

ПРОТОКОЛ **проверки олимпиадной работы участника**

Предмет химия
Класс 8
Шифр X-8-20-14
№ тура (если есть) _____

Заполняется проверяющими членами жюри

№ заданий		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	ИТОГО
Максимальное количество баллов		3	4	3	3	6	4	4	6	4	5	4	4	50
Баллы членов жюри	Эксперт 1	3	2	3	3	6	4	3	6	4	5	0	4	43
	Эксперт 2	3	2	3	3	6	4	3	6	4	5	0	4	43
Итоговый балл		3	2	3	3	6	4	3	6	4	5	0	4	43

Член Жюри

Парфенова Н.В.
Подпись / ФИО

Член Жюри

Ильиных Н. С.
Подпись / ФИО

Кружова М.Г.
Макарова С.В.
Пилатова А.А.

X-6-20-14

Школьный этап ВсОШ 2022/23, химия, 7-8 класс,
группа 3. Текстовая версия

8:00—22:00 6 окт 2022 г.

Правила записи ответов, вспомогательные материалы

1. Если в задании требуется указать степень окисления, сначала указывайте знак, потом число.

Пример: +3

2. Названия изотопов записывайте в формате «элемент — массовое число».

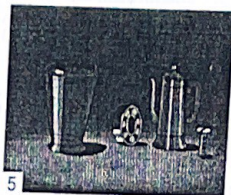
Пример: C14

Таблица Менделеева, таблица растворимости, ряд напряжений распечатаны на отдельном листе.

№ 1

3 балла

Соотнесите кадры из мультфильмов и иллюстрации к литературным произведениям с химическими элементами, которые присутствуют в их названии в виде существительных или образованных от них прилагательных (например, «Медный всадник»).



1	+	Cl
2	+	Fe
3	+	Cu
4	+	Au
5	+	Ag
6	+	Sn

Diagram showing connections between frames and elements:

- Frame 1 connects to Fe
- Frame 2 connects to Cu
- Frame 3 connects to Au
- Frame 4 connects to Ag
- Frame 5 connects to Sn
- Frame 6 connects to Cl

№ 2

4 балла

Органическое соединение тетрагидротиофен (ТГТ, брутто-формула C_4H_8S) используется в качестве одоранта — специальной добавки к природному газу, придающей ему запах и позволяющей обнаружить утечку.



Согласно нормам, каждая тысяча кубометров газа (при н.у.) в качестве примеси должна содержать 8 г ТГТ.

Сколько молекул природного газа должно приходиться на 1 молекулу ТГТ согласно нормам?

Число

Чувствительность человеческого носа позволяет почувствовать наличие ТГТ при его концентрации в 1 молекулу на 1.5 миллиарда молекул воздуха. При утечке какого объема природного газа в кухню объемом 35 м^3 может начать ощущаться запах? Ответ выразите в литрах, округлите до целых.

Число

11

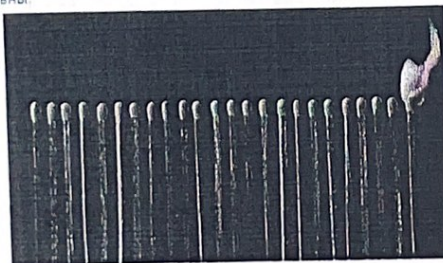
05

25

№ 3

3 балла

Одно из соединений, образующихся при поджигании спички, состоит из двух элементов, причём массовые доли этих элементов равны.



Сколько всего электронов содержит молекула этого соединения?

Число

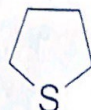
32

35

№ 2

4 балла

Органическое соединение тетрагидротиофен (ТГТ, брутто-формула C_4H_8S) используется в качестве одоранта — специальной добавки к природному газу, придающей ему запах и позволяющей обнаружить утечку.



Согласно нормам, каждая тысяча кубометров газа (при н.у.) в качестве примеси должна содержать 8 г ТГТ.

Сколько молекул природного газа должно приходиться на 1 молекулу ТГТ согласно нормам?

Число

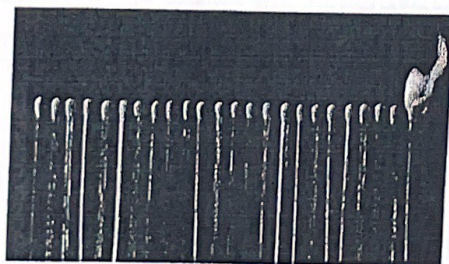
Чувствительность человеческого носа позволяет почувствовать наличие ТГТ при его концентрации в 1 молекулу на 1,5 миллиарда молекул воздуха. При утечке какого объема природного газа в кухню объемом 35 м^3 может начать ощущаться запах? Ответ выразите в литрах, округлите до целых.

Число

№ 3

3 балла

Одно из соединений, образующихся при поджигании спички, состоит из двух элементов, причём массовые доли этих элементов равны.



Сколько всего электронов содержит молекула этого соединения?

Число

№ 4

3 балла

При взрыве ядерной бомбы происходит спонтанное деление ядер урана, в результате которого они распадаются с образованием двух ядер других элементов. При этом общее число протонов в этих двух ядрах остается тем же, что и у урана.



Соедините пары элементов, которые могут образоваться в результате такого деления.

Kr	+	Rb
Sr	+	Tc
Cs	+	Y
Pd	+	Ba
I	+	Xe
In	+	Pd

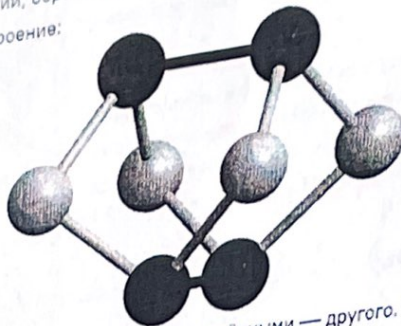
Handwritten blue arrows connect the following pairs: (Kr, Ba), (Sr, Xe), (Cs, Rb), (Pd, Tc), and (I, Y). There are also handwritten red plus signs between the elements in each row.

36

№ 5

6 баллов

Молекула одного из соединений, образованных элементами, идущими друг за другом в периодической системе, имеет следующее строение:



Белыми шариками обозначены атомы одного элемента, а чёрными — другого. Масса молекулы составляет $4.19 \cdot 10^{-25}$ кг.

Определите молярную массу этого соединения. Ответ выразите в г/моль, округлите до целых.

25
Число 252

Запишите меньший из порядковых номеров элементов, образующих это соединение.

45
Число 15

№ 6

4 балла

Желая насолить Кощею Бессмертному, Иван-дурак схватил его золотую корону, сделанную Левшой, и кинул в чан с серной кислотой. Кощей, знавший химию, не переживал, так как знал, что золото в кислотах не растворяется. Однако, к его удивлению, спустя некоторое время нахождения в кислоте корона явно стала легче и лишилась зубцов. Побежав к весам, Кощей обнаружил, что корона весит 780 г.



Какое количество золота утаил кузнец Левша при изготовлении короны весом 1.10 кг? Ответ выразите в молях, округлите до десятых.

Число 1,6

Каким количеством цинка он заменил это золото? Ответ выразите в молях, округлите до десятых.

Число 4,9

Золото какой пробы получилось бы, если бы Кощей переплавил корону в слиток до прихода Ивана-дурака?

Проба золота — трехзначное число, отражающее количество грамм золота в 1000 г изделия из золота этой пробы.

Число 709

1,55

1,55

16

№ 7

4 балла

Узнав о неприятности, приключившейся с Кощеем Бессмертным, известная колдунья и травница Баба-Яга решила приготовить ему успокоительное зелье, дабы в гневе своём не умертвил он Левшу и Ивана-Дурака в придачу. Поскольку Баба-Яга ответственна за медицину в лесу, она знает, что на 1 кг веса сказочного существа нужно 0.001 моль активного компонента сон-травы. По прикидкам Яги, вес Кощея составляет 70 кг. На полке у Яги стоит экстракт сон-травы, в литре которого содержится 0.4 моль активного компонента.



Помогите сказочной колдунье успокоить разъярённого Кощея, рассчитав, какие объёмы экстракта сон-травы и ключевой воды нужно смешать, чтобы получить 200 мл успокоительного зелья с нужной концентрацией.

Найдите необходимый объём экстракта. Ответ выразите в миллилитрах, округлите до целых.

Число

175

36

Найдите необходимый объём ключевой воды. Ответ выразите в миллилитрах, округлите до целых.

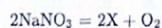
Число

06

№ 8

6 баллов

При нагревании нитрат натрия разлагается в соответствии с уравнениями реакций:



Запишите формулы соединений.

X: Ответ NaNO_2

1,56

Y: Ответ Na_2O

1,56

При разложении образца нитрата натрия была получена смесь, содержащая равные массы X и Y. Какая доля нитрата натрия превратилась в X? Ответ выразите в процентах, округлите до целых.

Число

31

36

№ 9

4 балла

Выберите ёмкости, содержимое которых является индивидуальным химическим веществом, содержащим лишь незначительную (не более 1 %) долю примесей других веществ:



45

№ 10

5 баллов

Изотопы — атомы одного и того же элемента с одинаковым числом протонов, но разным числом нейтронов в ядре, вследствие чего они различаются массовым числом (суммарным количеством протонов и нейтронов).

Природный водород состоит из двух стабильных изотопов — протия ^1H и дейтерия ^2H , а природный кислород — из трёх стабильных изотопов: ^{16}O , ^{17}O , ^{18}O .

Сколько различающихся по изотопному составу молекул воды можно составить из этих изотопов?

Число 9

В ядерных реакторах можно получить радиоактивный изотоп ^3H — тритий, который также содержится в ничтожно малом количестве в природном водороде.

Сколько различающихся по изотопному составу молекул воды можно составить из стабильных изотопов кислорода и трёх изотопов водорода — протия, дейтерия и трития?

Число 18

№ 11

4 балла

В водном растворе нитрата аммония NH_4NO_3 количество атомов кислорода в 3 раза больше количества атомов азота. Определите массовую долю воды в данном растворе. Ответ выразите в процентах, округлите до целых.

Число

4 балла

На каникулы учитель дал школьникам задание написать небольшое эссе о своём любимом металле. Один из учеников выбрал в качестве такового золото. Прочитайте фрагмент его эссе и отметьте знаком $\times$ все предложения, которые содержат ошибки. Прочие поля оставьте пустыми.



«Золото — металл, известный людям с древности

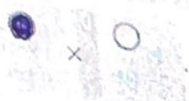


Причина этого — широкая распространённость золота в природе



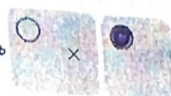
Высокая твёрдость этого металла определила области

его применения



Сейчас более востребованными оказываются другие свойства

золота — высокая электропроводность, химическая стойкость



Так, в аккумуляторных

батареях для источников бесперебойного питания электродные пластины, погруженные в серную кислоту,

сделаны из сплава золота со свинцом



В ювелирном деле обычно используют золото

чистотой свыше 99.9%, из него изготавливают кольца, серьги, цепочки



».

45

Итого: 435