

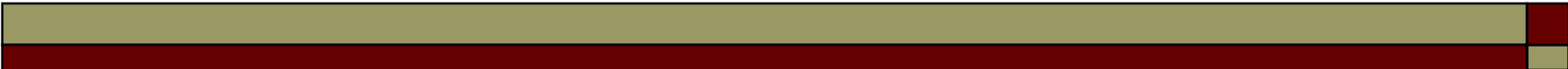
Презентация на тему: «Агрегатные состояния вещества»

Ученика 7»А» класса

ГООУ ЦО № 1428

Города Москвы

ПучкареВского Ильи

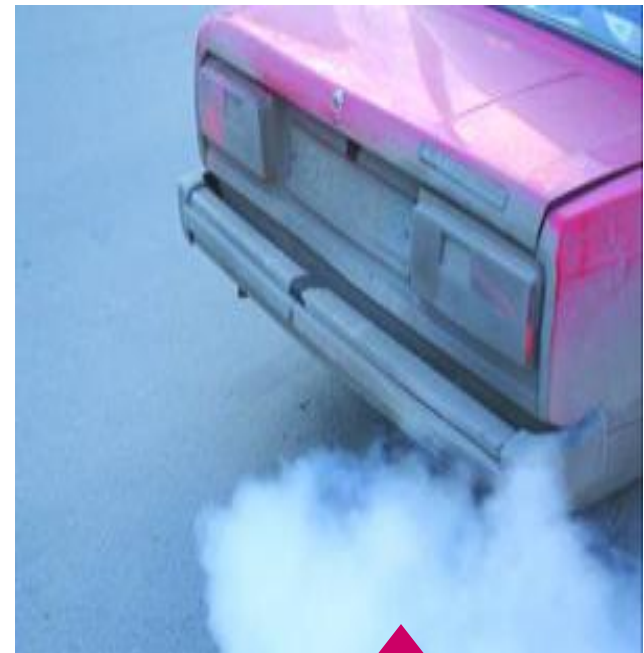


Все вещества могут
существовать в трех агрегатных
состояниях - твердом, жидком и
газообразном. Четвертым
агрегатным состоянием вещества
часто считают плазму

Газообразное состояние

- Агрегатное состояние вещества, в котором частицы не связаны или весьма слабо связаны силами взаимодействия; кинетическая энергия теплового движения его частиц (молекул, атомов) значительно превосходит потенциальную энергию взаимодействий между ними, поэтому частицы движутся почти свободно, целиком заполняя сосуд, в котором находятся, и принимают его форму.

Любое вещество можно перевести в газообразное, изменяя давление и температуру.



Жидкое состояние

Жидкость - агрегатное состояние вещества, промежуточное между твердым и газообразным. Для нее характерна большая подвижность частиц и малое свободное пространство между ними. Это приводит к тому, что жидкости сохраняют свой объем и принимают форму сосуда. В то же время жидкость обладает рядом только ей присущих свойств, одно из которых - текучесть

В жидкости молекулы размещаются очень близко друг к другу. Поэтому плотность жидкости гораздо больше плотности газов



Твердое состояние

Твердые тела - агрегатное состояние вещества, характеризующееся стабильностью формы и характером теплового движения атомов. Это движение вызывает колебания атомов (или ионов), из которых состоит твердое тело. Амплитуда колебаний обычно мала по сравнению с межатомными расстояниями.



Учебник

Плазма

Частично или полностью ионизированный газ, в котором плотности отрицательных и положительных зарядов одинаковы.

В состоянии плазмы находится подавляющая часть вещества Вселенной: звезды, галактические туманности и межзвездная среда.

Около Земли плазма существует в виде солнечного ветра и ионосферы.

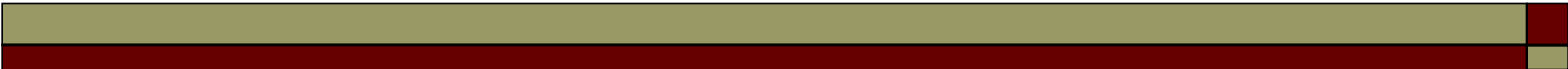


Вода может находиться в твердом (лед),
в жидком (вода) и газообразном
(водяной пар) состояниях.



В термометре ртуть – жидкость. Над поверхностью ртути находятся её пары, а при высокой температуре она превращается в твердое тело.





Конец

*Хочу поблагодарить эти сайты за
предоставленную информацию:*

<http://sovserv.ru>

<http://vse-obo-vsem.com/>

pda.liptown.ru

[www. russianfitness.ru](http://www.russianfitness.ru)

<http://school.uni-altai.ru>

<http://www.glamourcity.ru>

<http://www.photodom.ru>

<http://www.russianla.com>

