Парообразование – явление превращения жидкости в пар.

Существует два способа перехода жидкости в газообразное состояние: испарение и кипение.

Испарение – парообразование, происходящее с поверхности жидкости.

Скорость испарения зависит от рода жидкости, от температуры (чем больше температура, тем быстрее будет происходить испарение) и от площади поверхности жидкости (чем больше площадь испарения, тем быстрее жидкость будет испаряться).

Испарение может происходить при любой температуре.

Когда число молекул, вылетающих из жидкости равно числу молекул, возвращающихся обратно, наступает динамическое равновесие.

Насыщенный пар – пар, находящийся в динамическом равновесии со своей жидкостью.

Ненасыщенный пар – пар, не находящийся в состоянии равновесия со своей жидкостью.

При ветре испарение происходит быстрее.

Испаряться могут и твердые тела.