

## ИСТОКИ И МЕСТО ХИМИИ В НАШЕЙ ЖИЗНИ

*Город Самарканд, школа №42 учитель химия*

*Турсунова Бахора Тохировна*

Аннотация. В этой статье вы познакомитесь с основами химии, химией природных ресурсов в зависимости от того, в каком состоянии химия связана с каждой областью, вы можете узнать возможно.

Ключевые слова: химия, атом, наука, элемент, промышленность

Введение. Химия, среди других наук, является результатом практической деятельности человека возник. Изучение начальных знаний по химии с самого начала начало Нома " лум, человечество, которое с незапамятных времен начало использовать огонь, неизвестно, когда он начал термическую обработку металлов. Но еда подготовка, химическая обработка продуктов для повседневных нужд растущее количество химических знаний в области биохимии привело к большим поворотам в развитии человечества. пришел. В Египте, Китае, Индии, Греции такие точки концентрируются. Египтяне извлекая железо из руд, чтобы получить цветное стекло урожай, кожа лекарственных средства, ароматизаторы и ароматические вещества из проволокиони умели делать катушки, катушки.

### АНАЛИЗ ЛИТЕРАТУРЫ И МЕТОДОЛОГИЯ

Люди издавна выращивали растения, богатые сахаром, жирами и белками, кто потреблял свои продукты. Они были золотыми и серебряными 6 тысяч лет назад. те, кто умел делать зebu-украшения из серебра. 2000 г. до н. э. сначала в борьбе с сельскохозяйственными вредителями в Китае использовался Марг-Муш. Растение и животное в Египте в те времена организмы получают лекарственные вещества из различных красителей, цинка и серы подготовлено. Процесс биджгиша знали все народы с глубокой древности. Каждого народа имел специфический алкогольный напиток. Его можно приготовить из злаков, меда или виноградного сока подготовил. Уксус используют не только для приготовления

пищи, но и для окрашивания также используется для извлечения. Но в те времена с химией только особенное занимались только люди. Теоретическими вопросами химии занимались древнегреческие ученые с V в. до н. э. практиковался в V-VI веках до нашей эры. Они составляют основу всего существа <<элемент>> - те, кто объяснил, что вода, воздух, почва и огонь составляют. Позже Аристотель (384-322 гг. до н. э.) утверждал, что все существо одно он создал теорию, согласно которой ядро состоит из материи. Четыре по его мнению свойство: различие между холодом, жарой, влажностью и сухостью основного вещества из соединения в пропорции-вода, воздух, почва и огонь. Например, базовый воздух, если тепло и влага добавляются к веществу, вода, если влага и воздух добавляются, и так формируется. Они также могут превращаться друг в друга. Например, воздух при охлаждении тепло уходит в воду, а при нагревании воды влага уходит превращается в почву и так далее. Такой аристотелевский взгляд на материальный мир в Европе он господствовал до XVI века.

## ОБСУЖДЕНИЕ И РЕЗУЛЬТАТЫ

Изучение каждого общества, науки сопровождается ее возникновением, развитием, подъем и путь, пройденный до того, как он достиг своего сегодняшнего положения, это некоторые этапы пути, которые искали ученые, живущие на них, являются частью одной и той же дисциплины. вклад в создание феномен и изучение материи в окружающей среде способы подхода к ним и их изучения сейчас очень популярны в нашей современной жизни. остается важным вопросом. У химии тоже есть своя история. Это история знакомства с химия когда стали появляться, как были открыты те или иные химические явления и как они стали занимать место в жизни людей. Изучение истории науки делает эту науку всеобъемлющей, глубокой и совершенной, на основе логически связанных данных рассчитывается фактор и среда В каждый период истории химии были свои историки. Но в течение следующих двух-трех столетий те, кто проделал большую работу по созданию истории химии, были бертало, Ладенбург,

Джуа, Мейер, марновников и др. Чтобы лучше усвоить химию, сначала изучите ее самые основные состав, то есть периодическая таблица атомов,

молекул, химических элементов и веществ, нам необходимо досконально изучить их единицы измерения. Состав простых и сложных веществ атомно-химических элементов наименьшее количество частиц, которые попадают внутрь. Молекула-совокупность веществ, способных существовать независимо и это очень маленькая частица, которая сохраняет свои физические и химические свойства. Химический элемент-воплощает в себе определенные явления и это тип атомов, которые химическими методами не могут быть преобразованы в другое обычное вещество. Следовательно, простое вещество-это форма свободного существования элемента. Химия-это наука, которая нам нужна во всех областях. Возьмем, к примеру,, работа не заканчивается только добычей природных ископаемых. То есть он всегда в чистом виде не добывается. Выкопав его и сначала определив, на что он похож, зная компоненты, вы должны очистить его. Нам эта наука известна не только окаменелостями. может работать в текстиль, Медицина, Фармацевтика, аграрный сектор и т. Д необходимо для. Заключение Социально-экономическое развитие нашей независимой республики на основе научно-технического прогресса была разработана программа развития, направленная на качественную реструктуризацию народного хозяйства. рассмотреть комплексный ряд вопросов для продвижения на более высокие ступени и работа стала проводиться при системном подходе. Обеспечивая развитие важных направлений дальнейшее повышение качества продукции, новое направление экономического развития, используя эффективные методы управления, решать социальные проблемы в широком масштабе решение в комплексе и является одним из основных факторов при решении этих вопросовотносится к химии.

Ряд отраслей химической промышленности в нашей независимой стране с быстрыми фотографиями развиваются, строятся крупные химические предприятия, так как на них работают десятки тонны фосфора, ангидрид уксусной кислоты, уксусная кислота, аммиак, аммиак, нитрат, азот кислота, сода, цемент, стекло, мочевины, вата, акрилатнитрит, Капролактамы, ацетилен, этиленнитрон, капрон и ацетат успешно используются в производстве волокон и в сельском

хозяйстве многие другие продукты, необходимые для развития республика с использованием подземных и надземных запасов в своих регионах.

#### REFERENCES

1. “Kimyo nazariy asoslari” Toshkent -2005. yil.
2. Toshpo, latov Yu.T., Ishoqov Sh.S. Anorganik kimyo. T.: O, qituvchi. 1992
3. Raymond Chang. General Chemistry: The Essential Concepts. 5 edition, England 2013