

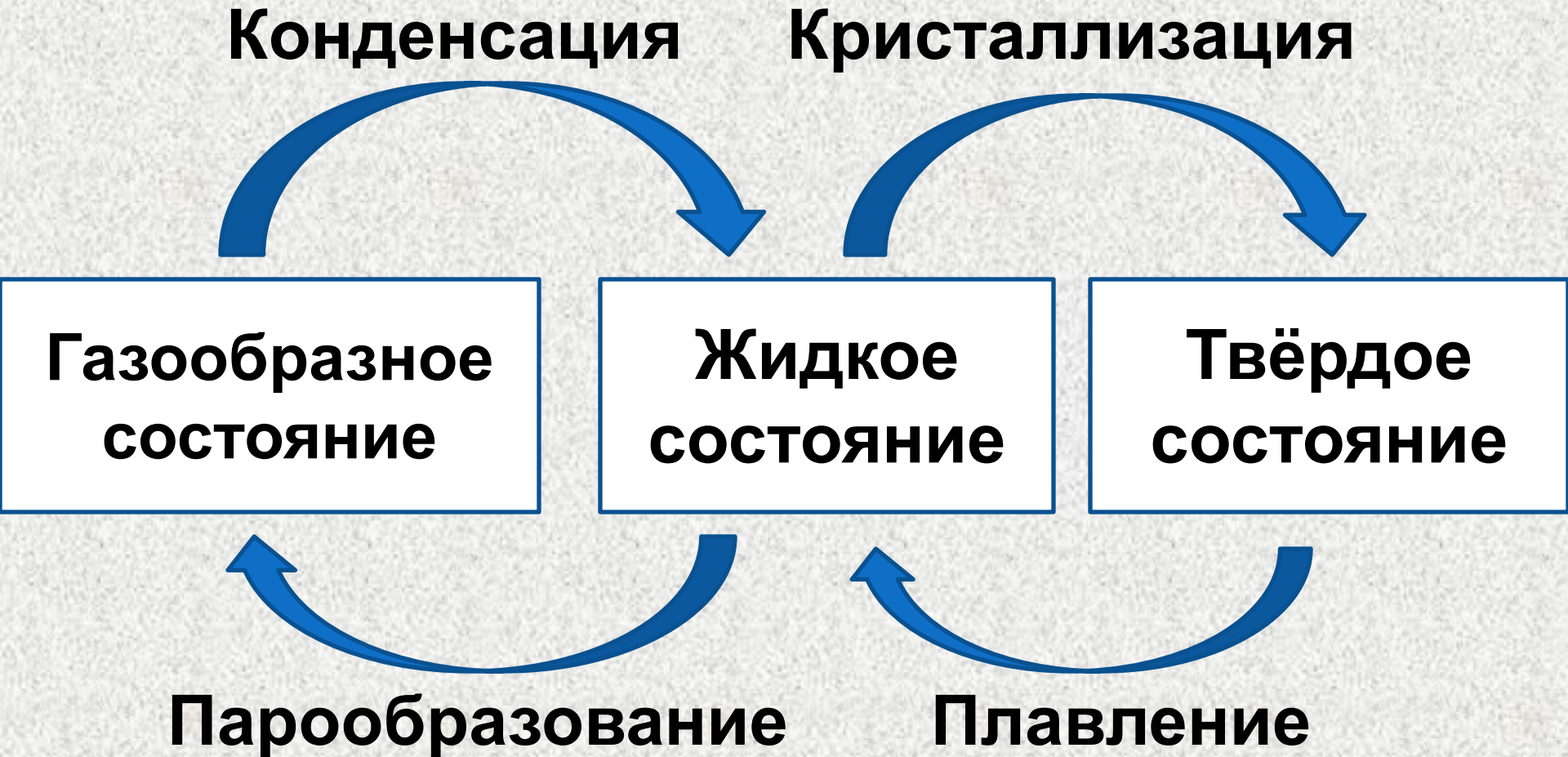


**Испарение
и конденсация.**

План урока:

1. Явление испарения с точки зрения МКТ.
2. Испарение как физическое явление, его признаки.
3. Факторы, влияющие на скорость испарения.
4. Конденсация.
5. Насыщенный пар.
6. Испарение в природе и технике.

Составьте схему фазовых переходов



Заполни таблицу

Выделение энергии Поглощение энергии

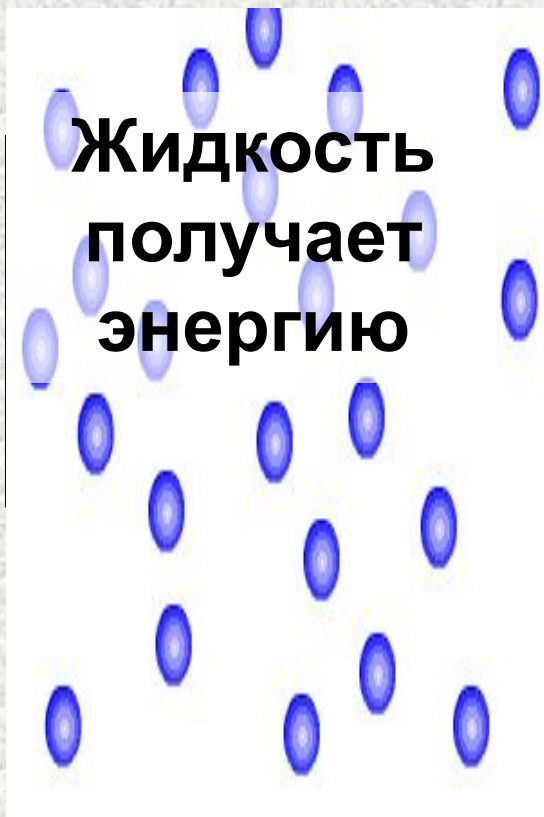
Охлаждение

Нагревание

Кристаллизация

Плавление

Парообразование – переход вещества из жидкого состояния в газообразное

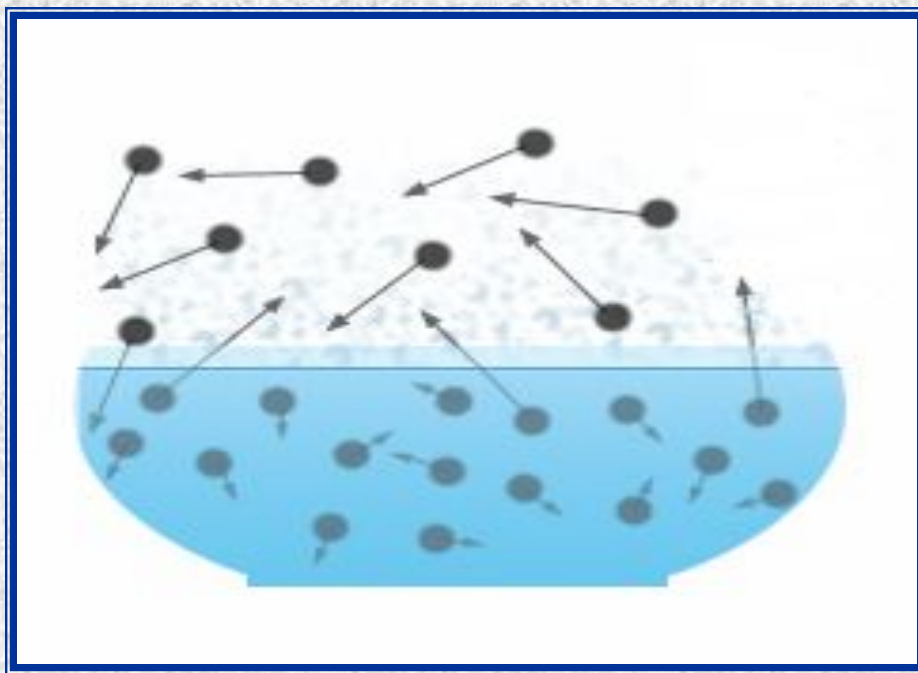


Парообразование



Испарение воды, выбрасываемой
гейзером.

Испарение - процесс, при котором с поверхности жидкости или твердого тела вылетают частицы (молекулы, атомы)



Скорость испарения

жидкости зависит от:

- 1) от рода вещества;**
- 2) от площади испарения;**
- 3) от температуры жидкости;**
- 4) от скорости удаления паров с поверхности жидкости**

Испарение:

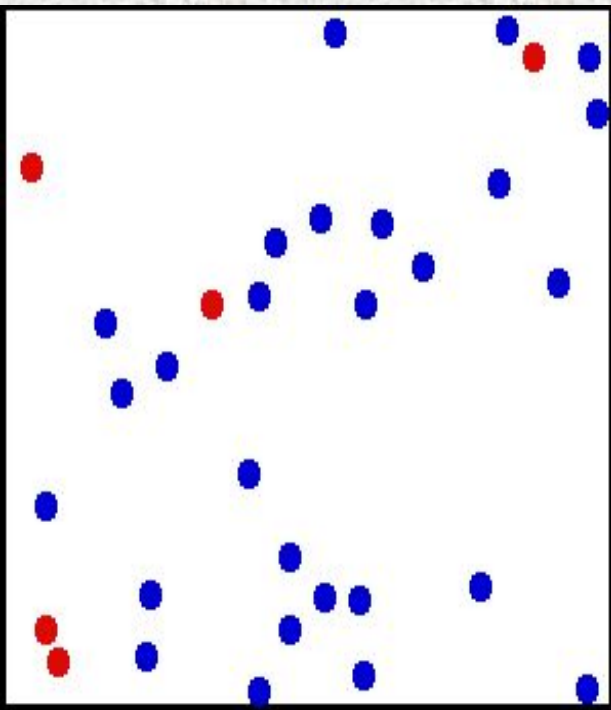
- 1) происходит при любой температуре;**
- 2) происходит постоянно и непрерывно.**

Сублимация

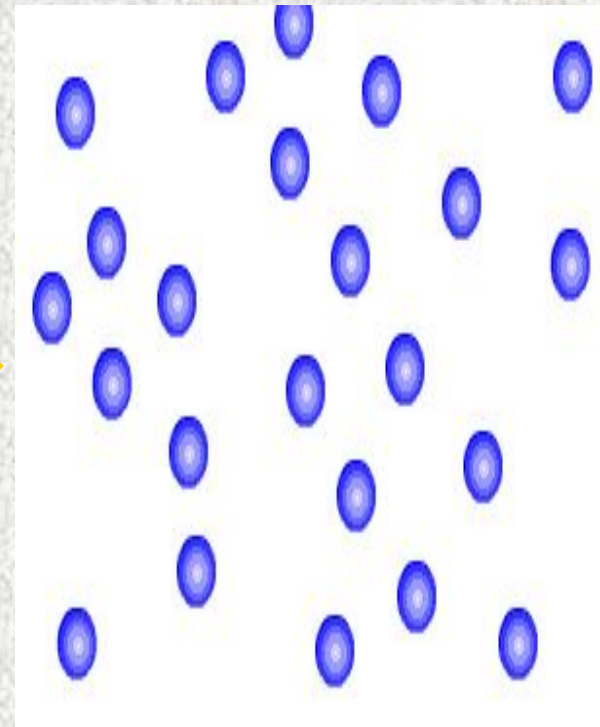


- **Например, графит можно нагреть до тысячи градусов, и тем не менее в жидкость он не превратится: он будет сублимироваться, т.е. из твёрдого состояния сразу переходить в газообразное. Все запахи, которыми обладают твёрдые тела, также обусловлены возгонкой: вылетая из твёрдого тела молекулы образуют над ним газ (или пар), который и вызывает ощущение запаха.**

Конденсация - переход вещества из газообразного состояния в жидкое



**конденса
ция**



Конденсация – образование облаков

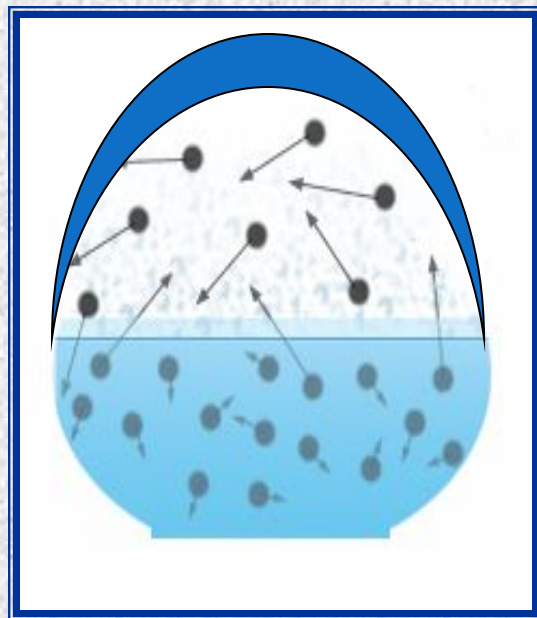


З а п о м н и:

- 1. Вылетающие молекулы уносят с собой энергию. Внутренняя энергия пара уменьшается.**
- 3. Конденсация водяного пара связана с понижением температуры окружающего воздуха.**

ненасыщенный - ПАР - насыщенный

**Пар,
не находящийся
в динамическом
равновесии
со своей
жидкостью**



**Пар,
находящийся
в динамическом
равновесии
со своей
жидкостью**

Динамическое равновесие – состояние при котором число молекул, вылетающих из жидкости, равно числу молекул, возвращающихся обратно.

Лестница успеха

