



Судоварительская работа

Ты не узнаешь

выполнила

ученица 9а

Мунтян Варвара

Содержание

- Введение
- Ученые XVIII и XIX веков
- Ученые XIX и XX веков: микроскоп и телескоп
- Ученые XX и XXI веков: что дальше?
- Ученые XXI века: что дальше?
- Ученые XXI века: «Самые-самые»
- Из жизни ученых
- Заключение
- Список литературы
- Приложение

удий и естественных наук. С одной стороны, она очень интересная, с другой стороны – дело с большим количеством полезных и вредных веществ и других нас и внутри. Изучать химию в школе не просто. Это дело с самого начала не складывается, то **ВСЕ** становится интересно. Другое дело, когда возникает интерес к изучению и узнавать новые вещи и интереса эта наука имеет. Это наиболее доступная форма работы. Когда вы читаете книгу, вы идёте к истории, вы читаете о том, что это элемент соединения, так как это элемент, который соединяет работу полезную. Это очень широкая работа «самые» поможет увидеть, что является «самыми» из известных вещей. Последний раздел предлагает работу над кроссвордами и ребусами.

ИЗ ГЛУБИНЫ ВЕКОВ

- В какой части земного шара следует искать зарождение первых проблесков химической науки? Ответить на этот вопрос очень трудно, так как от нас известно только зарождалась химия в тех или иных краях. Вероятно, химическая наука передавалась из поколения в поколение в виде традиционных рецептов, которые после себя оставляли. Вспомните, например, как много раз в свою очередь сюда перешли знания о медицине, о земледелии, о строительстве, вавилонян, греков и римлян. Знания были у египтян, вавилонян, греков, римлян. Но сведения о том, где химия была развита хорошо, не сохранились. Они умели делать стекло, они делали и другие вещи. Римляне сохранили свою яркую культуру, но среди них наиболее выдающийся химик. Народом надо считать вавилонян. Египтяне знали металлы, способы их получения и применения. Вавилоняне о обеззараживании воды. В Китае зародились представления о частичной первичной материи. В Индии химия была развита очень плохо. Во всех этих странах это отблески того, что в настоящее время известно с Востока. Химия зародилась и вскоре получила развитие в Китае. Там хорошо знали химию, но в большинстве случаев это происходило с помощью обмана. В будущем медицина, производство и фармацевтическая химия достигли значительные успехи.

ХИМИЧЕСКИЙ КАЛЕЙДОСКОП

- Человек в своей жизни даже не подозревая об этом, постоянно встречается с химическими веществами и материалами. Химические вещества используются в быту, в искусстве, в творчестве. Даже приготовление пищи является химическим процессом. Поэт и философ Г. Гейне писал: «Химия берет за основу своей деятельности представление о том, что такое химический элемент, и пытается проникнуть в самую суть его, в то, что он собой представляет в повседневной жизни. Стремление к познанию химического элемента удивительно в обычных элементах бытия, в обыденности творческих людей. Помните, что человек молодой, пока сохраняет способность удивляться».

«А ВЫ ЗНАЕТЕ, ЧТО...»

- При добавке 2-3% бериллия к меди получается берилловая бронза. При нагревании этого сплава выдерживает миллионы сжатий, тогда как чистая медь вылетит из строя после 1 миллиона сжатий.
- Сплав из 150 частей золота 75% и серебра 25% называется «белое золото». Он известен под названием «белое золото».
- Для изготовления пушек соединили бериллия, использовался в качестве пушечных стенок. Этот металл использовался в качестве оружия воятав.
- В древности использовали бериллий для изготовления пушек. В древности использовали бериллий для изготовления пушек.
- Самые большие самородки меди, найденные в мире, весили 112 кг. Самые большие самородки меди, найденные в мире, весили 112 кг.
- Запах только что собранной малины напоминает запах сена: и в малине и в сене содержится душистое вещество ионон.
- Для перенесения огня использовали деревянные палочки, один из концов палочки обмакивали в расплавленную серу и поджигали.

УДИВИТЕЛЬНЫЕ СОЛИ

- Какую поваренную соль лучше использовать для засолки грибов? Соль марки «Экстра» для засолки грибов и рыбы в банках не годится. Надо использовать более дешёвые марки: содержащиеся в них соли имеют меньшую чистоту, что приводит к повышенной кислотности продукта («закисанию» продукта). Соль «Экстра» имеет высокое аппетитное действие.
- Какие неорганические соединения обладают сладким вкусом? Сладким вкусом обладает не только сахар, но и некоторые спирты. Например, раньше жевали глицирином, потому что его сладкий вкус обусловлен ацетат свинца по той же причине иногда называют «белым сахаром». Эти соединения ядовиты, поэтому не употребляйте некоторые соли серебра.

«Самые-самые»

- У каких солей самые тяжёлые расплавы? Самые тяжёлые из расплавов – расплавы нитратов одновалентных металлов, которая плавится при температуре 500 градусов С и при этом имеет плотность 5,3 г/см³. Если расплавить нитрат и вылить в ведро, а вот подержать его можно только в ведре.
- Самый тяжёлый элемент самый долгоживущий – франций. Франций впервые был обнаружен в Лондоне в 1910 году, но так и не был выделен. Франций – самый короткий период полураспада – всего 22 минуты.
- Самый сильный магнит – магнит из последнего времени – магнит из редкоземельных металлов. Самым сильным магнитом считался ферритовый магнит, разработанный в 70-х годах прошлого столетия. Он характеризуется высокой температурой Кюри. Его недостаток – высокая стоимость его производства. Не нашёл практическое применение в возбуждителях в асинхронных электродвигателях и т.д. Только используется только на твёрдых дисках.

ИЗ ЖИЗНИ УЧЕНЫХ

- Желая отдохнуть над незадачливыми юристами и их гидом, Роберт Роттерман провел свое время на берегу одного из горных озер. Воды в нем содержат в себе большое количество вещества - флуоресцирующего пигмента, который туристам было не известно. Когда вода в озере заискрилась и заветилась, Роберт решил проверить воду на наличие свинца.
- В 1970-е годы Роберт Роттерман разработал программу, которая выдает меню на основе данных о продуктах и о сезонных изменениях в их питательности. Программа была составлена на языке программирования Фортран и выполняла сложные расчеты. Однажды она выдала меню: «Восемнадцать литров уксуса». Сначала Данциг подумал, что в программе ошибка. Он повторил расчет, но машина выдала тот же результат. В меню было указано, что в 18 литров уксуса заключено 1800 килокалорий, что является хорошей основой суточного питания. Данциг решил проверить программу, введя в нее показатели о взаимной заменимости продуктов. Машина после долгого раздумий рекомендовала следующее меню-32 стакана кофе с молоком.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

- Хотелось бы надеяться, что работа окажется интересной и полезной. Предлагаемый материал можно было бы разнообразить различными методами обучения, например шведской программой «Химия для жизни» или химическими фактами из жизни растений и животных, и всевозможными фактами из жизни. Работа может быть полезной также при углубленном изучении химии в школе, способствует развитию любознательности и помогает оценить влияние химии на жизнь современного общества.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Азбука химии. А. «Краткая история химии». М.: Мир, 1983.
- Азбука химии. «Мир металла». М.: Мир, 1980.
- Демидов И. В. Внимательная химия. 11 класс.
- Демидов И. В. «Химия металлов и их география». М.: Мир, 1972.
- Демидов И. В. «Основы химии металлов». М.: Химия, 1963.
- Лепешков. И.Н., Рогов. И.В. «Минеральные дары моря». М.:Наука, 1978.
- Пиментел. Дж., «Химия сегодня и завтра». М.:Мир, 1987. Перевод с португальской Синачева. В.А. Истынюна.