

# Презентация на тему: «Агрегатные состояния вещества»


---

Ученика 7»А» класса

ГОУ ЦО № 1428

Города Москвы

Пучкаревского Ильи



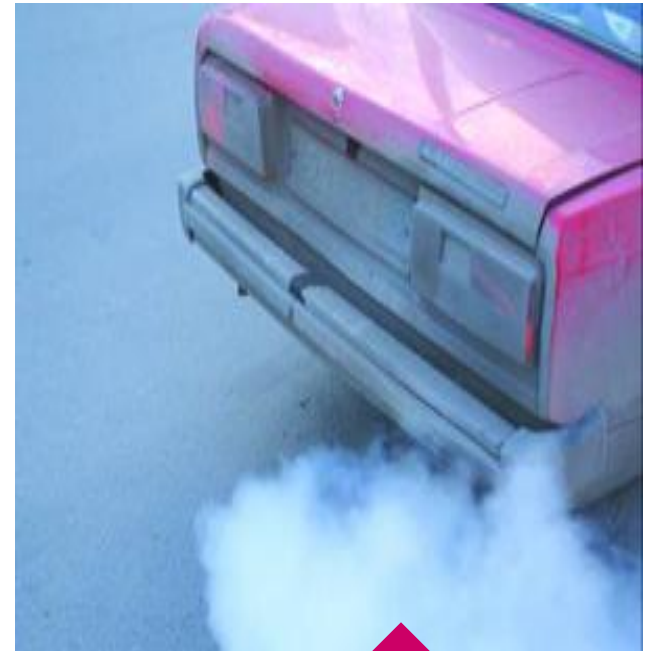
---

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.



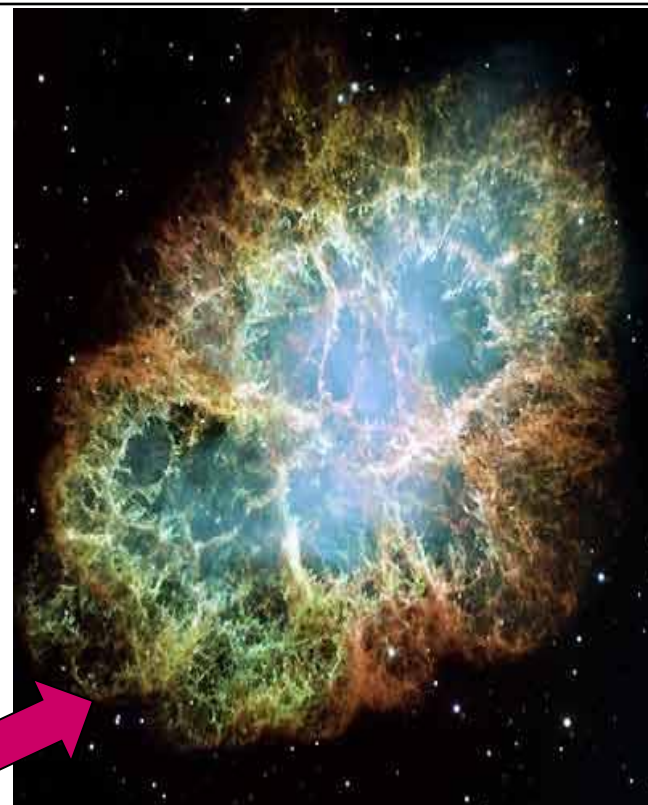
Учебник

# Плазма

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

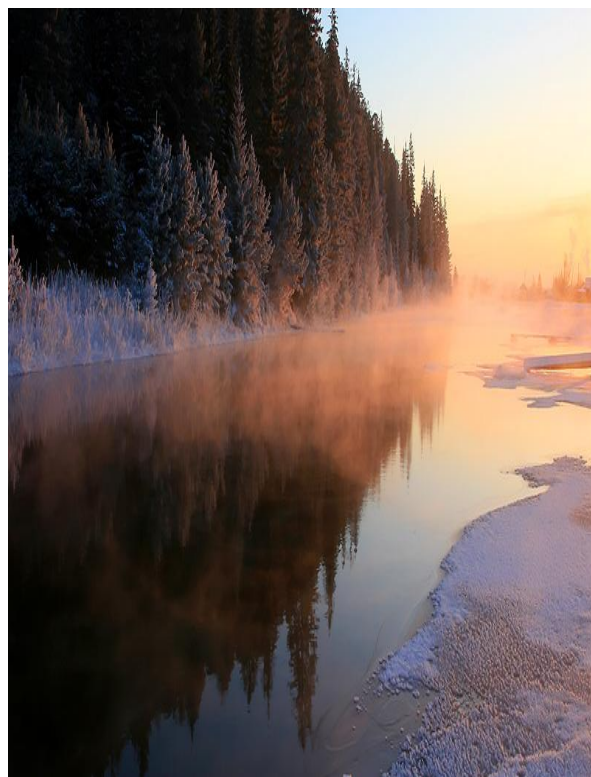
В состоянии плазмы находится подавляющая часть вещества Вселенной: звезды, галактические туманности и межзвездная среда.

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](http://pda.liptown.ru)

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

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

<http://www.glamourcity.ru>

<http://http://www.photodom.ru>

<http://www.russianla.com>

