

ТЕКСТЫ ОЛИМПИАДНЫХ ЗАДАНИЙ РЕГИОНАЛЬНОГО ЭТАПА
ВСЕРОССИЙСКОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ

(для участников)

1 тур

2022–2023

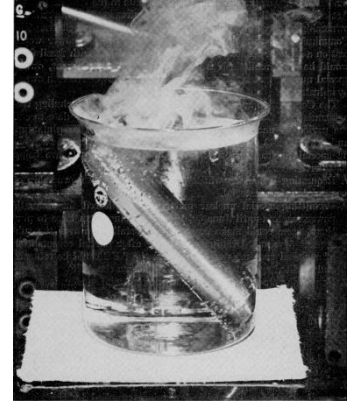
Теоретический тур

Девятый класс

Задача 9-1

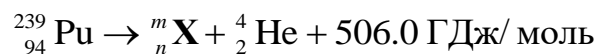
Вскипятим воду плутонием!

Энергия радиоактивного распада – очень перспективный вид энергии. Простой способ продемонстрировать её возможности показан на фотографии: на ней кусочек металлического плутония-239 помещен в стакан с водой, которая вскипает в результате нагревания выделяющейся из плутония энергией.



В дальнейших расчетах считайте, что вода нагревается равномерно, а скорость распада плутония постоянна и составляет $5.48 \cdot 10^{11}$ атомов/с на каждый моль ^{239}Pu . Объем воды в стакане равен 2.0 л.

1. Определите продукт ${}^m_n\text{X}$ распада плутония-239, согласно уравнению :



2. Рассчитайте количество теплоты, выделяющейся каждую секунду из плутониевого цилиндра высотой 15 см и радиусом 2 см.

3. Рассчитайте, сколько часов понадобится для нагрева воды в стакане от 20°C до температуры кипения. Считайте, что на нагрев воды идет 90% всей выделяющейся теплоты.

4. Энергии радиоактивного распада достаточно и для химических превращений: 3% выделяющейся теплоты тратится на радиолиз воды по уравнению $2\text{H}_2\text{O}(\text{ж.}) \rightarrow 2\text{H}_2(\text{г.}) + \text{O}_2(\text{г.})$. Рассчитайте энтальпию этой реакции, если также известны энтальпии процессов с участием кислорода и водорода:



5. Какие количества (моль) гелия, водорода, кислорода и паров воды выделяются за час кипячения воды плутонием в описанном эксперименте?

Справочная информация:

- плотность плутония $\rho = 19.84 \text{ г/см}^3$;
- $1 \text{ ГДж} = 10^9 \text{ Дж}$;
- постоянная Авогадро $N_A = 6.02 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$;
- теплоемкость воды $c = 4.184 \text{ Дж/(г} \cdot \text{°C)}$;
- энтальпия испарения воды $\Delta H_{\text{исп}} = +44.0 \text{ кДж/моль}$;
- объём цилиндра $V = \pi r^2 l$, где l – высота, r – радиус основания.

Задача 9-2

Порошок **A** массой 11.634 г прокалили в инертной атмосфере (**р-ция 1**). Образовавшийся твердый остаток **B** нагрели в токе аммиака при этом образовался металл **X** массой 9.324 г (**р-ция 2**). Газовую смесь, выделившуюся в результате прокаливания вещества **A**, охладили до 0° . При этом масса ее уменьшилась на 0.270 г, а в составе остался только газ **C** ($\rho = 1.964 \text{ г/л}$ при н.у.), который полностью поглощается избытком раствора гидроксида бария, масса выпавшего осадка 5.920 г.

Соединение **A** входило в состав белых красок, которые пользовались большой популярностью из-за их высокой кроющей способности. Однако со временем краски начинали темнеть и даже чернеть из-за образования **L**. Для устранения потемнения поверхность обрабатывают водным раствором **D**. При добавлении в раствор **D** порошка диоксида марганца (**р-ция 3**) образуются биологически важная жидкость **E** и газообразный двухатомный газ **F**, в котором вспыхивает тлеющая лучина. При взаимодействии **L** и **F** образуется газ **G** (плотность газа равна 2.578 г/л (давление 99.7 кПа , температура 25°C)).

Вопросы:

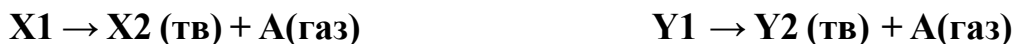
- 1) Определите соединения **A – G** и **L**. Ответ обоснуйте, подтвердив расчетами.
- 2) Запишите уравнения реакций **1 – 3**.
- 3) Объясните потемнение белой краски с пигментом **A** (**р-ция 4**) и напишите реакцию «реставрации» соединением **D** (**р-ция 5**).
- 4) Напишите уравнение реакции прокаливания соединения **A** на воздухе (**р-ция 6**).
- 5) При попадании раствора **D** на жёлтые участки при «реставрации» они обесцвечиваются. Определите вещество **K**, отвечающее за желтый цвет на картинах, если известно, что **K** – бинарное соединение с массовой долей одного из элементов 22.19%.

Задача 9-3

«Между молотом и наковальней»

Газообразные при н.у. вещества **X1** и **Y1** участвуют в химических превращениях (схемы 1-4):

1) Нагревание без доступа воздуха:



2) Сгорание в кислороде:



3) Поглощение концентрированной азотной кислотой:



Если для этих реакций взять одинаковые массы **X1** и **Y1**, а затем оттитровать полученные растворы гидроксидом кальция то из раствора **X4** образуется осадок **X5**, а из раствора **Y4** осадок **Y5**, массы осадков одинаковы. Небольшая разница в массах (6.62% от большей массы) возникает, если полученные осадки прокалить до температуры выше 250 °С (прекращение выделения воды), с образованием средних солей **X6** и **Y6**.

4) Механическое сжатие веществ под давлением, вплоть до $p = 2$ млн. атмосфер:



В условиях синтеза **X7** имеет кубическую ячейку с «лёгкими» атомами в серединах всех граней и рёбер, и «тяжёлыми» атомами в центре и вершинах куба. Плотность паров жидкости **Y7** равна 9.05 г/л (175К и давлении 101.3кПа). Вещество **X7**, впервые полученное в 2015 году, обладает уникальной электропроводностью, что стимулировало изучение его аналогов при высоких давлениях. Благоприятная стехиометрия **Y1** заставила проверить и его проводимость при высоком давлении в 2019 году.

Вещества **X1-X7** содержат один общий элемент, вещества **Y1-Y7** – другой. Газообразная смесь равных масс **X1** и **Y1** имеет плотность 1.52 г/л при н.у.

Вопросы:

1. Определите молекулярные формулы 14 неизвестных веществ: **X1 – X7** и **Y1 – Y7**, ответ обоснуйте.
2. Из какого материала изготовлена «наковальня» для сжатия образцов в схеме 4?

Задача 9-4

Химики изучили состав продуктов реакции металла **X** с веществом **Y** в присутствии различных количеств воды при комнатной температуре. Степень окисления металла **X** в продуктах реакции одинакова во всех опытах. Эксперименты проводили с одинаковыми навесками **X** массой 1.000 г и избытком **Y** в герметичном сосуде. После того, как **X** полностью прореагировал, сосуд слегка подогревали для полного выделения газов из жидкой реакционной смеси, а затем из газовой фазы отбирали пробы, которые анализировали. Во всех экспериментах было установлено наличие трех газообразных продуктов реакции **A**, **B**, **C**, состоящих из одних и тех же двух элементов, смесь газов окрашена. Массы этих продуктов в сосуде после окончания каждого эксперимента приведены в таблице.

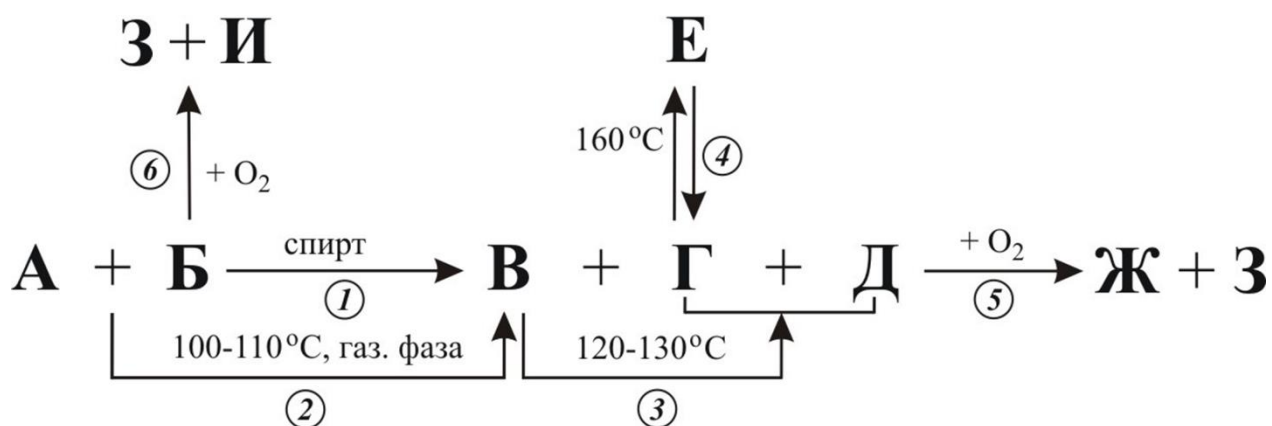
	$m(\mathbf{A}), \text{мг}$	$m(\mathbf{B}), \text{мг}$	$m(\mathbf{C}), \text{мг}$
Эксперимент 1	37.4	176.8	209.1
Эксперимент 2	24.7	89.3	253.3
Эксперимент 3	10.2	382.5	214.2

Вопросы:

1. Определите элементы, входящие в состав газообразных продуктов, и формулу вещества **Y**.
2. Определите формулы соединений **A**, **B**, **C**. Ответ подтвердите расчетом.
3. В каком из экспериментов было взято минимальное количество воды, а в каком – максимальное?
4. С помощью расчета определите, какой металл **X** был использован в экспериментах. Запишите уравнения трёх реакций, протекающих в ходе описанных экспериментов, приводящих к образованию **A**, **B** и **C**.
5. При использовании вместо **X** некоторых других металлов среди продуктов реакции можно обнаружить также газы **D** и **E**. Приведите их формулы.

Задача 9-5

На схеме приведены превращения с участием веществ **А-И**:



При взаимодействии бинарных веществ **А** ($t_{\text{кип}} = -33^\circ\text{C}$) и летучей жидкости **Б** в зависимости от условий проведения реакции возможно образование различных продуктов. Так, при реакции в спирте, в качестве продуктов в эквимольных количествах образуются вещества **В**, **Г** и газ с запахом тухлых яиц **Д** (*р-ция 1*). При проведении реакции в газовой фазе при температуре 100-110 °С продуктом реакции является только вещество **В** ионного строения (*р-ция 2*), которое неустойчиво при температуре выше 120 °С и разлагается с образованием эквимольных количеств веществ **Г** и **Д** (*р-ция 3*). Дальнейшее нагревание вещества **Г** ионного строения до 160 °С приводит к образованию его изомера¹ – вещества **Е** молекулярного строения (*р-ция 4*). В газообразном состоянии вещество **Д** горит на воздухе с образованием двух оксидов **Ж** и **З** ($M_r(\mathbf{Ж}) < M_r(\mathbf{З})$) (*р-ция 5*).

Дополнительно известно:

- Вещество **Б** – неполярная жидкость при н.у. При сгорании равных количеств веществ **Д** и **Б** в стехиометрических количествах кислорода (*р-ции 5, 6*) суммарные объёмы образующихся продуктов в газообразном состоянии относятся как 2:3, а плотности образующихся газовых смесей относятся как 1:1.398 (при 150 °С и давлении 1 атм.) соответственно;
- на воздухе вещество **Б** пахнет соединением **Д**;

¹ Изомеры имеют одинаковый качественный и количественный состав, но различное строение.

- молекулярная масса **В** в 6.47 раз больше **А** и в 1.45 раз больше молекулярной массы **Б**;
- молярные массы **Б** и **Е** равны;
- строение вещества **И** аналогично строению **Б**;
- в *реакциях 1-6* не участвуют другие соединения, кроме веществ **А-И**.

Вопросы:

- 1) Определите состав и изобразите структурные формулы веществ **А-И**, ответ обоснуйте, подтвердите расчетом или приведите логические рассуждения ;
- 2) Запишите уравнения *реакций 1-6*.

ДЛЯ УЧАСТНИКОВ

9 КЛАСС

Молодой учитель химии Колбочкин в шести различных пробирках приготовил водные растворы H_2SO_4 , $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$, Na_2CO_3 , MgSO_4 , ZnCl_2 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, но по невнимательности забыл их подписать.

1. Заполните приведенную ниже таблицу, указав в ней аналитические признаки (выпадение или растворение осадка, изменение цвета раствора, выделение газообразных веществ), сопровождающие реакции веществ с друг с другом.

	H_2SO_4	$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	Na_2CO_3	MgSO_4	ZnCl_2	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
H_2SO_4	—					
$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$		—				
Na_2CO_3			—			
MgSO_4				—		
ZnCl_2					—	
$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$						—

2. Напишите уравнения реакций, сопровождающихся аналитическими признаками, в соответствии с таблицей.

3. Идентифицируйте индивидуальные соединения в пробирках без использования дополнительных реактивов, кроме универсальной индикаторной бумаги.

Реагенты:

- Универсальная индикаторная бумага

Оборудование:

- Штатив на 10 пробирок – 1 шт.
- Пробирка на 10 мл – 10 шт.
- Пипетка Пастера – 1 шт.
- стакан с дистиллированной водой для промывания пипетки – 1 шт.