

Титульный лист

Направление анализ данных информатика история
 математика обществознание русский язык
 физика химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Ч Е Р Е П А Н О В А

Имя С О Ф Ь Я

Отчество И В А Н О В Н А

Дата рождения 1 7 1 0 2 0 0 8

Город участия К Р А С Н О Я Р С К

Аудитория 2 2

Дата 3 1 0 1 2 0 2 6

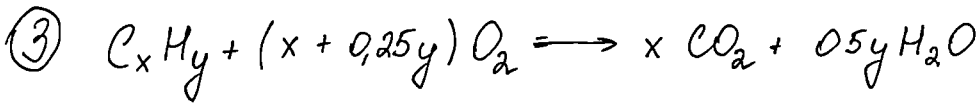
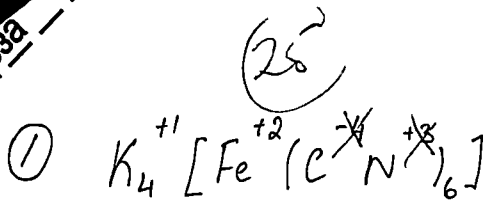
Подпись

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



Линия отреза

Бланк ответов



$V C_x H_y = 20 \text{ мл}$

$V O_2 = 140 \text{ мл}$

$V O_2 + V CO_2 = 100 \text{ мл}$
(ост)

$V O_2 = 40 \text{ мл} \Rightarrow V CO_2 = 100 \text{ мл} - 40 \text{ мл} = 60 \text{ мл}$
ост

$\frac{V C_x H_y}{V CO_2} = \frac{20 \text{ мл}}{60 \text{ мл}} = \frac{1}{x} \Rightarrow x = \frac{60 \text{ мл}}{20 \text{ мл}} = 3$

$V O_2 = 140 \text{ мл} - 40 \text{ мл} - 100 \text{ мл}$
пропая

$\frac{V C_x H_y}{V O_2} = \frac{20 \text{ мл}}{100 \text{ мл}} = \frac{1}{x + 0,25y} \Rightarrow \frac{20 \text{ мл} (3 + 0,25y) - 100 \text{ мл}}{3 + 0,25y} = \frac{100 \text{ мл}}{20 \text{ мл}} - 5$
 $0,25y - 2$
 $y = 8$ 10

Ответ $C_3 H_8$ - пропан

⑤ (14)

1 А $CH_3 CH CH_2$ - пропен 25

В $CH_3 - CH_2 - CH_2 - C(=O)H$ - бутаналь / масляный альдегид 25

С $CH_3 CH_2 CH_2 CH - CH - CH_2 CH_2 - C(=O)H$ - октен-4 аль

Д $CH_3 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 - C(=O)H$ - октаналь 15

Е $CH_3 CH_2 - CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 - C(=O)OH$ - октановая кислота 15

2 $\omega O_2 = 11,88\% = 0,1188$

Пусть некоторый металл - Me

Если формула оксида - MeO , то

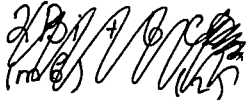
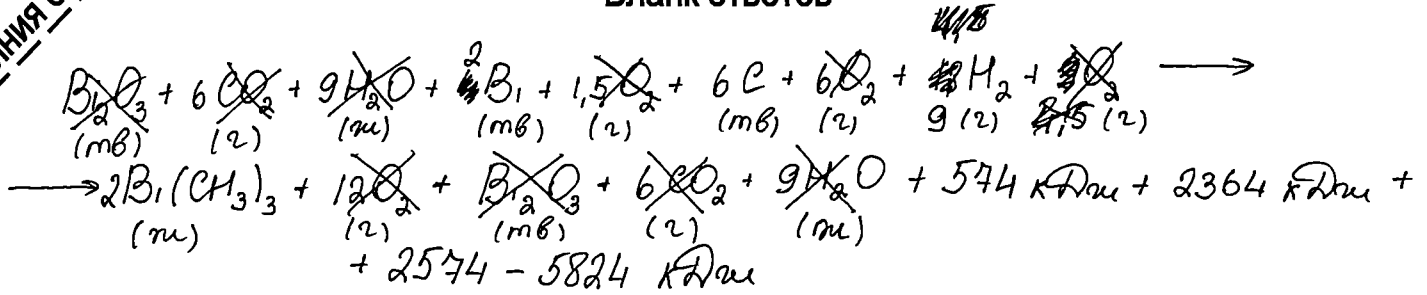
$M MeO = \frac{16 \text{ г/моль}}{0,1188} = \frac{16 \text{ г/моль}}{0,1188} \approx 1187 \text{ г/моль}$
 ωO



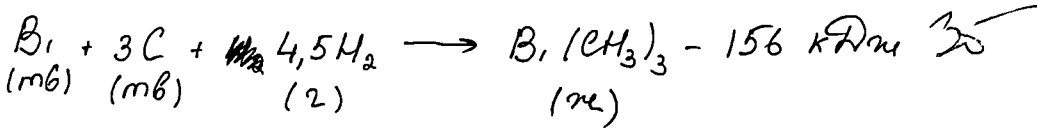
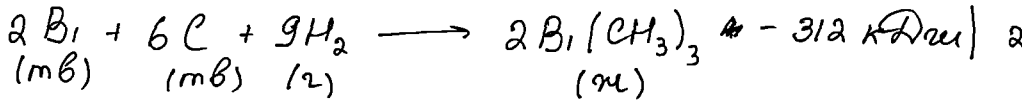


Бланк ответов

Линия отреза

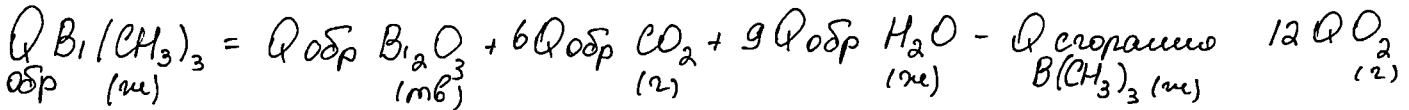


25



Уравнение для расчета

2



2

