



Испарение. Насыщенный и ненасыщенный пар

Парообразование

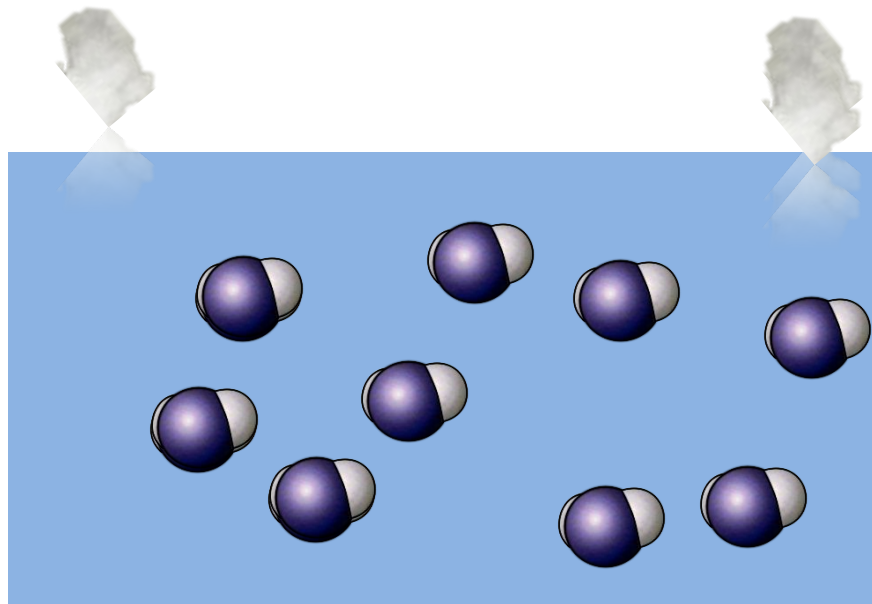


Явление превращения жидкости в пар называется **парообразованием**



Существует два способа парообразования: **испарение** и **кипение**

Испарение



Скорость испарения



$T = 10^{\circ}\text{C}$

Скорость
испарения зависит
от температуры
жидкости



$T = 30^{\circ}\text{C}$

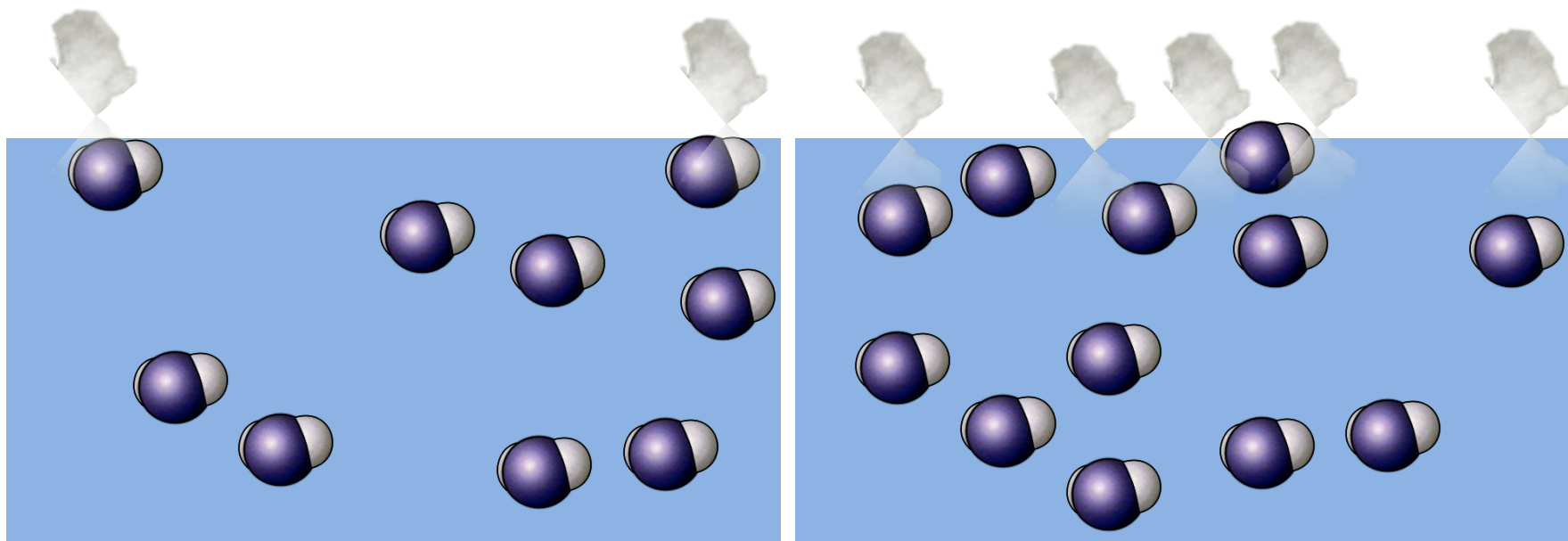
Скорость испарения



Скорость
испарения зависит
от площади
поверхности
жидкости

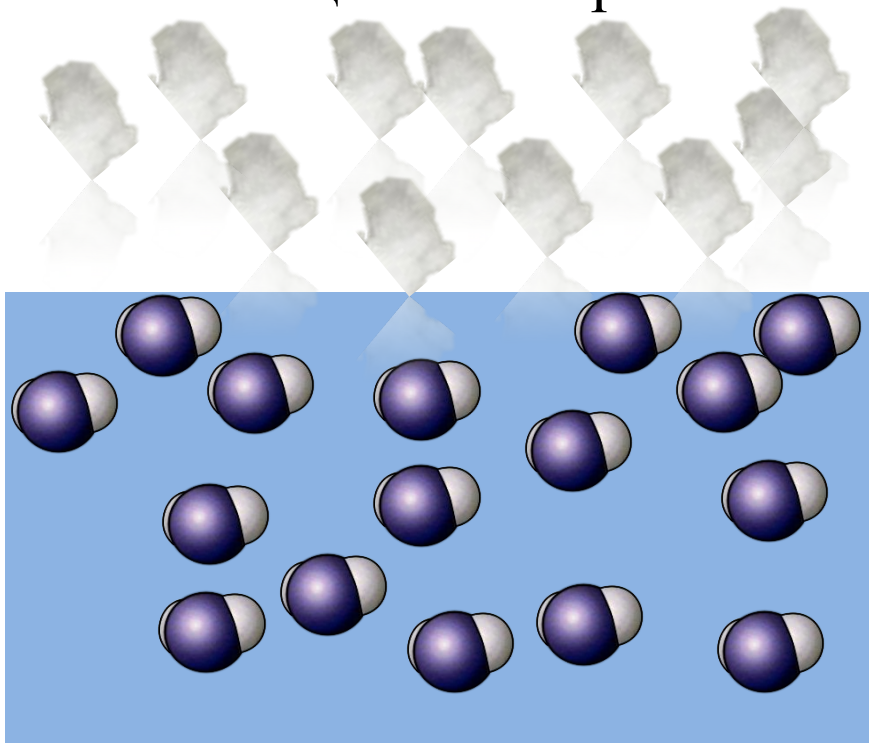
Обратный процесс

Процесс перехода из газообразного состояния в жидкое называется **конденсацией**

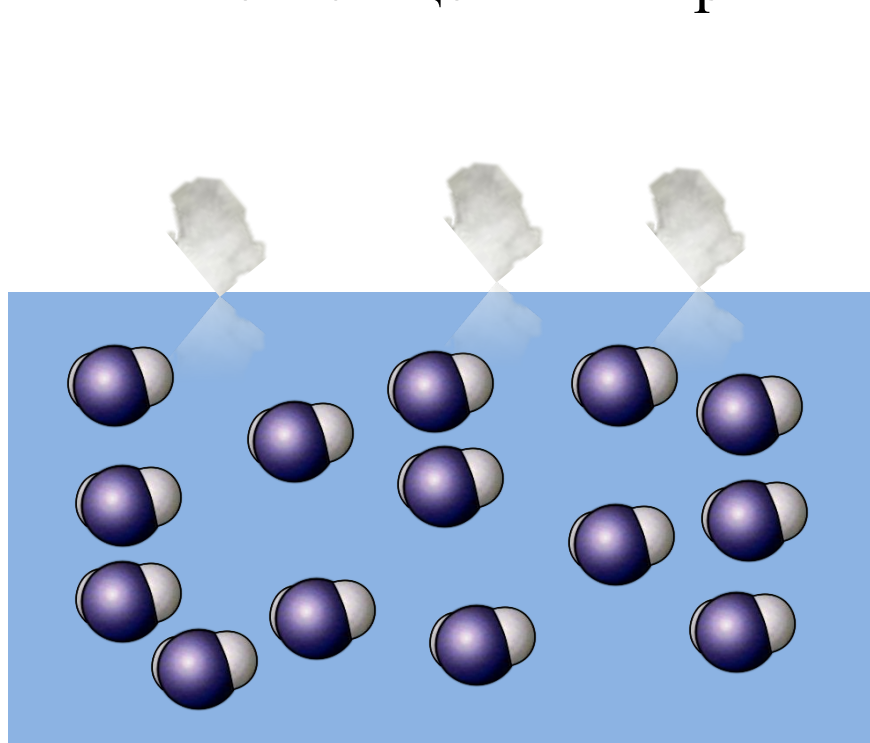


Динамическое равновесие

Насыщенный пар



Ненасыщенный пар



Основные выводы

- **Парообразование** происходит в результате **испарения** или **кипения**.
- **Испарение** происходит постоянно, его скорость зависит от рода жидкости, её температуры и площади поверхности.
- **Насыщенным паром** называется пар, находящийся в динамическом равновесии со своей жидкостью.