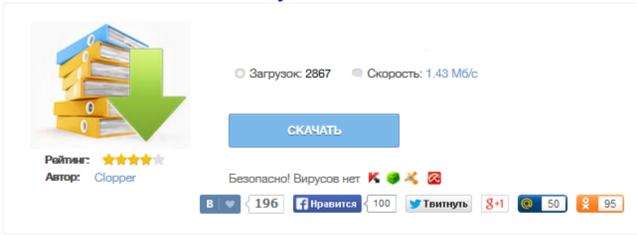
доклад на тему вода по химии







Побольше бы таких сайтов. 1 минуту назад



ГришаПервый раз тут, скорость загрузки радует, наличие файлов тоже!

1 минуту назад



Марина Всем советую, качает быстро. 1 минуту назад



Леша не поверил глазам,есть все.спасибки! 1 минуту назад



Оксана Глупости говорят, что незаменимых не бывает, без этого сайта я бы пропала. 1 минуту назад

Доклад: Вода Содержание. 1.Введение стр.2 2.Вода – самое удивительное вещество на Земле стр.3 2.1.Строение молекулы воды стр.4 2.2.Какие связи имеет H2O стр.5 2.3.Физические свойства H2O стр. 7 2.4. Химические свойства Н2О стр. 8 2.5. Круговорот воды в природе стр. 10 2.6. Почему не кончается вода на Земле стр.14 2.7.Водный голод планеты стр.16 3.Приобретаемые вопросы об охране водных ресурсов стр.19 4. Виды воды стр.20 1. Введение. ГЛАВНЫЙ СОСТАВИТЕЛЬ РЕФЕРАТА ПЕТРУНИНА АЛЛА БОРИСОВНА МУНИЦИПАЛЬНАЯ ОБШЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ СРЕДНЯЯ ШКОЛА №4 РЕФЕРАТ по химии на тему: "Вода и её свойства" Выполнила: ученица 11"Б" класса Петрунина Елена ПЕНЗА 2001г. Вода – вещество привычное и необычное. Известный советский ученый академик И.В.Петрянов свою научно популярную книгу о воде назвал "Самое необыкновенное вещество в мире". Вода в нашей жизни самое обычное и самое распространенное вещество. Однако с научной точки зрения это самая необычная, самая загадочная жидкость. Пожалуй, только жидкий гелий может соперничать с ней. Но необычные свойства жидкого гелия (такие, как сверхтекучесть) проявляются при очень низких температурах (вблизи абсолютного нуля) и обусловлены специфическими квантовыми законами. Поэтому жидкий гелий - это экзотическое вещество. Чистая вода – бесцветная жидкость, без вкуса и запаха, при нормальном давлении кипит при температуре 100°C, а замерзает при 0°C. Ее максимальная плотность при 4°C равна 1 г/см3. Рис. 1. Вода Необычным, или даже аномальным, свойством воды является ее способность расширяться при замерзании. Т.е. лед имеет меньшую плотность, чем жидкая вода. Поэтому он всплывает на поверхность, что очень важно для обитателей водоемов зимой. реферат на тему Мир воды по предмету Химия тип, язык Реферат на русском ключевые слова, кратко вода молекула Н2О лед Изотопы Плавление дейтерий атомных свойства раствор земля химический состав атмосфера вещество планета природе жидкость соединения температура водород химические элемент Менделеева реакция Строение Солнце наша земной Реактор воздух кислород излучение жизнь способы источники энергии нейтрон ядерные ядерное энергетика нейтроны электрон радиоактивные Ученые периодическая спектры... (Рефератная работа по химии) Строение молекулы воды К.х.н. О.В. Мосин МЕТОД МОЛЕКУЛЯРНЫХ ОРБИТАЛЕЙ В АНАЛИЗЕ СТРОЕНИЯ МОЛЕКУЛЫ ВОДЫ Если нам захочется посмотреть, как устроена молекула воды, то придется в первую очередь вспомнить ее состав. Молекула воды состоит из одного атома кислорода, связанного ковалентной связью с двумя атомами водорода Н2О (формула воды). В молекуле воды главное действующее лицо - атом кислорода. МОУ «Гимназия №5» на тему: «Вода, дарующая жизнь» Рязань, 2009 г. План Введение 1. Вода на Земле 1.1 Физико-химические свойства воды 1.2 Химическая природа воды и ее память (структура, свойства, состав воды) 2. Вода, дарующая жизнь 2.1 Вода и здоровье. Вода и жизнь 2.2 Лечение водой Заключение Список литературы Введение Вода - первоисточник жизни. То, без чего невозможна жизнь. Вода - единственная субстанция, которая встречается в природе в трех формах: твердой (лед), жидкой и в виде газа. "Вода, у тебя нет ни вкуса, ни цвета, ни запаха, тебя невозможно описать, тобою наслаждаются, не ведая, что ты такое. Нельзя сказать, что ты необходима для жизни: ты сама жизнь. Ты восполняешь нас радостью, которую не объяснишь нашими чувствами. С тобою возвращаются к нам силы, с которыми мы уже простились. По твоей милости в нас вновь начинают бурлить высохшие родники нашего сердца." (Антуан де Сент Экзюпери). Мало кто из нас задумывался над тем, что представляет собой вода. Образовательные: сформировать знания учащихся о составе, строении и свойствах воды, закрепить знания о типах химических реакций, повторить ОВР, научить комментировать слайды и работать с компьютерными схемами. Продолжить формирование умений работать самостоятельно с учебником, тетрадью, тестами. Развивающие: развивать наблюдательность, память при просмотре компьютерной презентации и проведении демонстрационного эксперимента. Развивать умение сравнивать, прогнозировать, обобщать и делать выводы.