



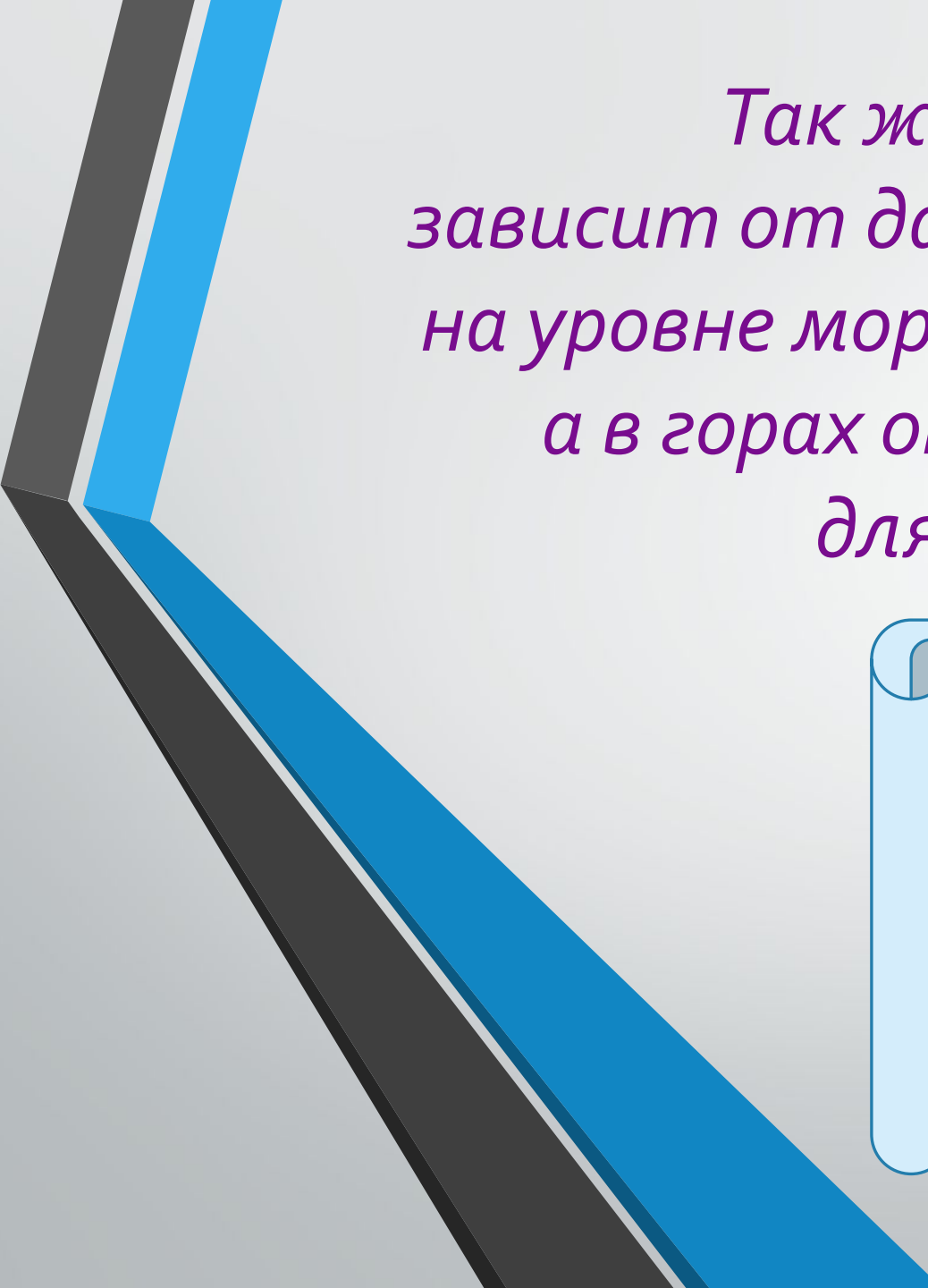
Агрегатное состояние
вещества

Газообразное
состояние

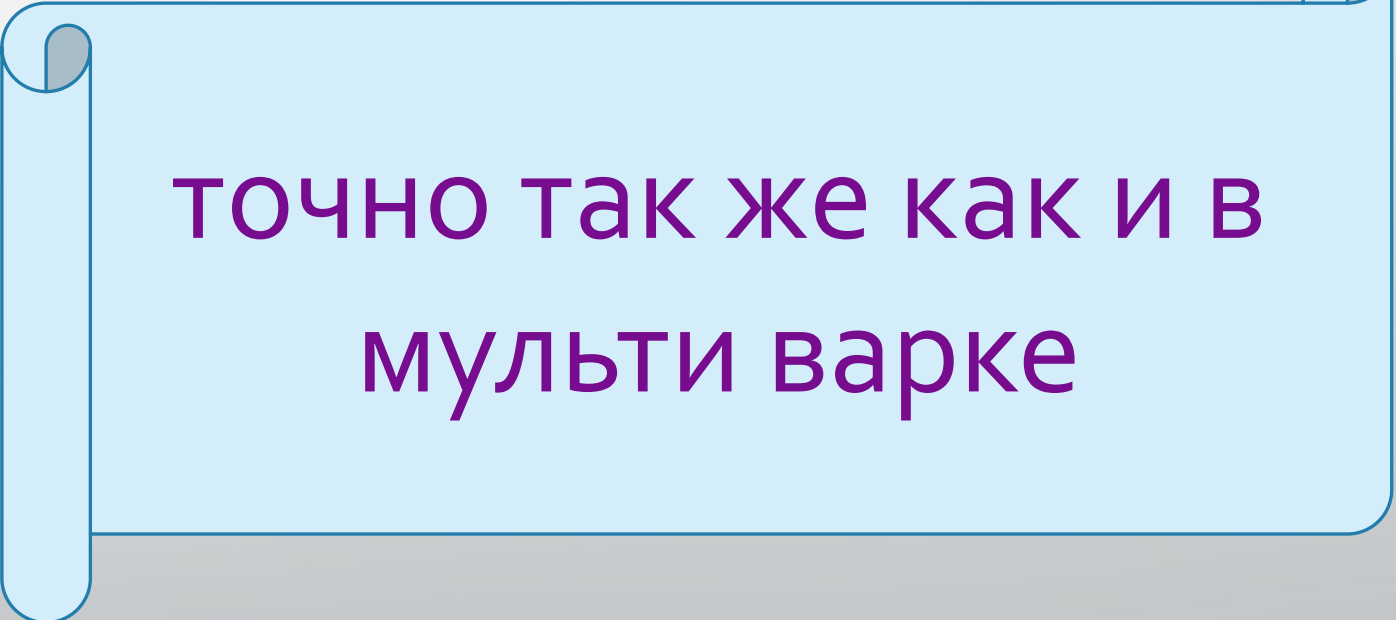
Агрегатное
состояние вещества (лат. агрего 'присоединяю') — физическое состояние вещества, зависящее от соответствующего сочетания интервалов температур и давлений, характеризующееся определёнными, неизменными, в пределах указанных интервалов, качественными свойствами:

При нагревании до определённой температуры любая жидкость превращается в пар.





Так же температура кипения зависит от давления, таким образом на уровне моря вода закипит быстро, а в горах она никогда не нагреется для того что бы закипеть.

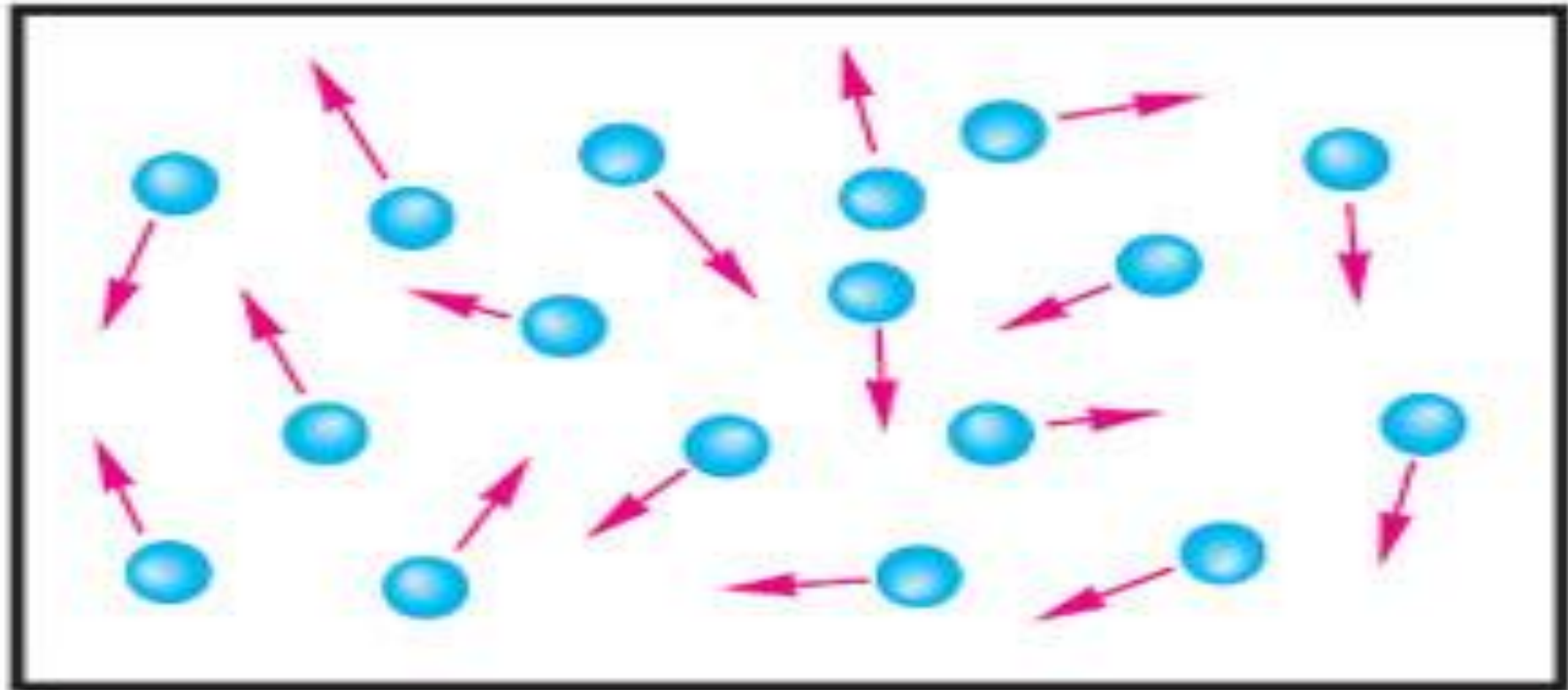


**точно так же как и в
мульти варке**

Газообразное состояние характерно тем, что оно не сохраняет ни форму, ни объём. Газ заполняет всё доступное пространство и проникает в любые его закоулки. Это состояние, свойственное веществам с малой плотностью. Переход из жидкого в газообразное состояние называют испарением, а противоположный ему переход из газообразного состояния в жидкое — конденсацией.



газ — это состояние вещества, в котором его отдельные молекулы взаимодействуют слабо и движутся хаотически.



Газам свойственна изотропия, то есть независимость характеристик от направления. В привычных для человека земных условиях, газ имеет одинаковую плотность в любой точке, однако это не является универсальным законом, во внешних полях, например в поле тяготения Земли, или в условиях различных температур плотность газа может меняться от точки к точке.

Спасибо за внимание!

