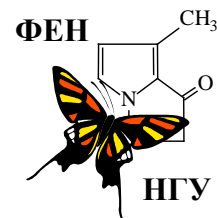




61-я Всесибирская открытая олимпиада школьников
отборочный этап 2022-2023 уч. года
Задания по химии
8 класс



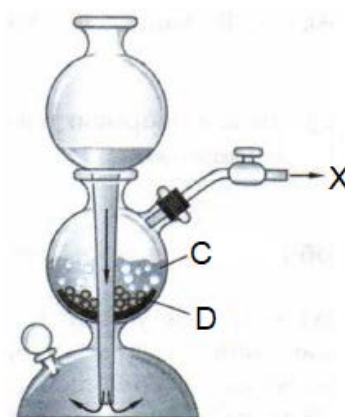
Вслед за Годом науки и технологий Президент РФ объявил 2022-2031 гг. Десятилетием науки и технологий. Задачей № 1 этого десятилетия является привлечение талантливой молодежи в сферу исследований и разработок. С 2022 по 2031 год в России будет идти работа по 18 различным инициативам и проектам. Инициатива "Наука побеждать" направлена на создание новых и совершенствование имеющихся механизмов выявления талантливой молодежи посредством проведения олимпиад, конкурсов и иных интеллектуальных соревнований. В рамках этой инициативы уже в этом году планируется привлечь к участию в таких состязаниях более 7 млн школьников.



Методическая комиссия ВООШ по химии надеется на то, что участие в нашей олимпиаде окажется для Вас важнейшим шагом на нелегком пути в настоящую науку и посвящает предлагаемый Вам комплект заданий Десятилетию науки и технологий.

Задание 1. «Рождающий А».

Мировое потребление вещества **X** составляет около 75 млн тонн. Из них более 75 % производится каталитической водяной конверсией (реакция с парами воды) природного газа (его основным компонентом является метан CH_4) при температурах порядка 1000°C [реакция 1], а почти все остальное – паровой конверсией угля [2] при таких же температурах. После проведения реакций [1] и [2] полученную смесь газов **X**, **Y** (один из оксидов углерода) и водяных паров пропускают над катализатором при температуре $200\text{--}250^\circ\text{C}$, проводя т.н. «реакцию водно-газового сдвига» [3]. В результате реакции газа **Y** и водяного пара получается газ **Z** (другой оксид углерода) и дополнительное количество газа **X**. Наиболее чистый **X** получают электролизом вещества **A** [4], в котором растворено некоторое количество щелочи для увеличения электропроводности **A**. Такой **X** представляет собой газ 99,7–99,8 % чистоты, а в виде примеси он содержит только воздух. Для очистки этот газ пропускают через башню с активной медью при нагревании, которая чернеет из-за образования ее оксида [5]. Затем газ пропускают через трубу с P_2O_5 , который превращается в метафосфорную кислоту HPO_3 [6]. Такой **X** можно применять для большинства лабораторных целей, так как присутствие незначительного количества нереакционноспособного газа **B**, являющегося основным компонентом воздуха, редко служит помехой.



1. Напишите формулы веществ **X**, **Y**, **Z**, **A**, **B** и уравнения реакций [1] – [6]. От каких примесей газ **X** очищается в башне с медью и в трубе с P_2O_5 ?

При помощи аппарата, представленного на рисунке, **X** обычно получают в лабораторных условиях посредством взаимодействия сложного вещества **C** с металлом **D** [7]. При этом из 13 г **D** можно получить до 4,48 л **X** (объем **X** измерен при нормальных условиях, н.у.). Помимо этого, в результате реакции [7] образуется раствор вещества **E** с массовой долей металла в веществе 40,5 %.

2. Напишите формулы веществ **C** – **E** и уравнение реакции [7]. Назовите фамилию человека, который придумал аппарат, изображенный на рисунке. Рассчитайте массовую долю **E** в растворе, если для реакции с 13 г **D** использовать 700 мл 20 % раствора **C** с плотностью 1,14 г/мл.

Газ **X** в основном проявляет свойства восстановителя, но при этом почти всегда реагирует только при нагревании. Вам представлен список реагентов: Al_2O_3 , CuO , I_2 , KOH , Fe_2O_3 , CO . Не все из представленных веществ могут реагировать с **X**, реагирует лишь часть из них с образованием веществ **1** – черный порошок оксида металла с переменной валентностью ($\omega(\text{O}) = 27,59\%$) [8], **2** – красно-розовое простое вещество [9], **3** – бесцветный газ [10], **4** – бесцветный газ [11], водный раствор которого является сильной кислотой. Известно, что **1** является компонентом распространенного минерала магнетита, а масса 1 молекулы газа **3** в 8 раз меньше массы 1 молекулы газа **4**. Отметим, что в реакциях [8-10] также образуется вещество **A**.

3. Из представленных выше веществ выберите те, которые могут реагировать с газом **X**, напишите уравнения этих реакций [8] – [11] и формулы образующихся продуктов **1** – **4**.

4. Предложите свой список из пяти *сложных* (в смысле не простых) веществ, которые могут реагировать с **X** при н.у. или при нагревании.

5. Предложите свой список из шести простых веществ, которые могут реагировать с **X** в каких-либо условиях (температура, давление, наличие катализатора). Учтите, что все элементы, образующие Ваши простые вещества, должны находиться в разных группах короткопериодного варианта Периодической системы (напр. Cu и Zn, но не Cu и K).

Задание 2. «Такой нужный X».

Прогнозируемый многими учеными рост производства металла **X** связан с созданием его сплавов с алюминием, все более активно используемым в авиационной и космической технике. Легирование алюминия металлом **X** позволяет не только снизить массу, но и увеличить прочность, а также коррозионную стойкость материала. На самом деле это довольно удивительно, поскольку металл **X** является достаточно активным металлом. Он напрямую взаимодействует с молекулярным азотом [реакция 1], кислородом [2], водой [3]. В реакции [3] образуется 2 продукта, один из которых – легкий горючий газ. Химические свойства металла **X** частично похожи на свойства мягкого серебристого металла **Y**, находящегося в одной подгруппе с металлом **X** в соседних клетках, а частично – на свойства легкого ковкого металла **Z**, обладающего диагональным сходством с элементом **X**.

Исходным сырьем для получения металла **X** и его соединений обычно служит алюмосиликатный минерал сподумен (соотношение атомов элементов **X**:Al:Si в основном компоненте этого минерала 1:1:2, массовая доля кислорода 51,6%). По одной из технологических схем измельченный минерал прокаливают с избытком негашеной извести, CaO при 1200 °C [4], а образующийся плав, содержащий 2 продукта реакции, ортосиликат кальция **A** ($\omega(\text{O}) = 37,2\%$) и метаалюминат металла **X**, **B** ($\omega(\text{O}) = 48,5\%$), а также избыток извести, обрабатывают водой. Негашеная известь реагирует с водой с образованием гашеной извести [5], а последняя вступает в реакцию ионного обмена с веществом **B** [6]. Сильнощелочной раствор образовавшегося в ходе реакции [6] вещества **W** отфильтровывают от трех малорастворимых соединений кальция, образовавшихся в реакциях [4-6] и упаривают, получая кристаллы вещества **W**. Вещество **W** затем используют для получения нужных солей металла **X**, в том числе его хлорида [7], электролизом расплава которого получают сам металл **X** [8].

Помимо легких сплавов, металл **X** и его соединения имеют множество разнообразных областей применения в человеческой деятельности. Вот список некоторых из них

А. Электроэнергетика. Портативные химические источники тока (батарейки) на основе металла **X** способны создавать напряжение до 3,6 В, что выше, чем у любых других батареек. Аккумуляторы такого типа используются в кардиостимуляторах, компьютерах и других портативных устройствах.

В. Термоядерная энергетика. Один из изотопов **X**, вступая в реакцию с тепловым нейтроном, может давать тритий по реакции ${}^3_2\text{X} + {}^1_0n = {}^3_1\text{H} + {}^4_2\text{He}$.

С. Пиротехника. Нитрат металла **X** применяется для окрашивания пламени в карминово-красный цвет.

1. Установите элемент **X**, состав минерала сподумена и вещество **W**, укажите, какие числа скрываются под вопросительными знаками в ядерной реакции. В ответе на последний вопрос Вам поможет следующая информация: Уравнение ядерной реакции является правильным, если в правой и левой его половинах соблюдается равенство общего массового числа и равенство общего числа зарядов, например, ${}^{14}_7\text{N} + {}^4_2\text{He} = {}^{17}_8\text{O}$. Помимо ядер атомов, в уравнениях ядерных реакций часто фигурируют нейтроны (1_0n), протоны (1_1p) и другие элементарные частицы. Верхний левый индекс обозначает массу частицы, а нижний левый – ее заряд.

2. Напишите уравнения реакций [1-7]. В реакции [7] обычно используют подходящую для этого превращения кислоту. Напишите уравнение реакции получения металла **X** из его хлорида [8], если известно, что продуктами этой реакции являются 2 простых вещества.

3. Какие металлы скрыты в условии задачи под буквами **Y** и **Z**? С водой эти металлы реагируют схожим образом с металлом **X** [9], [10], но для реакции металла **Z** с водой [10] требуется нагревание. А вот в реакции с кислородом металл **Z** дает продукт того же класса [11], что и **X**, а металл **Y** дает продукт, в котором соотношение атомов O:Y в 2 раза больше, чем можно было ожидать [12]. В реакции с азотом металл **Z** снова дает продукт того же класса, что и **X** [13], а металл **Y** с азотом вовсе не реагирует. Напишите уравнения соответствующих реакций [9-13]. В какой цвет окрашивают пламя соли металла **Y**?

Д. Органический синтез. Комплексная соль **V**, в которой есть катион металла **X** и комплекс алюминия (в комплексном анионе $[\text{AlA}_4]$, где **A** – однозарядный анион, массовая доля алюминия 87,1%), является сильным восстановителем и часто используется в органических реакциях.

4. Установите состав соли **V**, подтвердите его расчетом.

Также в органическом синтезе часто используются **X**-органические соединения состава **RX** – крайне реакционноспособные соединения. Образуются такие соединения при взаимодействии металла **X** с алкилгалогенидами в безводных растворителях, например, в тетрагидрофуране. Даже в инертных растворителях и при низких температурах не получается долго сохранять растворы этих веществ, поэтому такие растворы используют сразу после получения.

Вещество **U** состава $C_nH_{2n+1}X$, полученное в результате реакции **X** с алкилбромидом состава $C_nH_{2n+1}Br$ [14], содержит 75 масс. % углерода. При 20 °С за 107 минут в растворе **U** в тетрагидрофуране остается только половина от его исходного количества, остальное разрушается.

5. Установите формулу вещества **U**. Напишите уравнение реакции [14], если известно, что кроме вещества **U**, еще одним продуктом реакции является двухэлементное соединение. Оцените, какая доля этого вещества от исходного количества в его растворе в тетрагидрофуране останется через а) 53,5 минуты; б) 214 минут его выдерживания при 20 °С. Уточним: через каждые 107 минут остается половина от того количества, которое было 107 минут назад.

Е. Медицина. Малорастворимый карбонат металла **X** является одним из наиболее широко используемых препаратов, помогающих при различных типах аффективных расстройств психики. Утверждается, что терапевтическое действие ионов **X** основано на конкуренции как с ионами металла **Y**, так и металла **Z**.

6. Как может малорастворимый карбонат быть достаточно биодоступным для человека? Какое превращение под действием соляной кислоты, содержащейся в желудочном соке [15], может увеличивать его растворимость? Напишите уравнение реакции [15], если известно, что два из трех продуктов этой реакции – это вода и углекислый газ.

Г. Производство напитков. Этот пункт тесно связан с предыдущим (про медицинское применение соединений элемента **X**). Например, в 1929 году в США была начата продажа напитка 7UP, содержащего в составе цитрат металла **X** (его формула $X_3C_6H_5O_7$), к концу 1940-х годов эта рецептура была изменена. Точный состав напитка неизвестен, но, по некоторым оценкам, содержание этого цитрата в напитке было не менее 100 мг/л.

7. Допустим, что биодоступность цитрата металла **X** сравнима с его карбонатом. Вычислите, сколько бутылок напитка 7UP объемом 355 мл необходимо было употреблять в день человеку, чтобы добиться терапевтического эффекта, аналогичного употреблению 1200 мг карбоната металла **X** в день? Для этого Вам потребуется рассчитать, в каком объеме напитка содержится столько же металла **X**, сколько в 1200 мг карбоната **X**.

Задание 3. «Повелитель времени»

«Doctor Who? Doctor Who? Doctor Who?»
«Доктор Кто», телесериал BBC.



«Доктор Кто» – самый продолжительный научно-фантастический сериал в мире. Сериал взял свое начало практически 60 лет назад, в 1963 году, а его новые серии выпускаются и по сей день. Доктор – эксцентричный повелитель времени, который сражается с несправедливостью, путешествуя на своей старой машине времени под названием ТАРДИС, часто в сопровождении спутников.

Сегодняшнее путешествие приведет Доктора в гости ко многим знаменитым ученым – основоположникам химической кинетики и катализа, а его спутником выступите Вы, дорогой участник Всесибирской олимпиады.

Первое совместное путешествие привело Вас в 1850 год в гости к Людвигу Вильгельми, который только что опубликовал свою работу «Закон действия кислот на тростниковый сахар», где показал, что скорость взаимодействия сахарозы (основного компонента тростникового сахара) с водой в кислой среде прямо пропорциональна молярной концентрации сахара и зависит от кислотности среды (концентрации кислоты в растворе).

1. Установите молекулярную формулу сахарозы ($M = 342$ г/моль). Известно, что сахароза состоит из атомов углерода, водорода и кислорода, причем количество атомов кислорода в 1 молекуле сахарозы в 2 раза меньше, чем количество атомов водорода и на 1 атом меньше, чем количество атомов углерода.

При взаимодействии 1 моль сахарозы с 1 моль воды образуется только 1 моль глюкозы и 1 моль фруктозы [реакция 1].

2. Установите молекулярные формулы глюкозы и фруктозы и вычислите их молярную массу, если известно, что их молекулы различаются своим строением, но имеют одинаковый химический состав. Напишите уравнение реакции [1].

3. Как называются вещества, обладающие одинаковым химическим составом, но разным строением?

Для описания скорости химической реакции Людвиг Вильгельми использовал термин «молярная концентрация». Молярную концентрацию вещества в химии обозначают латинской буквой C и рассчитывают как количество моль искомого вещества, содержащееся в 1 литре раствора ($C = [\text{моль/литр}]$).

4. Вычислите молярную концентрацию сахарозы в чашке чая, в которой Людвиг Вильгельми растворил 2 чайные ложки сахара. Объем чашки примите равным 200 мл, а массу сахарозы в 1 чайной ложке – 5 г.

Из работы Людвиг Вильгельми следует, что вычислить среднюю скорость реакции ($v_{\text{средняя}}$) гидролиза глюкозы можно по следующей формуле:

$$v_{\text{средняя}} = \Delta C / \Delta t = (C_{\text{начальная}} - C_{\text{конечная}}) / \Delta t,$$

где $C_{\text{начальная}}$ – исходная молярная концентрация глюкозы, $C_{\text{конечная}}$ – концентрация глюкозы в момент измерения, Δt – время между началом реакции и моментом измерения концентрации.

5. Исходя из этой формулы, попробуйте сформулировать определение средней скорости химической реакции.

Согласно экспериментам Людвиг Вильгельми скорость взаимодействия сахарозы с водой увеличивается, если в растворе помимо сахарозы содержится кислота. Таким образом, если в чашку горячего чая добавить лимон, то реакция взаимодействия сахарозы с водой ускорится. Данный вопрос был актуален для Людвиг Вильгельми не только с теоретической точки зрения, но и имел прикладной характер: помимо 2 ложек сахара ученый любил добавлять в чай лимон.

6. Вычислите время, за которое половина сахарозы в чашке чая Людвиг Вильгельми превратится в глюкозу и фруктозу, если известно, что средняя скорость реакции составила 0,0005 моль/(л*мин).

7. Какой объем чая успеет выпить ученый до того, как половина сахарозы прореагирует с водой, если его средняя скорость потребления чая составляет 20 мл/мин. При оценке считайте, что Людвиг Вильгельми обладает неограниченным количеством горячего чая с лимоном и сахаром, а максимальный объем его желудка составляет 3,5 литра.

После знакомства со скоростями химических реакций ТАРДИС перенесла Вас с Доктором в 1946 год в немецкий город Нордхаузен, где Вы совместно с советским физиком Сергеем Павловичем Королевым будете изучать первую в мире баллистическую ракету, совершившую полёт в космос. Выдающийся советский физик прибыл в Германию для ознакомления с конструкцией ракеты. Одним из ключевых факторов, определяющих возможность достижения ракетой скоростей для выхода в субкосмическое пространство, являлся состав топлива. Изучая вместе с советским физиком конструкцию ракеты, Вы обнаружили, что функционирование ракетного двигателя обеспечивало взаимодействие **этилового спирта** с простым веществом **X** [2].

Горючий компонент ракетного топлива представлял собой смесь этилового спирта с водой, содержание спирта в которой составляло 75 масс. %. Общая масса горючей смеси в одной ракете составляла ~ 4 тонны.

8. Установите формулу этилового спирта, если известно, что массовое содержание углерода, кислорода и водорода в нем составляет 52,2 %, 34,8 % и 13 % соответственно. Вычислите общее количество атомов кислорода, углерода и водорода, содержащееся в горючей смеси одной ракеты. Попробуйте вспомнить название этой баллистической ракеты, которая первой в мире совершила суборбитальный космический полет.

В камере сгорания этиловый спирт смешивался с простым веществом **X**, которое в нормальных условиях представляет собой газ без цвета и запаха. В ракету же вещество **X** помещалось в сжиженном виде. Вашего спутника – Доктора – очень впечатлил красивый светло-голубой цвет, которым обладает вещество **X** в жидком состоянии. В немецкую ракету загружалось ~5 тонн простого вещества **X** в жидком состоянии.

9. Установите простое вещество **X**. Напишите уравнение реакции сгорания этилового спирта [2], если известно, что в результате сгорания образуется только 2 продукта, а вещество **X** в реакционной смеси содержится в избытке. Вычислите объем, который занимало загружаемое в ракету вещество **X** в жидком состоянии (плотность 1,14 г/см³ при 90 К), а также объем, занимаемый такой же массой **X** при н.у.

Окислительные свойства вещества **X** используются не только для запуска космических ракет. Взаимодействие **X** с серой [3] является первой стадией в производстве серной кислоты, а в основе получения стали из чугуна лежит взаимодействие **X** с кремнием [4] и углеродом [5], содержащимися в чугуне в избыточных количествах.

10. Напишите уравнения реакций взаимодействия **X** с серой, кремнием и углеродом [3] – [5], если известно, что сера и углерод в соответствующих реакциях окисляются не полностью.