

Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление

анализ данных информатика история

математика обществознание русский язык

физика химия

Класс

8 9 10 11

Город участия

К Р А С Н О Я Р С К

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

Время выхода с до

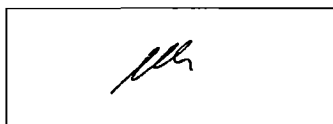
Протокол проверки

Заполняется жюри

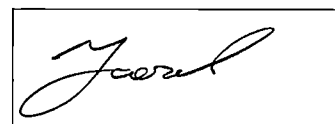
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	2	2	20	0	7	-				
Балл члена жюри №2	2	2	20	0	7	-				

Итоговый балл

Подпись члена жюри №1



Подпись члена жюри №2



Пример заполнения

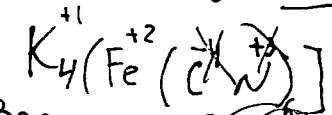
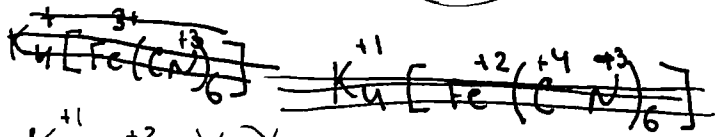
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



Линия отреза

Задание N1

25



Задание N5

М1) А- $CH_3-CH_2-CH_3$ пропан

35

В- $CH_3-CH_2-CH_2-C(=O)H$ - бутаналь

С- $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-C(=O)H$ октаналь (октановый альдегид)

Д- $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2OH$ октанол

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

М2) $\omega(O) = 11,88\% = 0,1188$

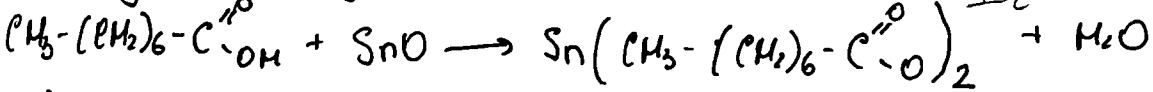
Формула оксида металла Me_xO_y

$$M(Me_xO_y) = \frac{16^2/\text{моль}}{0,1188} = 134,68^2/\text{моль}$$

$$M(O) = 16^2/\text{моль}$$

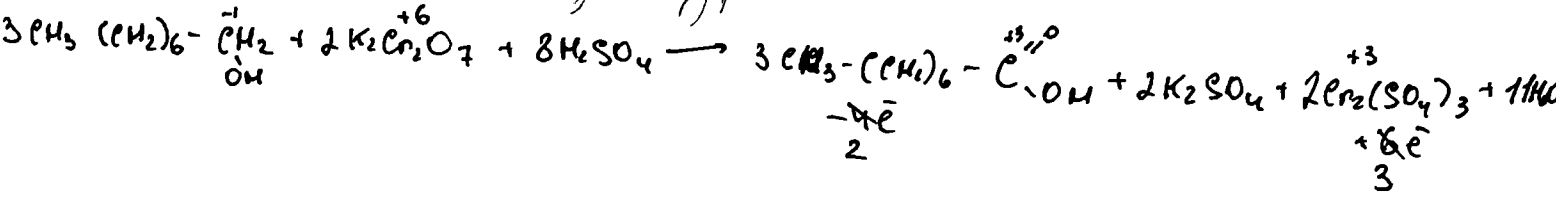
$$M(Me_xO_y) = 134,68^2/\text{моль} - 16^2/\text{моль} = 118,68^2/\text{моль} - \text{это олово (Sn)}$$

формула оксида $Me SnO$

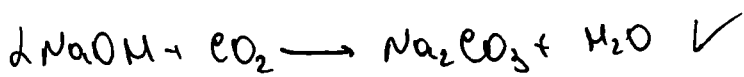
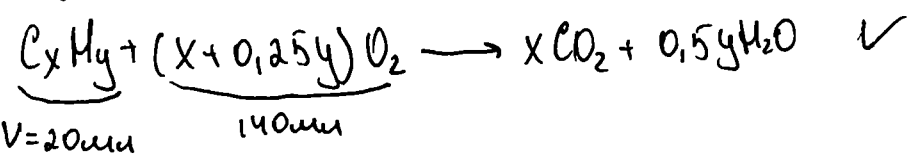


М4)

25 за упрощение



Задача № 3



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

$$V(O_2) = 140 \text{ мл} - 100 \text{ мл} = 40 \text{ мл} \quad \checkmark$$

$$V(CO_2) = 100 \text{ мл} - 40 \text{ мл} = 60 \text{ мл} \quad \checkmark$$

$$\frac{V(C_xH_y)}{V(CO_2)} = \frac{20 \text{ мл}}{60 \text{ мл}} = \frac{1}{x} \Rightarrow x = \frac{60}{20} = \underline{\underline{3}} \quad \checkmark$$

$$V(O_2)_{\text{нрор}} = 140 \text{ мл} - 40 \text{ мл} = 100 \text{ мл} \quad \checkmark$$

$$\frac{V(C_xH_y)}{V(O_2)_{\text{нрор}}} = \frac{20 \text{ мл}}{100 \text{ мл}} = \frac{1}{x + 0,25y} \Rightarrow 20(3 + 0,25y) = 100$$

$$60 + 5y = 100$$

$$5y = 40$$

$$y = 8 \Rightarrow C_3H_8 \quad \checkmark$$

Ответ пропан C_3H_8

Задача № 2

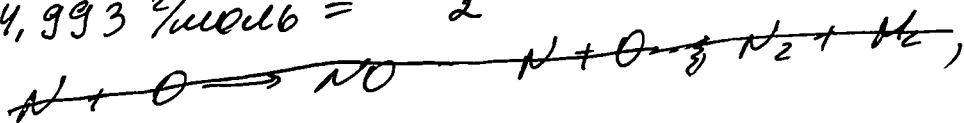
$$D_{\text{возг}} = 0,517$$

$$M_{\text{смеси}} = M D = 29 \frac{\text{г}}{\text{моль}} \cdot 0,517 = 14,993 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

$$M_{\text{смеси}} = \frac{n_1 M_1 + n_2 M_2}{n_1 + n_2} = \frac{M_1 + M_2}{2}$$

Пусть $D = 1 \text{ моль}$, тогда

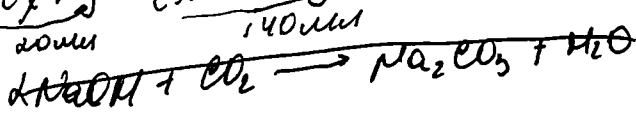
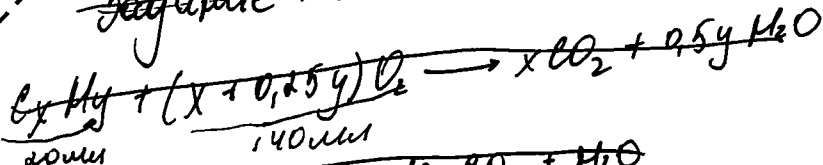
$$14,993 \frac{\text{г}}{\text{моль}} = \frac{M_1 + M_2}{2} \Rightarrow M_1 + M_2 = 29,986 \approx 30 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$



~~И Ответ $N_2 + H_2$,~~

2

~~Задача №3~~



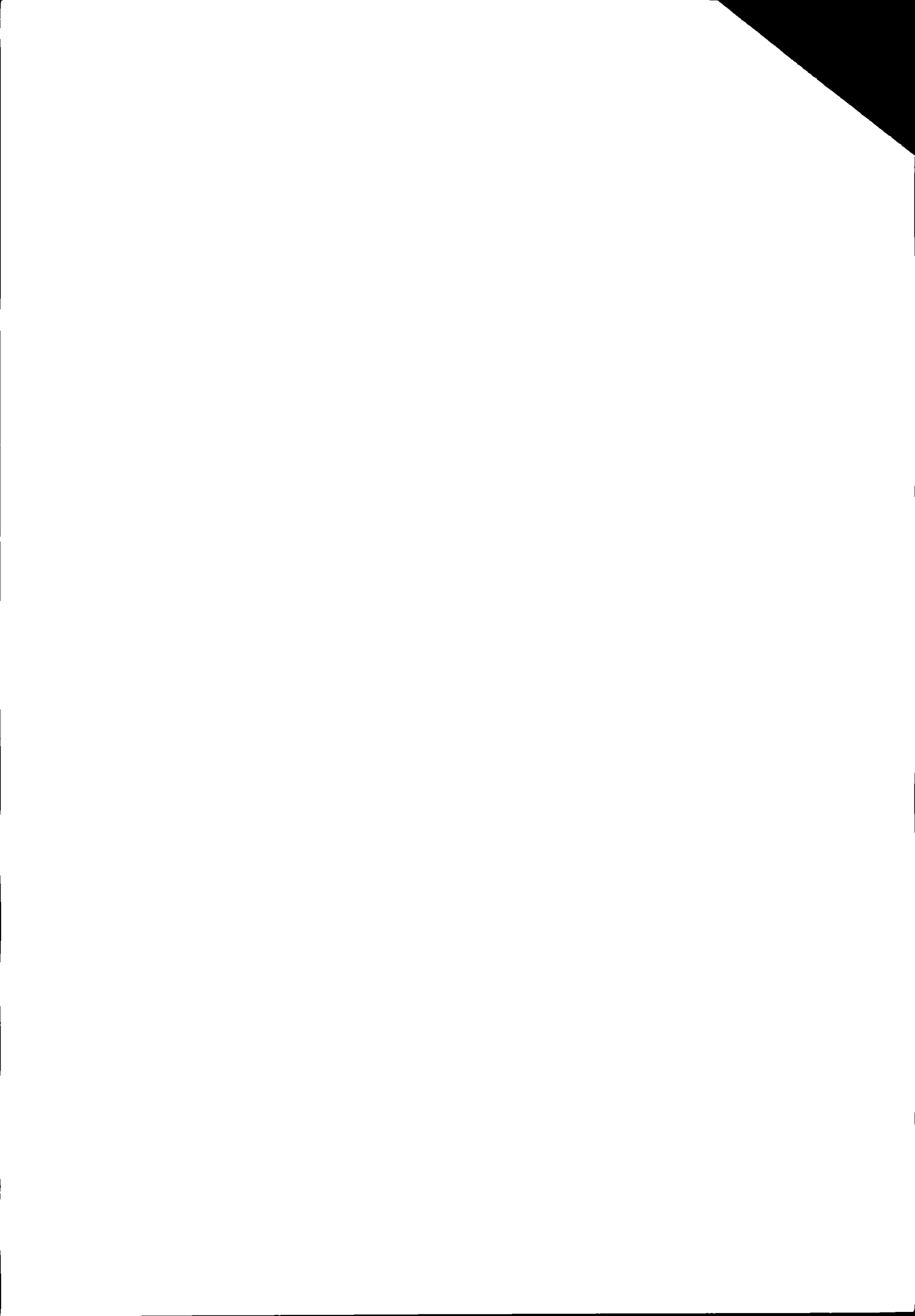
~~$$V(O_2)_{\text{ост}} + V(CO_2) = 100 \text{ мл}$$~~

~~$$V(O_2) = 140 \text{ мл}$$~~

Задача №4

(B)

У B (CH_3)₅ не существует, так как является не устойчивым соединением в природе
ответно



Линия отреза

Бланк ответов

