

сметы 149-022-448 64
Умри 45,58.



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 10-61

№4 - 0 баллов
№6 - 2 балла
№7 - 1 балл
№5 - 5 баллов
№3 - 0 баллов
№2 - 0
№1 - 2,55

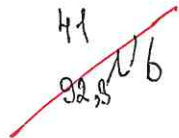
Задание 1.

Так как число протонов = числу электронов, а число нейтронов можно найти как: $n = A - Z$ можно составить уравнение:

$$p + \bar{e} + (n+1) = 134 \quad - \text{нет решения уравнения}$$

Отсюда $p = 41$, $\bar{e} = 41$, $n = 52$

Это изотоп



2,55

Задание 5

1 - M +

2 - A +

3 - ~~3~~

4 - B +

5 - A +

6 - F +

7 - B +

8 - U +

9 - K +

10 - O +

11 - ~~A~~

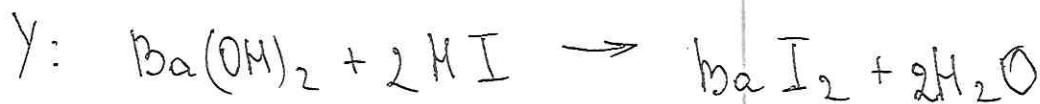
12 - E

13 - H +

14 - ~~M~~

5 баллов

Задание 6



X	Y
4	3

++

2 балла

Задание 7



A	Б	В	Г
4	3	7	8

- + + -

1 балл

Задание 4



$$\nu(\text{MnCl})_1 = 56 : 22,4 = 2,5 \text{ (моль)}$$

$$\nu(\text{MnCl})_2 = 18,6 : 22,4 = 0,8 \text{ (моль)}$$

$$\nu(\text{K}_2\text{MnO}_4) : \nu(\text{MnCl}) = \frac{2}{5}$$

$$\nu(\text{K}_2\text{MnO}_4) = 0,8 \cdot \frac{2}{5} = 0,32 \text{ (моль)}$$

$$m(\text{K}_2\text{MnO}_4) = 0,32 \cdot 197 = 63,04 \text{ (г)}$$

Обаллов

Задание 2

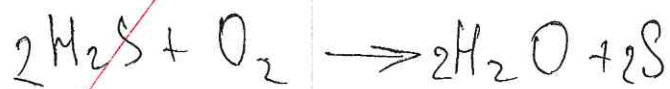
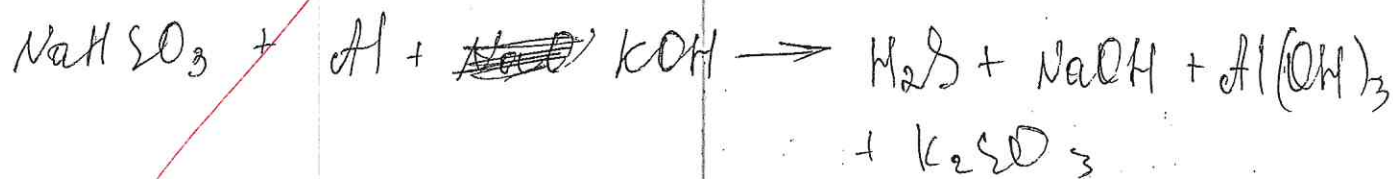
вещество A — NaHSO_3

вещество B — Na_2SO_3

вещество C — H_2S

вещество D — S

OK



Задание 3.



OK