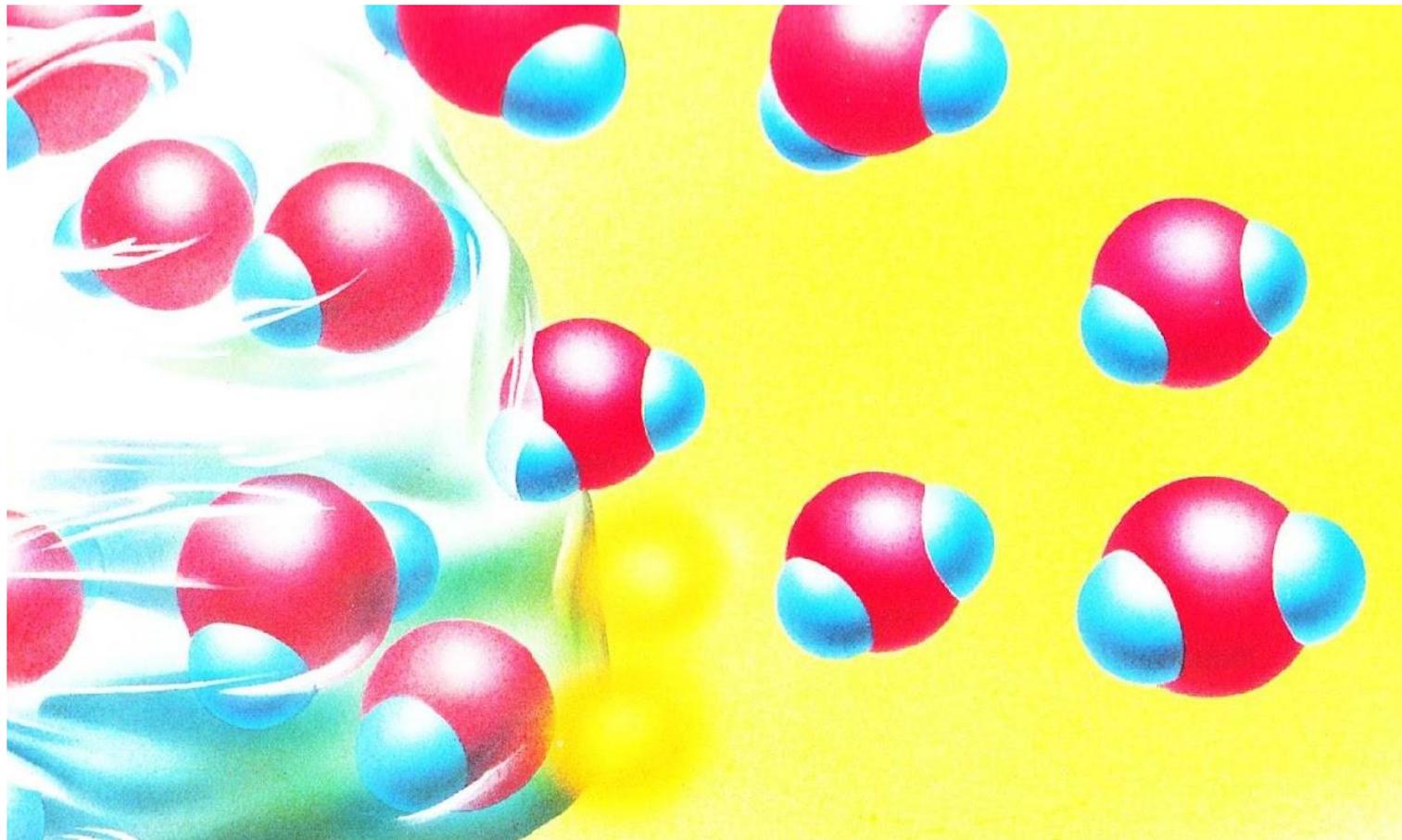


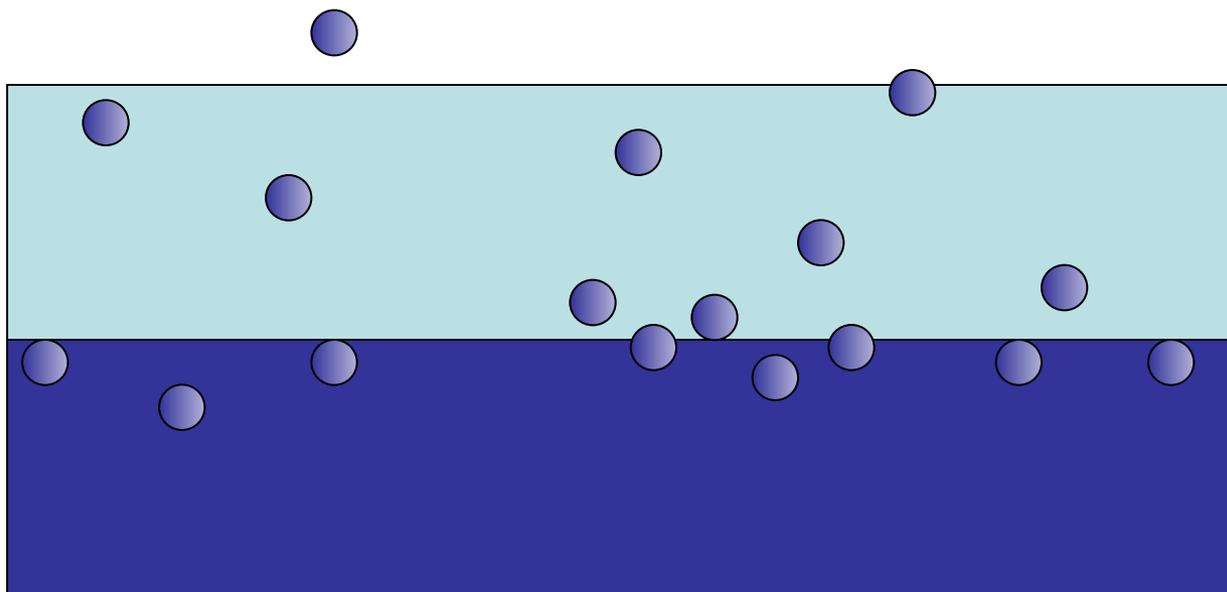
# ИСПАРЕНИЕ. НАСЫЩЕННЫЙ И НЕНАСЫЩЕННЫЙ ПАР



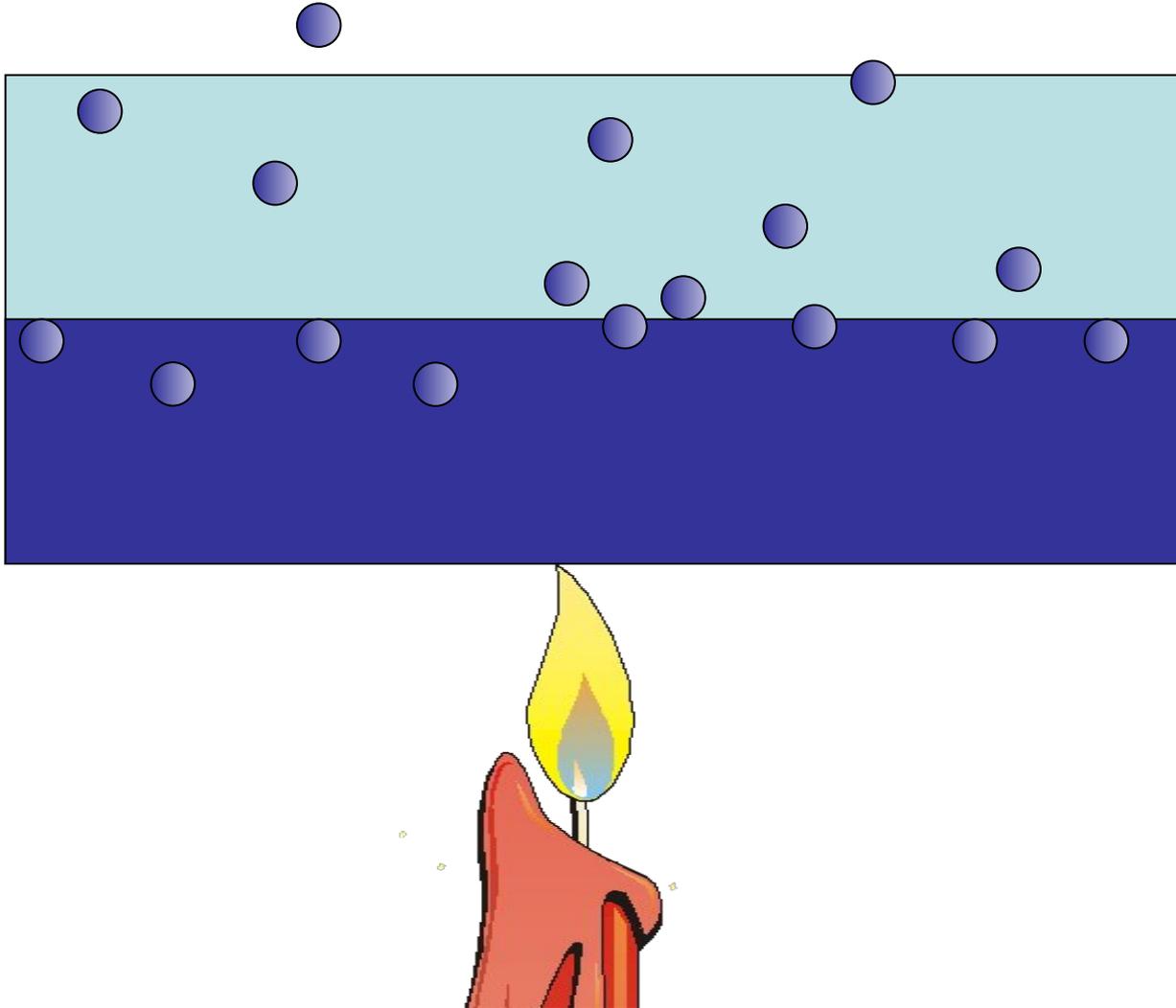
Явление превращения жидкости в пар называют парообразованием.

Два способа перехода жидкости в газообразное состояние: **испарение и кипение**

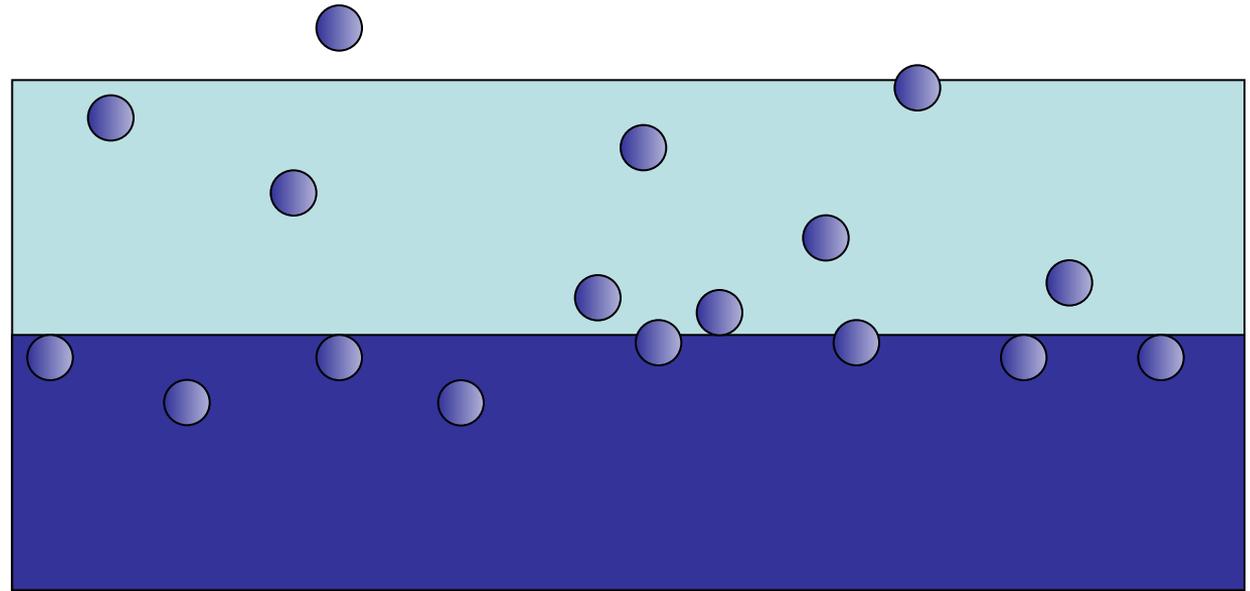
Парообразование, происходящее с поверхности жидкости называется **испарением**.



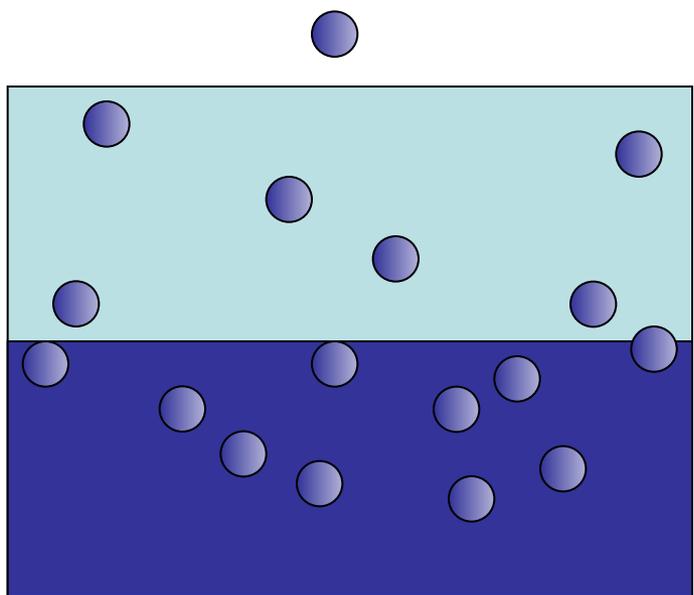
Испарение происходит тем быстрее, чем выше температура жидкости.



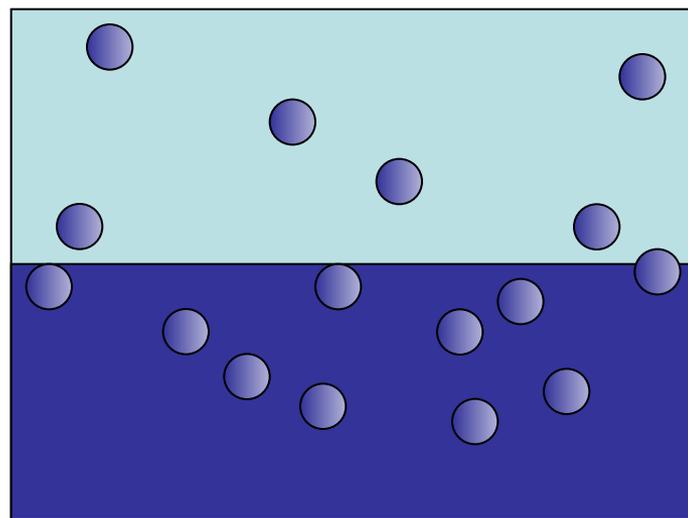
Испарение жидкости происходит быстрее,  
при наличии ветра.



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

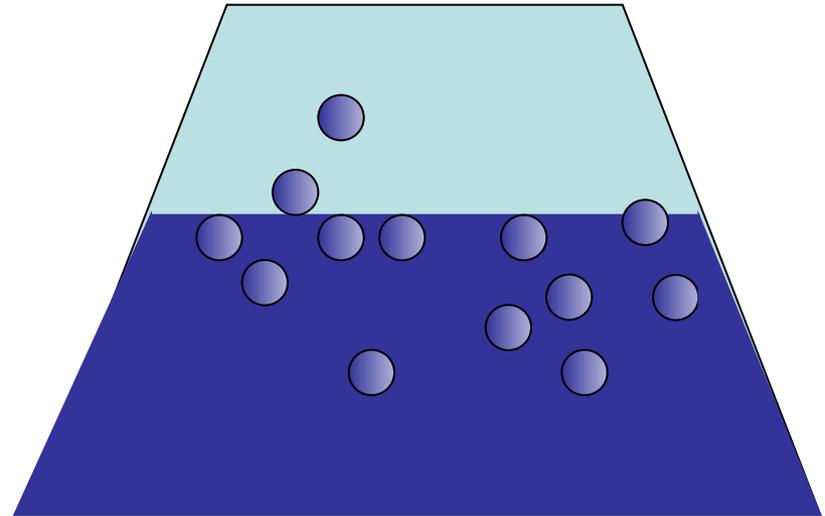
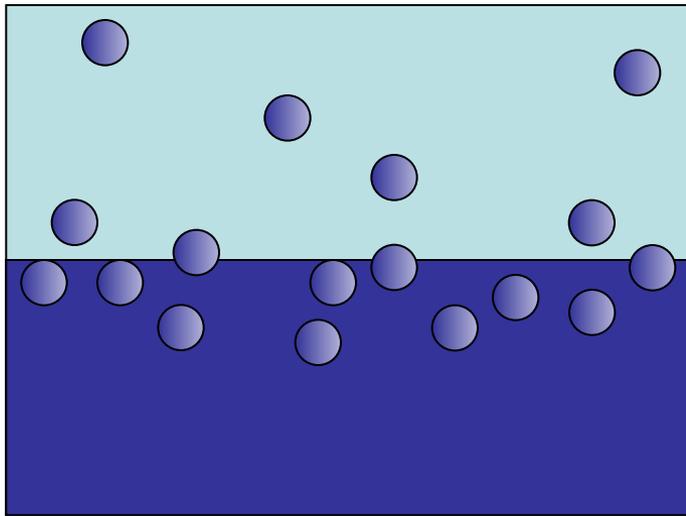


АЦЕТОН



ВОДА

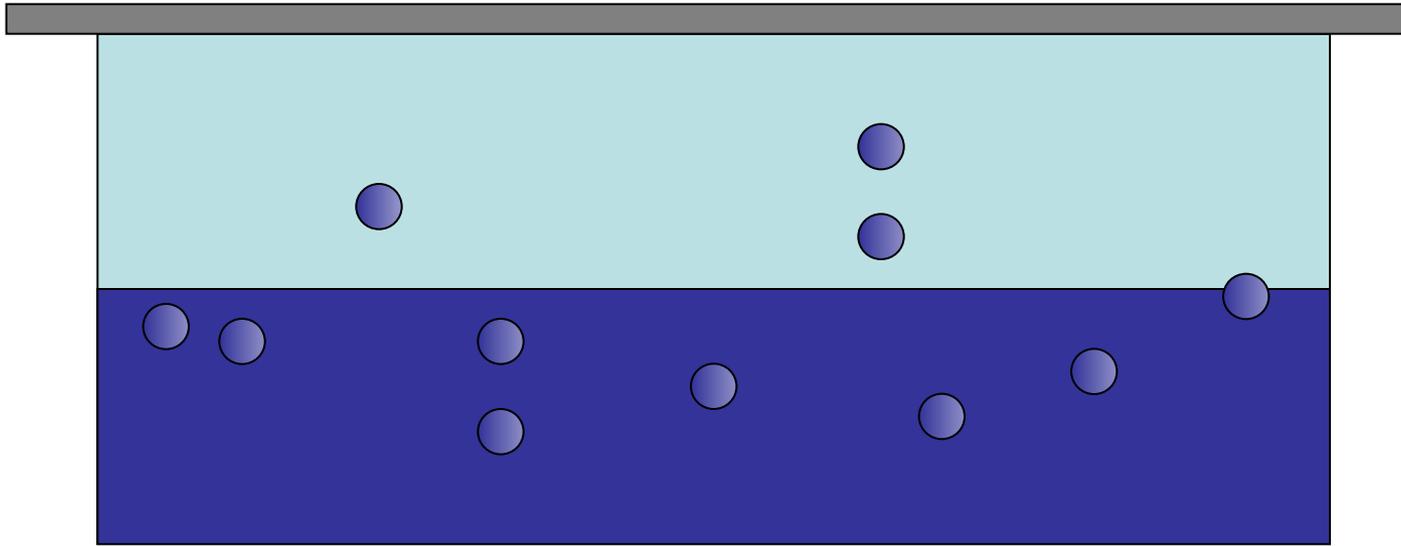
Чем больше площадь поверхности жидкости, тем большее число молекул одновременно вылетает в воздух.



# **СКОРОСТЬ ИСПАРЕНИЯ ЗАВИСИТ ОТ НЕСКОЛЬКИХ ПРИЧИН:**

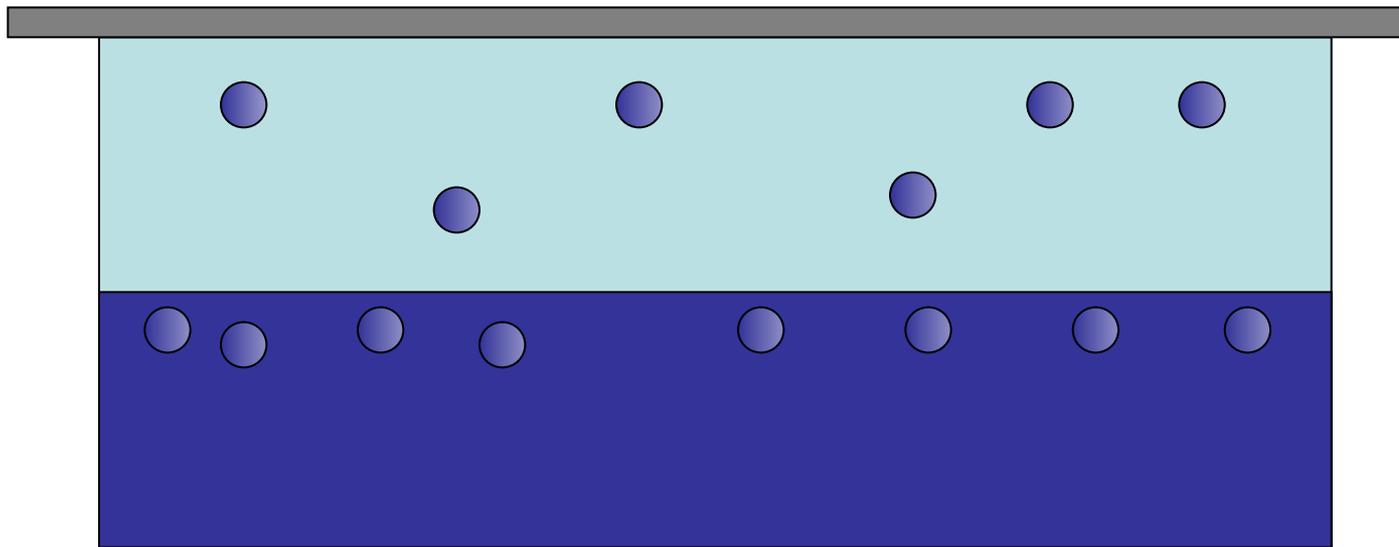
- 1) от температуры жидкости;**
- 2) от наличия ветра;**
- 3) от рода жидкости;**
- 4) от площади поверхности жидкости.**

Испарение жидкости, так же происходит в закрытом сосуде.

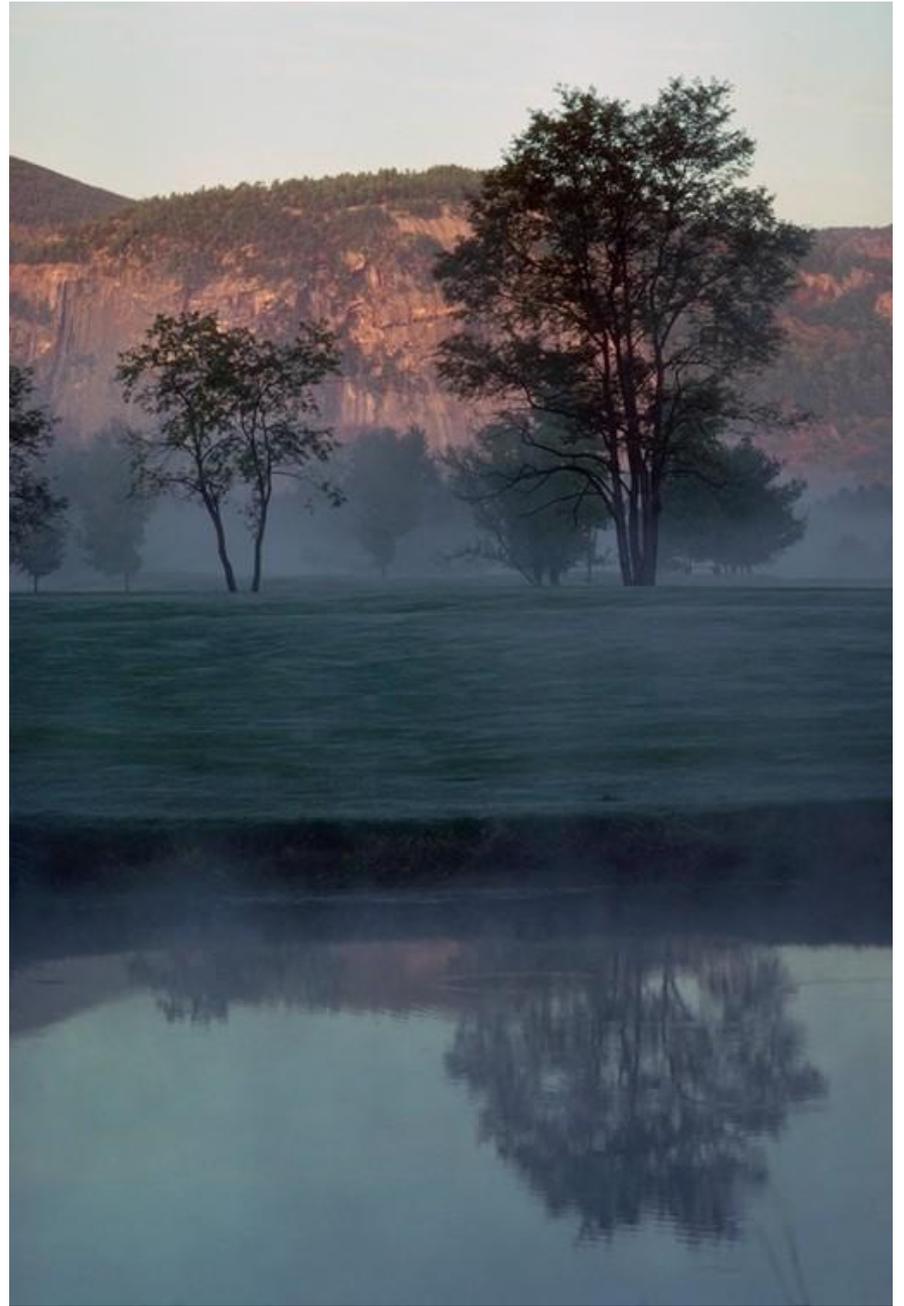


Если сосуд закрыть, то вначале число молекул, вылетевших из жидкости, будет больше числа молекул, вернувшихся в нее. Но затем, количество вернувшихся и покинувших молекул выравняется. Наступает **динамическое равновесие** между паром и жидкостью.

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.







Домашнее задание: п.16, 17 учить, Задание с.51 (одно на выбор)

[BERMAN.MARY@MAIL.RU](mailto:BERMAN.MARY@MAIL.RU)