

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	4	—	20	7	10	—				
Балл члена жюри №2	4	—	20	7	10	—				

Итоговый балл

Подпись члена жюри №1

Подпись члена жюри №2

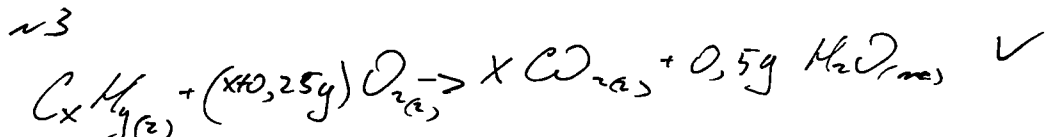
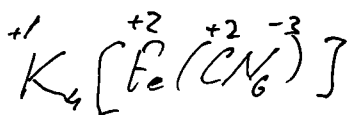
Пример заполнения

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

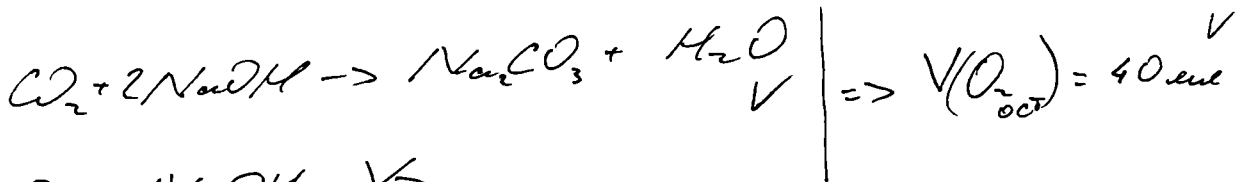


Линия отреза

45



$$V(CO_2) + V(O_{ост}) = 100 \text{ мл} \Rightarrow V(CO_2) = 100 - V(O_{ост}) = 100 - 40 - 60 \text{ мл}$$



$$V(O_2) = V(O_{чист}) + V(O_{ост}) \Rightarrow V(O_2) - V(O_{чист}) - V(O_{ост}) = 140 - 40 - 100 \text{ мл}$$

составили пропорцию

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

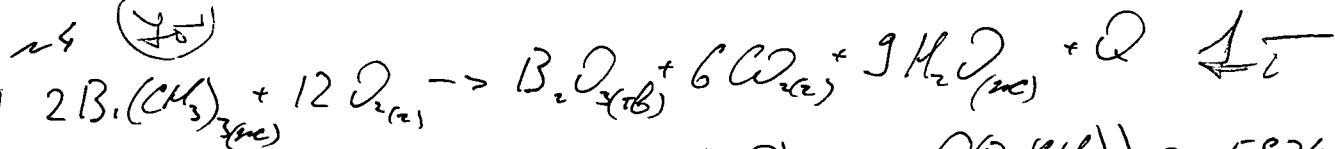
$$\frac{V(C_x H_y)}{V(O_2)} = \frac{1}{x + 0,25y} = \frac{20}{100} \Rightarrow 100 = 20x + 5y$$

$$100 - 20 \cdot 3 = 5y$$

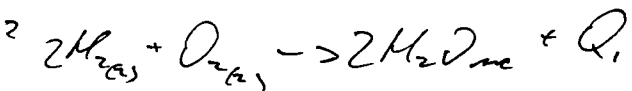
$$5y = 40$$



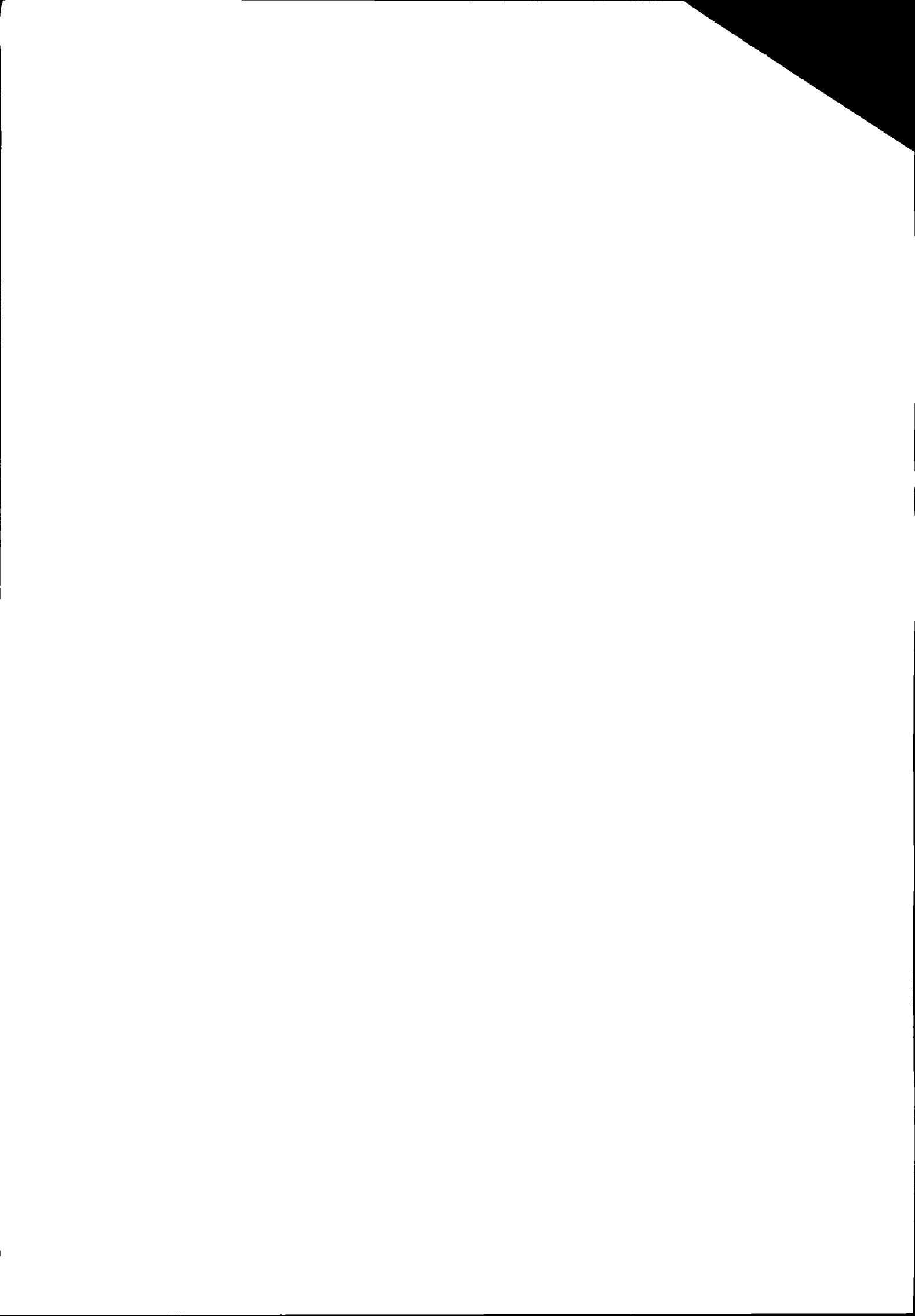
n4 (45)



$$Q = Q_{обр}(B_2O_3) + Q_{обр}(CO_2) \cdot 6 + Q_{обр}(H_2O) \cdot 9 - Q(B_2(C_2H_3)) \cdot 2 = 5824 \text{ Дж}$$

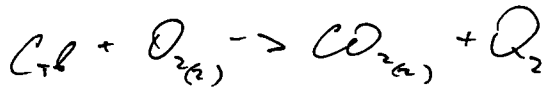


$$Q = Q_{обр}(H_2O) \cdot 2 = 542 \text{ Дж} \Rightarrow Q_{обр}(H_2O) = \frac{542}{2} = 271 \text{ кДж/моль}$$

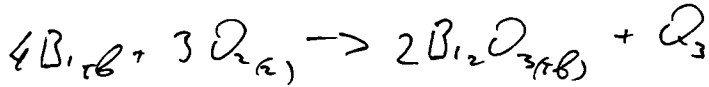


Линия отреза

Бланк ответов



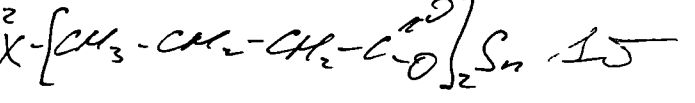
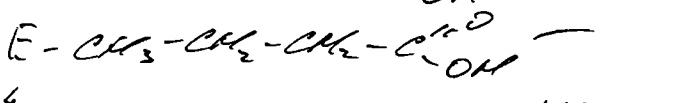
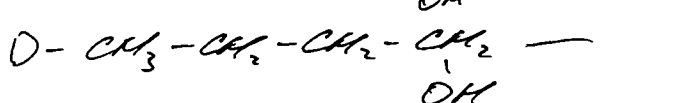
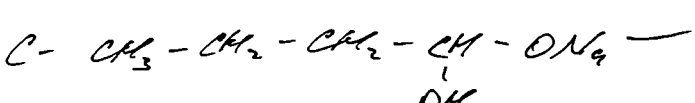
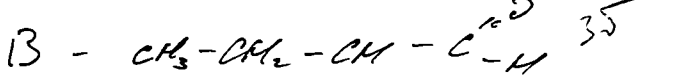
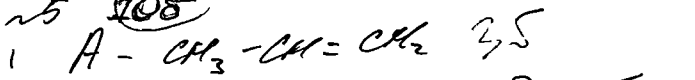
$$Q_2 = Q_{доп}(CO_2) = 394 \text{ кДж} \Rightarrow Q_{доп}(CO_2) = 394 \text{ кДж/моль}$$



$$Q_3 = Q_{доп}(B_{12}O_3) \cdot 2 = 1148 \text{ кДж} \Rightarrow Q_{доп}(B_{12}O_3) = 574 \text{ кДж/моль}$$

$$Q_{доп}(B_3(CH_3)_3) = Q_{доп}(B_2O_3) - Q_{доп}(CO_2) \cdot 6 - Q_{доп}(H_2O) \cdot 9 = \frac{5824 - 394 \cdot 6 - 286 \cdot 9}{-2} = -156 \text{ кДж/моль} \quad 3.5$$

так как B ⁵ менее устойчиво вещество распадается до B(CH₃)₃



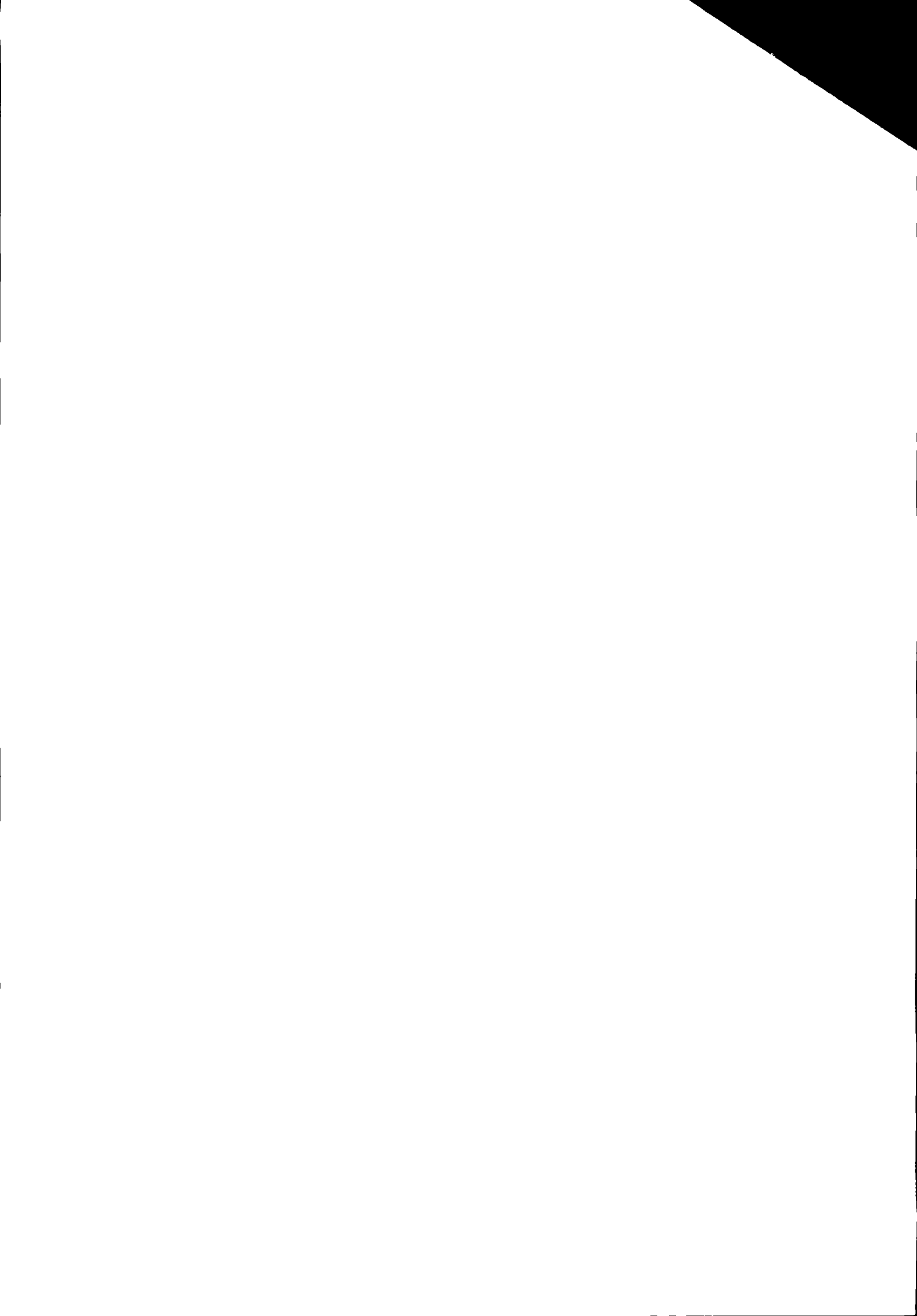
E + оксид = X

$$\omega(O) = \frac{Ar(O)}{M_n(оксид)} = 0,1188$$

коэффициент 1:1?

$$M(YO) = \frac{Ar(O)}{0,1188} = \frac{16}{0,1188} = 134,68 = Ar(Y) + Ar(O) \rightarrow Ar(Y) = M_n(YO) - Ar(O) = 134,68 - 16 =$$

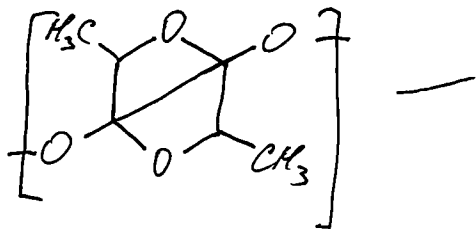
$$= 118,68 \Rightarrow Y = Sn \quad 3.5$$



Бланк ответов

Линия отреза

полимер-



т.к. реакция полимеризации идет за счет нагрева
и в присутствии катализатора Катализатор не
будет реагировать ~~SnCl₄~~ и образовывать SnCl₃, т.к.
SnCl₃ - не существует ? -

