



Титульный лист

Направление анализ данных информатика история
 математика обществознание русский язык
 физика химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия Л А З А Р Е В

Имя П А В Е Л

Отчество Ю Р Ь Е В И Ч

Дата рождения 1 1 0 6 2 0 1 0

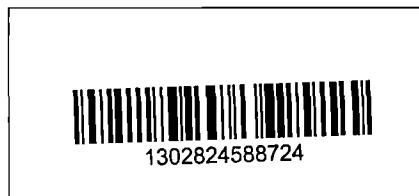
Город участия Ч Е Л Я Б И Н С К

Аудитория 2 3 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



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	<input type="text" value="-"/>	<input type="text" value="5"/>	<input type="text" value="16"/>	<input type="text" value="0"/>	<input type="text" value="3"/>	<input type="text" value="0"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Балл члена жюри №2	<input type="text" value="-"/>	<input type="text" value="5"/>	<input type="text" value="16"/>	<input type="text" value="0"/>	<input type="text" value="3"/>	<input type="text" value="0"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

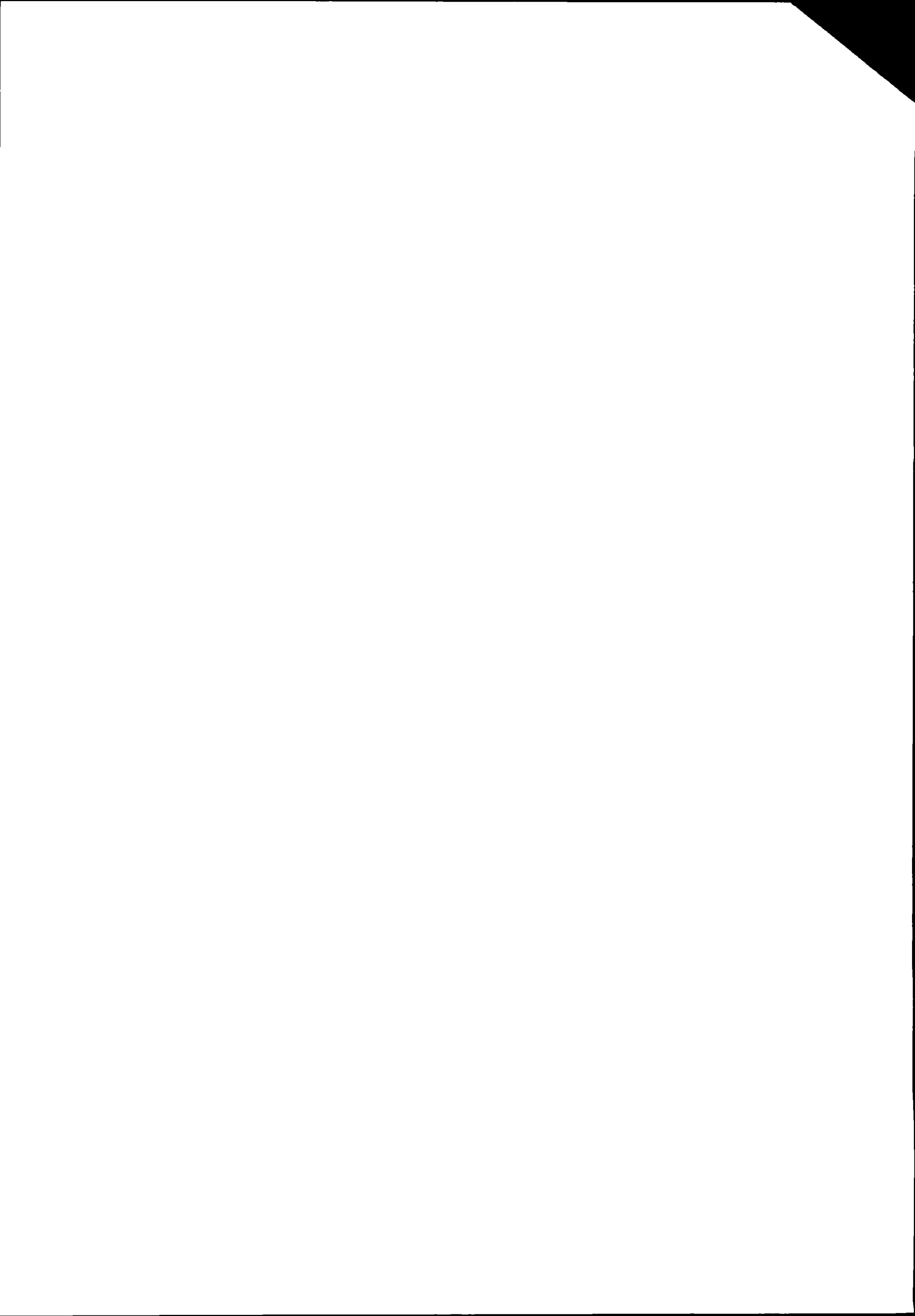
Итоговый балл

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



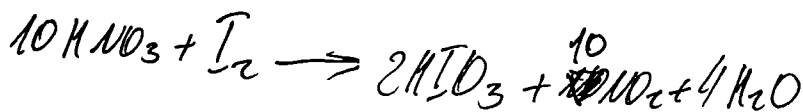
Бланк ответов

Линия отреза

Задание номер 2

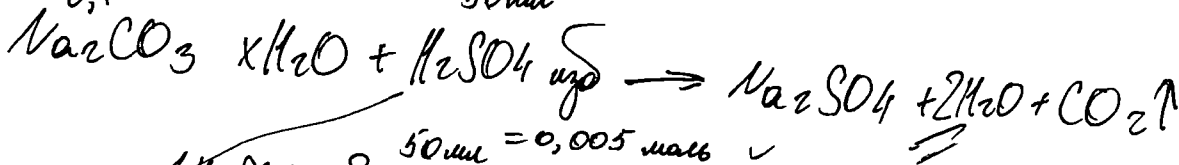
58

Задание номер 1 - 90% К10



Задание №3

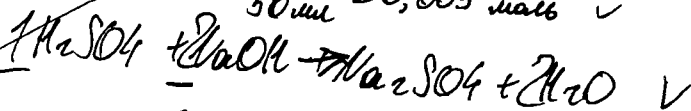
0,715 г



50 мл = 0,005 моль V

50 мл

50 мл = 0,005 моль V



$$\Rightarrow (n \text{H}_2\text{SO}_4) = \frac{0,005}{2} = 0,0025 \text{ моль}$$

$$n \text{H}_2\text{SO}_4 = 0,005 - 0,0025 = 0,0025 \text{ V}$$

$$\Rightarrow \frac{0,715}{18x + 46 + 60} = 0,0025$$

$$\& \frac{0,715}{18x + 106} = 0,0025$$

$$\text{Решим } 0,045x + 0,265 = 0,715$$

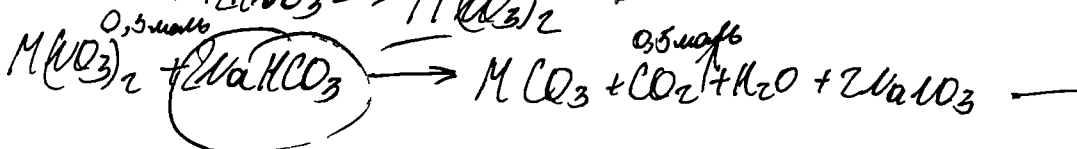
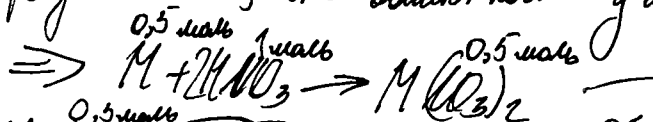
16

$$x = 10$$

Уравнение реакции $\Rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$
с кристаллогидратом? 10 молекул воды в кристалло-
гидрате

Задание №4

предположим, что валентность у металла II

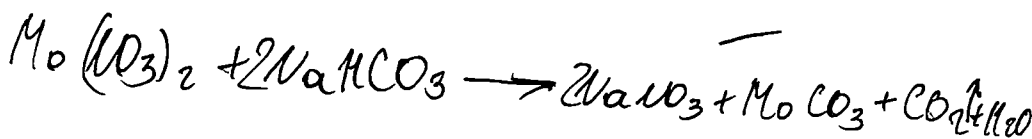
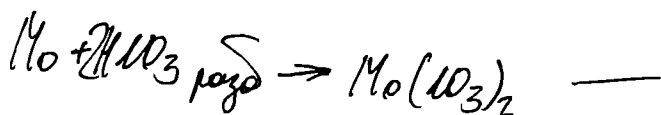




Задание №4 продолжение

$$\Rightarrow M_r(M) = \frac{48}{0,5} = 96 \Rightarrow \text{неизвестный металл}$$

это (Mo)



Задание 5

16 атомов В₁ содержится в одной элементарной ячейке (35)

$$V \text{ элементарной ячейки } A^3 = A \cdot A \cdot A = 11,814 \cdot 11,814 \cdot 11,814 = 1648,887 A^3$$

$$A = 10 \cdot 10^{-10} \text{ м} = 1 \cdot 10^{-16} \text{ см}^3$$

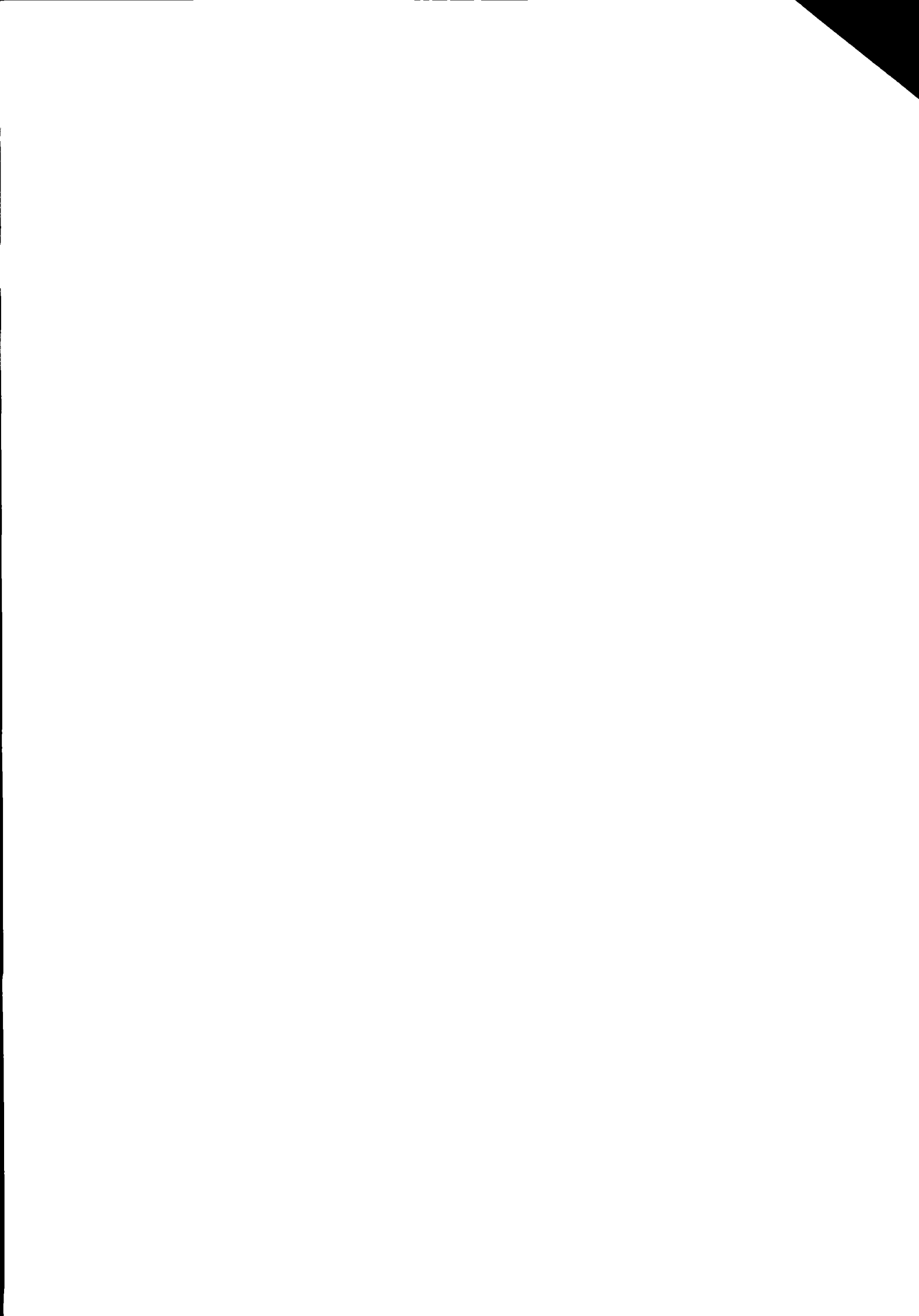
$$A = 1000 \cdot 10^{-10} \text{ см} = 0,1 \cdot 10^{-5} \text{ см}$$

Задание №6 (0)

коэффициент разложения неизвестный оксид, подводит
для формулы пурпурного камня SrO_2 призма соотношения
моль SrO_2 CuO $SrO_2 = 2 \cdot 1 \cdot 1$
рассчитывали для итого.

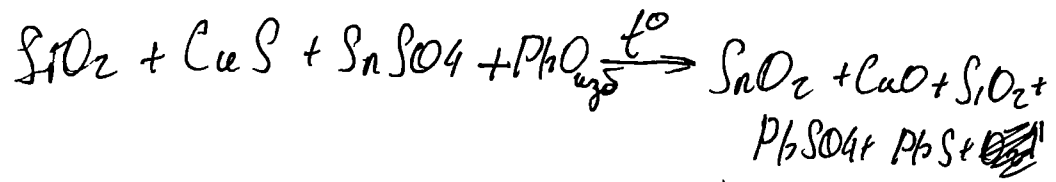
Неизвестный металл Sr $SrO_2 \cdot CuO \cdot SrO_2 = 4 \cdot 1 \cdot 2$

SrO_2 - карбонатит - оксиды



Бланк ответов

Продолжение задания в



н1 —

