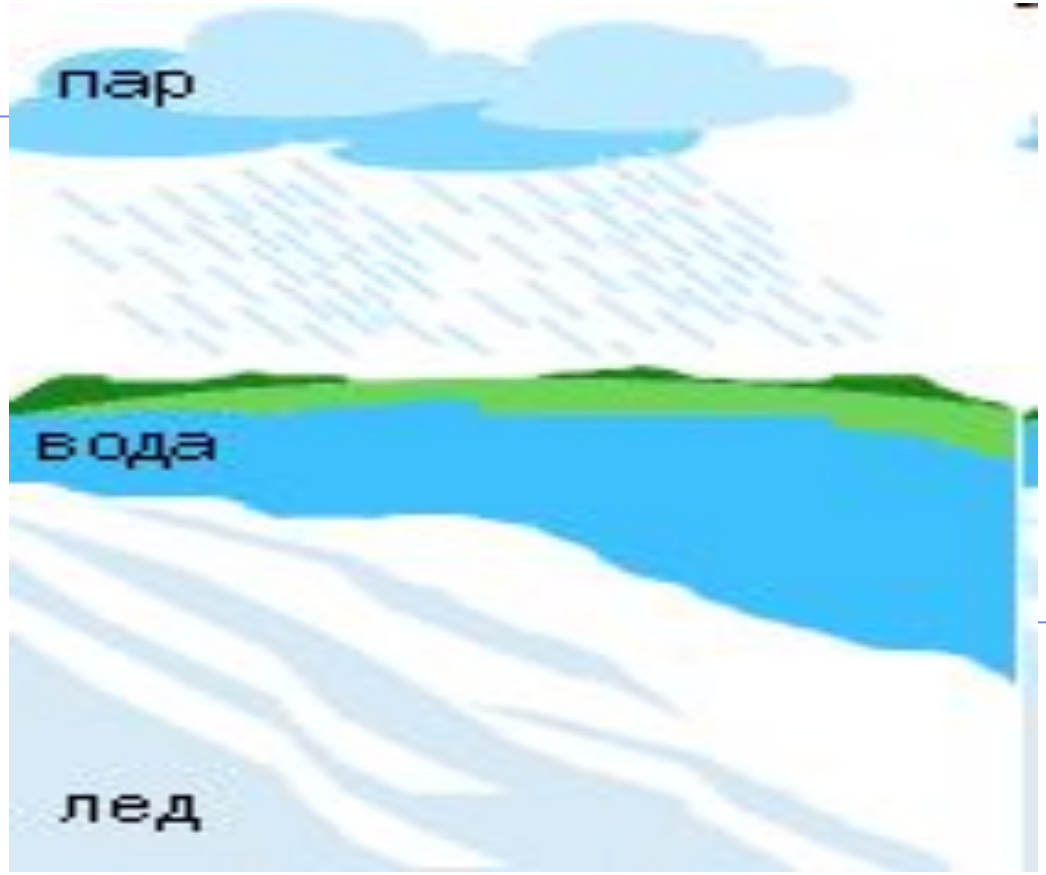
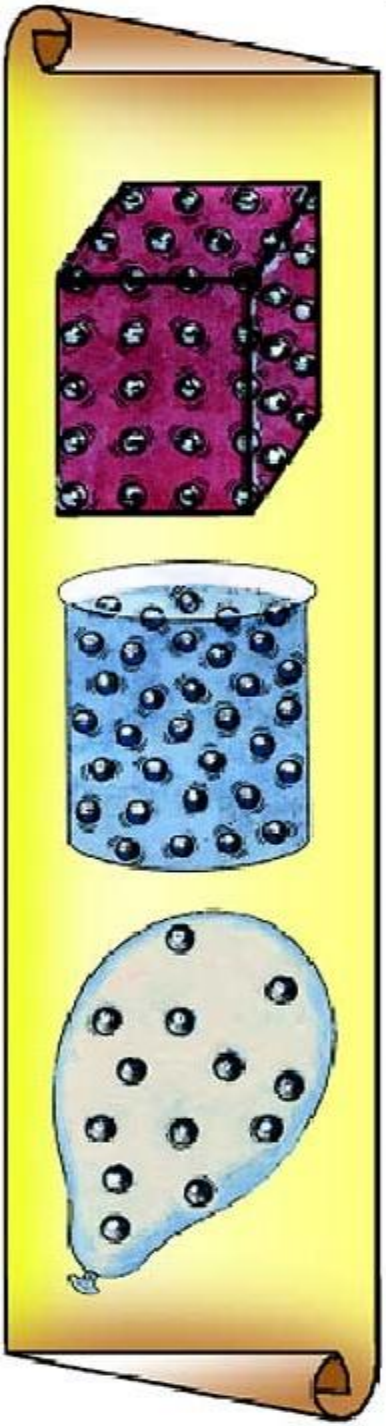
Агрегатные превращения вещества.



Какие основные агрегатные состояния вещества вы знаете?



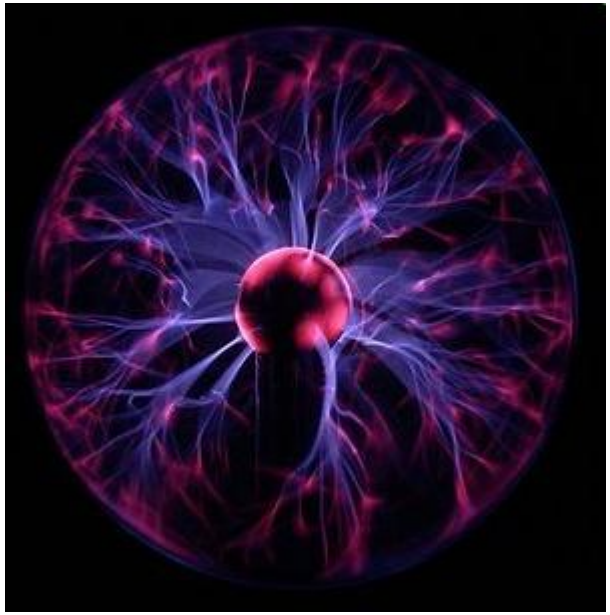
Три состояния вещества.

- Твердое

- Жидкое

- Газообразное

Плазма

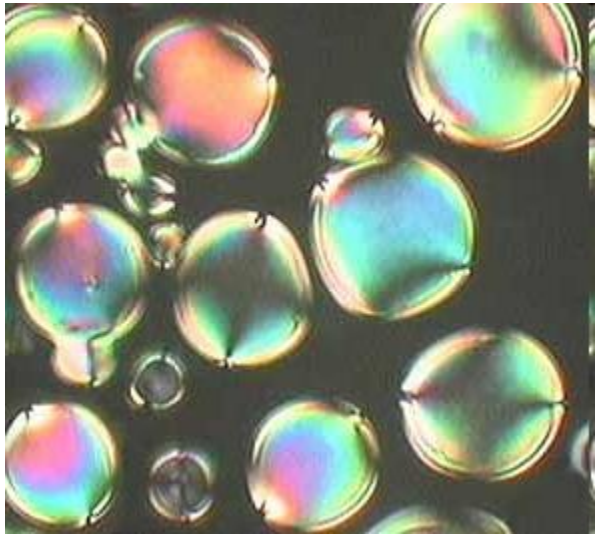


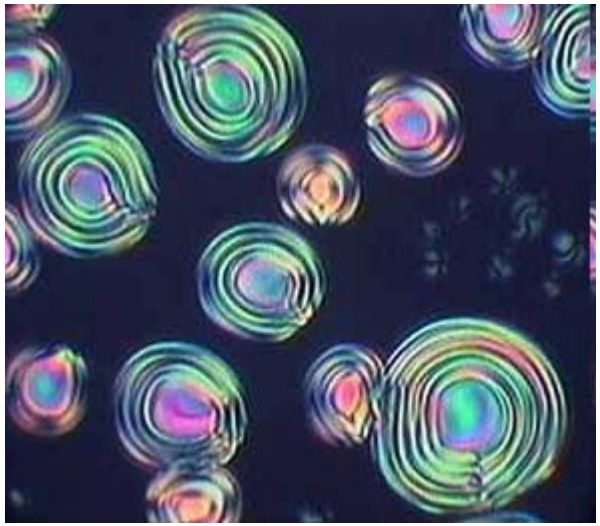
Частично или полностью ионизованный газ который возникает при высокой температуре, от нескольких тысяч кельвинов

Открыто У. Круксом в 1879 году
названо «плазмой»
И. Ленгмюром в 1928 году.

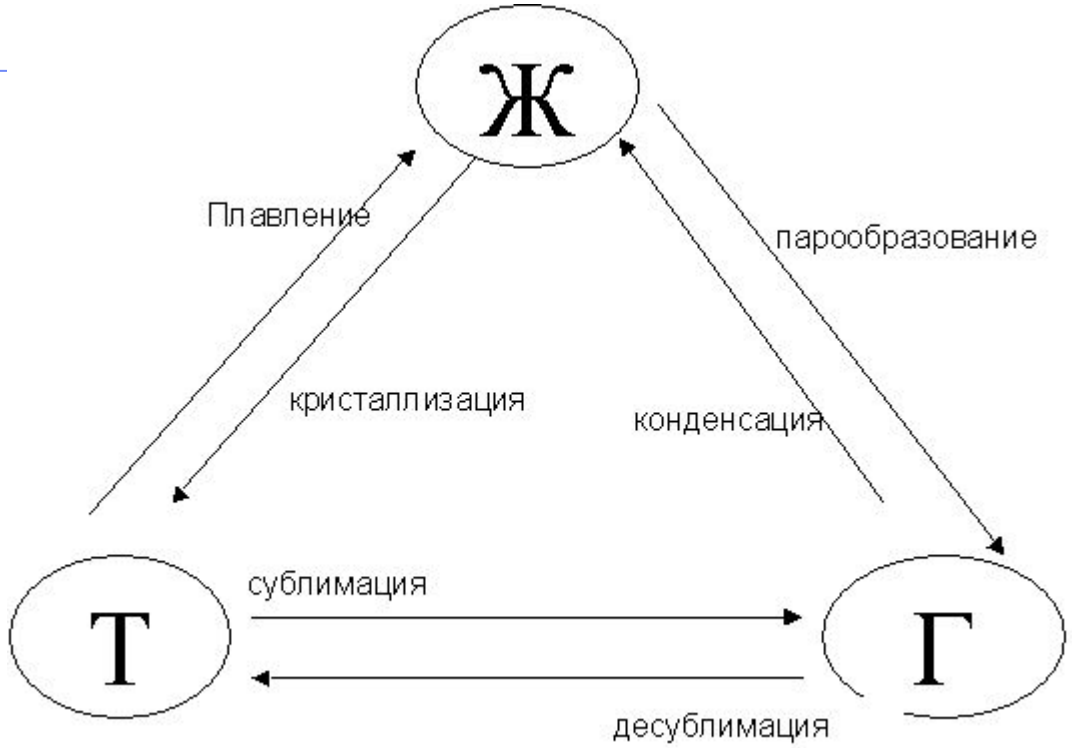
Жидкие кристаллы

Это вещества, обладающие одновременно свойствами как жидкостей (текучесть), так и кристаллов (анизотропия).





Агрегатные превращения.

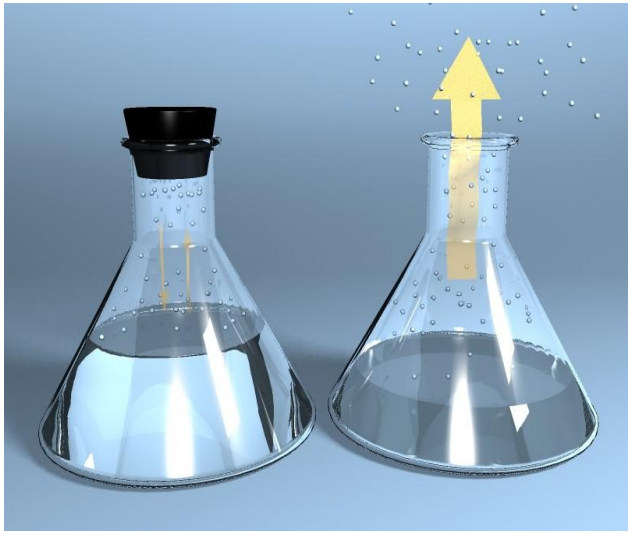


Явление перехода вещества из одного агрегатного состояния в другое называют **агрегатным превращением**. Различают следующие агрегатные превращения: плавление, отвердевание (кристаллизацию), парообразование (испарение, кипение), конденсацию, сублимация и десублимация.

Парообразование

Переход вещества из жидкого состояния в газообразное

Испарение – парообразование, происходящее с поверхности жидкости при любой температуре



Кипение-парообразование, происходящее по всему объему жидкости при температуре кипения

Итак,

Задача 1.

Гриша положил мороженное в карман. Оно там растаяло и утекло в штаны. Можно ли назвать случившиеся физическим явлением?

Задача 2.

- **В кипящий чайник парочка физиков бросила крупный кусок льда. Быстро, пока лед не растаял, скажи, в скольких состояниях находится вода в чайнике?**

Задача 3.

Если температура утюга тем выше, чем больше скорость его молекул, то почему он не нагревается, когда, держась за провод, крутишь его над головой или когда летишь вместе с ним на самолете?

Задача 3.

Вовочка с другом купили по порции мороженого и принесли его домой. Друг положил свое мороженое на блюдце, а Вовочка подставил свое под струю вентилятора. Чьё мороженое дольше не растает?