



Титульный лист

Направление анализ данных информатика история
 математика обществознание русский язык
 физика химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия О В Ч И Н И К О В

Имя А Р Т Е М

Отчество Д М И Т Р И Е В И Ч

Дата рождения 17 08 2009

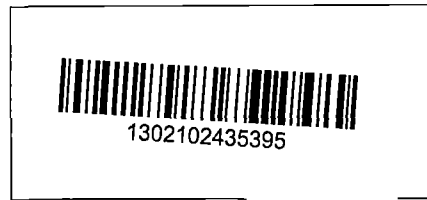
Город участия К Р А С Н О Я Р С К

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

анализ данных информатика история
 математика обществознание русский язык
 физика химия

Класс

8 9 10 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	6	7	3	8	-				
Балл члена жюри №2	2	6	7	3	8	-				

Итоговый балл 26

Подпись члена жюри №1

Подпись члена жюри №2

Пример заполнения

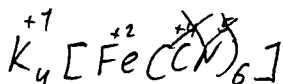
АБВГДЕЖЗИЙКЛМНОПРСТУФ
ХЦЧШЩЪЫЬЭЮЯ1234567890



Линия отреза

Задача 1

25



Задача 2

$$M_{gr}(u) = 0,517 \cdot 292 / \text{моль} \approx 152 / \text{моль}$$

Следовательно числитель = 30 знаменатель = 2

1 H_2 и N_2 ✓

$$\frac{22 / \text{моль} + 282 / \text{моль}}{2} = 152 / \text{моль} \text{ (подходит)}$$

2 H_2 и $H_2O = CH_2$ (этен) ✓

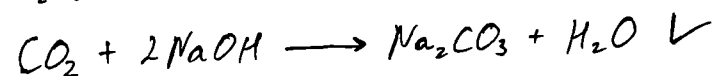
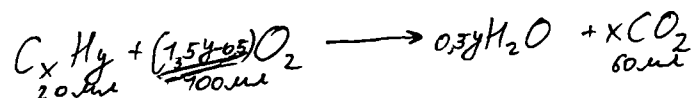
$$\frac{22 / \text{моль} + 282 / \text{моль}}{2} = 152 / \text{моль} \text{ (подходит)}$$

3 He и $HC \equiv CH$ (ацетилен) ✓

$$\frac{42 / \text{моль} + 262 / \text{моль}}{2} = 152 / \text{моль} \text{ (подходит)}$$

6

Задача 3



$$V(CO_2) = 100 \text{ мл} - 40 \text{ мл} = 60 \text{ мл} \quad \checkmark$$

$$V(CO_2)_{ост} = 100 \text{ мл} - 60 \text{ мл} = 40 \text{ мл} \quad \checkmark$$

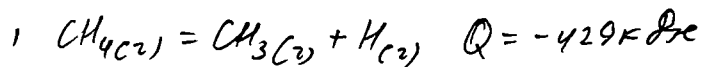
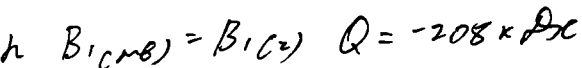
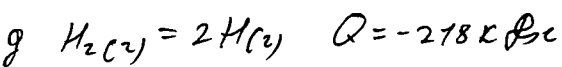
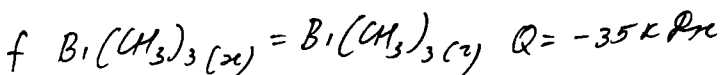
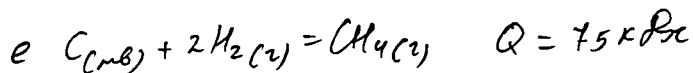
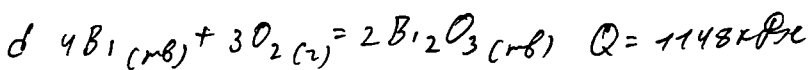
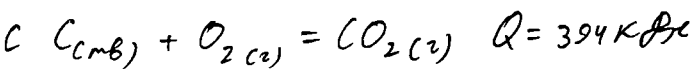
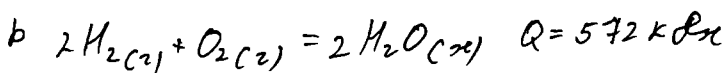
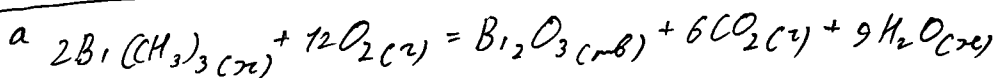
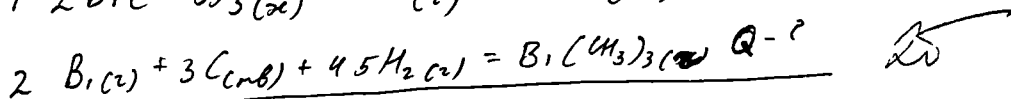
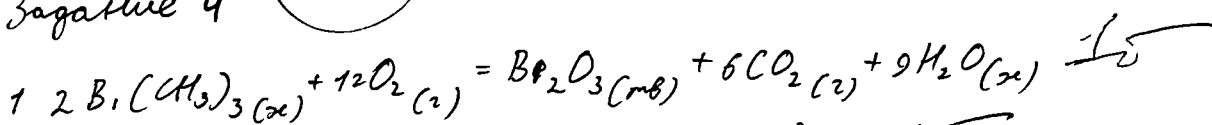
7



Линия отреза

Задача 4

35

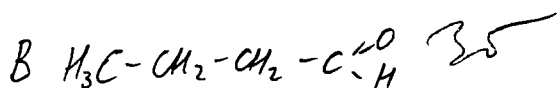


4 Тоталу что такое соединение неупорядоченное из-за геометрической спецификации

Задача 5

35

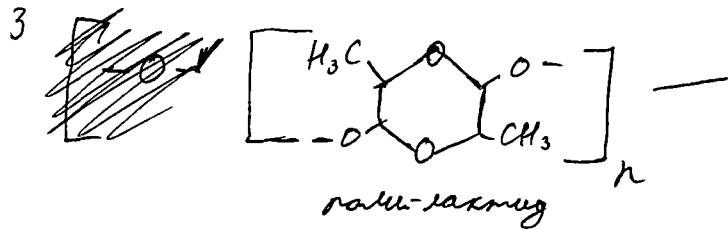
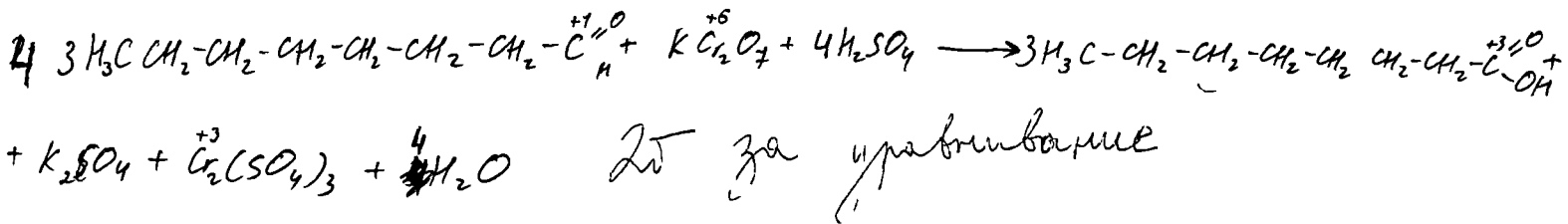
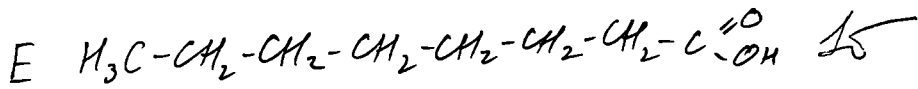
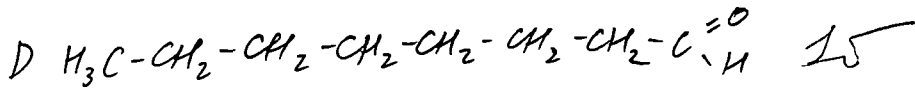
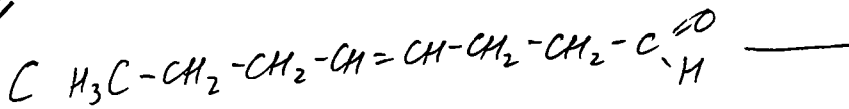
1A





Бланк ответов

Линия отреза



Соединение проявляет активность за счет своих ~~кислотных~~ свойств очевидно

2 $16 - 11,88$
 $x - 88,12 \Rightarrow x \approx 118,68 (\Rightarrow \text{Sn})$ 15

XO = SnO (оксид олова (II))

