

Агрегатные состояния

- Что такое агрегатное состояние вещества?
- Кипение, плавление, отвердевание.
- Твердое жидкое и газообразное состояние?



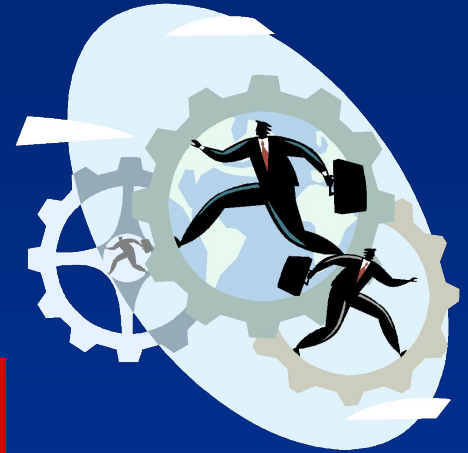
Что такое агрегатное состояние веществ?

- Это состояние одного и того же вещества в различных интервалах температур и давлений. Агрегатными считают газообразное, жидкое и твердое состояния, переходы между которыми сопровождаются скачкообразными изменениями свободной энергии вещества, энтропии, плотности и других физических характеристик. С увеличением температуры газов при неизменном давлении они переходят в состояние частично, а затем полностью ионизированной плазмы, которая также является агрегатным состоянием вещества.



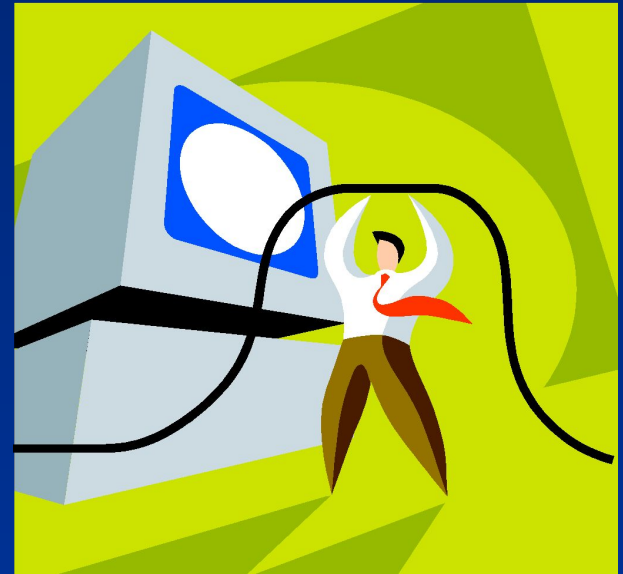
Кипение, плавление, отвердевание.

- Кипение-процесс парообразования во всем объеме жидкости при постоянной температуре.

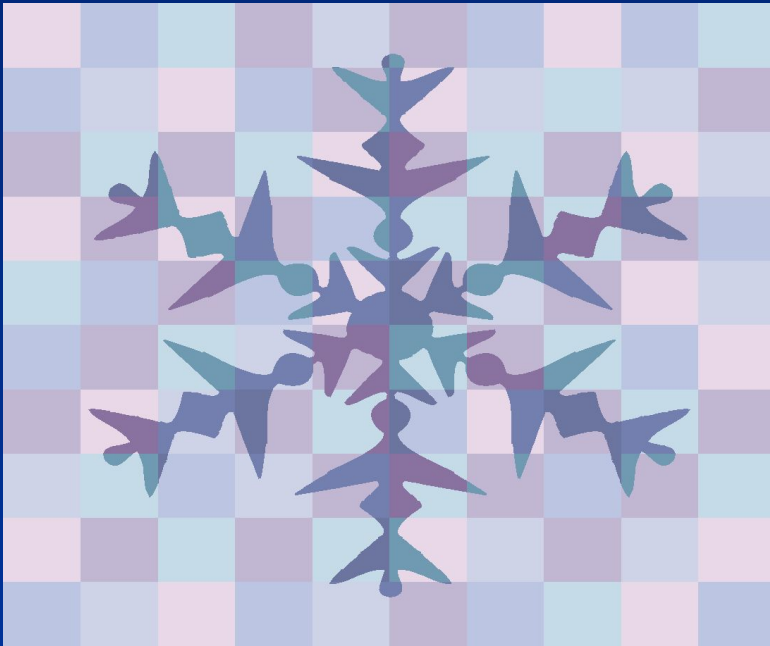


Плавление

- Переход вещества из твердого состояния в жидкое. Этот процесс происходит при нагревании.



Отвердевание



- Процесс обратный плавлению.



Твердое тело.

- Различают кристаллические и амфорные твердые тела.



Жидкое тело

- Жидкости присущи свойства твердого тела: сохраняет свой объем, образует свободную поверхность, обладает определенной прочностью на разрыв.



Газ

- Силы притяжения не достаточны, чтобы удержать молекулы вещества друг возле друга. Из-за этого газы не образуют свободные поверхности, не имеют собственной формы и равномерно заполняют доступный им объем.

