**Министерство образования и науки Республики Дагестан**

**Республиканский конкурс исследовательских проектов**

**младших школьников «Первоцвет»**

**Выращивание кристаллов в домашних условиях**

Наука и жизнь – секция



Выполнила: Абдуллаева Милана,

ученица [3 «А» класса](http://pandia.ru/text/category/3_klass/" \o "3 класс) МБОУ СОШ № 15 г. Дербент

Руководитель: Джафарова Лариса Алимирзоевна, учитель начальных классов МБОУ СОШ № 15 г. Дербент

**Содержание**

**Введение**………………………………………………………………………….3-4

**1. Теоретическая часть**…………………………………………………………5-6

1.1. Что такое кристаллы?.................................................................................... .5

1.2. Разнообразие кристаллов ……………………………………………………..5

1.3. Кристаллы в нашей жизни. Применение кристаллов………………………6

1.4. Способы выращивания кристаллов в домашних условиях…………………6

**2. Практическая часть**……………………………………………………….....7-8

2.1. Выращивание кристалла из химической смеси (дигидрофосфат аммония)

из набора « Лучистые кристаллы» ………………………………………….7

2.2. Выращивание кристаллов медного купороса……………………………..8

2.3. Выращивание кристаллов поваренной соли и сахара……………………..8

**Заключение**………………………………………………………………………...9

**Список использованных источников информации**…………………………..10

**Приложение**

Почти весь мир кристалличен.

В мире царит кристалл и его

твердые, прямолинейные законы.

А.Е. Ферсман

**Введение**

Кристаллы - удивительные явления природы. Они поражают своей необычностью: размерами, цветом, формой.

Кто не рассматривал песчинки на речном берегу или не любовался снежинками? Кажется, что кристаллы - редкое явление, но на самом деле мы встречаем их везде на протяжении всей своей жизни. Это и драгоценные камни в ювелирных изделиях (алмаз, рубин, сапфир, изумруд - самые дорогие камни),   
что самое главное – мы сами частично состоим из кристаллов.

В начале года на уроке окружающего мира мы изучали такое свойство воды, как растворимость. Решила еще раз дома провести опыты . Я растворила поваренную соль, а стакан оставила на подоконнике и забыла про неё. Через несколько дней я заметила, что на стенках стакана появился белый налет. Мне стало интересно, как так получилось, ведь вода в стакане после растворения соли была прозрачная. Оказалось, как сказала наша учительница, начался процесс кристаллизации. А так как мне нравится узнавать все новое и интересное, экспериментировать, наблюдать, то стало еще интересней и появилось много вопросов:

- Что такое кристаллизация?

- Как происходит процесс?

- Что такое кристалл?

- Где встречаются кристаллы?

- Как выглядят?

- Какие бывают кристаллы?

- Можно ли вырастить кристаллы самим, в домашних условиях?

- А, если да, то из чего?

Решено было ответить на эти вопросы. Вот так и появилась тема для исследования.

**Актуальность исследования** заключается в том, что учёные создают новые вещества с уникальными свойствами, без которых невозможен технический прогресс. Так были созданы сверхпрочные кристаллы, применяемые для буровых установок по добыче нефти и газа, синтезированы кристаллы для лазерной медицины и металлообработки. Неотъемлемой частью нашей жизни стали приборы на основе жидких кристаллов.

**Цель:** выращивание кристаллов разных веществ в домашних условиях и наблюдение за их ростом.

Для реализации данной цели были поставлены следующие **задачи :**

* узнать о природе кристаллов и их свойствах;
* проанализировать значение кристаллов в жизни людей;
* освоить методику выращивания кристаллов;
* провести наблюдения за процессом их роста;

**Объект исследования:** кристаллы

**Предмет исследования:** процесс кристаллизации

**Методы исследования:**

* работа с источниками информации.
* наблюдение,
* эксперимент,
* фиксирование результатов.

**Гипотеза:** Предположим, что если кристаллы - это не только красивые минералы и драгоценные камни, может их больше, чем мы думаем. Они могут встречаться повсюду, играть важную роль в жизни человека, значит, их можно вырастить в домашних условиях.

**Практическая значимость**. Результаты исследования могут быть использованы на уроках окружающего мира, на внеклассных мероприятиях, на занятиях по внеурочной деятельности, для украшения дома и школы, создания поделок и сувениров.

Само слово «кристалл» у многих людей ассоциируется, с чем-то удивительным, прекрасным. Я думаю, большинство людей считают: кристаллы, это красивые минералы или драгоценные камни, что они никогда не встречались с ними в жизни, ну разве что в музее, ювелирном магазине или в книжках на картинках.

Я провела опрос среди обучающихся моего класса и мои предположения подтвердились: 18 человек (60%) считают, что кристаллы это драгоценные камни, 12 человек (40%) думают, что кристаллы это красивые минералы.

Большинство моих одноклассников - 17 ребят уверены, что никогда в жизни им не приходилось встречаться с кристаллами . 8 человек думают, что видели кристаллы , 5 человека затруднились с ответом. (Приложение 1).

**Теоретическая часть**

В недрах земли люди порой находят камни, имеющие удивительную форму – иногда кажется, что их кто-то специально выпиливал, затем полировал, чтобы они приобрели именно такую форму. Речь идет о многогранниках с плоскими гранями и прямыми ребрами. Правильность и совершенство формы этих камней, а также безукоризненная поверхность их граней часто поражают человека своей красотой. (Приложение 2)

Иногда, смотря на них, нам трудно поверить, что они образовались сами без участия человека. Именно такие камни с природной, не сделанной руками человека, правильной, симметричной, многогранной формой и называются кристаллами. Так что же такое кристаллы?

**Что такое кристаллы?**

Слово «кристаллос» в переводе с греческого первоначально означало «лёд», а в дальнейшем «горный хрусталь». Удивительное сходство кристаллов льда и горного хрусталя было подмечено уже очень давно. В древности и в средние века думали, что кристаллы горного хрусталя и кристаллы льда – одно и то же, только лёд замерзает у нас на глазах, а горный хрусталь – лишь при особенно сильном морозе. Предполагали, что лёд становится хрусталём через тысячу лет, а хрусталь становится алмазом через тысячу веков.

.

**Разнообразие кристаллов**

Кристаллы, которые залегают глубоко в земле, являются бесконечно разнообразными. Размеры таких природных многогранников достигают иногда человеческого роста. Встречаются также очень тонкие кристаллы, толщина которых меньше чем у листка бумаги. Но бывают и огромные пласты, толщина которых достигает нескольких метров.

Бывают кристаллы маленькие, узкие и острые как иголки, но также могут быть громадной формы, похожие на величественные колонны.

Иногда образуются дендриты - это кристаллы, похожие на веточки дерева; очень хрупкие, но очень красивые.

Многие кристаллы идеально чисты и прозрачны, как вода. Нередко можно услышать выражение «кристально чистый». Кристаллы могут иметь и разные размеры.

Некоторые мине­ралы образуют кристаллы, которые разглядеть можно только с помощью микроскопа. Другие же образуют кристаллы, вес которых составляет не­сколько сотен фунтов.

**Кристаллы в нашей жизни. Применение кристаллов.**

Оказалось, многие из самых обычных веществ вокруг нас, представляют из себя кристаллы. Мы встречаемся с ними повсюду и даже не подозреваем об этом.

* На улице - если взять маленькую песчинку и мысленно увеличить её до размеров спичечного коробка (и она не будет содержать примесей) то такая диковинная сосулька будет кристаллом горного хрусталя.
* Кристаллы хрустят у нас под ногами почти полгода (а в полярных областях земли круглый год) покрывая огромные пространства земли - снег.
* А любимое многими развлечение кататься на коньках, лед - это тоже кристалл!
* На кухне - едим кристаллы, например, соль или сахар.
* Мы живем в домах из кристаллов – панели многих многоэтажек сделаны из бетона (искусственного камня) в состав которого входит щебень из кристаллического сланца.
* Лечимся кристаллами – лучи от кварцевой лампы используются в медицине для дезинфекции (кварцевыми они называются потому, что сделаны не из обыкновенного стекла, а из кварца).
* Гипс, про этот искусственный камень, думаю слышали многие непоседы.

**Способы выращивания кристаллов в домашних условиях**

Удивительно, но выращивать кристаллы можно не только в химических и промышленных лабораториях, но и в домашних условиях. Самые популярные вещества, из которых выращивают кристаллы дома – это поваренная соль, сахар, медный купорос, квасцы.

Существует всего два способа выращивания кристаллов в домашних условиях:

1.Метод охлаждения насыщенного раствора;

2.Метод испарения – постепенного удаления жидкости из раствора.

Берется нужное вещество, готовится из него перенасыщенный (концентрированный) раствор, кладется в раствор так называемая затравка, мелкий кристаллик, и путем прилипания молекул вещества на затравку кристаллик растет. А чтобы молекулы прилипали, нужно либо остужать воду, либо выпаривать (можно и то, и другое).

**Практическая часть**

Для выращивания кристаллов нам потребовались:

* чистый стеклянный стакан
* ложка
* нитка
* затравка-кристаллик
* ножницы
* дистилированная вода
* медный купорос
* поваренная соль
* сахар
* химическая смесь (дигидрофосфат аммония) из набора «Лучистые кристаллы»
* салфетка

**Условия для выращивания кристаллов**

1.Водунужно взять дистиллированную, т. е. не содержащую других растворённых в ней солей.

2. Кристаллик нельзя при росте без особой причины вынимать из раствора.

3. Не допускать попадание мусора в насыщенный раствор.

4. Отсутствие сквозняков.

5. Неяркий свет.

6. Отсутствие вибрации.

7. Периодически (раз в неделю) менять или обновлять насыщенный раствор.

8. Терпение.

**Выращивание кристаллов из химической смеси (дигидрофосфата аммония) из набора «Лучистые кристаллы»**

Действовала по инструкции из набора:

1. Убедилась, что рабочее пространство безопасно.

2. Поместила палочку для перемешивания в контейнер.

3. Наполнила баночку кипящей водой .

4. Добавила кристаллический порошок в баночку и тщательно перемешала.

5. Обмыла каменную основу теплой водой и высыпала их в контейнер с горячим кристаллическим раствором.

6.Дождалась охлаждения раствора в контейнере и осторожно засыпала затравочные кристаллы.

6. Плотно закрыла баночку крышкой. Наблюдала за ростом кристалла.

Важным было через 24 часа открыть баночку, так как растущий кристалл должен постоянно контактировать с воздухом.( Приложение 3

**Выращивание кристалла медного купороса**

Медный купорос применяют в сельском хозяйстве для борьбы с вредителями и болезнями растений, в промышленности - при производстве искусственных волокон, органических красителей и др. Его можно купить в хозяйственном магазине.

1. Сделала концентрированный раствор. Для этого взяла горячую воду (температура воды примерно 60 градусов), растворили в ней столько медного купороса, сколько возможно. (Приложение 4)

2. Перелила через фильтр в другую чистую емкость.

3. Полученный насыщенный раствор медного купороса разлила в банку и опустила нитку с затравкой.

Через день я увидела первые результаты.

Я продолжила выращивать полученные кристаллы методом испарения насыщенного раствора. Банку с раствором оставила в открытом виде при комнатной температуре. Периодически сливала раствор и удаляла мелкие кристаллики со дна и стенок стакана.

Я осталась довольна полученными результатами и мне захотелось вырастить кристаллы каких-нибудь других веществ.

**Выращивание кристаллов пищевой соли и сахара**

В стаканы с насыщенным раствором сахара и насыщенным раствором соли были опущены ниточки. Каждый из них был оставлен в открытом виде при комнатной температуре.

Через некоторое время в стакане с солью на ниточке появились заметные глазу кристаллики соли (Приложение5), а в стакане с сахаром ничего не появилось.

Опыт по выращиванию кристаллов поваренной соли удался. На третий день размеры солевых кристаллов увеличились.

А в стакане с раствором сахара образовалась прозрачная масса похожая на стекло, кристаллы сахара так и не образовались.

Почему мне не удалось получить кристаллы сахара, я бы так и не узнала, если бы не знакомство с литературой. Я узнала, что кристаллы сахара не образовались потому, что насыщенный раствор сахара получился очень густой, а при охлаждении он загустел еще больше. В таких условиях кристаллы образуются с трудом, либо вовсе не образуются.

**Заключение**

В ходе исследовательской работы я узнала, что кристалл – это твердое состояние вещества, имеет определенную форму, цвет и определенное количество граней.

Познакомилась с разнообразием и применением кристаллов.

Научилась выращивать кристаллы, используя горячий насыщенный раствор и специальные наборы. (Приложение 6). Для выращивания кристаллов были использованы разные вещества: поваренная соль, сахар, медный купорос, дигидрофосфат аммония. Все выращенные мной кристаллы, имеют разную форму и размеры – на это влияет температура. Росли они с разной скоростью. Дольше всех – кристаллы сахара, быстрее – кристаллы медного купороса.

Поняла, что для появления кристалла необходимо соблюдать точные инструкции и правила техники безопасности (не растворять вещества в посуде, в которой готовят пищу; при приготовлении насыщенного раствора надо пользоваться прихваткой, чтобы не обжечь руки; иногда работать в перчатках, после окончания работы необходимо тщательно вымыть руки), быть терпеливым и трудолюбивым. Ведь много факторов влияет на процесс образования кристалла. Это и степень насыщенности раствора (кристаллы сахара у меня расти не захотели из-за перенасыщенности раствора), это и скорость, с которой остывает раствор вещества, из которого выращивается кристалл. Даже пыль, попавшая в раствор, может свести на нет все старания. Кристалл может достаточно долго храниться при правильной обработке . Чтобы кристалл получился красивым, его надо периодически подкармливать, то есть менять насыщенный раствор.

Я поделилась результатами своего исследования с одноклассниками, для тех, кто хотел бы повторить мои опыты. Теперь ребята все знают, что кристаллы - это не только красивые минералы и драгоценные камни. Их множество. Мы каждый день встречаемся с ними: дома, в школе, на улице. Кристаллы играют не последнюю роль в нашей жизни.

Таким образом поставленной цели (вырастить кристаллы различных веществ в домашних условиях и понаблюдать за их ростом) я достигла. Гипотеза исследования полностью подтвердилась: кристаллы –это не только красивые минералы и драгоценные камни, их больше, чем мы думаем. Они могут встречаться повсюду, играть важную роль в жизни человека. Кристаллы многих веществ можно вырастить в домашних условиях.

Своё исследование мне хотелось бы продолжить. Поэтому я планирую продолжать свои эксперименты с новыми веществами, и ставлю перед собой задачу вырастить монокристаллы больших размеров и создать собственную коллекцию кристаллов. Уверена, что приобретенные знания, умения и навыки обязательно пригодятся в дальнейшей учёбе.

**Список использованных источников информации**

**Литература:**

1. Афонькин С.Ю. Минералы и драгоценные камни. Школьный путеводитель.-СПб.: «БКК», 2012 г. – 96 с.
2. Белов Н.В. Энциклопедия драгоценных камней и кристаллов.- Минск: «Харвест», 2009 г. – 159 с.
3. Большая книга «Почему». Перевод с итальянского Ольги Живаго.- М.: РОСМЭН, 2011 г.- 240 с.
4. Журнал «Галилео. Наука опытным путём», №7, 2011 г.
5. Журнал для любознательных «Юный эрудит», №10 (октябрь), 2009 г.
6. Шалаева Г.П. Современная энциклопедия начальной школы. - Издательство АСТ, 2010 г.- 768 с.
7. Шаскольская М.П.. Кристаллы. - М.: Наука, 1978 г. – 208 с.

**Интернет- ресурсы:**

1. <http://www.geologiazemli.ru/articles/112> - Геология Земли .

2. [http://ru.wikipedia.org/wiki/E519 -](http://ru.wikipedia.org/wiki/E519%20-) ВикипедиЯ – свободная энциклопедия.

3. <http://www.kristallov.net/mineraly.html> - Кристаллов.NET.

4. <http://mirkristallov.com/>- Мир кристаллов.