

Мария Китаева

Биоэнергетика минералов

Практикум экстрасенса



Мария Китаева

Биоэнергетика минералов.

Практикум экстрасенса

http://www.litres.ru/pages/biblio_book/?art=31507977

ISBN 9785449065834

Аннотация

Эта книга продолжает серию «Практикум экстрасенса». Книги серии включают в себя материал для экстрасенсорного сканирования, а также минимальный объем информации для начала работы. Это именно практикум. То есть книга, которая является средством для формирования определенных навыков и умений. Ее и следует рассматривать как рабочий инструмент. Поэтому просто ее читать не достаточно. С ней надо работать. Тогда и только тогда она станет вашим пропуском в мир экстрасенсорного восприятия.

Содержание

Введение	5
Глава 1. Что такое минералы?	7
Глава 2. Какова роль минералов в нашей жизни?	17
2.1. Минералы как часть нашего быта	17
2.2. Лечебные свойства минералов	21
Конец ознакомительного фрагмента.	24

Биоэнергетика минералов

Практикум экстрасенса

Мария Китаева

Дизайнер обложки Мария Китаева

Фотограф Мария Китаева

Иллюстратор Мария Китаева

© Мария Китаева, 2018

© Мария Китаева, дизайн обложки, 2018

© Мария Китаева, фотографии, 2018

© Мария Китаева, иллюстрации, 2018

ISBN 978-5-4490-6583-4

Создано в интеллектуальной издательской системе Ridero

Введение

Этой книгой мы продолжаем серию «Практикум экстрасенса».

«Биоэнергетика минералов» – вторая книга в серии после «Биоэнергетики растений».

Книги серии включают в себя материал для экстрасенсорного сканирования и минимальный объем информации, необходимый для начала работы.

Это именно практикум. То есть книга, которая является средством для формирования определенных навыков и умений. Ее следует рассматривать как рабочий инструмент.

Поэтому просто читать ее не достаточно.

С ней надо работать.

Тогда и только тогда эта книга станет вашим пропуском в мир экстрасенсорного восприятия.

Каждая книга будет посвящена определенной теме.

Тема книги, которую вы сейчас читаете, – минералы.

Глава 1. Что такое минералы?

Если вы живете в городе, то минералы окружают вас практически повсюду. Из них сделаны дома, они обеспечивают вас электричеством, вы их едите, используете как лекарство.

Что же такое минералы?

Слово «минерал» происходит от латинского «*minera*» – руда.

Это природное химическое соединение, образующееся в результате естественных физико-химических и геологических процессов в земной коре или на ее поверхности.

То есть это, во-первых, природное вещество.

Но наука не стоит на месте.

Ученые научились синтезировать искусственные минералы. И кристаллы кварца для различных областей промышленности, и камни для изготовления ювелирных изделий.

Во-вторых, обратим внимание на происхождение минерала.

В определении указано, что они образуются в результате физико-химических и геологических процессов.

Если говорить конкретнее, то на формирование минерала влияют процессы, которые происходят как внутри планеты Земля (вулканическая активность), так и снаружи (атмосферные явления, ветер, солнечная активность, влажность, химический состав почв, жизнедеятельность животных и растений).

Мы с вами исследователи, которые стараются как можно более объективно смотреть на мир и видеть его как можно более адекватно. Поэтому начнем с наук, которые изучают минералы.

Прежде всего, это **минералогия** – наука, занимающаяся изучением физико-химических свойств минералов, процессов их образования и размещения в земной коре.

Минералы состоят из атомов, соединенных между собой различными типами химических связей.

Физические свойства минералов определяются химическим составом минерала и типом химических связей между атомами.

Какими могут быть физические свойства минералов?

Это привычные нам оптические свойства, определяющие цвет, прозрачность, блеск, присущий камням.

А также особые свойства. Например, двойное лучепреломление, характерное для исландского шпата. Благодаря этому свойству минерал может использоваться в сложных оптических приборах, в том числе, в микроскопах, а мы можем изучать те области окружающего мира, которые не доступны нашему невооруженному глазу.

Это и механические свойства минералов: хрупкость, ковкость, упругость, плотность.

Они учитываются при использовании минералов как строительного материала, как вещества для определенных областей промышленности.

Электрические свойства (электропроводность, пьезоэлектричество, пироэлектричество) минералов делают возможной работу точных и сложных приборов, которые обеспечивают наш быт и продвигают науку вперед.

Это магнитные свойства минералов, которые позволяют

оперировать магнитным полем как самих минералов, так и окружающих их предметов.

Самые внимательные заметят, каковы минералы на вкус, запах и ощупь. Но такого рода исследования не всегда безопасны. Есть множество минералов, содержащих ядовитые вещества. Есть радиоактивные минералы.

Так что к таким экспериментам можно приступать только в том случае, если рядом с вами находится профессионал-минералог, или вы сами являетесь таким профессионалом.

Есть наука **геммология**. Она изучает драгоценные камни и их использование человеком. Происходит от латинского слова «*gemma*» – самоцвет, драгоценный камень, и греческого «*logos*» – слово, разум.

Есть **кристаллология**. Это наука о кристаллах, их структуре, возникновении и свойствах.

Кристаллы (от греческого «*krystallos*» – лед) – особые минералы, которые отличаются от других минералов тем, что, во-первых, они твердые, а во-вторых, атомы внутри них соединены в строго упорядоченную кристаллическую решетку.

Если вы были в минералогических музеях, то вы наверняка обратили внимание, что часто при минерах лежит модель их молекулярного строения в виде шариков, соединенных между собой палочками в определенную структуру наподобие магнитного детского конструктора.

Вы спросите: «Разве бывают нетвердые минералы?»

Да, конечно.

Дело в том, что каждое вещество (а минерал – это тоже вещество) может существовать в трех агрегатных состояниях: газ, жидкость и твердое тело.

Мы привыкли, что камни твердые. Но, обратим внимание, они твердые только в тех условиях, в которых мы живем. При именно этой температуре, этом давлении и этой плотности.

При изменении этих условий (например, при повышении температуры до многих сотен и тысяч градусов) в лаборатории или в вулкане минералы сначала становятся жидкими, а потом могут стать и газообразными.

Минерал, которые является жидкостью в обычных для нас условиях жизни – ртуть.

Вы еще спросите: «Разве не все минералы имеют кристаллическое строение?»»

Да, не все то, что твердое, имеет четкую закономерную структуру, свойственную кристаллам.

Например, аморфная структура присуща привычному для нас стеклу. Надо отметить, что похожий на него по строению и внешнему виду кварц, отличается от него именно упорядоченностью.

Аморфное состояние природных минералов обычно постепенно в течение часов, годов, десятков, сотен и тысяч лет переходит в кристаллическое. Видимо, природа любит порядок. Такой переход обнаруживается у гематита, магнетита, кальцита и даже корунда.

Есть еще **петрология**: от греческого слова «petros» – камень. Эта наука изучает горные породы, слагающие земную кору.

Горная порода – это скопление различных минералов в единой массе, структуре, образованной в результате природных процессов.

То есть в отличие от минералогии, петрология изучает не отдельные минералы, а их массив, встречающийся в обычных природных условиях.

Есть множество других более конкретных наук. Но мы сейчас не будем на них останавливаться. Отметим только еще одну науку, которая рассматривает все с более высокой позиции, **геологию**, науку о Земле. О ее строении, составе, истории, о методах получения полезных ископаемых.

Студенты, обучающиеся на геологических факультетах вузов знакомятся со всеми остальными науками, которых мы коснулись в нашей книге.

Какие же бывают минералы?

Их можно классифицировать на основе их происхождения на следующие виды:

1. Магматические. Эти минералы формируются в недрах магмы в процессе ее застывания.
2. Вулканические. Это продукты застывания излившейся наружу лавы.
3. Минералы пегматитовых жил. Это минеральные вещества, встроенные в структуру уже застывших, твердых камней при извержении магмы.
4. Пневматолиты. Возникают в результате подземного га-

зоообразования из раскаленной магмы.

5. Гидротермальные. Выделяются из подземных растворов.

6. Минералы – продукты выветривания. Они образовались в результате воздействия на горные породы воздушных масс в процессе их химической трансформации.

7. Метаморфические. Возникают в результате трансформации каменных масс в глубоких недрах Земли и в области контакта магматических и осадочных пород.

8. Осадки морей, лагун, озер, болот.

9. Органогенные. Возникают в результате жизнедеятельности организмов.

10. Техногенные. Искусственные, созданные человеком.

11. Космогенные. Обнаруживаются в метеоритах, астероидах и в других небесных телах [2].

По химическому составу выделяют следующие виды минералов (классификация Струнца):

1. Самородные элементы. Это металлы, встречающиеся в свободном состоянии: золото, платина, графит, алмаз, сера, серебро, медь.

2. Сульфиды (молибденит, антимонит, галенит, пирит, халькопирит, пентландит, сфалерит, киноварь, аурипигмент, реальгар) и сульфосоли.

3. Галогениды (галит, сильвин, карналлит).

4. Оксиды и гидроксиды (кварц, халцедон, опал, корунд,

магнетит, хромит, пиролюзит, гематит, ильменит, боксит).

5. Карбонаты (кальцит, доломит, магнезит, сидерит, малахит, азурит), нитраты (натриевая и калиевая селитра) и бораты.

6. Сульфаты (ангидрид, гипс, мирабилит), хроматы, молибдаты и вольфраматы (вольфрамит).

7. Фосфаты (апатит, фосфорит), арсенаты и ванадаты.

8. Силикаты (авгит, амазонит, асбест, биотит, каолинит, серпентин, хлорит, тальк, флогопит, мусковит, ортоклаз, микроклин, лабрадор, нефелин, оливин, роговая обманка, берилл, топаз).

9. Органические минералы (жемчуг, коралл, янтарь) [2, 12].

Классификация минералов известного российского минералога Александра Ферсмана обозначает виды минералов в зависимости от их относительной ценности:

1. Драгоценные камни I порядка: алмаз, александрит, сапфир, рубин, изумруд, хризоберилл, благородная шпинель, эвклаз, жемчуг.

2. Драгоценные камни II порядка: топаз, берилл, розовый турмалин, аметист, пироп, циркон, гиацинт, благородный опал, аквамарин.

3. Драгоценные камни III порядка: бирюза, турмалин, кунцит, горный хрусталь, дымчатый кварц, светлый аметист, сердолик, гелиотроп, хризопраз, агат, лунный камень, пирит,

янтарь, гагат.

4. Поделочные камни: нефрит, жадеит, лазурит, содалит, амазонит, родонит, малахит, авантюрин, дымчатый и розовый кварц, агат, яшма, обсидиан [13].

Мы с вами вкратце рассмотрели, что такое минералы, какими они бывают, а также науки, которые занимаются их изучением.

Теперь ненадолго остановимся на том, как использует минералы человечество.

Глава 2. Какова роль минералов в нашей жизни?

2.1. Минералы как часть нашего быта

Минералы с момента зарождения человечества играли очень большую роль в обеспечении его быта и благополучия.

Древние люди из камней делали первые орудия труда и охоты – ножи, копья, топоры. Они использовали камни для извлечения огня.

Когда появилась древние верования, камни начали использоваться, как жреческий, шаманский атрибут связи с богами, как амулет и талисман, способный дать определенные блага, наделить определенными качествами их обладателя.

Человечество развивалось, появилась наука. И способы использования минералов стали намного более разнообразными.

Мы продолжаем использовать горючие свойства каменного и бурого угля, антрацита, торфа, нефти.

Мы применяем радиоактивное минеральное сырье для получения энергии.

Развитая металлургия позволяет извлекать металлы из их руд. Черные металлы (железо, марганец, хром) – из магнитного, красного и бурого железняка, сидерита, хромовых, марганцевых руд. Цветные металлы (медь, свинец, цинк, олово, никель, алюминий, титан, магний) – из медного колчедана, боксита, цинковой обманки, киновари, аурипигмента.

Мы научились извлекать из горных пород благородные металлы (платину, золото, серебро), драгоценные, полудрагоценные, поделочные и декоративные камни.

Развитое растениеводство расширяет сферы применения минералов. Они рассматриваются уже как сырье для получения удобрений. Так используется апатит, фосфорит, сильвин, карналлит, натриевая и калиевая селитра.

Химическая промышленность использует большое количество минералов (сера, серный колчедан, каменная соль, мирабилит, ангидрит, гипс, нефть, природный газ) для получения своих продуктов.

Асбест, магнезит и доломит являются сильными огнеупорами. Огнеупоры характеризуются большой устойчивостью к перепадам температур. Благодаря этому свойству из них создают котлы для плавки металлов, и другие элементы плавильных сосудов и плавильного оборудования.

В электронной промышленности используется пьезокварц и некоторые редкие металлы. Они здесь рассматриваются как пьезоэлектрики. Особенность этих веществ состоит в том, что они, с одной стороны, способным при сжатии выделять электричество, а с другой стороны, могут под воздействием электрического заряда изменять свою форму (сжиматься, растягиваться, скручиваться).

Слюда – отличный изоляционный материал.

Из каолина и полевого шпата производят фарфор, из глины – кирпичи и керамические изделия, из кварцевого песка – стекло, из графита и глины – стержни для карандашей.

Мергель и мел используют в изготовлении цемента.

Природные строительные материалы: гранит, базальт, известняк, вулканический туф, диабаз, кварцит, песок, гравий.

Мы вкратце рассмотрели возможности применения минералов в промышленности.

Теперь попробуем разобраться, как можно использовать минералы в медицинских целях.

2.2. Лечебные свойства минералов

В официальной медицине минералы используются как сырье для фармацевтической промышленности, а также как источник получения лабораторных реагентов, применяемых при проведении исследований человеческого организма и его биологических жидкостей, при проведении аналитических исследований лекарственных средств для определения их качественного и количественного состава.

Например, изотоп водорода (дейтерий) вводится в лекарственные препараты и используется в них как метка, позволяющая определить распределение этого препарата по органам и тканям человека. Такие методы применяют в период клинического исследования лекарства.

Литий назначают как лекарственное средство от депрессии.

При разбавлении пищевой соли (галита) в воде в определенной концентрации получают растворы для инъекций.

Раствор пищевой соды, оксида магния применяют при повышенной кислотности желудочного сока.

Сульфат магния – успокаивающее и слабительное лекарственное средство.

Перманганат калия – известное бактерицидное средство.

Перекись водорода обычно есть в переносных аптечках. Она незаменима как кровоостанавливающее и антисептическое средство.

Тальк применяется в промышленном изготовлении таблеток, паст, порошков. А также является традиционным средством для защиты нежной кожи от раздражения (детская присыпка).

Можно приводить примеры медицинского использования минеральных веществ еще очень и очень долго. Список будет бесконечным. Большая часть фармацевтической промышленности основана на применении минерального сырья.

Но мы на этом остановимся и перейдем к другому способу применения минералов, не столь точному и проверенному научно, но также имеющему большое значение.

Речь идет о традиционной медицине различных стран и народов.

Древние знания вылились в несколько терапевтических течений: стоунтерапия, литотерапия, геммотерапия, кристаллотерапия, минералотерапия, псаммотерапия, спелеотерапия, галотерапия, глиноterapia, талассотерапия.

Недавно появились конкретные направления, связанные с использованием определенных минералов: сердоликотерапия, шунгитотерапия, янтаретерапия.

Остановимся подробнее на основных направлениях терапии камнями.

Стоунтерапия – от английского «stone» – камень, и греческого «therapia» – лечение.

Это лечебный массаж с помощью камней вулканического происхождения. Такие камни обладают большой теплоемкостью и медленной теплоотдачей. Что особенно ценно при использовании их в нагретом виде.

Этот метод воссоздан исследовательницей Мэри Нельсон в 1993 году на основе древних лечебных практик.

Во время лечения используют холодные (чаще всего мрамор) и горячие (чаще всего базальт или жадеит) камни и различные ароматические масла.

Конец ознакомительного фрагмента.

Текст предоставлен ООО «ЛитРес».

Прочитайте эту книгу целиком, [купив полную легальную версию](#) на ЛитРес.

Безопасно оплатить книгу можно банковской картой Visa, MasterCard, Maestro, со счета мобильного телефона, с платежного терминала, в салоне МТС или Связной, через PayPal, WebMoney, Яндекс.Деньги, QIWI Кошелек, бонусными картами или другим удобным Вам способом.