

**Муниципальное общеобразовательное
учреждение средняя школа № 93 с
углубленным изучением отдельных предметов
города Тольятти.**

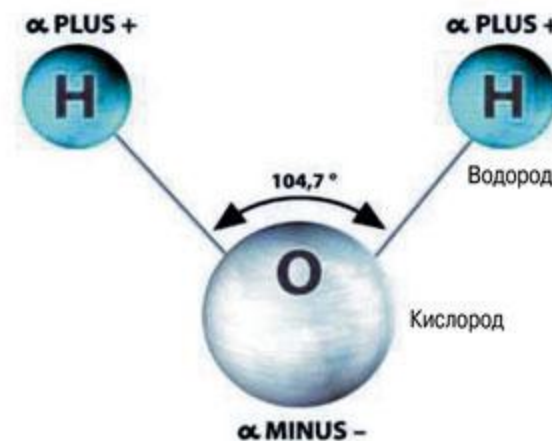
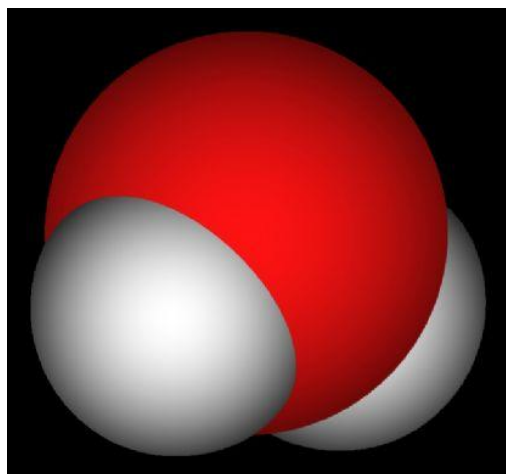
Вода





Состав и строение молекулы.

Молекула воды состоит из одного атома кислорода и двух атомов водорода. Между атомами ковалентная полярная связь. Молекула имеет угловое строение.





Вода в природе.



Вода самое распространенное вещество на Земле. Ею заполнены реки, моря, океаны, озера. Пары воды содержатся в воздухе. Вода содержится в организмах животных и растений. Например, в организме млекопитающего массовая доля воды составляет 70%, а в огурцах и арбузах ее около 90%.





Методы очистки воды.

Все методы очистки делятся на:

- Физические
- Химические
- биологические

К физическим относятся:

- Отстаивание
- Фильтрование
- Выпаривание
- Дистилляция

К химическим относятся:

- Хлорирование
- Озонирование
- Ионообменные смолы
- Нейтрализация кислотой или щелочью

К биологическим относятся:

- Заселение бактериями
- Заселение одноклеточными водорослями





Получение воды



При поджигании со взрывом

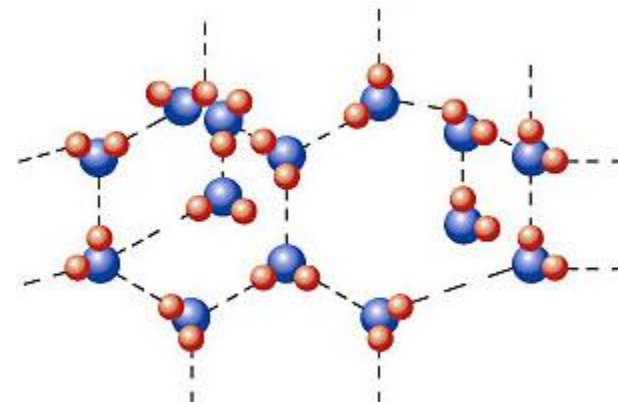
Разложением пероксида водорода :



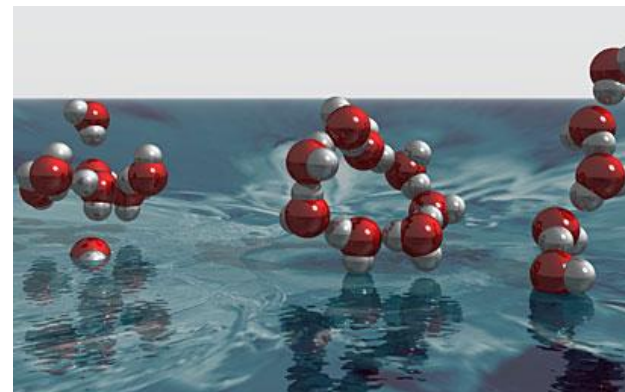


Физические свойства.

- Вода при нормальных условиях (давление 1 атм. и температуре 20°) **жидкость без цвета, вкуса и запаха.** При определенных условиях встречается **во всех трех агрегатных состояниях.**
- Максимальная плотность при $t = 4^{\circ}\text{C}$ равна 1 кг/см^3 ,
- **Температура кипения** = 100°C
- **Температура замерзания** = 0°C
- Вода обладает очень **большой теплоемкостью**, поэтому она медленно нагревается и медленно остывает.
- **Лед имеет меньшую плотность** чем вода и поэтому всплывает на ее поверхность.



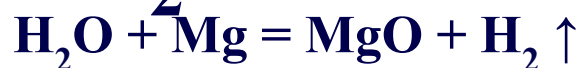
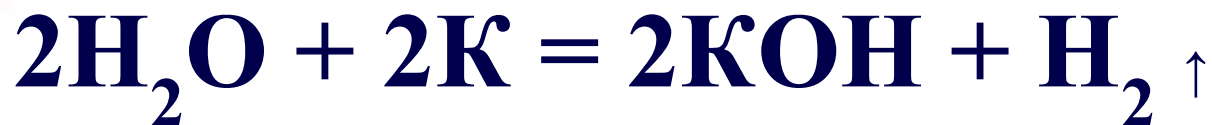
Структура льда



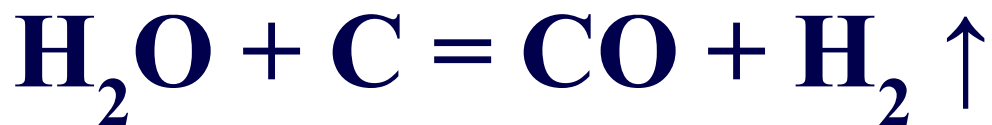


Химические свойства.

1. Вода взаимодействует с металлами



2. С неметаллами



3. С оксидами металлов



4. С оксидами неметаллов



5. Разложение воды под действием тока





Применение воды.

1. Приготовление растворов
 - ◆ В медицине
 - ◆ В пищевой промышленности
 - ◆ В строительстве
 - ◆ В сельском хозяйстве
2. Получение водорода
3. В паровых турбинах
4. Получение синтез газа
5. В системах охлаждения
6. Для получения оснований
7. Для получения кислот
8. Для получения органических веществ
9. Экологически чистое топливо
10. В быту для стирки, приготовления пищи...



Какая бывает вода?

- **Тяжелая вода**— содержит изотоп водорода – дейтерий.
- **Хлорная вода**— раствор хлора в воде.
- **Бромная вода**— раствор брома в воде.
- **Дистиллированная вода**— полученная при перегонке воды.
- **Минеральная вода**— содержит растворенные соли.
- **Жавелевая вода**— это насыщенный хлором раствор едкого кали или едкого натра, обладающий белящими свойствами; была в первые приготовлена в местечке близ Парижа, на заводе Жавель.
- **Баритовая вода** — раствор гидроксида бария в воде.
- **Известковая вода**— прозрачный раствор гидроксида кальция в воде.
- **Свинцовая вода** — свинцовая примочка используется в медицине.

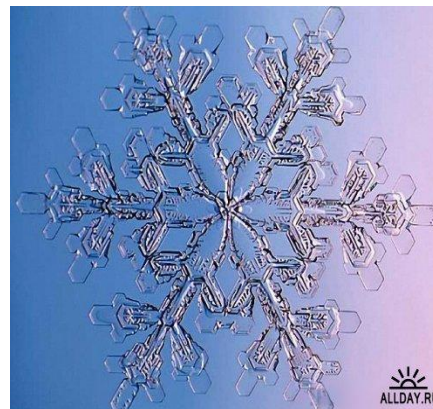
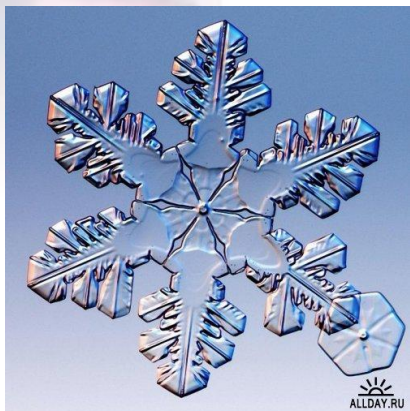


Это интересно...

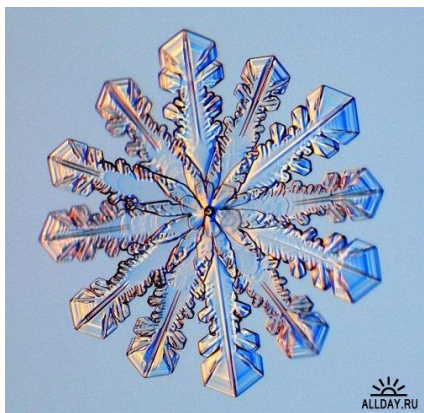
- ...если бы всю воду Земли распределить равномерным слоем по ее поверхности, то образовался бы Мировой океан глубиной 4 км.
- ...в XVI веке королева Англии Елизавета I объявила премию за изобретение дешевого способа опреснение морской воды. Премия пока еще ни кому не вручена. В настоящее время для получения из морской воды 1 км³ пресной воды требуется 7 млн т условного топлива или 2,8 т ядерного горючего.



Это интересно...



Монокристаллы льда





Список литературы:

1. *Фельдман Ф.Г., Рудзитис Г.Е. Химия 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. М.: Просвещение, 2008.*
2. *Габриелян О.С. Химия 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. М.: Дрофа, 2008.*
3. *Горковенко М.Ю. Поурочные разработки по химии 8 класс. М.: ВАКО, 2008.*





Содержание

1. Состав и строение молекулы.
2. Методы определения состава веществ.
3. Вода в природе.
4. Методы очистки воды.
5. Физические свойства.
6. Химические свойства.
7. Применение воды.
8. Какая бывает вода?
9. Это интересно...
10. Список литературы.

