



3101115465449

Титульный лист

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

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☒ 10 ☐ 11

Фамилия БАХАРЕВА

Имя МАРИЯ

Отчество АЛЕКСАНДРОВНА

Дата рождения 08 01 2009

Город участия ЕКАТЕРИНБУРГ

Аудитория 621

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



3101115465449

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 0 Количество черновиков к проверке 0

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	4	1	8	-				
Балл члена жюри №2	2	6	4	1	8	-				

Итоговый балл 21

Подпись
члена жюри №1



Подпись
члена жюри №2

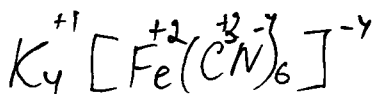


Пример
заполнения

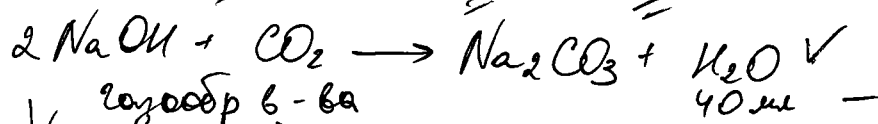
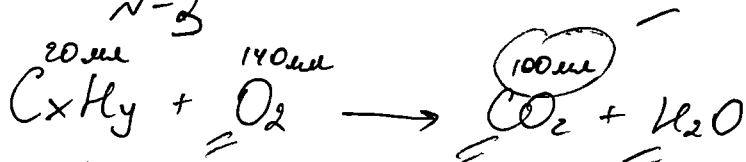
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0

№1

20



№2

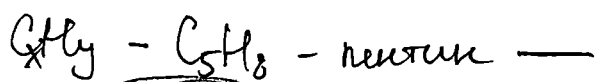


возобр 6-ва

$$V_{C_x H_y} \quad V_{O_2} \quad V_{CO_2} \quad V_{H_2O} = k_{C_x H_y} \quad k_{O_2} \quad k_{CO_2} \quad k_{H_2O} = 20 \quad 140 \quad 100 \quad \cancel{40} = 170 \frac{2}{1}$$

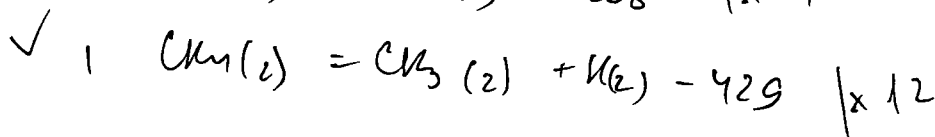
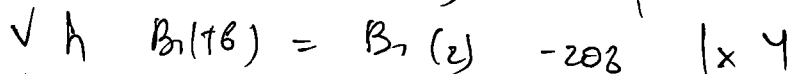
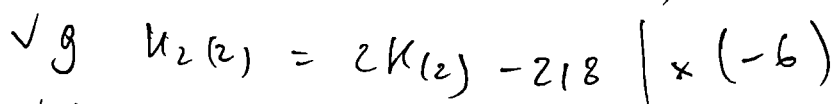
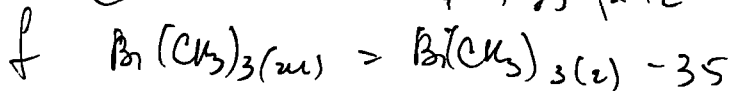
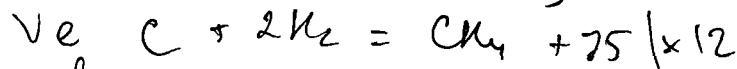
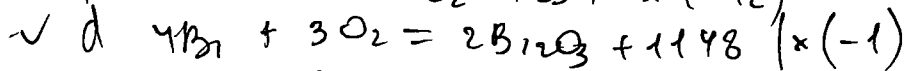
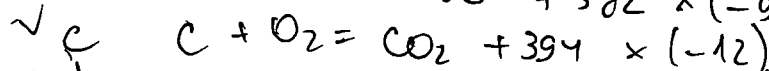
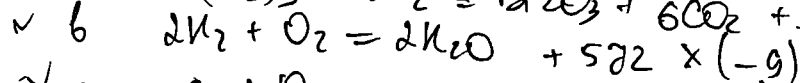
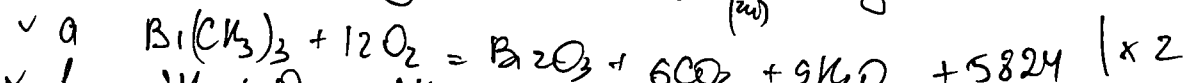
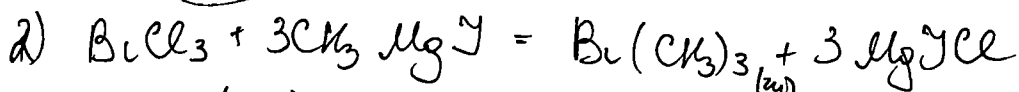


↓

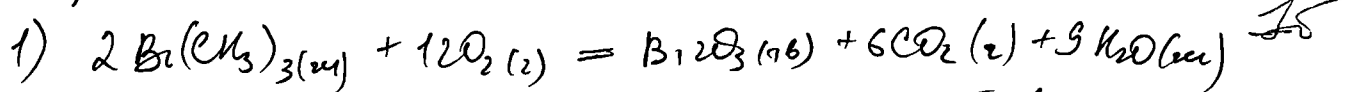


4

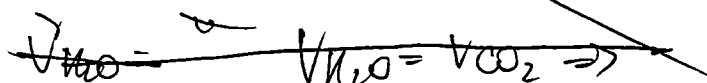
№4 10



1



4) В, редко проявляет степень окисления +5 в соединениях
As проявляет



№ 5 (85)

2) X - SnO

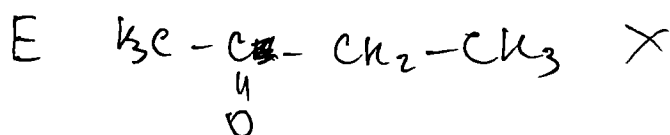
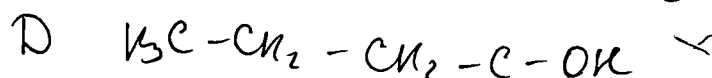
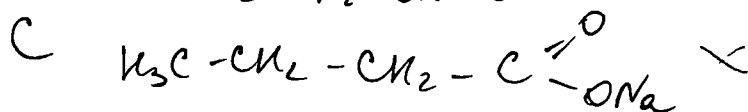
$$0,1188 = \frac{16n}{16n + X}$$

пусть $n=1 \Rightarrow 16 + X = \frac{16}{0,1188} \rightarrow 134,7 - 16 = X \Rightarrow X = 118,7 \Rightarrow \text{SnO} \checkmark$ 35

пусть $n=2 \Rightarrow 32 + X = \frac{32}{0,1188} \Rightarrow X = 237,4 \quad \times$

пусть $n=3 \Rightarrow 48 + 3X = \frac{48}{0,1188} \Rightarrow X = 118,7 \Rightarrow \text{Sn}_2\text{O}_3 ?$
 $48 + 5X = \frac{48}{0,1188} \Rightarrow X = 71,2 \Rightarrow \text{Ge}_2\text{O}_5 \quad \times$

1) A $\rightarrow \text{C}_3\text{H}_6$? структурная формула? (85)



$\sqrt{2}$

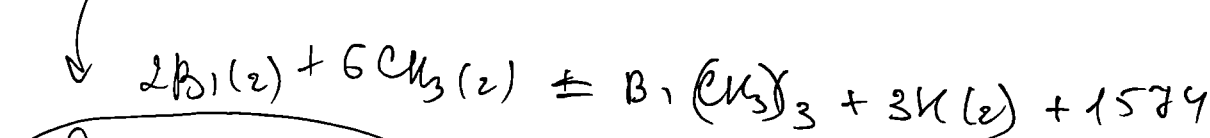
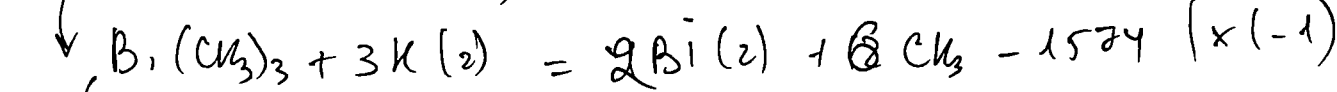
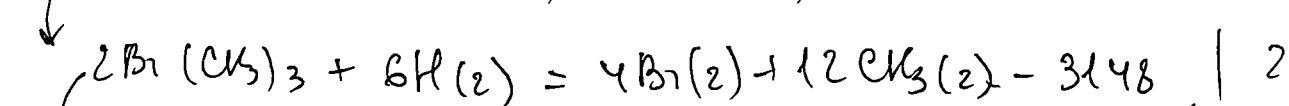
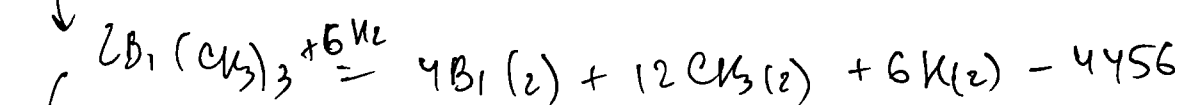
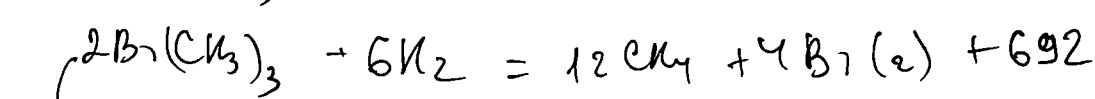
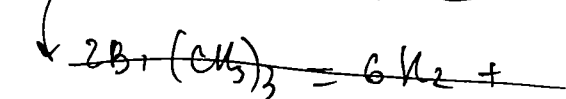
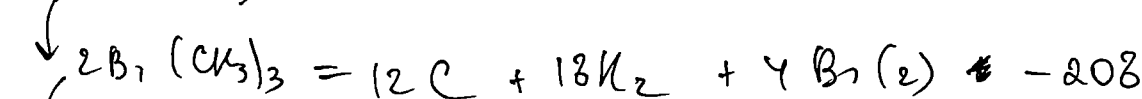
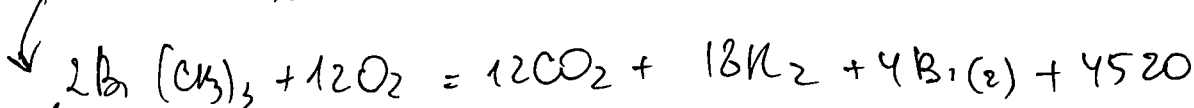
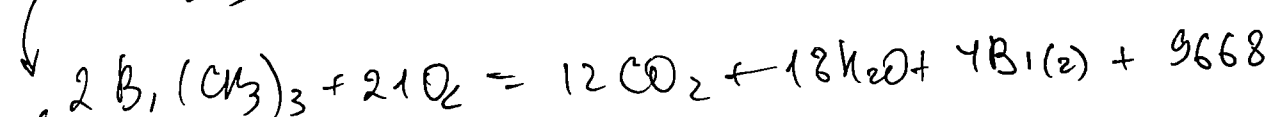
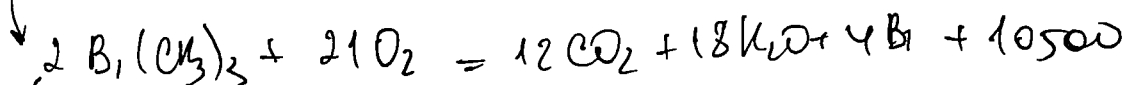
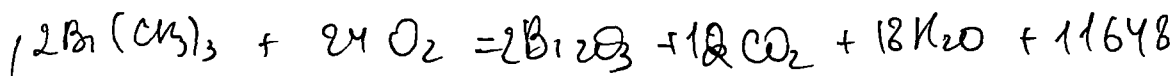
1) H_2 и N_2 ✓

2) H_2 и C_2H_4 ✓

3) H_2 и CO ✓

6

$\sqrt{2}$ 42 (продолжение)



$$Q = 1574 \text{ кДж}$$

✗

