ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВОДЫ В РАЗНЫХ АГРЕГАТНЫХ СОСТОЯНИЯХ

Подготовил Пашин М.А. 8 «Б»

Цель работы:
Рассмотреть и узнать о физических свойствах воды в разных агрегатных состояниях

Что такое вода?

Вода это - Прозрачная бесцветная жидкость, представляющая собой в чистом виде химическое соединение водорода и кислорода.

Агрегатные состояния

- В природе в естественных условиях *вода* может существовать в трех основных *агрегатных состояниях*:

1.Твердое состояние – лед, снег и т.д.

2.Жидкое – вода, дождь, туман, роса и т.д.

3.Газообразное – пар и т.д.

Существует так же четвертое агрегатное состояние: 4. Плазма – ионизированный газ

Твердое состояние воды

- В твердом состоянии сохраняется форма и объем. При пониженной температуре вещество замерзает и превращается в твердое тело. Если высокое давление, то температура затвердевания требуется выше. Твердое тело бывает кристаллическим и аморфным. В кристалле положение атома строго упорядоченно. Формы кристаллов естественные и напоминают многогранник. В аморфном теле точки расположены хаотично и колеблются, в них сохраняется только ближний порядок.

Жидкое состояние воды

- В жидком состоянии вода сохраняет свой объем, но ее форма не сохраняется. Под этим понимает, что жидкость занимает лишь часть объема, может протекать по всей поверхности. Изучая в школе вопросы жидкого состояния, следует понимать, что это промежуточное состояние между твердой средой и газовой средой. Жидкости делятся на чистые и состояния смеси. Некоторые смеси очень важны для жизни, например кровь или морская вода. Жидкости могут выполнять ф растворителя.

Состояние газа

- В газообразном состоянии форма и объем не сохраняются. По-другому газообразное состояние, изучение которого происходит еще в школе, называется водяным паром. Опыты показывают наглядно, что пар невидим, он растворим в воздухе, и показывает относительную влажность. Растворимость зависит от температуры и давления. Насыщенный пар и точка росы – это показатель предельной концентрации. Пар и туман это разные агрегатные со

Плазма

- Изучение плазмы и современные опыты стали рассматриваться чуть в более позднем сроке. Плазмой называется полностью или частично ионизированный газ, она возникает в состоянии равновесия при высокой температуре. В условиях земли образуется газовый разряд. Свойства плазмы определяют его газообразное состояние, за исключением того, что огромную роль во всем этом играет электродинамика. Среди агрегатных состояний плазма самое распространенное во Вселенной. Изучение звезд и межпланетного пространства показало, что вещества находятся в состоянии плазмы.

Вывод:

Рассмотрев данную информацию, мы моем сделать вывод что: вода единственное вещество в природе, которое может находиться в любом агрегатном состоянии.

Так же температура кипения воды зависит от давления окружающей среды - атмосферного давления