



3101760343100

## Титульный лист

Направление  информатика  история  математика  
 обществознание  русский язык  физика  
 химия

Класс  8  9  10  11

Фамилия БАЙБАКОВА

Имя ЮЛИЯ

Отчество ЭДУАРДОВНА

Дата рождения 06 · 09 2009

Город участия УФА

Аудитория 101

Телефон 89867018209

Дата 03 02 2024

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**      У Ф А

**Заполняется организаторами**

Количество доп. листов      Количество черновиков к проверке

Время выхода с      :      до      :

**Протокол проверки**  
Заполняется жюри

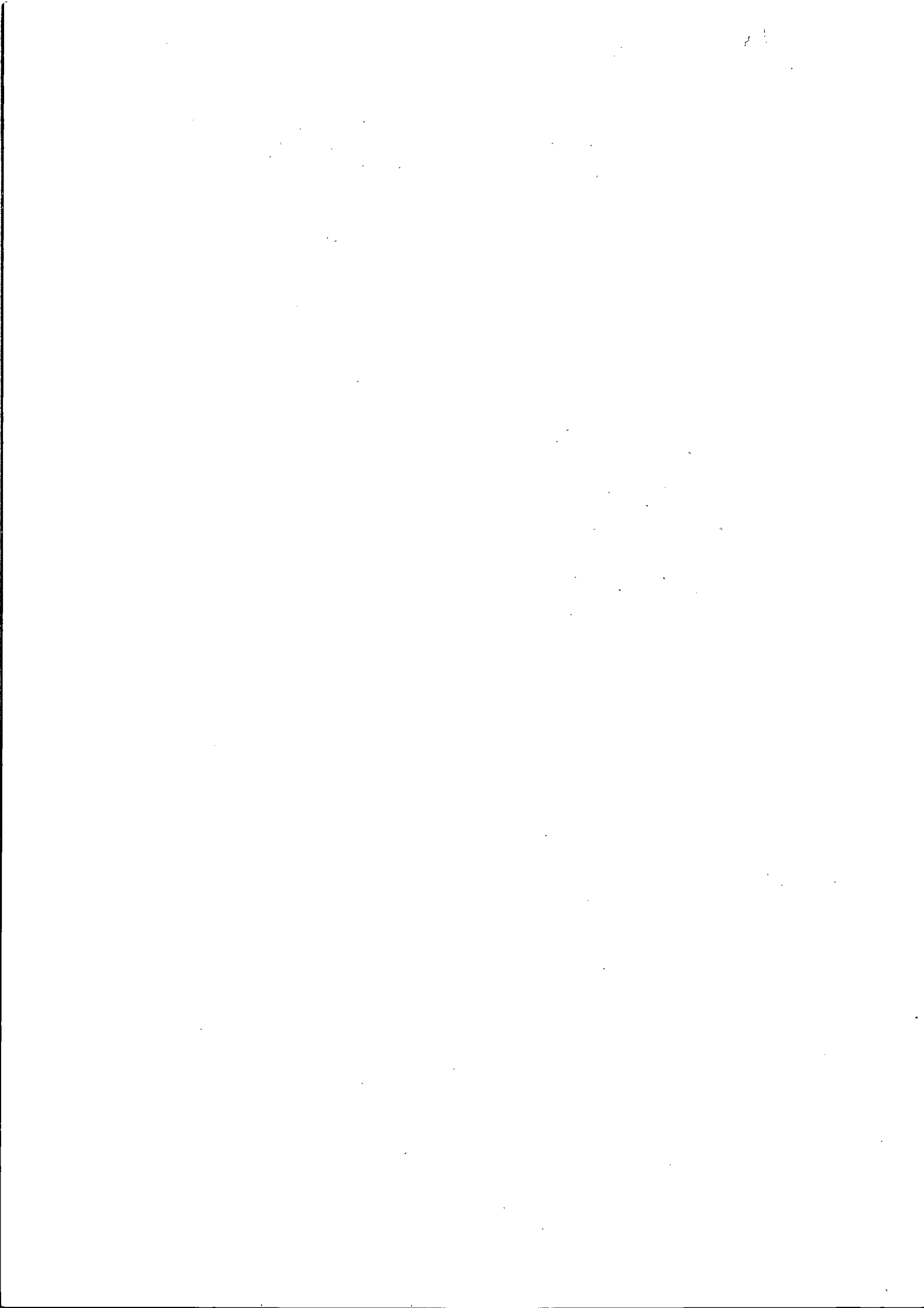
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	5	0	0	0	4	2	9	0	0	0
Балл члена жюри №2	5	0	0	0	4	2	9	0	0	0

**Итоговый балл**      33

**Подпись члена жюри №1**            **Подпись члена жюри №2**      

**Пример заполнения**

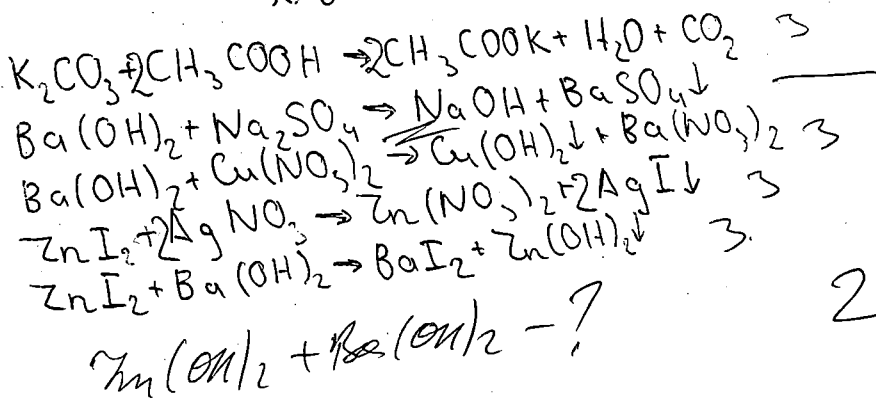
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф  
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



# Бланк ответов

№6

- 1 -  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- 2 -  $\text{CH}_3\text{COOH}$  2
- 3 -  $\text{K}_2\text{CO}_3$  2
- 4 -  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  2
- 5 -  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  2
- 6 -  $\text{ZnI}_2$  2
- 7 -  $\text{AgNO}_3$  2



№1

Пухляк  $m(\text{р-ра}) = 100\text{г}$ , тогда  $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = 20\text{г}$

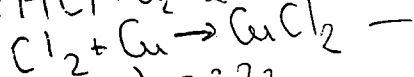
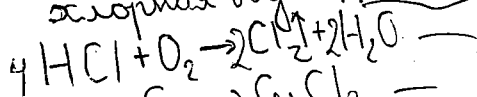
$$V(\text{р-ра}) = \frac{100}{1,14} = 87,72\text{см}^3$$

$$87,72\text{см}^3 = 0,08772\text{дм}^3$$

$$\text{концентрация} = \frac{20\text{г}}{0,08772\text{дм}^3} = 227,999\frac{\text{г}}{\text{дм}^3}$$

№3

хлорная вода -  $\text{HCl} + \text{HClO}_3$



$$m(\text{Cl}_2) = 3,2\text{г}$$

$$n_1(\text{Cl}_2) = \frac{3,2}{71} = 0,045\text{моль}$$

$$n_2(\text{Cl}_2) = n_1(\text{Cl}_2)$$

$$n(\text{HCl}) = 2n_2(\text{Cl}_2) = 0,09\text{моль}$$

$$m(\text{HCl}) = 36,5 \cdot 0,09 = 3,29\text{г}$$

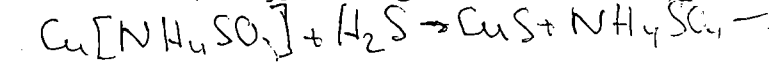
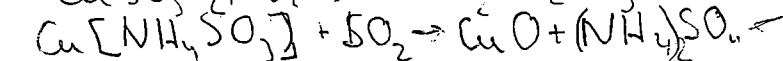
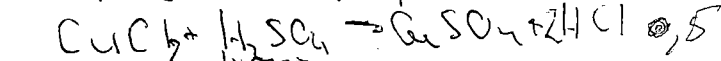
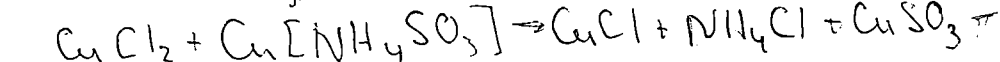
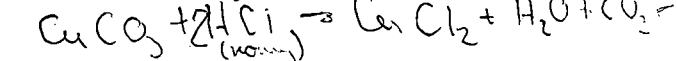
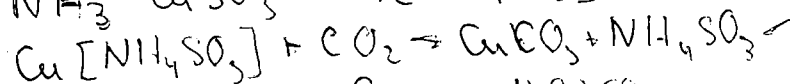
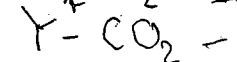
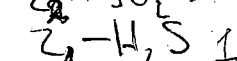
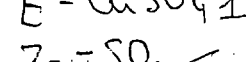
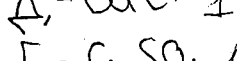
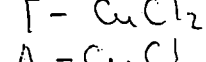
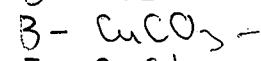
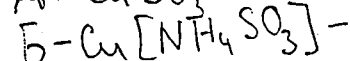
$$n(\text{HClO}_3) = n(\text{HCl}) = 0,09\text{моль}$$

$$m(\text{HClO}_3) = 0,09 \cdot 84,5 = 7,605\text{г}$$

$$200\text{мл} = 0,2\text{дм}^3$$

$$\text{концентрация} = \frac{7,605}{0,2} = 38,025\frac{\text{г}}{\text{дм}^3}$$

№5



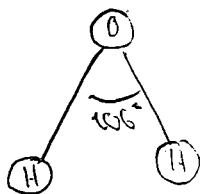
хлорная вода -  
раствор хлора в воде

0



Бланк ответов

№2 (08)



$$D(O) = 1,52 \cdot 2 = 3,04 A$$

$$D(H) = 1,09 \cdot 2 = 2,18 A$$

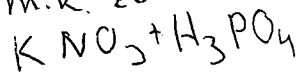
$$\text{длина} = 3,04 + 2,18 + 0,96 + 0,96 = 7,14 A$$

$$\text{ширина} = 0,96 + 3,04 + 2,18 = 6,18 A$$

$$\text{минимальная площадь при длине ботвы} = 6,18 \cdot 7,59 = 46,83 A^2$$

№4 (05)

Нет, это удобрение не является индивидуальным соединением,  
т.к.  $26 + 10 + 06 \neq 100\%$

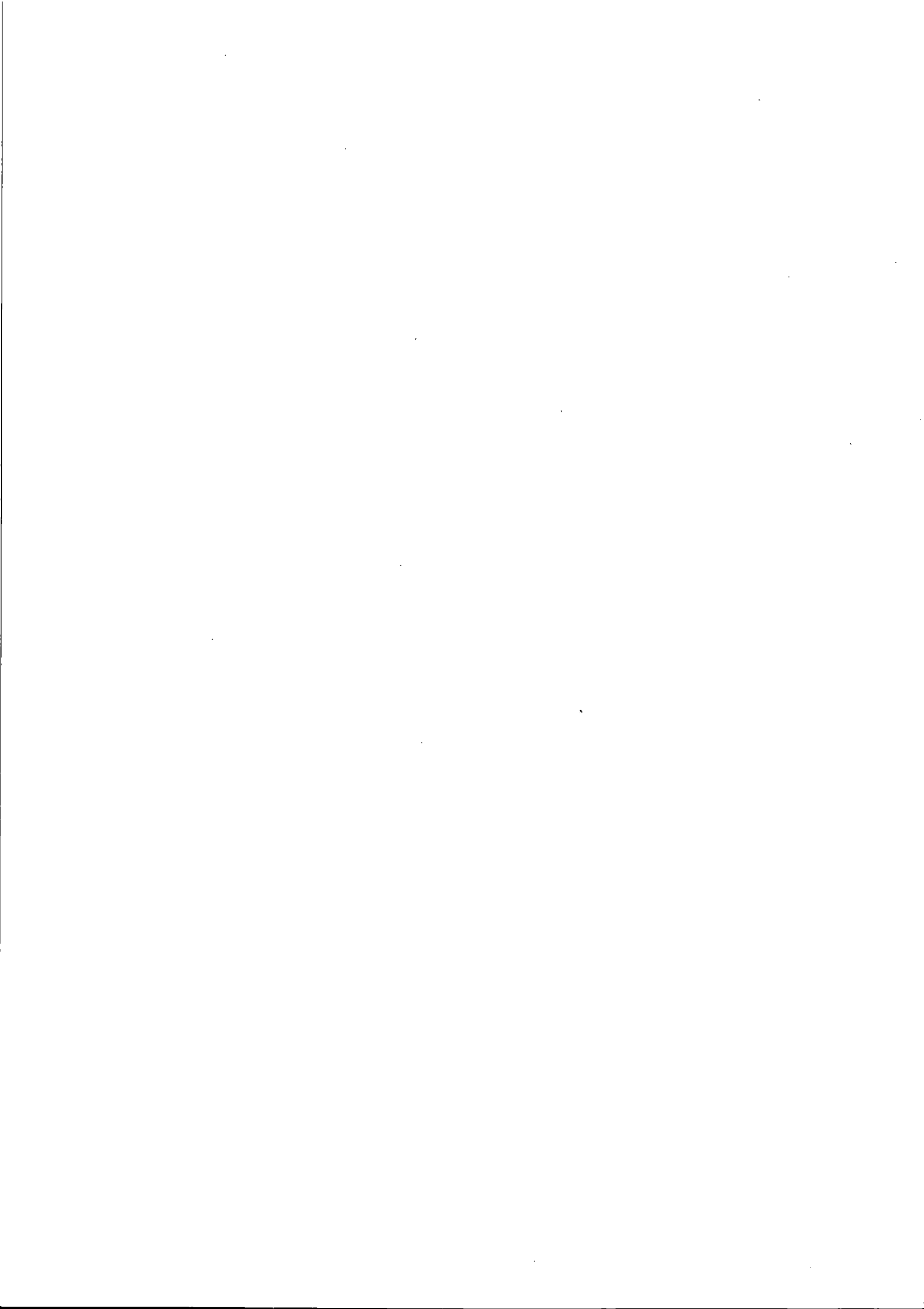


$$n(K) = 1 \text{ моль}$$

$$n(N) = 1 \text{ моль}$$

$$n(P) = 1 \text{ моль}$$

$$1:1:1$$



**Бланк ответов**



