Испарение и конденсация.

**Испарение -** это процесс перехода вещества из жидкого состояния в газообразное.

Интенсивность испарения зависит от:

* Температуры жидкости (t)
* Внешнего давления(P)
* Площади свободной поверхности жидкости(S)

При увеличении этих параметров, увеличивается кинетическая энергия молекул жидкости, следовательно, молекулы становятся способны преодолеть силы взаимного притяжения и вылететь из жидкости.

**Конденсация –** это процесс перехода вещества из газообразного состояния в жидкое.

После испарения, кинетическая энергия молекул уменьшается и они конденсируются.

При испарении жидкость покидают молекулы с самой высокой кинетической энергией, вследствие чего температура жидкости понижается. Наблюдается **охлаждение при испарении.** Чем быстрее происходит испарение, тем сильнее охлаждается жидкость.

**Летучая жидкость** – жидкость, которая испаряется быстрее воды.

К летучим жидкостям относят эфир, бензин и спирт. Ртуть не является летучей жидкостью, её плотность в ~13.5 раз больше плотности воды, поэтому её испарение происходит очень медленно.

Доп материал.

**Сублимация** (возгонка) – процесс перехода вещества непосредственно из твердого состояния в газообразное.

Бельё, например, может высыхать и на морозе.