



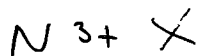
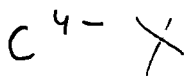
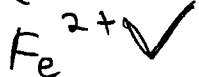
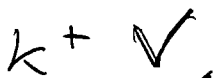
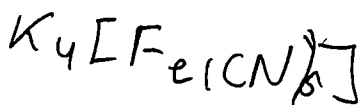
Бланк ответов

Линия отреза

№10-1.



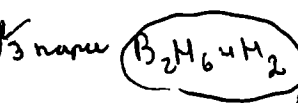
№10-2



$0,5 M(A) + M(B) = 14,992$

$M(A) + M(B) = 29,996$

1 путь M_2 и N_2
2 путь C_2H_2 и He



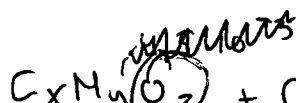
$0,5 M(A) + 0,5 M(B) = 14,992$

$X_1 M(A) + X_2 M(B) = 14,992$
 $X_1 = X_2 = 0,5$

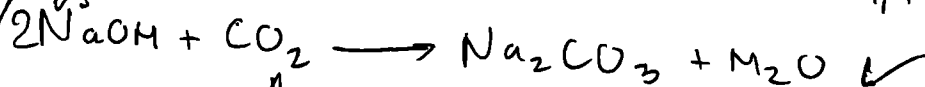
$M_{ср} \approx 14,993 \frac{g}{mol} \mid \frac{M_{ср}}{29} = 0,512$

составили газок 1 кг \Rightarrow
объемы газа каждого газа = 0,5
в смеси 1 моль газовой смеси образовали
газ равной молярности

№10-3



углеводород!



60 м
политыми

$\nu(C) = 2,68 \cdot 10^{-3}$

$6,25 \cdot 10^{-3}$

+ 2 мо-мо еще
m k 100 м
 $1,79 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$

$C_{2,68 \cdot 10^{-3}} H_y X_{1,79 \cdot 10^{-3}}$

~~предположи
это углеводороду 1 кг h~~

~~хочу перебор
n=1 $\nu(C) = 6,25 \cdot 10^{-3}$~~

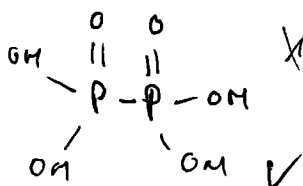
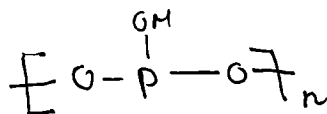
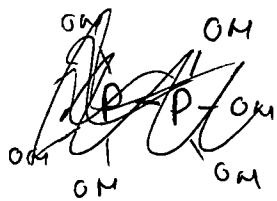
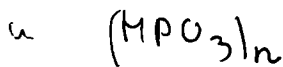
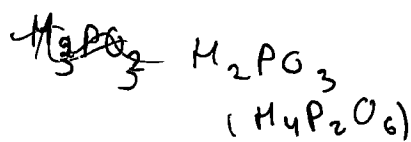
$\nu_{угл-га} = 8,9 \cdot 10^{-9}$

$\nu(O_2) = 6,25 \cdot 10^{-3}$

~~$\Rightarrow \nu(H) = 5,36 \cdot 10^{-3}$~~

~~$C_{2,68} H_{5,36} X_{1,79 \cdot 10^{-3}}$~~

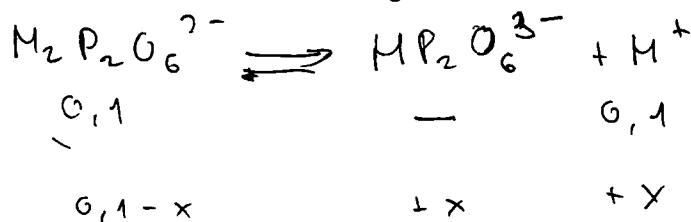
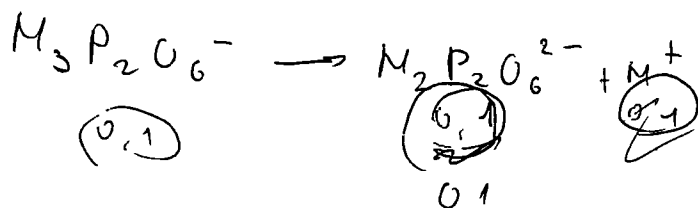
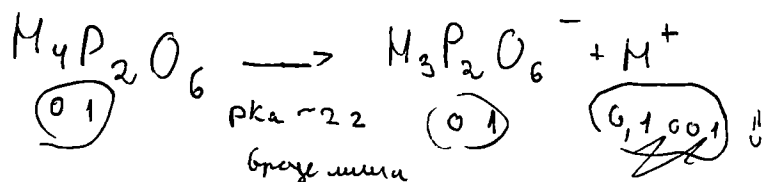
№ 10-6



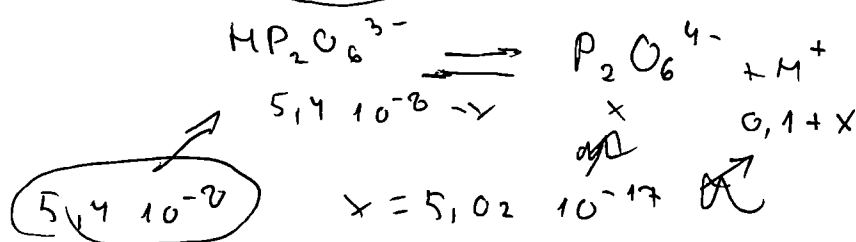
МЕТ

прямой связи P-P, являясь полимером связанным через кислородный мостик

И так получилось, количество ионизации — ~~переходит~~ H_2PO_3 — на два иона



$$\begin{array}{ccc} \textcircled{0,99} & 0,1 - x & x \\ & x = 5,4 \cdot 10^{-6} & \\ & & 0,1 + x \\ & & 0,100000054 \end{array}$$



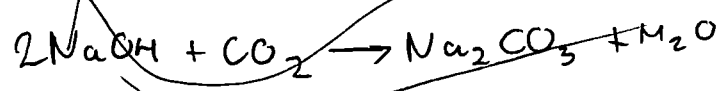
3

Линия отреза

Бланк ответов

№ 9 сбавля, мыслен зумбо! $N \leq 10^{-3}$ попытка 2

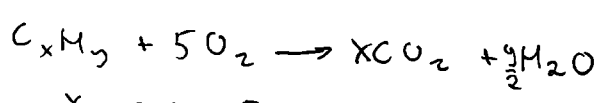
$I_{\text{гидролизатора}} = 8,93 \cdot 10^{-4}$ ← странно
~~оставь - водичка~~
~~10 м~~
~~кислород~~



~~$I(\text{C}) = 2,68 \cdot 10^{-3}$~~

Всего литр $\text{O}_2 - 6,2\text{C}$, можно предположить, что те это осталось после $\text{NaOH} \rightarrow \text{O}_2$

→ 1,8 тмол, ⇒ не меньше чем 445 тмол ✓
 разность ~ 5 мм



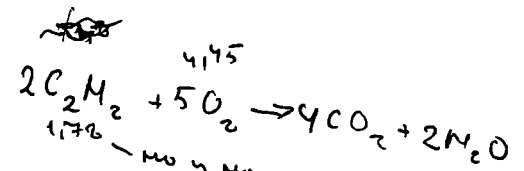
$\frac{x}{2} + 2y = 5$

$2y = 5 - \frac{x}{2}$

$y = \frac{5 - \frac{x}{2}}{2}$

~~$y = \frac{5-x}{2}$~~

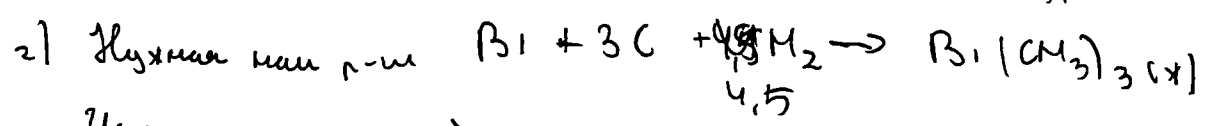
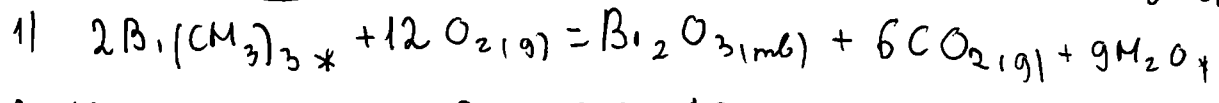
перебор
 мм
 $x=2 \quad y=2$



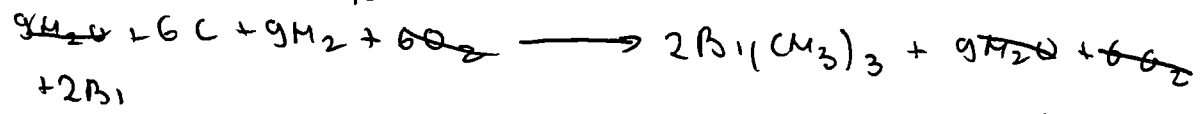
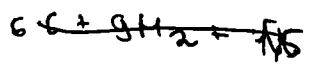
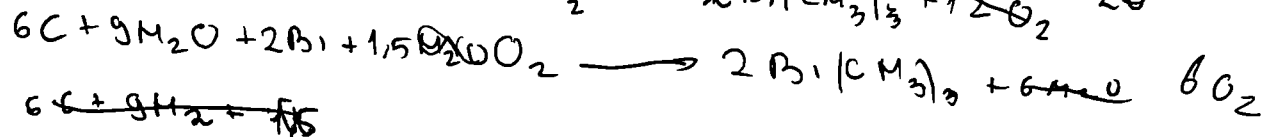
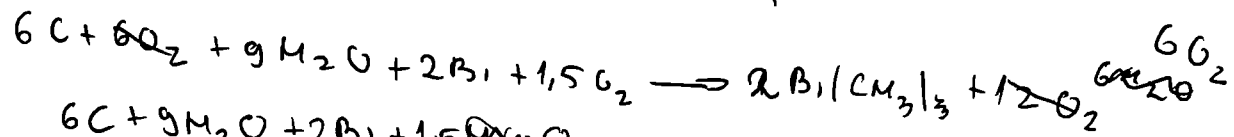
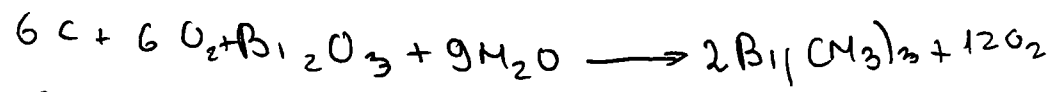
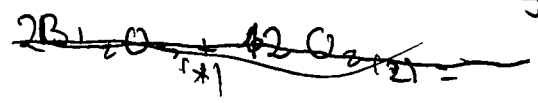
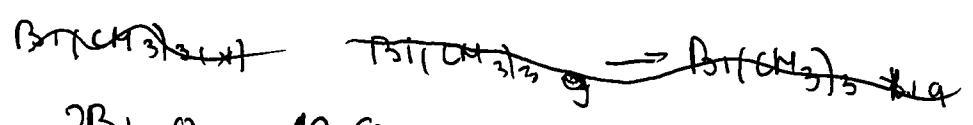
C_4H_4

но проверка
 по формулам, а значит он!

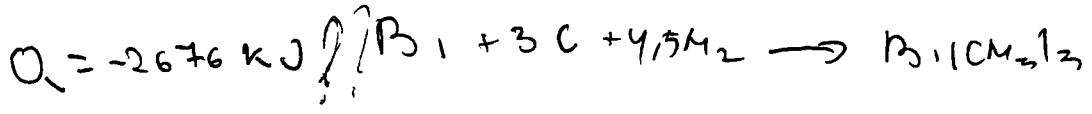
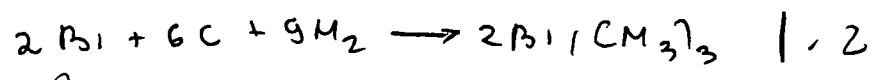
№ 10-4 (48)



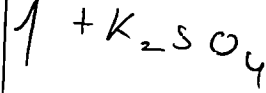
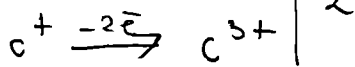
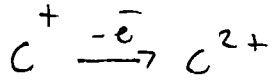
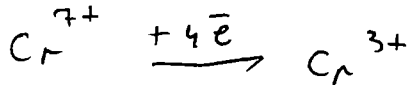
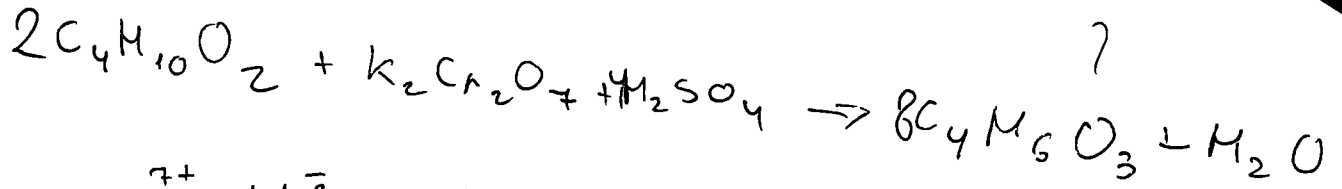
Итого 35 - 5824



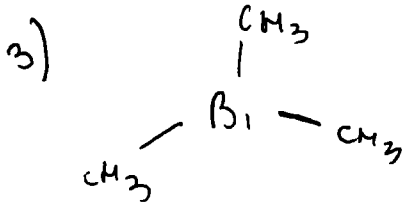
+ 2B₁



Nº 1,5



№ 10-4-2



$E_{\text{св}} = (\text{кол. зв. одр. связей}) - (\text{кол. зв. раз-се})$

1) $M_{2(g)} = 2M_{1(g)} = 4,5$ 3) $4 \text{ C}_{\text{мет}} + 2 \text{ M}_2 = \text{C}_{\text{мет}} + \text{M}_2 = 4$

2) $B_{1(\text{мет})} = B_{1(g)} = 1$ 3) $B_{1(\text{CH}_3)_3} = B_{1(\text{CH}_3)_2} = 1$

3) $\text{C}_{\text{мет}}(g) = \text{C}_{\text{мет}}(g) + \text{M}_{1,4} = 4$

$E_{\text{св}} \approx 3170 \text{ КДж}$

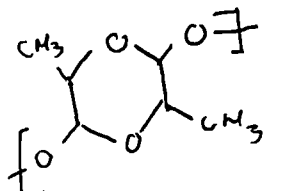
не смог прочитать

4) План на ватном уровне (у $B_1 - 6$) уже имеется 5 \bar{e}
 \Rightarrow мы можем образовывать лишь 3 ковалентные связи $B_1 - C$

№ 10 5 (5 \bar{e})

Минимум катализатор (окисл. и ред.) Me_2O_n

2) Переход по n и q — SnO_2

3)  Возможно, катализатор обладает своей окисл. и ред. из-за наличия вакансий (окисл. и ред.) (как у SnO_2 — оба в IVA группе) и в следствии $\text{p}n$ -и

могут производить интересные фреоны с переносом электронов

