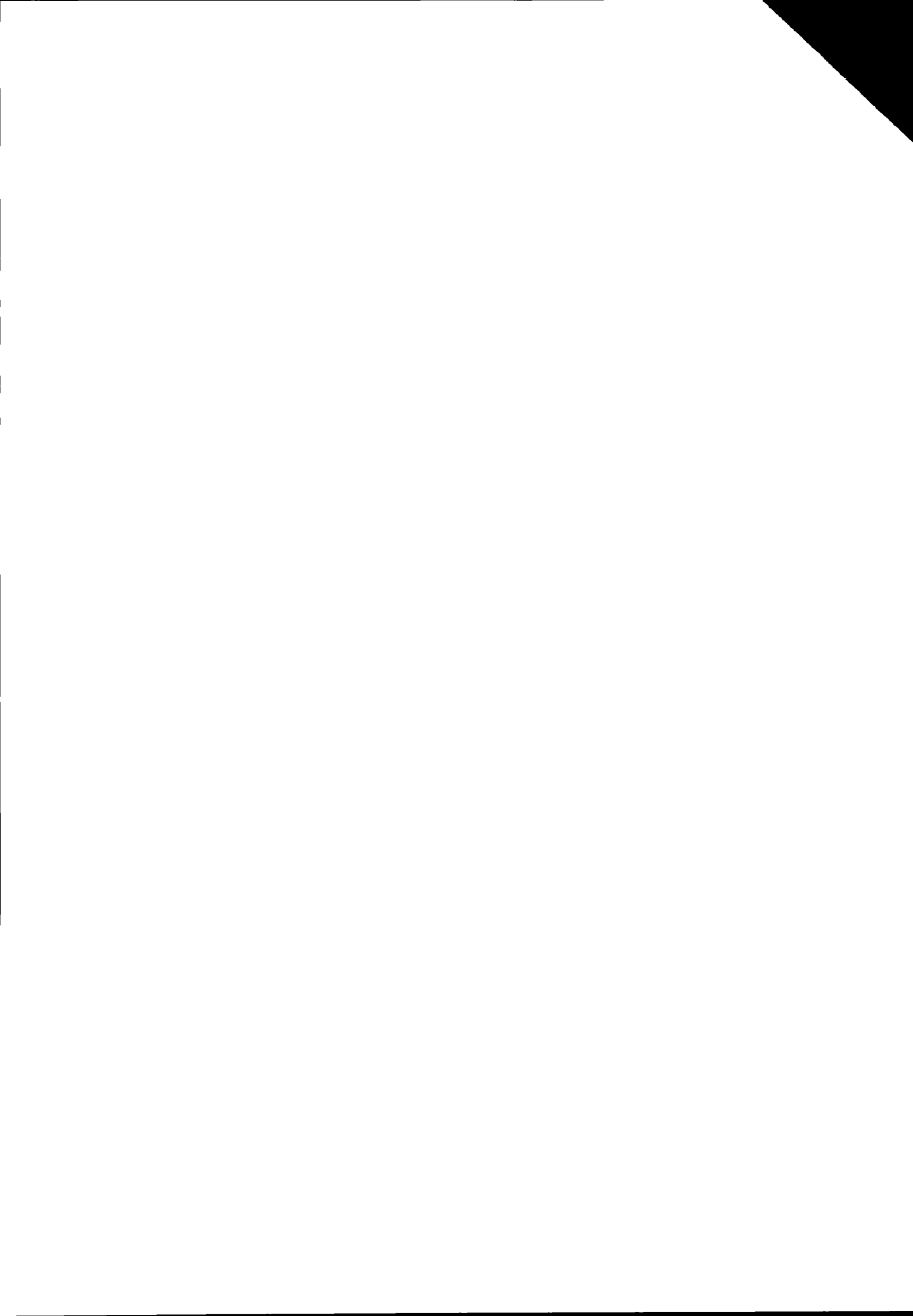


Подпись члена жюри №2



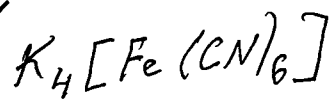
Пример заполнения

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



Линия отреза

35



- K - +1 ✓
- Fe - +6 ✗
- C - +2 ✓
- N - -3 ✓

нз  
 Дано  
 $C_xH_y$   
 $V(C_xH_y) \text{ 20 мл} = 0,02 \text{ л}$   
 $V(O_2) \text{ 14 мл} = 0,14 \text{ л}$   
 $V(\text{госн газов}) = 100 \text{ мл}$   
 $V(\text{конечн обем газов}) = 40 \text{ мл}$   

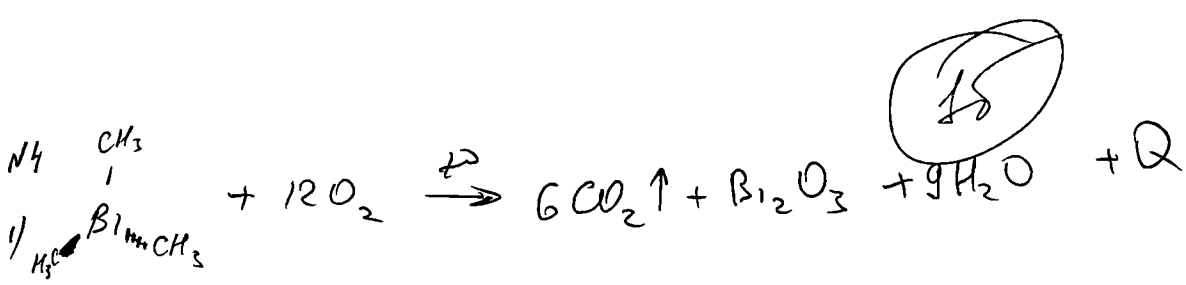

---

 $C_xH_y - ?$

Решение  
 $C_xH_y + O_2 \xrightarrow{t^o} CO_2 + H_2O$   
 $CO_2 + NaOH \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O \checkmark$   
 $CO_2(\text{госн}) + NaOH \rightarrow NaHCO_3 \text{ —}$   

$n(C_xH_y)$	$V$	$V_m$	$0,02$	$22,4$	$\approx 8,9286 \cdot 10^{-4}$	$\approx 0,893 \text{ моль}$
$n(O_2)$	$V$	$V_m$	$0,14$	$22,4$	$= 6,25 \cdot 10^{-3}$	$\approx 0,625 \text{ моль}$
$n(CO_2)$	$V$	$V_m$	$0,14$	$22,4$	$4,4643 \cdot 10^{-3}$	$\approx 0,4464 \text{ моль}$

4  
 n<sub>2</sub> -  
 1 ; -



15

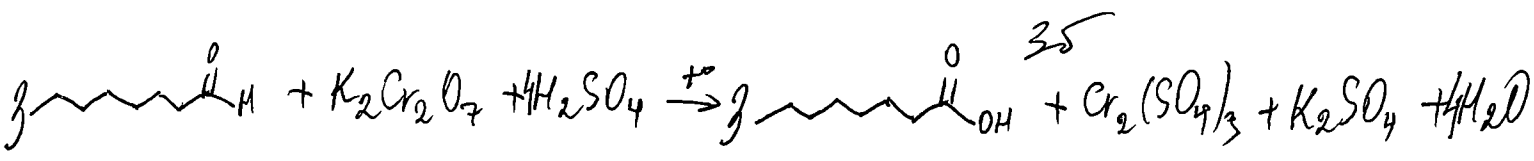
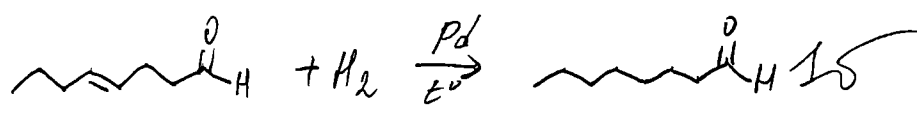
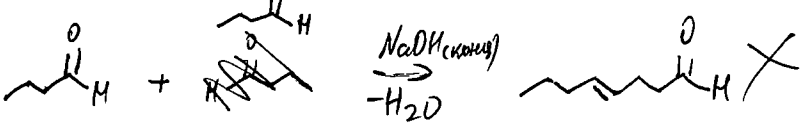
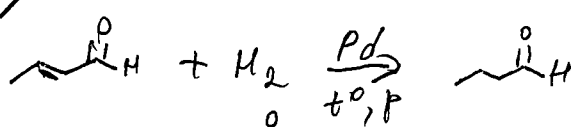
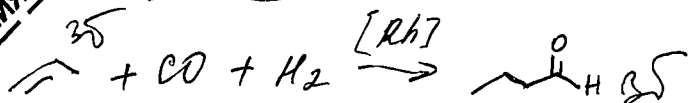
4) Соединение пентаметилвеллут не существует по причине стерического затруднения. Также, с этим связано довольно-таки сложное строение металлоорганического вещества и непосредственно пространственные затруднения ✗



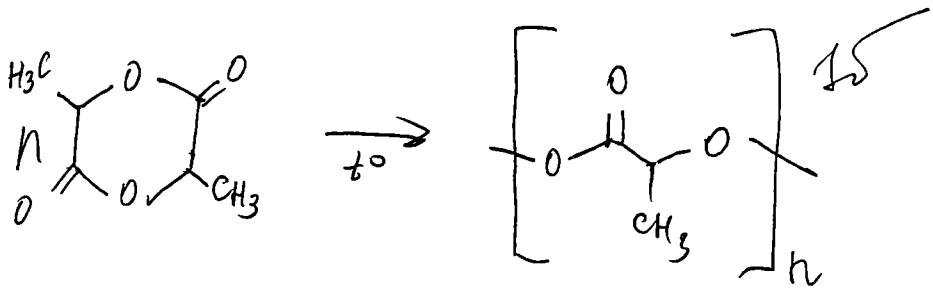
Линия отреза

Бланк ответов

135



- A - C=C
- B - CH3CH2CHO
- C - CH3CH=CHCHO
- D - CH3CH2CH2CHO
- E - CH3CH2CH2COOH



По расчетам

$$\frac{16}{0,1188} = 135 \text{ г/моль}$$

По предположениям, оксиды некоторых металлов -  $\text{RhO}_2$  (рубий по родювке сам очень хорошо реагируют с активными редкими металлами, так и с некоторыми другими различными металлами, как трифенилоксидин, ацетилацетон и т.д. образцы катализатора, они становятся хорошими катализаторами, некоторые могут иметь разную степень окисления (в зависимости от металлов)



Линия отреза

## Бланк ответов

