

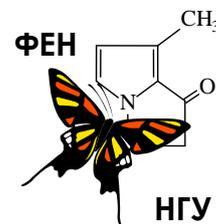


60-я Всесибирская открытая олимпиада школьников

Второй отборочный этап 2021-2022 уч. года

Задания по химии

8 класс



Дорогие ребята!

Вашему вниманию предлагается комплект заданий заочного тура Всесибирской олимпиады школьников по химии 2021-2022 года. В Вашем распоряжении довольно много времени и все доступные методические ресурсы: библиотеки, книги, задачкиники, Интернет и т.д. Единственное, о чем мы бы хотели Вас очень сильно попросить: постарайтесь выполнять задания максимально самостоятельно, не переписывая решения друг у друга.

Помните, что для того, чтобы попасть в число призеров, вовсе не обязательно правильно решить все задачи. Даже если Вам удастся найти частичное решение лишь к одному заданию, присылайте нам и его – для Вас это станет первым серьезным шагом на нелегком пути к познанию увлекательной и волшебной науки – химии. Мы, в свою очередь, будем знать о том, что где-то, может быть очень далеко от столицы Сибири, появился еще один любознательный школьник, интересы которого не ограничиваются дискотеками, развлекательными телепередачами, компьютерными играми и социальными сетями.

Для сокращения времени, затрачиваемого на проверку Ваших работ и процедуру подведения итогов, настоятельно просим Вас загружать Ваши решения на сайт отдельно по каждой задаче. Если у Вас нет возможности сканировать листы с решениями, попробуйте их сфотографировать, но обязательно затем проверьте, как они читаются на экране компьютера.

Успехов Вам во всех Ваших делах и начинаниях и с наступающим Новым годом!

С искренним уважением к Вам и Вашим педагогам и наставникам,

Методическая комиссия и жюри Всесибирской открытой олимпиады школьников по химии.

Простое вещество R_1 , образованное элементом X_2 , является металлом красного цвета. Благодаря низким значениям удельного сопротивления, тугоплавкости и высокой теплопроводности металл R_1 незаменим при его использовании в процессах, требующих хорошего теплообмена, а также для изготовления электрических проводов. Безводная соль A_1 , в состав которой входит элемент X_2 , не окрашена, однако ее водные растворы имеют красивый голубой цвет. Более того, найти неокрашенное соединение A_1 на полке в химической лаборатории очень трудно, поскольку оно является очень гигроскопичным и на воздухе образует соединение состава $A_1 \cdot 5H_2O$ синего цвета. Это синее соединение активно используется в садоводстве в качестве пестицида. В состав соединения A_1 (помимо X_2) входят атомы кислорода и серы, при этом массовая доля кислорода в A_1 равна массовой доле X_2 и в два раза превышает массовую долю серы. Превращения соединений элемента X_2 зашифрованы в двух цепочках, повторяющих контур передней части здания нового корпуса НГУ (реакции [13]-[17]).

В состав соли A_2 входит элемент X_3 в высшей степени окисления. За способность по-разному окрашивать раствор в зависимости от условий химии называют вещество A_2 минеральным хамелеоном. Растворив темно-фиолетовые кристаллы A_2 в небольшом количестве воды, мы получим черно-фиолетовый раствор, разбавление которого приведет к последовательному изменению окраски на сиреневую, малиновую и розовую. Если к сиреневому раствору добавить подкисленный раствор восстановителя (как, например, в реакции [3]), то раствор становится бледно-розовым, почти бесцветным. Если восстановитель добавлять в нейтральной среде (как в реакции [2]), раствор тоже обесцвечивается, но из него выделяется бурый осадок вещества E_2 , встречающегося в природе в виде минерала пиролюзита черного цвета с массовой долей X_3 63 %. А вот восстановление A в сильнощелочной среде приводит к изменению цвета раствора на ярко-зеленый. Превращения соединений элемента X_3 представлены в двух цепочках, расположившихся перед входом в новый корпус НГУ (реакции [1]-[12]). Соединения C_1 и C_2 являются солями одной и той же кислоты, металл X_3 в их составе имеет одинаковые степени окисления. При этом молярная масса C_2 превышает молярную массу C_1 в 1,64 раза.

1. Установите элемент X_1 . Вычислите количество атомов X_1 , содержащихся в земной коре, если известно, что масса коры составляет 0,473 % от общей массы Земли ($m(\text{Земли}) = 5,974 \cdot 10^{24}$ кг).

2. Установите элемент X_2 и соединение A_1 . Ответ подтвердите расчетом. Как называется класс соединений, к которому относится вещество $A_1 \cdot 5H_2O$? Назовите это вещество по традиционной номенклатуре и напишите его тривиальное название.

3. Установите элемент X_3 и вычислите формулу его оксида E_2 . К какому классу солей относится C_2 ? Избыток какого реагента необходимо взять, чтобы получить в реакции [5] именно соль C_2 ?

4. Установите формулы веществ, представленных на схемах, назовите эти вещества по традиционной номенклатуре. Выпишите ответ в виде «буква – формула – название». Дополнительно известно, что единственным продуктом реакции [14] является комплексное соединение W , а степени окисления элементов в этой реакции не изменяются.

5. Напишите уравнения реакций [1]-[21].

6. Если внимательно посмотреть на схемы превращений можно увидеть, что буквы, которыми обозначены вещества, складываются в английские слова (одно из слов является аббревиатурой). Выпишите эти слова и переведите их на русский язык.

Задание 2. «Пищевые добавки».

Чрезвычайно важные для современной кулинарии вещества, называемые пищевыми добавками, добавляются в продукты питания с целью придания им определенного цвета, запаха, вкуса, консистенции, увеличения срока хранения и т.п. Интересно отметить, что пищевыми добавками пользуются даже те люди, которые декларируют свое негативное к ним отношение, ведь перец и сахар по сути тоже являются пищевыми добавками. Безусловно, большинство пищевых добавок имеет органическую природу, тем не менее, неорганические вещества также широко используются в этом качестве.

Пищевые добавки A_1 , A_2 и A_3 являются солями одного и того же металла X . Стоимость вещества A_1 до развития химических технологий была крайне высока: с этим связаны некоторые народные приметы, которые уже утратили свой изначальный смысл, однако, их можно услышать и в наше время. Сейчас вещество A_1 можно встретить на столе в каждом доме. В состав вещества A_1 входит всего два элемента, которые находятся в одном периоде периодической системы, а суммарное количество протонов в A_1 составляет 28.

1. Установите формулу вещества A_1 . Приведите пример народной приметы, связанной с A_1 .

Вещество A_2 также можно встретить практически на любой кухне. Применение A_2 в кулинарии связано с относительно невысокой температурой процесса его разложения, сопровождающегося выделением безвредного газа. Однако, начинающим хозяйкам стоит быть осторожными: слишком большое количество A_2 может испортить вкус выпечки.

2. Установите формулу вещества A_2 , если известно, что суммарное количество протонов в нем составляет 42.

3. Напишите уравнение реакции разложения A_2 [реакция 1]. Почему большие количества этой пищевой добавки могут испортить вкус кондитерского изделия?

Применять вещество A_3 следует очень осторожно, поскольку одновременное употребление этой пищевой добавки в дозе, превышающей 7 мг на килограмм живого веса, может нанести вред организму человека. В промышленности вещество A_3 используется при производстве колбасных изделий.

3. Установите формулу вещества A_3 , если известно, что массовая доля X в нем составляет 33,3%. Ответ подтвердите расчетом.

4. Для чего вещество A_3 добавляют в колбасу? Напишите две основные функции этой пищевой добавки.

Студент Саша решил вычислить, сколько колбасы он может съесть без вреда для здоровья. В Интернете он нашел, что в килограмме его любимой колбасы содержится 8 мг вещества A_3 .

5. Вычислите массу колбасы, который может съесть Саша ($m_{\text{Саша}} = 90$ кг), не боясь отравиться веществом A_3 .

Неорганические вещества B_1 и B_2 используют не только в качестве пищевых добавок, но и во многих других областях жизни. Например, B_1 часто используется в медицине для дезинтоксикации ЖКТ, в противогазгах для очистки воздуха, в фильтрах для очистки воды. Это вещество обладает достаточно большой удельной площадью поверхности (1800-2200 м² на 1 г B_1).

6. Рассчитайте молярную массу B_1 (с точностью до 5 значащих цифр), если при полном сгорании в чистом кислороде [реакция 2] его навески массой 1,0000 г образовался газ, пропускание которого в избыток гидроксида бария привело к образованию белого осадка [3], масса которого после сушки составила 16,4307 г. Напишите уравнения реакций [2], [3] и формулу вещества A_1 .

7. Как называется препарат на основе A_1 , использующийся для дезинтоксикации ЖКТ?

Абсолютно безопасное для употребления в пищу вещество B_2 (зафиксирован безвредный для здоровья случай употребления 500 г этого вещества) находит себе применение еще и в лакокрасочной, бумажной промышленности, материаловедении и т.д. В природе вещество B_2 встречается в виде минерала рутила.

8. Установите формулу вещества B_2 , если известно, что массовая доля кислорода в этом оксиде составляет 40 %.

Пищевые добавки можно классифицировать по функциям, которые они выполняют при добавлении в пищу. Так, например вещества B_1 и B_2 относятся к одному классу пищевых добавок.

9. Уточните их классификацию пищевых добавок и перечислите 5 известных для них классов.

10. К каким классам пищевых добавок относятся вещества A_1 , A_2 , A_3 , B_1 и B_2 ?

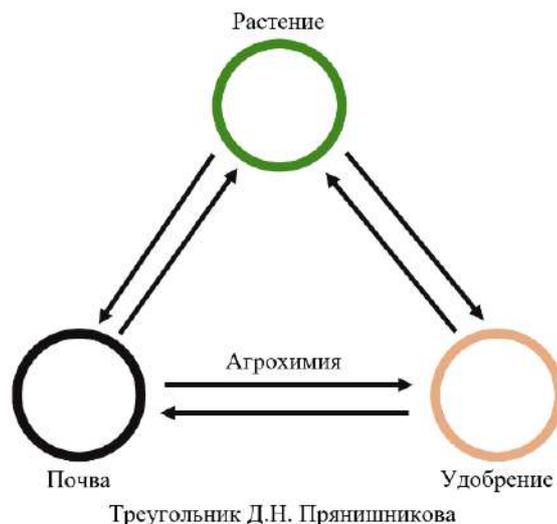
Задание 3. «Агрохимия».

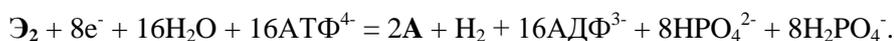
Агрохимия как наука сформировалась лишь в XIX веке, однако некоторые ее приемы активно использовались в земледелии ещё в глубокой древности. Немецкий ученый Ю. Либих в 1840 г. создал теорию минерального питания растений, которая сыграла большую роль в развитии представлений о питании растений и об удобрениях. Либих полагал, что все растения так или иначе извлекают из почвы минеральные вещества и настаивал на необходимости возврата в почву тех из них, которыми она оказывалась особенно истощена. Если эти минимумы не устранить, другие вещества окажутся бесполезными. Это положение получило название «либиховского закона минимума». Теория минерального питания получила развитие в опытах по выращиванию растений на бесплодных средах (воде и песке), при добавлении в них необходимых минеральных солей. Так, в 1858 г. Кноп и Сакс смогли довести растения до полного созревания, выращивая их на искусственных питательных средах с использованием минеральных веществ.

Логичным продолжением развития этой теории стало применение в сельском хозяйстве минеральных удобрений – неорганических соединений, которые содержат необходимые для питания растений элементы. В данной задаче мы рассмотрим важнейшие для растений элементы Э, Ю, Я и содержащие их удобрения.

Одним из важнейших природных источников элемента Э в почве является биомасса некоторых прокариотных микроорганизмов. Такие микроорганизмы содержат мультиферментный комплекс нитрогеназу, который катализирует реакцию фиксации Э_2 из воздуха в соответствии со следующим уравнением:

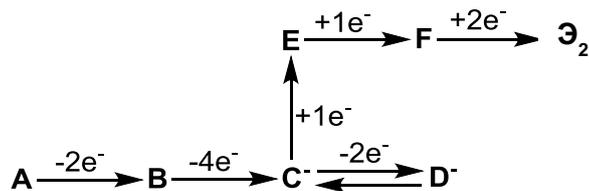
«Фоссы! Фоссы! Фоссы нагрянули, спасайся!»
Лемуры, мультфильм «Мадагаскар».





1. Напишите формулу вещества **A** и символ элемента **Э**.

Особым образом выделяется процесс гетеротрофного окисления **A**, характерный для многих бактерий и грибов. Стадии окисления **A** можно представить следующей схемой (над стрелками указано число электронов, принимаемых одной частицей соответствующего реагента):



Именно с этим процессом связано происхождение чилийской селитры, являющейся источником иона **D**.

2. Напишите формулы веществ **B**, **E**, **F**, **Э**₂ и ионов **C**, **D**. Вещества **A**, **E**, **F** – бинарные (двухэлементные).

Самым популярным у агротехников удобрением, являющимся источником **Э**, несомненно, является вещество **X** ($\omega(\text{Э}) = 35\%$), которое чаще всего выпускается в виде белых шарообразных крупинок (гранул). При температуре около 200°C вещество **A** спокойно разлагается [реакция 1], а при нагреве выше 300°C или детонации взрывается [2].

3. Напишите формулу вещества **X** и уравнения реакций [1], [2]. Приведите основной промышленный способ получения этого вещества (уравнение реакции). Назовите ещё одну область широкого применения соли **X**.

Вообще, все простые содержащие **Э** удобрения можно условно разделить на три класса. Так, к первому классу можно отнести чилийскую, норвежскую и индийскую селитру; ко второму классу относят вещества **G**, **H**; к третьему классу можно отнести соли **J** и **K**. **G** получают прокаливанием карбида кальция в атмосфере **Э**₂ [3], **H** в промышленности синтезируют по реакции Базарова – взаимодействием углекислого газа с **A** при нагревании их смеси под давлением [4]. **J** и **K** можно получить взаимодействием **A** с соляной [5] либо серной [6] кислотой соответственно.

4. Напишите формулы основных компонентов трех указанных селитр, веществ **G**, **H**, **J**, **K** и уравнения реакций [4] – [6].

Далее речь пойдет о не менее важном для растений элементе **Ю**, который они потребляют главным образом в виде солей кислоты **L**. В зависимости от растворимости в воде удобрения, содержащие элемент **Ю**, подразделяют на три группы. К первой группе относятся удобрения **M**, **N**; ко второй группе принадлежат удобрения **O**, **P**, к третьей группе относят фосфоритную и костную муку. Обычно содержание элемента **Ю** в таких удобрениях выражают в массовой доле оксида **Ю**₂**O**₅. В таблице представлены массовые доли этого оксида для индивидуального вещества **L** и указанных удобрений.

Вещество	L	M	N	O	P
$\omega(\text{Ю}_2\text{O}_5), \%$	72,45	34	56	41	45,8

Удобрение **M** получают обработкой гидроксипатита серной кислотой [7], при этом образуется смесь из **N** и гипса, который остается в составе удобрения **M** и составляет 40 % его массы. **N** отличается от **M** тем, что не содержит гипса. Его получают взаимодействием фторапатита и **L** [8]. **O** получается при обработке **L** известковым молоком [9] или мелом [10], а **P** можно получить при спекании **Ю**₂**O**₅ с негашеной известью [11].

5. Напишите символ элемента **Ю** и формулу кислоты **L**. Определите качественный состав (из каких веществ состоят) удобрений **M**, **N**, **O**, **P**. Напишите тривиальные названия всех четырех удобрений и уравнения реакций [7] – [11]. Для простоты примите, что песок, гидроксипатит ($\omega(\text{Ю}_2\text{O}_5) = 42,43\%$) и фторапатит ($\omega(\text{Ю}_2\text{O}_5) = 42,26\%$) являются индивидуальными соединениями.

Основным промышленным удобрением, являющимся источником элемента **Я** для растений, служит соль **Q**. Из этой соли производят много других удобрений, содержащих элемент **Я**.

Индивидуальную соль **Q** выделяют из природного минерала сильвинита (тоже применяется в качестве удобрения) путем отделения **Q** от **NaCl**, которое основано на различной растворимости этих солей. Принципиальная схема разделения **Q** и **NaCl** в сильвините состоит из следующих основных операций: выщелачивание сильвинита горячим маточным раствором, полученным после кристаллизации **Q**; при этом из сильвинита в раствор переходит только **Q**, а **NaCl** не растворяется. Затем полученный раствор охлаждают, при этом кристаллизуется только **Q**. Связано это с тем, что растворимость **NaCl** практически не зависит от температуры. Маточный раствор снова нагревают и возвращают его на выщелачивание **Q** из новых порций сильвинита, начиная новый цикл. Выщелачиванием технологи называют перевод компонентов твердой смеси в раствор.

Представьте, что Вы являетесь химиком-технологом завода по производству удобрений, и перед Вами стоит задача получить **Q** из поставленных 45 тонн сильвинита. Химики из аналитической лаборатории при за-

воде определили, что среднее содержание $\text{Я}_2\text{O}$ в исходном сырье равно 15,77 %. (Любопытно, но для удобрений содержание всех элементов принято пересчитывать на оксиды, несмотря на то, что в том же сильвините кислорода нет). Известно, что насыщенный щелок (раствор после выщелачивания) содержит 21,6 % **Q** и 16,9 % NaCl при 100°C. Раствор после охлаждения этого щелока до 25°C и отделения кристаллов **Q** (маточный раствор) содержит 14,2 % **Q** и 18,5 % NaCl .

6. Напишите символ элемента **Я** и формулу соли **Q**. Рассчитайте количественный состав исходного сырья (в масс. % **Q** и NaCl). Какую массу сильвинита следует использовать для приготовления начального насыщенного (по **Q** и NaCl) при 100°C раствора массой 1000 кг? Какая масса вещества **Q** выделится при охлаждении этого раствора до 25°C? Какую массу сильвинита следует добавить к этому маточному раствору для восстановления начального насыщенного при 100°C раствора (щелока) массой 1000 кг?

Разнообразие в уровне плодородия почв и особенности рациона питания отдельных растений обуславливают необходимость одновременного внесения в почву двух или трех основных питательных элементов (вспомните «либиховский закон минимума»). Значительная экономия труда и затрат на внесение удобрений достигается применением так называемых комплексных (сложных, смешанных) удобрений.

Комплексные удобрения содержат два или три питательных элемента. Одними из самых распространенных комплексных удобрений являются смеси **T**, **U**, **V**, **W**. Известно, что **T** содержит 1 вещество, **U**, **V**, **W** – по 2 вещества. Суммарно все 4 удобрения содержат 4 вещества, среди которых есть уже известные Вам вещества **X**, **H**, **O**, и кислая соль **Z**. **T** получают пропусканием **A** через избыток раствора **L**, **W** готовят смешиванием растворов **T** и **H**, а **V** получается смешением **X** и **Z**.

7. Определите качественный состав удобрений **T**, **U**, **V**, **W** и напишите формулу соли **Z**. Напишите тривиальные названия этих четырех удобрений. Как называются удобрения, которые получают добавлением соли **Q** к указанным четырем удобрениям?