

ИИЛС 157/495-48517  
Итого - 478

а6 - 1 балл  
а7 - 1 балл  
н3 - ~~меньше~~  
н5 - 5 баллов  
н1 - 2 балла

н4 - 0 балл. (неб. обл.)  
н2 - 0 б.



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)

$\Sigma = 9$

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

## ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 10-48

Задача 1:

$p^+ = \bar{e}$   
 $n^0 = \text{число} - (p^+ \cdot n)$

По условию,  
 $n^0 > \bar{e} = 11n^0$

$p^+ = 41$   
 $n^0 = 52$   
 $\bar{e} = 41$

№ 41 (порядковый номер)  
~~92, 906~~ (числовое число эл.)  
Ниобий

Ответ: 41; ~~92, 906~~; Ниобий. 2 балла

Задача 2:

Вещества: A = NaHCO<sub>3</sub>  
B = Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
C = CO  
D = CO<sub>2</sub>

1)  $2NaHCO_3 \xrightarrow{t^0} Na_2CO_3 + CO_2 \uparrow + H_2O$   
2)  $Na_2CO_3 + 2H_2SO_4 + 2KI \rightarrow I_2 + K_2SO_3 + Na_2CO_3 + CO_2 \uparrow + 2H_2O$   
3)  $I_2 + \text{крахмал} \rightarrow \text{синее окрашивание р.}$   
4)  $Na_2CO_3 + 2H_2SO_4 + K_2Cr_2O_7 \rightarrow Na_2SO_4 + K_2S + 2H_2O + CO_2 \uparrow + 2H_2O$   
5)  $NaHCO_3 + A + KOH \rightarrow CO + \dots$   
6)  $2CO + O_2 \rightarrow 2CO_2$

Задача 5:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
М	Л	А	З	А	Г	Б	Н	К	О	Е	Ж	И	В
+	+	+	-	+	+	+	-	+	+	-	+	+	-

Задача 6:

Х	У
---	---

 1 балл

5б

Задание №7:

А	Б	В	Г
1	3	5	8

~~+~~ ~~+~~ - -

дана