



Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия К У Р О Ч К И Н А

Имя М А Р И Н А

Отчество В Я Ч Е С Л А В О В Н А

Дата рождения 1 7 0 3 2 0 0 7

Город участия К Е М Е Р О В О

Аудитория 4 3

Телефон 8 9 0 9 5 0 9 7 9 0 1

Дата 0 3 0 2 2 0 2 4

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 информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Город участия К Е М Е Р О В О

Заполняется организаторами

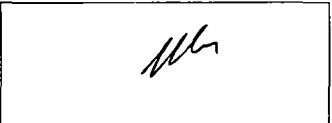
Количество доп. листов Количество черновиков к проверке
 Время выхода с : до :

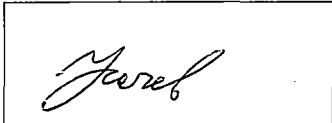
Протокол проверки

Заполняется жюри

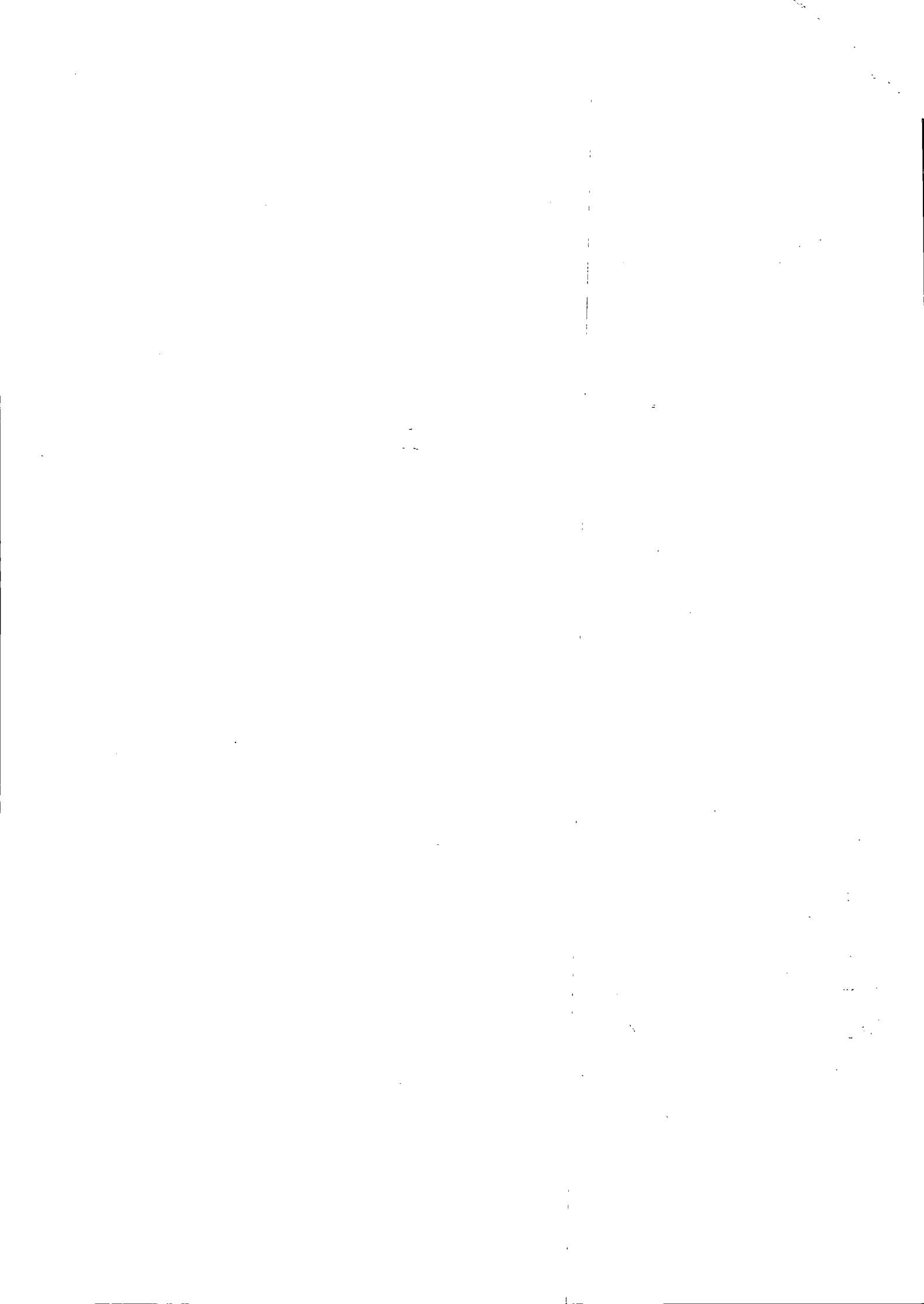
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	0	20	-	-	0	0	0	0	0
Балл члена жюри №2	5	0	20	-	-	0	0	0	0	0

Итоговый балл 22.5

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

№1

пусть $V_{\text{р-ра}}(\text{H}_3\text{PO}_4) = 1000 \text{ cm}^3$, тогда:

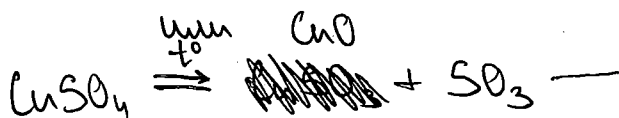
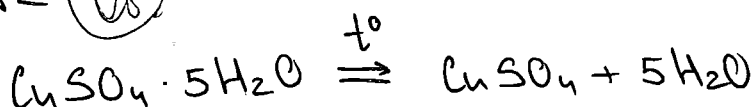
$$m_{\text{р-ра}}(\text{H}_3\text{PO}_4) = 1000 \cdot 1,53 = 1530 \text{ г}$$

$$n(\text{H}_3\text{PO}_4) = 11 \frac{\text{моль}}{\text{гм}^3} \cdot 1000 \text{ cm}^3 = 11 \frac{\text{моль}}{\text{гм}^3} \cdot 1 \text{ дм}^3 = 11 \text{ моль}$$

$$m_{\text{в-ва}}(\text{H}_3\text{PO}_4) = 11 \cdot 98 = 1078 \text{ г}$$

$$w(\text{H}_3\text{PO}_4) = \frac{1078}{1530} = 0,7046 \text{ (70,46\%)} \quad 5$$

№2 (05)



№3

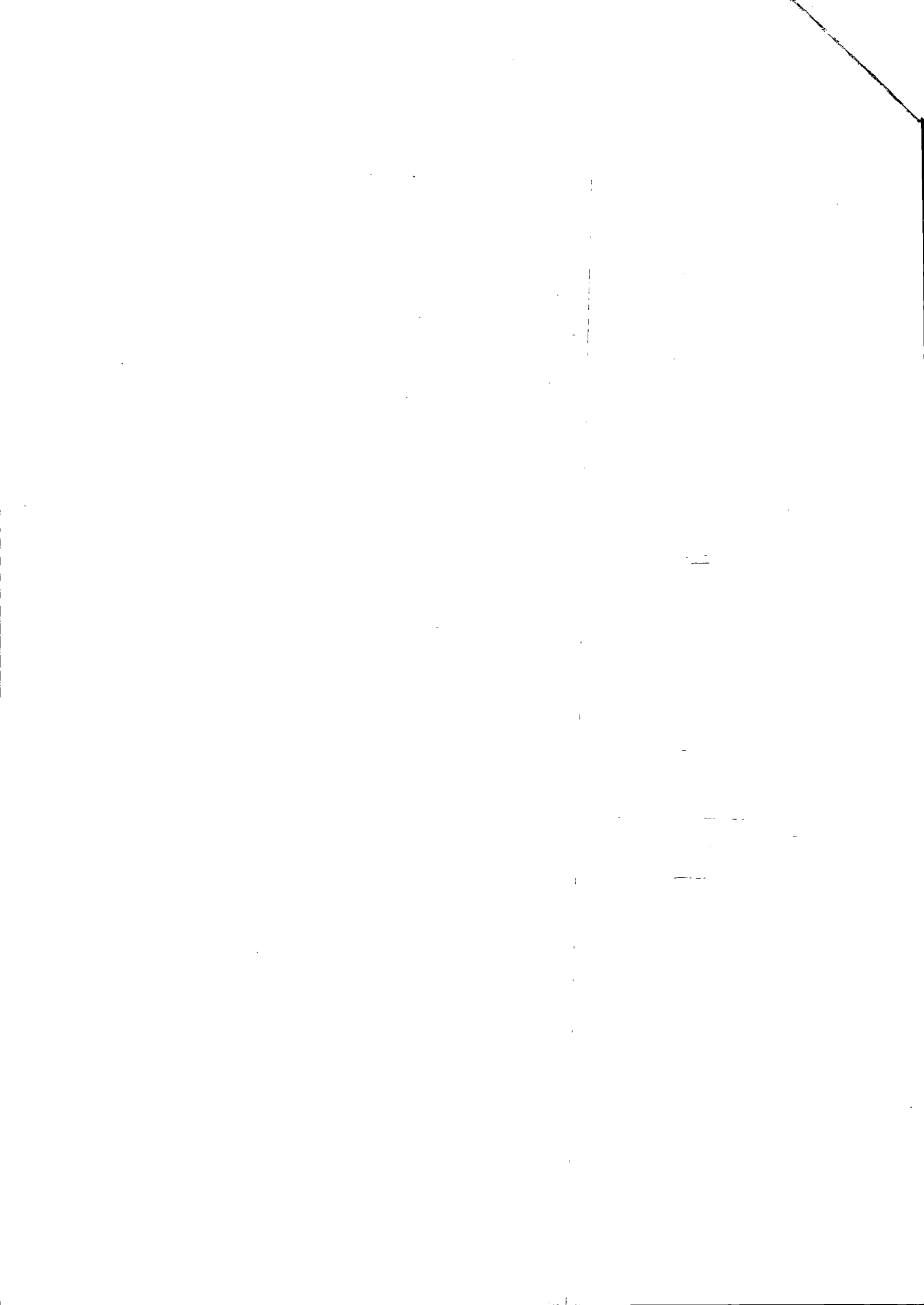
$$k = \text{const} \Rightarrow \begin{array}{l} 0,01 \text{ г} \\ \text{---} \\ x \text{ ---} \end{array} \begin{array}{l} 55 \text{ мм} \\ 48 \text{ мм} \end{array} \Rightarrow x = 0,00873 \text{ г (ZnCl}_2\text{)}$$

$$m(\text{Zn}) = \frac{0,00873}{136} \cdot 65 = 0,00417 \text{ г}$$

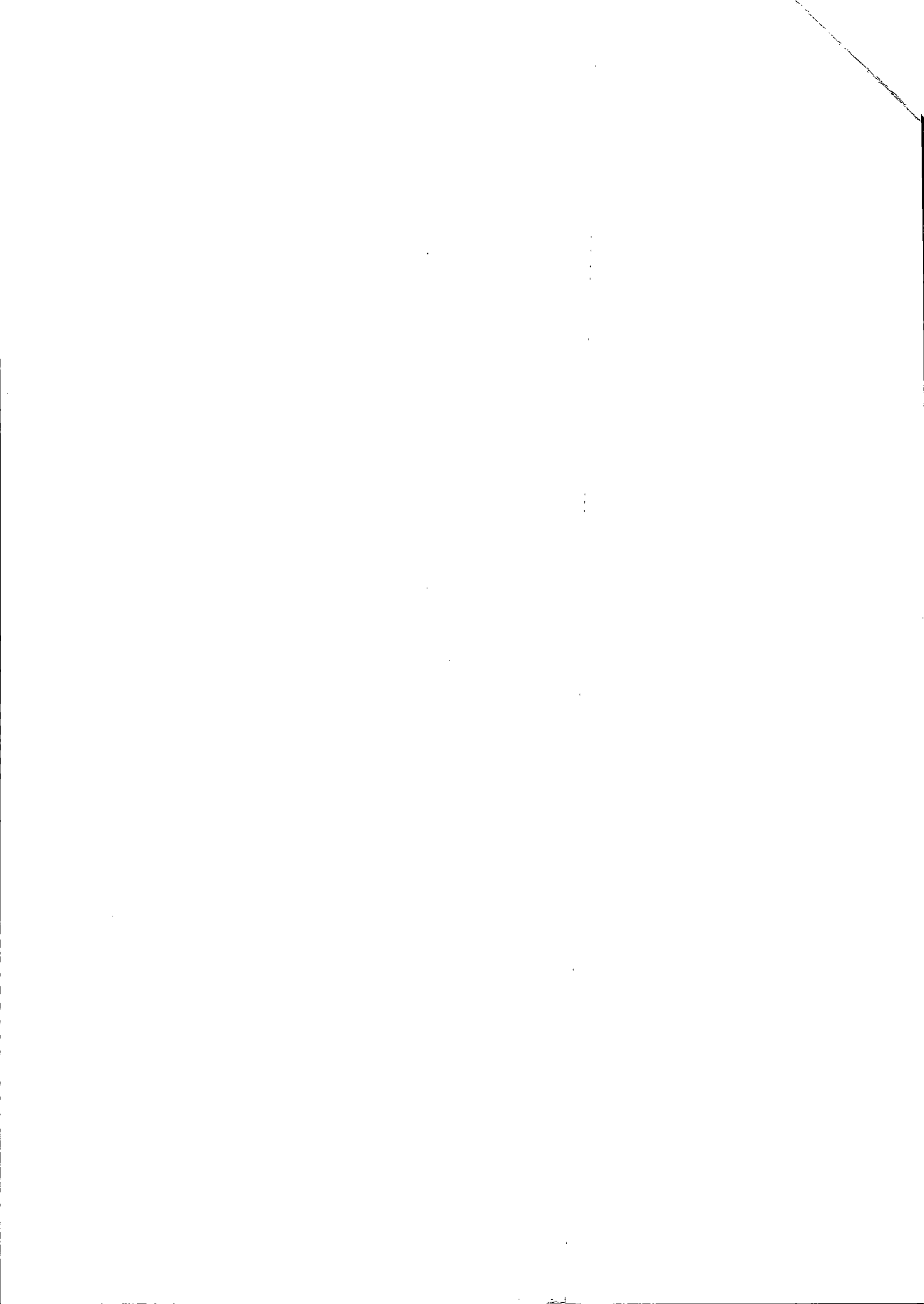
$$w(\text{Zn}) = \frac{0,00417}{0,521} = 0,008 \text{ (0,8\%)} \quad 20$$

№6

ZnCrO_4 — не существует
 ZnCr_2O_4 — желтый — не раствор
 CrO_2 — фиолетовый — не раствор
 H_2CrO_4 — желтый — не существует в кислой сред.
 $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ — начальная соль — оранжевый



Бланк ответов



Бланк ответов

