



Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Рязанский государственный медицинский университет
имени академика И.П. Павлова»

Министерства здравоохранения Российской Федерации
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

**БЛАНК ОТВЕТОВ ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО (ОЧНОГО) ЭТАПА
ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 10-102

N5

I	4
II	8 4 5
III	A1 B2 B4
IV	A3 B1 B4
V	12

N2

$$n = \frac{m}{M} \quad \text{Пусть } m(\text{в-ва}) = 100 \text{ г} \rightarrow$$

$$m(\text{C}) = 2,89 \text{ г}; \quad m(\text{O}) = 14,12 \text{ г} \quad m(\text{Zn}) = 82,99 \text{ г}$$

$$n(\text{C}) = \frac{2,89}{12} = 0,24 \text{ моль}; \quad n(\text{O}) = \frac{14,12}{16} = 0,88 \text{ моль}; \quad n(\text{Zn}) = ?$$

в веществе Zn_xCO_3 отношение веществ - 1:1:3, то

$$n(\text{C}) : n(\text{O}) : n(\text{Zn}) = 0,24 : 0,88 : x$$

$$n(\text{Zn}) = 0,24 \text{ моль}, \quad \text{то } M(\text{Zn}) = \frac{82,99}{0,24} = 97,59 \Rightarrow$$



N3

