Равновесие между жидкостью и паром.

**Динамическое равновесие жидкости**  – состояние жидкости, находящейся в закрытом сосуде, при котором число молекул покидающих жидкость становится равно числу молекул возвращающихся в неё.

Чем больше плотность пара(P), тем больше число молекул, возвращающихся в жидкость.

У ртути плотность больше чем у бензина в 19 раз.

Доп материал

Пар бывает:

Насыщенный

- пар, находящийся в состоянии динамического равновесия со своей жидкостью.

В данном объеме при данной температуре не может находиться большее количество пара.

Ненасыщенный

-пар, не находящийся в состоянии динамического равновесия со своей жидкостью.