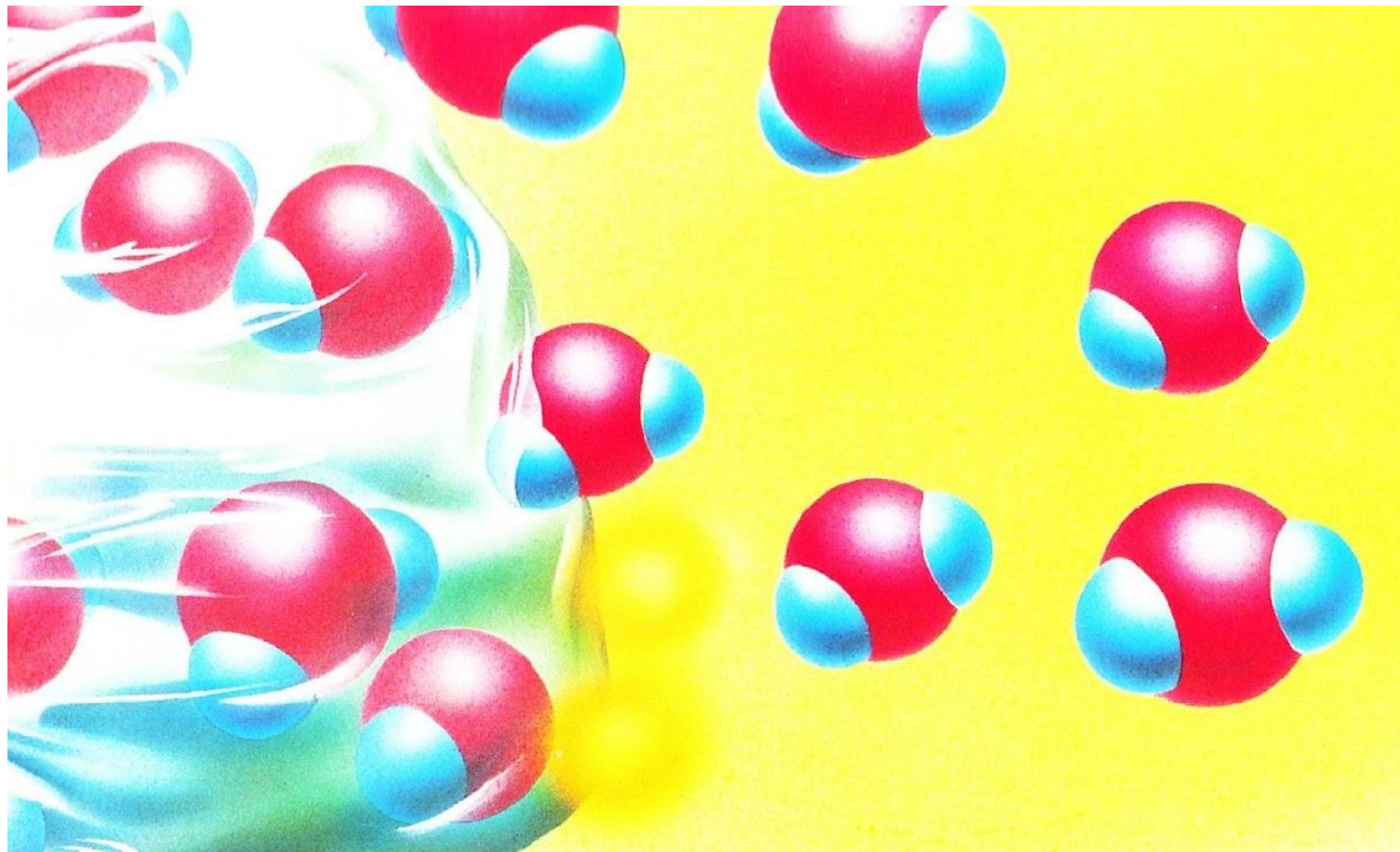
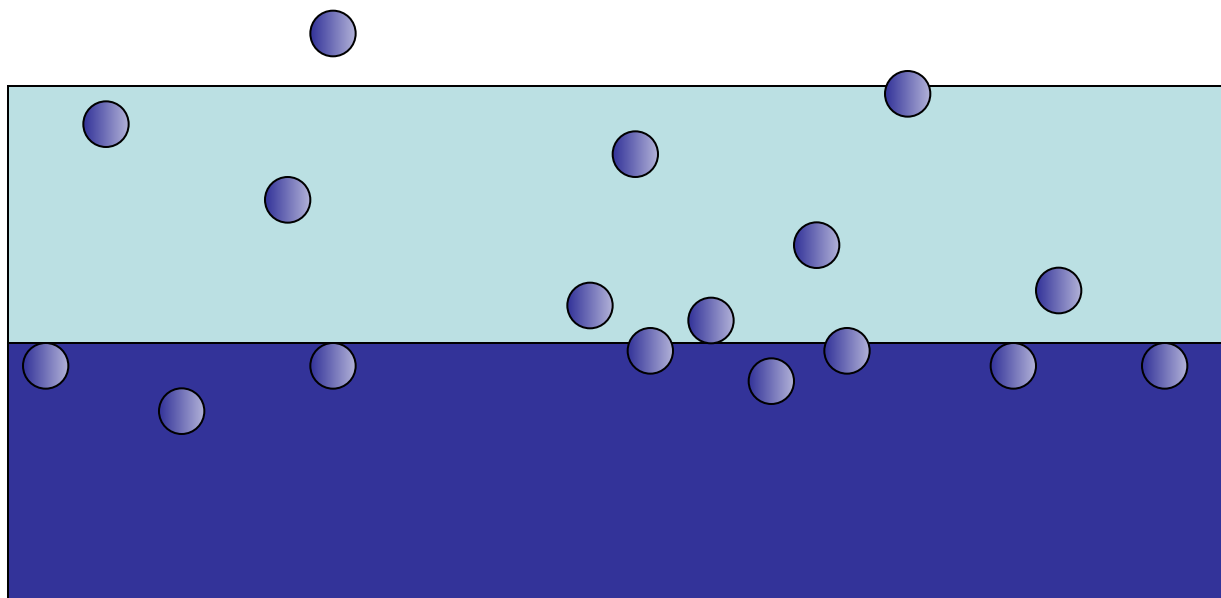


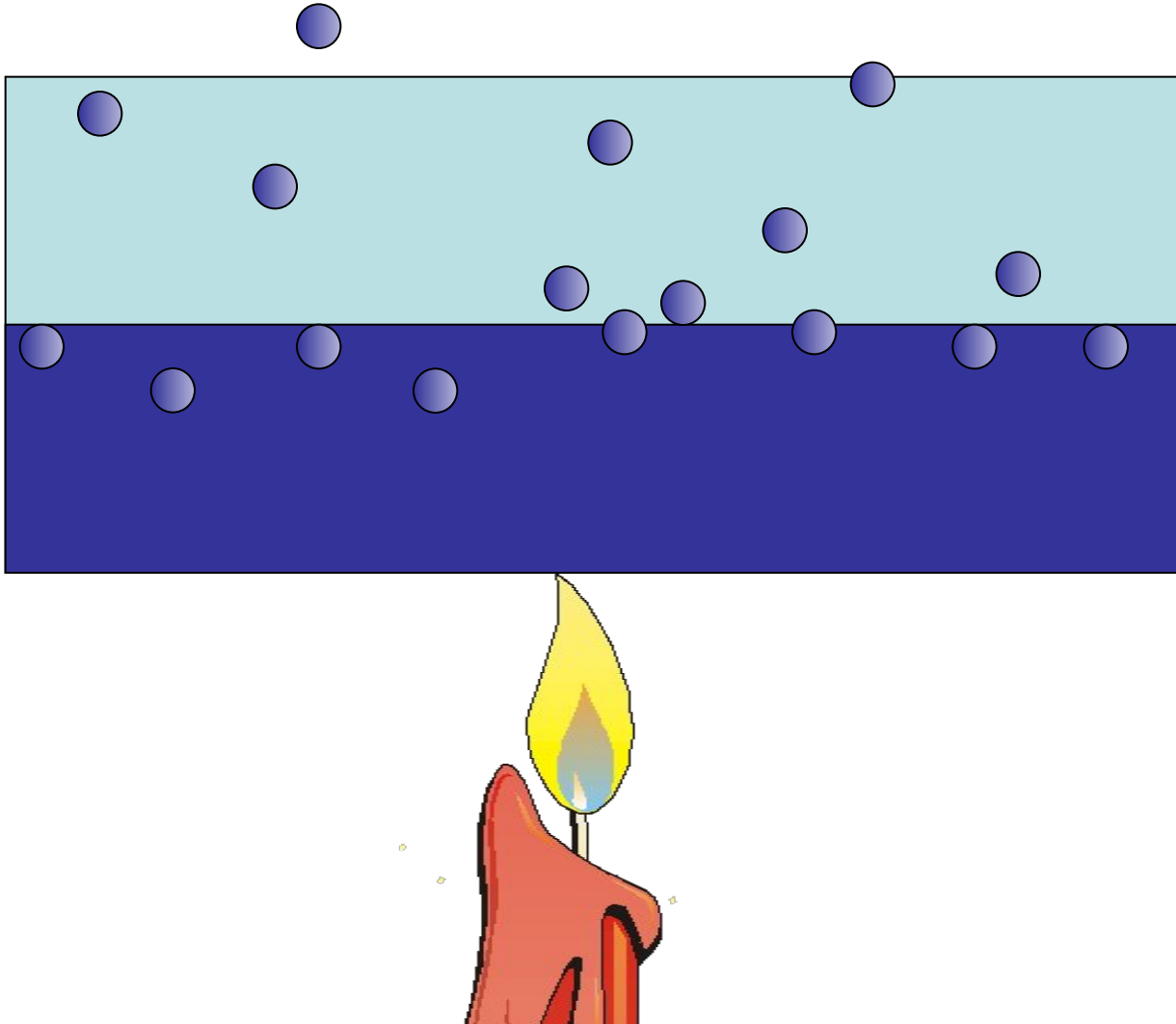
ИСПАРЕНИЕ. НАСЫЩЕННЫЙ И НЕНАСЫЩЕННЫЙ ПАР



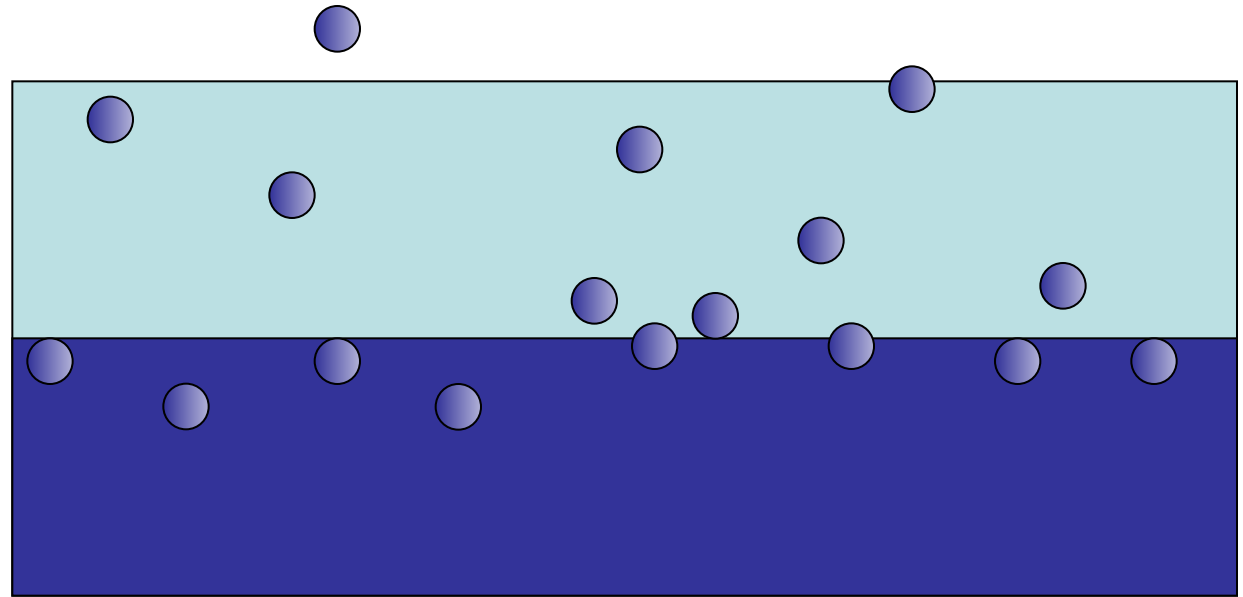
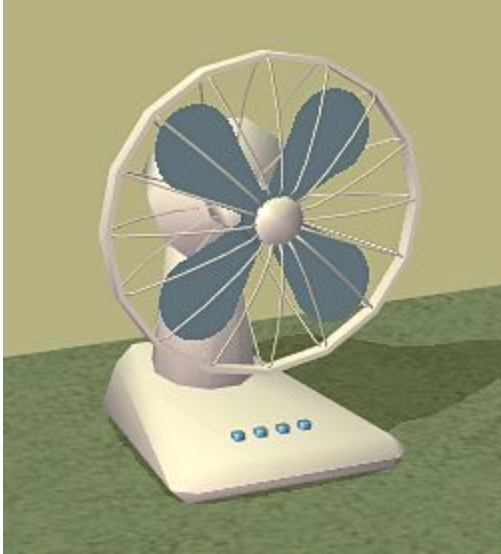
Парообразование, происходящее с поверхности жидкости называется **испарением**.



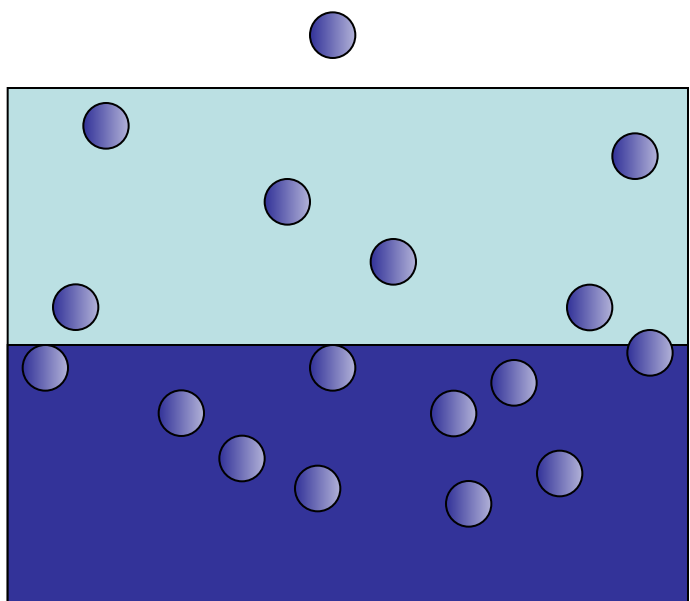
Испарение происходит тем быстрее, чем выше температура жидкости.



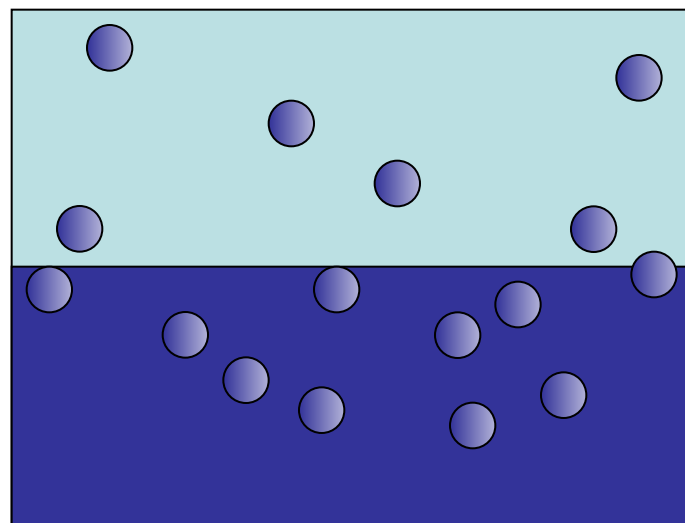
Испарение жидкости происходит быстрее,
при наличии ветра.



Быстрее испаряется та жидкость,
молекулы которой притягиваются друг к
другу с меньшей силой

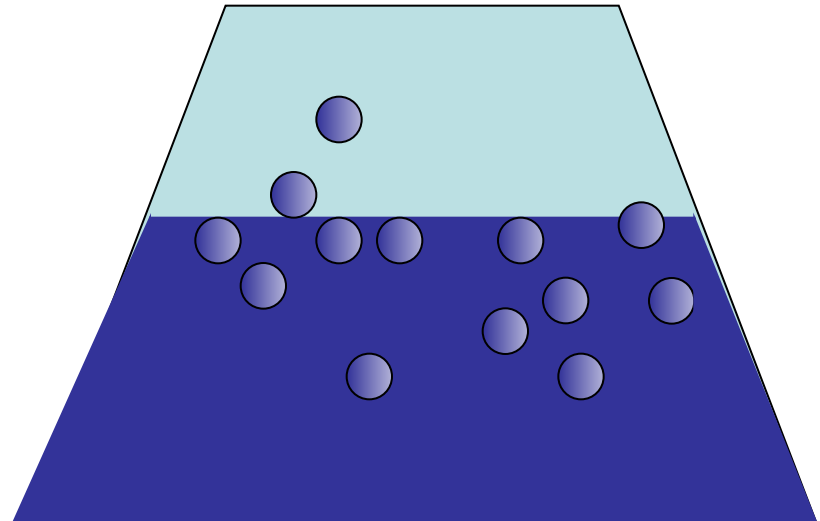
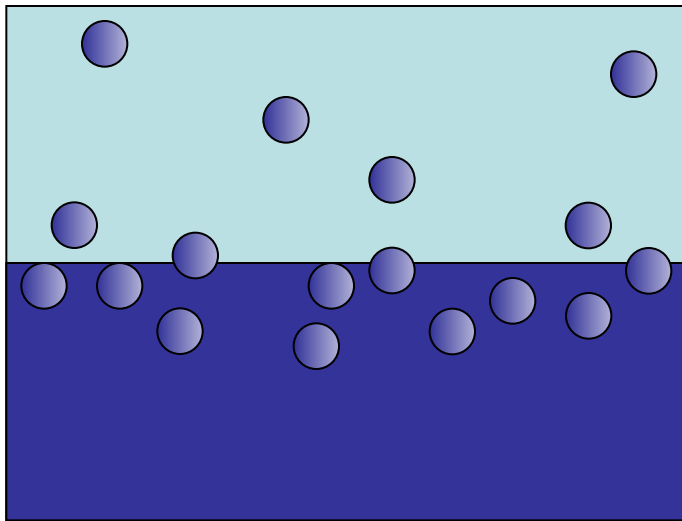


АЦЕТОН



ВОДА

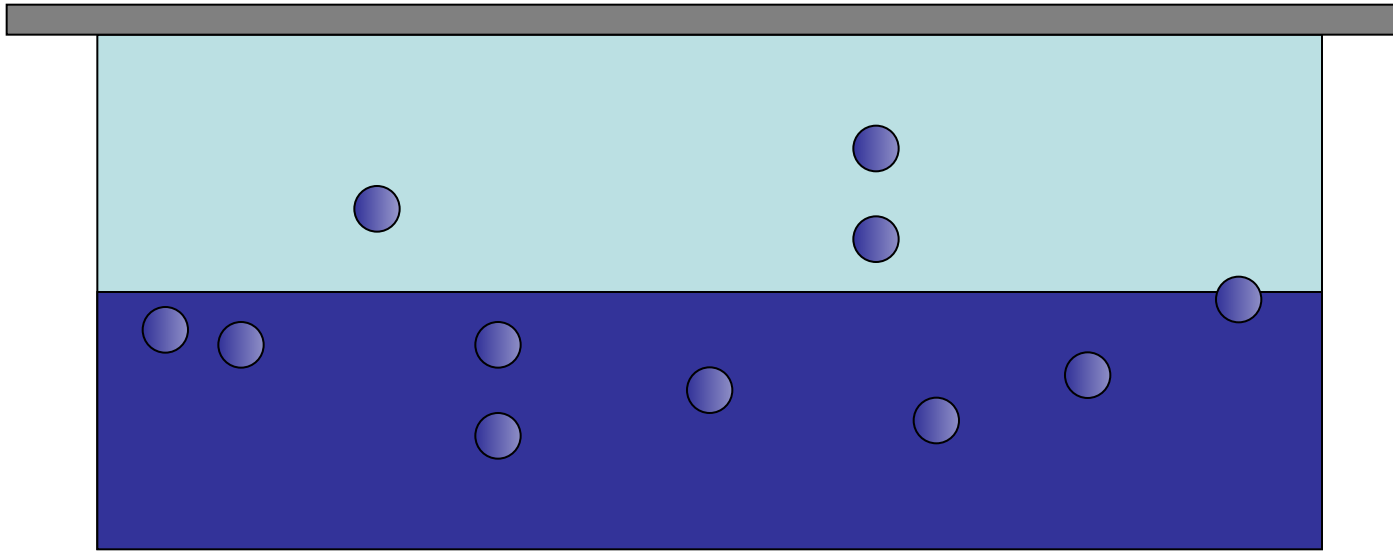
Чем больше площадь поверхности жидкости, тем большее число молекул одновременно вылетает в воздух.



СКОРОСТЬ ИСПАРЕНИЯ ЗАВИСИТ ОТ НЕСКОЛЬКИХ ПРИЧИН:

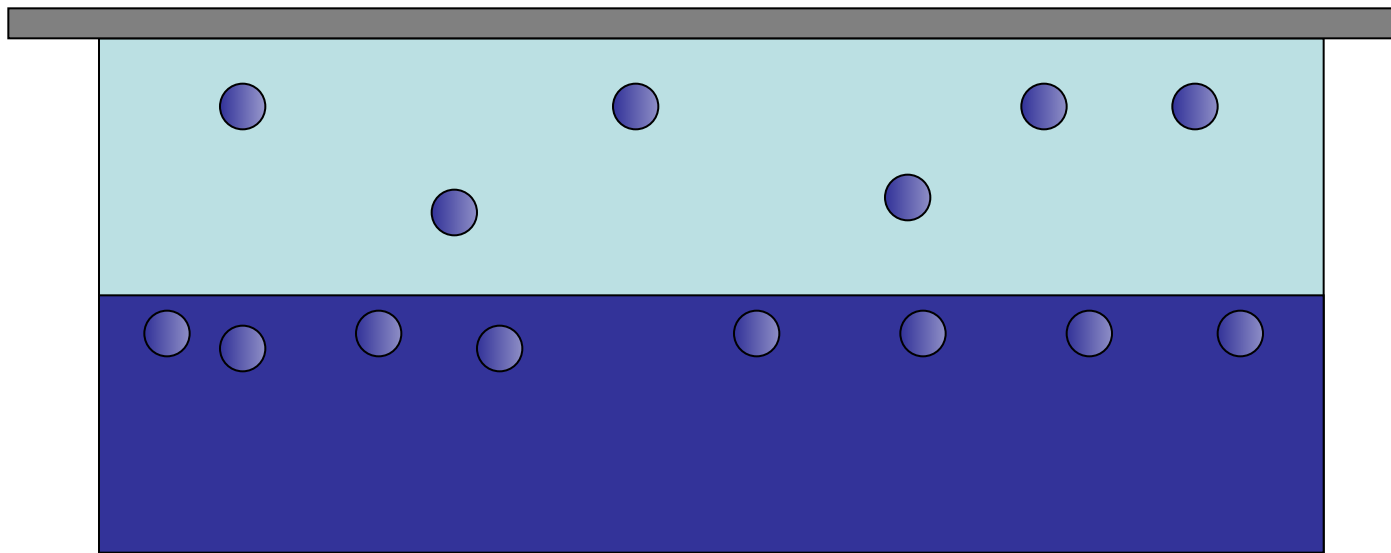
- 1) от температуры жидкости;**
- 2) от наличия ветра;**
- 3) от рода жидкости;**
- 4) от площади поверхности жидкости.**

Испарение жидкости, так же происходит в закрытом сосуде.



Если сосуд закрыть, то вначале число молекул, вылетевших из жидкости, будет больше числа молекул, вернувшихся в нее. Но затем, количество вернувшихся и покинувших молекул выравняется. Наступает **динамическое равновесие** между паром и жидкостью.

Пар, находящийся в динамическом равновесии со своей жидкостью, называется **насыщенным паром**.



При динамическом равновесии масса жидкости в закрытом сосуде не изменяется, хотя жидкость продолжает испаряться.

