

$\Delta = 14,5$



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)

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

№4 - 0 балл.

№2 - 0,5

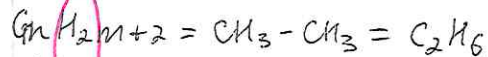
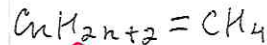
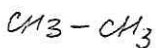
№1 - 6 баллов

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

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 10-57

Задача 3



X =

Y = CH_3Br

0,5

Задача 7

А	Б	В	Г
6	3	7	4

1,5 балла

Задача 6

X	Y
1	3

1 балл

Задача 5

1=M; 2=A; 3=D; 4=B; 5=A; 6=3; 7=B; 8=U; 9=K; 10=O; 11=Г;
12=Ж; 13=И; 14=E.

60

Задача 1

По условию задачи, $p + e + n = 134$.

Пусть $e = x$, тогда $n = x + 11$, тогда $p = x$, т.к. количество протонов равн. количеству электронов. Составим уравнение:

$$x + x + (x + 11) = 134$$

$$x + (x + 11) = 134$$

$$5x = 154 - 11$$

$$3x = 123$$

$$x = \frac{123}{3}$$

$$x = 41$$

6 баллов

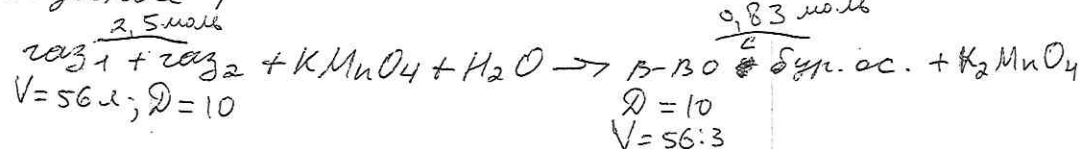
Т.к. количество $p = x$, то $p = 41$.

Т.к. кол-во e и кол-во p равны, то $e = 41$.

Порядковый номер z - та "41", массовое число эле мента ~~92,9063~~

Элемент = Nb (ниобий)

Задача 4



$$V_1(2\text{-ух газов}) = 56 \text{ л} \quad V_2(2\text{-ух газов}) = 56:3 = 18,67 \text{ л}$$

$$n_1 = \frac{56 \text{ л}}{22,4 \text{ л}} = 2,5 \text{ моль} \quad n_2 = \frac{18,67 \text{ л}}{22,4 \text{ л}} = 0,83 \text{ моль}$$

05

$$\frac{n_1}{n_2} = 3 \Rightarrow \text{кол-во B-BO увеличилось в 3 раза}$$