



3101034537261

Титульный лист

Направление ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Фамилия

Я К У П О В

Имя

Я Л И Л Ё

Отчество

Я М И Л О В И Ч

Дата рождения

02 04 2010

Город участия

УФА

Аудитория

8А

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



3101034537261

Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление

☐ анализ данных	☐ информатика	☐ история
☐ математика	☐ обществознание	☐ русский язык
☐ физика	☒ химия	

Класс

☐ 8	☐ 9	☒ 10	☐ 11
----------------------------	----------------------------	--	-----------------------------

Город участия

У	9	А																	
---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

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	2	5	9	6	-				
Балл члена жюри №2	2	2	5	9	6	-				

Итоговый балл

Подпись члена жюри №1

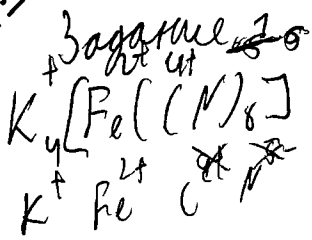


Подпись члена жюри №2

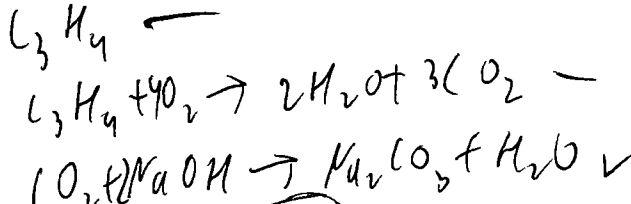


Пример заполнения

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

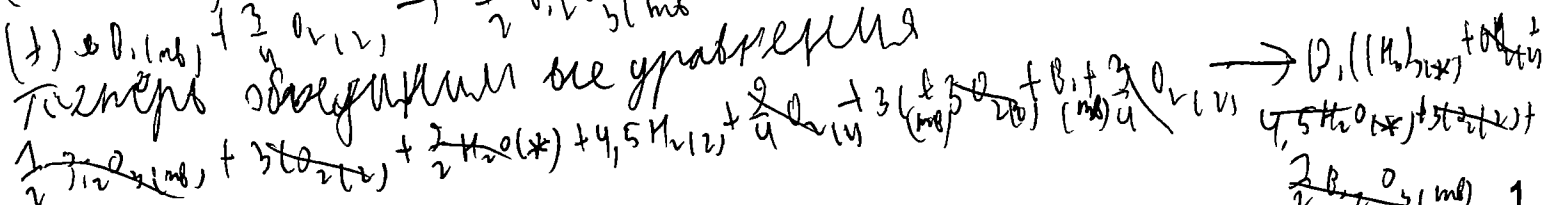
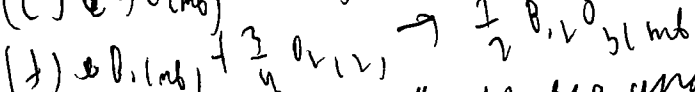
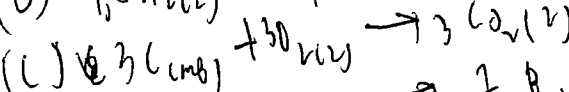
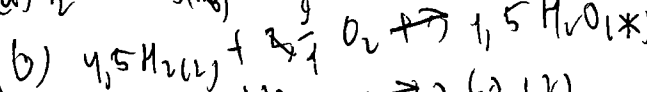
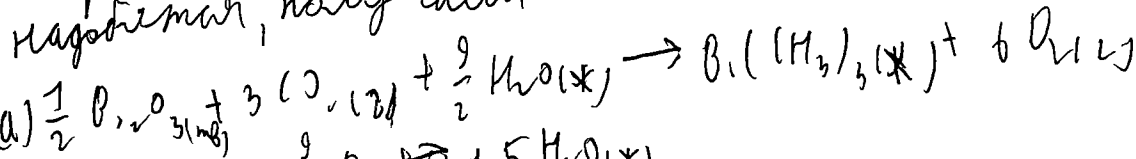
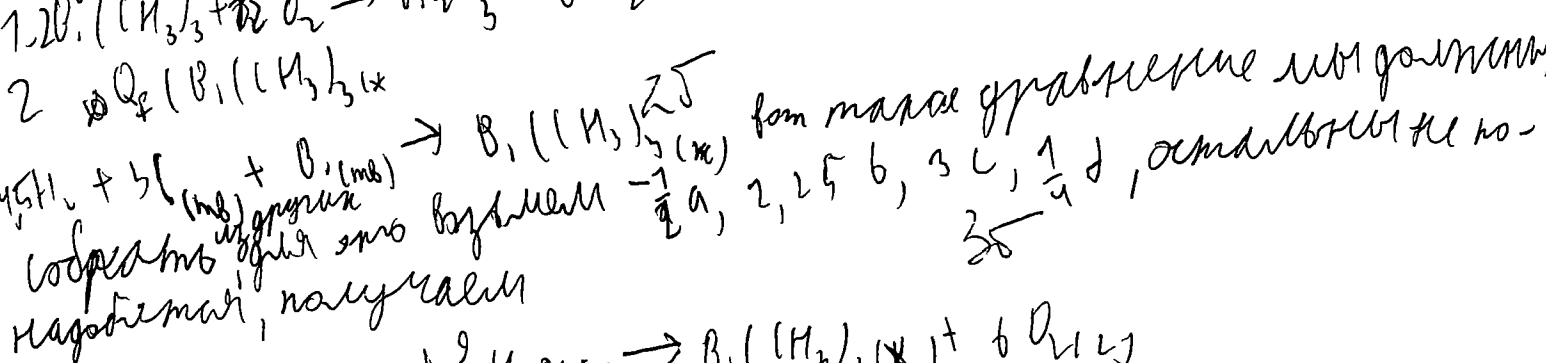


Задача 3
 $C_xH_y \rightarrow xH_2O + yCO_2$, так выглядит формула реакции сгорания
 Три пропускания через NaOH помещаются только с O_2 , значит
 объем H_2O равен 40 мл. Всего 100 мл газов, значит объем
 CO_2 равен $100 - 40 = 60$ мл. Итого $V(CO_2) = 60$ мл, $V(H_2O) = 40$ мл, $V(C_xH_y) =$
 20 мл. Их объемы соотносятся так $V(C_xH_y) : V(H_2O) : V(CO_2) =$
 1 : 2 : 3, значит в C_xH_y $4H_43C \Rightarrow$ формула углеводорода



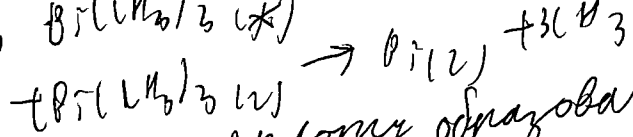
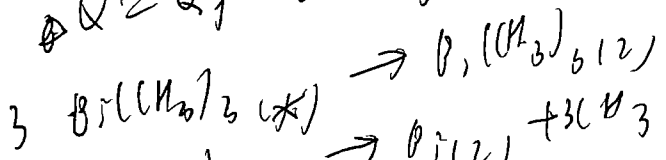
5

Задача 4 (95) 15

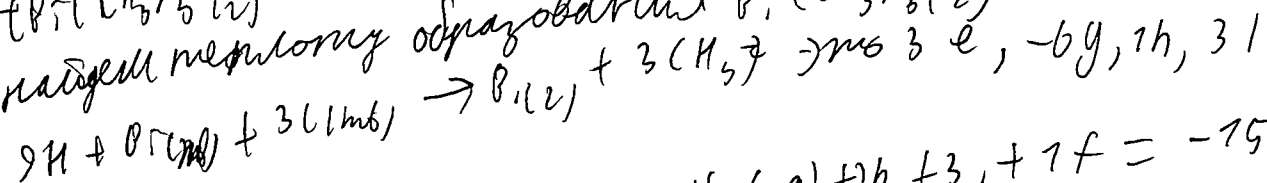


получали

$$Q = Q_1 + Q_2 + Q_3 + Q_4 = -\frac{1}{2} \cdot 5824 \text{ кДж} + 4,52 \cdot 25,572 + 3 \cdot 394 \frac{1}{4} \cdot 1148 = -156 \text{ кДж}$$



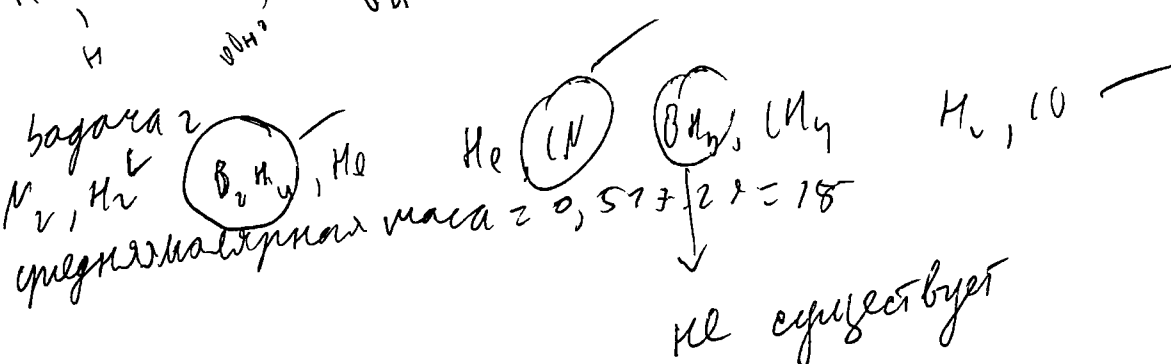
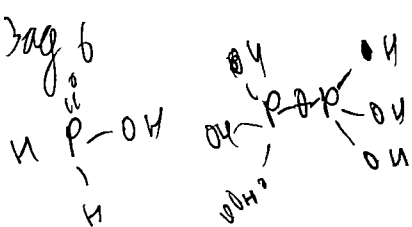
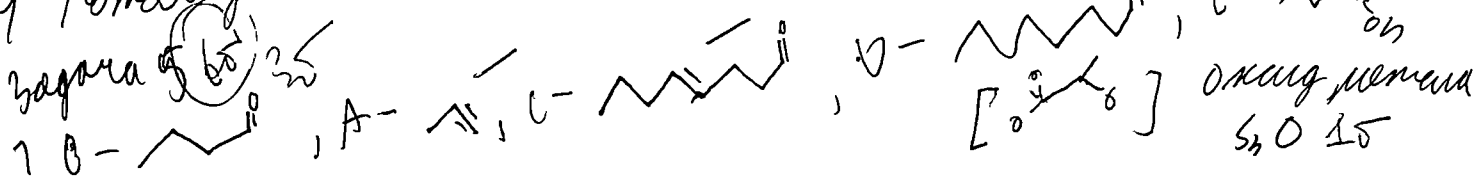
найдем теплоту образования $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$



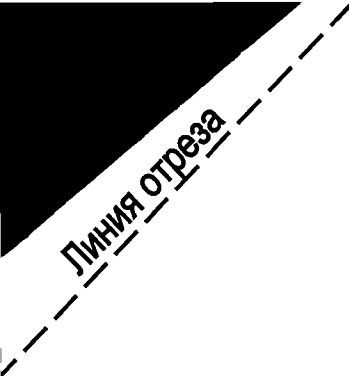
$$Q(\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5) = Q_c(\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5) + 3e + (-6g) + 1h + 3l = -156 + 3 \cdot 75 - 352$$

$6(-118) + 208 - 422 \cdot 3 = -153 \text{ кДж}$

4 Тоталу что не стабильна окислится



2



Линия отреза

Бланк ответов

