



Титульный лист

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

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Фамилия

СТЕРЛИГОВ

Имя

МАКСИМ

Отчество

СЕРГЕЕВИЧ

Дата рождения

02 06 2009

Город участия

ЕКАТЕРИНБУРГ

Аудитория

621

Дата

31 01 2026

Подпись

Мак

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



3101102465795

Проверочный лист

Заполняется участниками

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

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Город участия ЕКАТЕРИНБУРГ

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	20	2	6	—				
Балл члена жюри №2	2	6	20	2	6	—				

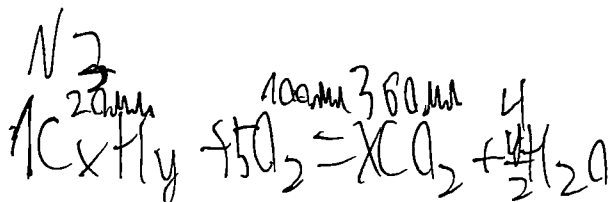
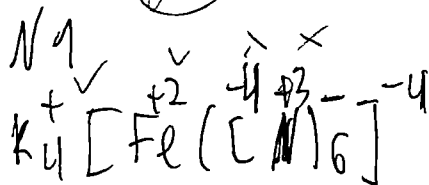
Итоговый балл 36

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

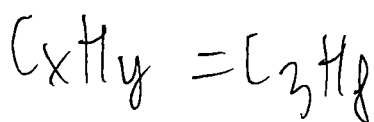


$V(CO_2) + V(O_2) = 100 \text{ мл}$ (после конденсации H_2O) $\Rightarrow V(CO_2) = 60 \text{ мл}$
 $V(O_2) = 40 \text{ мл}$ потому что $O_2 + H_2O \neq$

Ставим коэффициент по V потому что у нас $H-y$

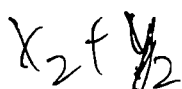
$V(O_2)_{\text{норм}} = V(O_2)_{\text{всего}} - V(CO_2)_{\text{норм}} = 100 - 40 = 60 \text{ мл}$

Ставим коэффициент $\Rightarrow$ из этого узнаем коэффициент $H_2O = 4$



20

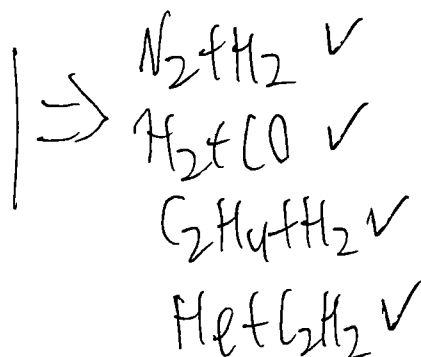
N2



N6 -

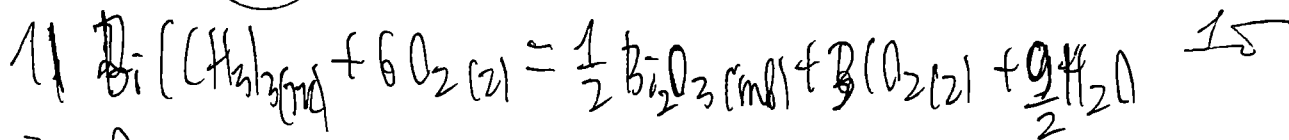
$\frac{M(X_2) + M(Y_2)}{2 \cdot 29} = 0,517$

$M(X_2) + M(Y_2) = 30$



6

N4 (20)



2) $Q = Q_{\text{прое}} - Q_{\text{расх}}$ $q_{\text{проект биом}} = 0$

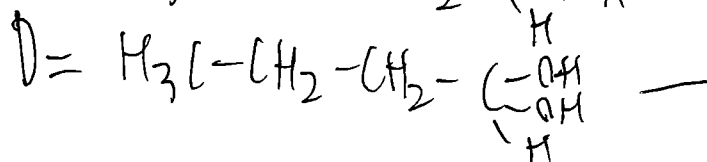
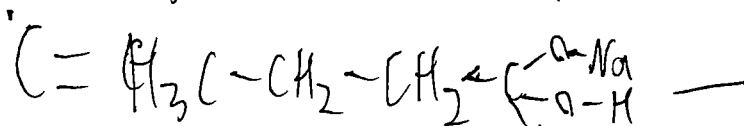
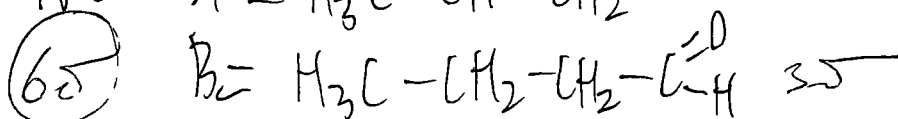
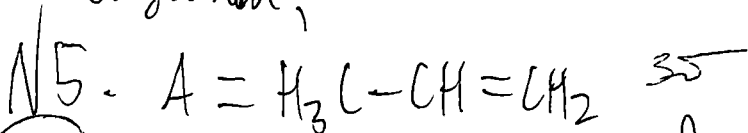
$5824 = 572.2 \cdot \frac{9}{2} + 394 \cdot 3 + 1148.4 - Q(\text{Bi}(\text{CH}_3)_3(\text{г}))$ 15

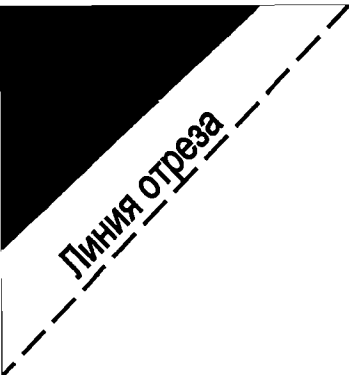
$Q(\text{Bi}(\text{CH}_3)_3(\text{г})) = 2756 - 5824 = -3068 \text{ кДж}$

3) $q_{\text{проект биом}} = -Q$

$q_{\text{проект биом}}(\text{Bi-CH}_3) = - \frac{(-218.2 + 75) \cdot 3 - 429.3 - 208.35}{3} = 871 \text{ кДж}$

4) Потому что этан замкнуто кольцо много энергии то это менее, а этан еще не имеет от этого распада бензола, —





Бланк ответов

