

## Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление  анализ данных  информатика  история  
 математика  обществознание  русский язык  
 физика  химия

Класс  8  9  10  11

Город участия

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	4	0	20	5	10	0				
Балл члена жюри №2	4	0	20	5	10	0				

Итоговый балл

Подпись члена жюри №1

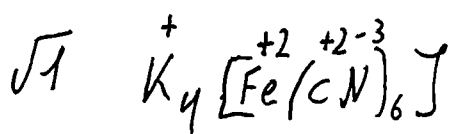
Подпись члена жюри №2

Пример заполнения

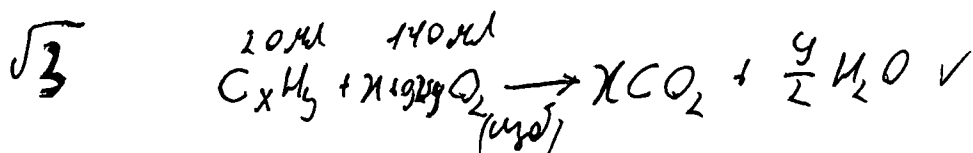
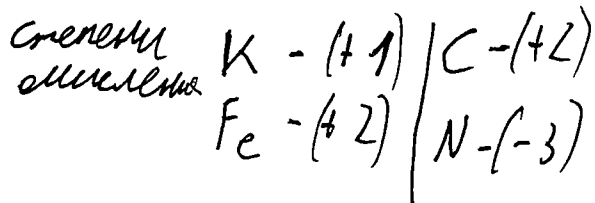
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф  
 Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



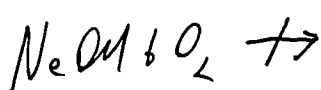
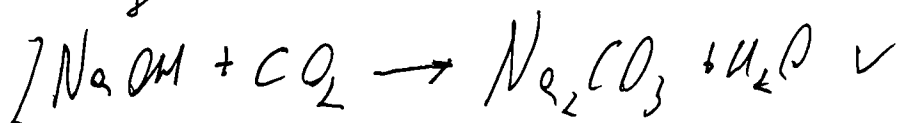
Бланк ответов



40



$V_{\text{ост газ}} = 100 \text{ мл} = V_{CO_2(\text{обрат})} + V_{O_2(\text{ост})}$



с  $NaOH$  прореагировал  $CO_2$ , осталось  $O_2$  его  $V = 40 \text{ мл} \quad \checkmark$

$V_{CO_2} = V_{\text{ост газ}} - V_{O_2(\text{ост})} = 100 \text{ мл} - 40 \text{ мл} = 60 \text{ мл}$

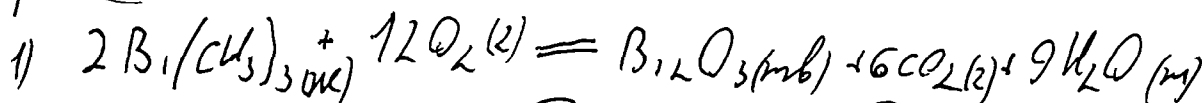
$\frac{CO_2}{C_x H_y} = \frac{x}{1}$  по уравнению  $\frac{CO_2}{C_x H_y} = \frac{60 \text{ мл}}{20 \text{ мл}}$  по условию  $\checkmark$

$\frac{x}{1} = \frac{60 \text{ мл}}{20 \text{ мл}} \Rightarrow x = \frac{60}{20} = 3 \quad \checkmark$ ,  $\frac{O_2}{C_x H_y} = \frac{x + 0,25y}{1}$  по уравнению

$\frac{O_2}{C_x H_y} = \frac{140 \text{ мл} - 40 \text{ мл}}{20} \Rightarrow \frac{x + 0,25y}{1} = \frac{100 \text{ мл}}{20} \Rightarrow x + 0,25y = 5$

$x + 0,25y = 5 \quad + \cdot 2 \quad x = 3 \quad 0,25y = 5 - 3 \quad y = 8$  Ответ:  $C_3 H_8$  - пропан

√4 (55)



2)  $m_{\text{з}} \text{ средства защиты} = Q_{\text{обл}} \text{ пропуск} - Q_{\text{обл}} \text{ в р-во}$  15

~~$Q_{\text{обл}}(B_1(CH_3)_{30}) = 5824 \text{ кДж} - (6 \cdot 394 \text{ кДж}) - (9 \cdot 572 \text{ кДж})$~~

Q образ B, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> (м) = Q(образ) - (9 Q<sub>адм</sub>) - (6 Q<sub>адм</sub> CO<sub>2</sub>) - Q<sub>адм</sub>

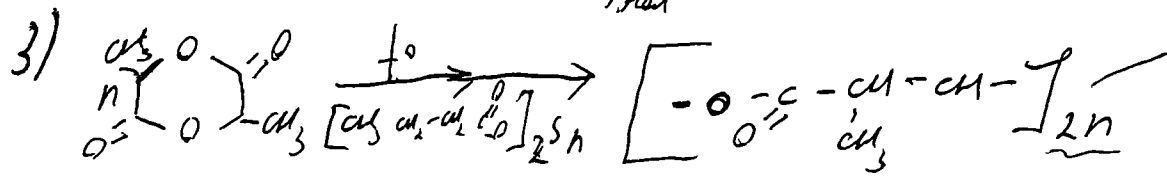
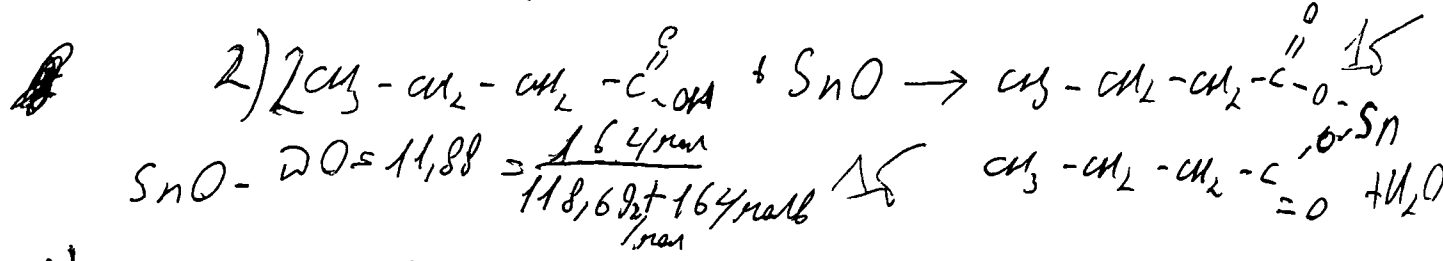
Q образ B, (CH<sub>3</sub>)<sub>5</sub> (м) =  $\frac{5824 \text{ кДж} - 19 \frac{562 \text{ кДж}}{2} - (6 \frac{394 \text{ кДж}}{2}) - \frac{1148 \text{ кДж}}{2}}$

Q образ B, (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> (м) = 156 кДж/моль 25

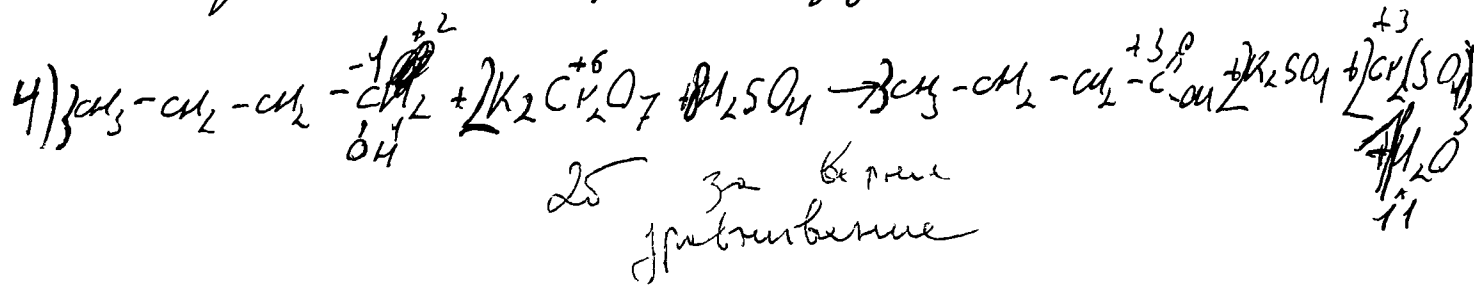
3) средняя нормальная для B, (CH<sub>3</sub>)<sub>5</sub> & B, (CH<sub>3</sub>)<sub>6</sub> (л) =  $\frac{Q_{\text{адм}} B_1 + Q_{\text{адм}} C + Q_{\text{адм}} H}{3}$   
 =  $\frac{-209 \text{ кДж} + (129 \text{ кДж} + \frac{1148 \text{ кДж}}{2})}{3} = 176$

4) B, (CH<sub>3</sub>)<sub>5</sub> не может существовать, так как будет слишком большой нормальный диаметр и соответствующий будет распределен

- 105
- 1) A - CH<sub>3</sub>-CH=CH<sub>2</sub> 25
  - B - CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-C(=O)-H 25
  - C - CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-C(=O)-ONa —
  - D - CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-OH —
  - E - CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-C(=O)-OH —

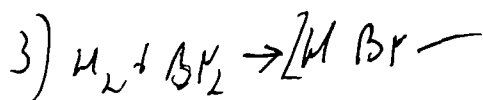
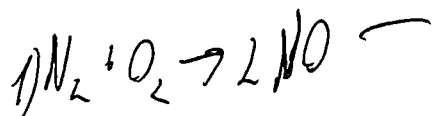


сам себе окислитель, поэтому окисляют друг в другом, тогда образуют полимер



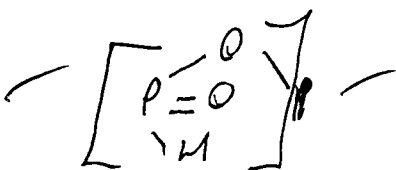
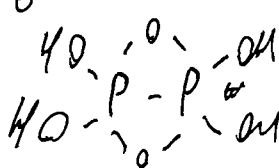
Бланк ответов

√2



0

√6



$c = 0,1$  моль/л

$pH = 4,00$

0



**Бланк ответов**

