

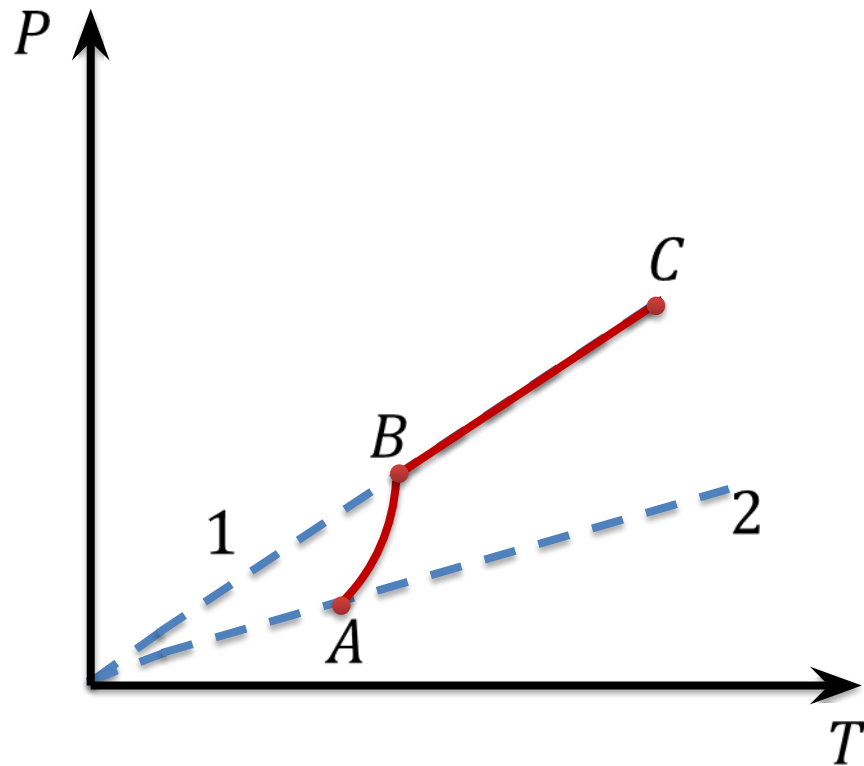


Зависимость давления насыщенного пара от температуры. Кипение

$$n = \text{const}$$

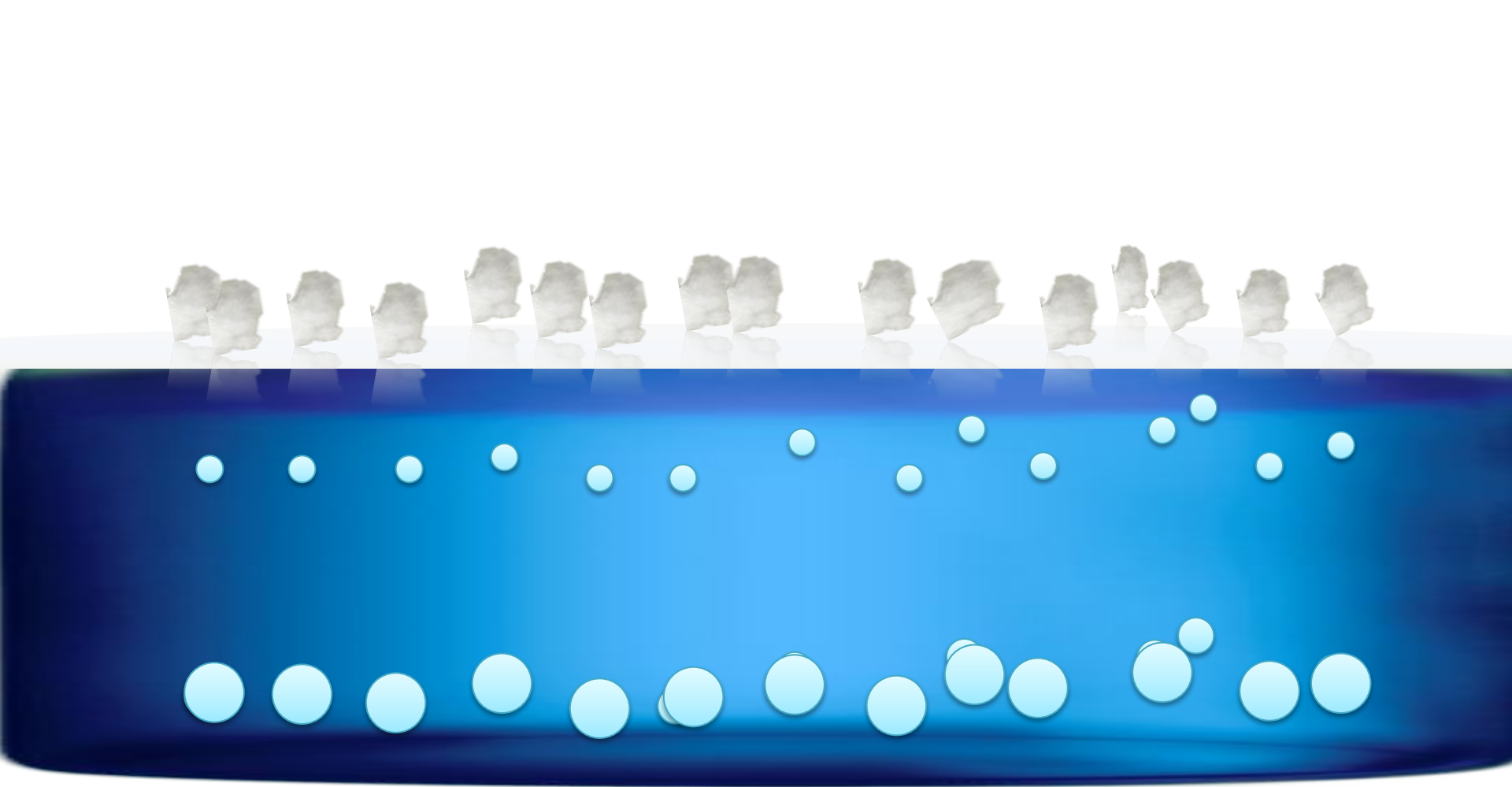
$$P = nkT$$

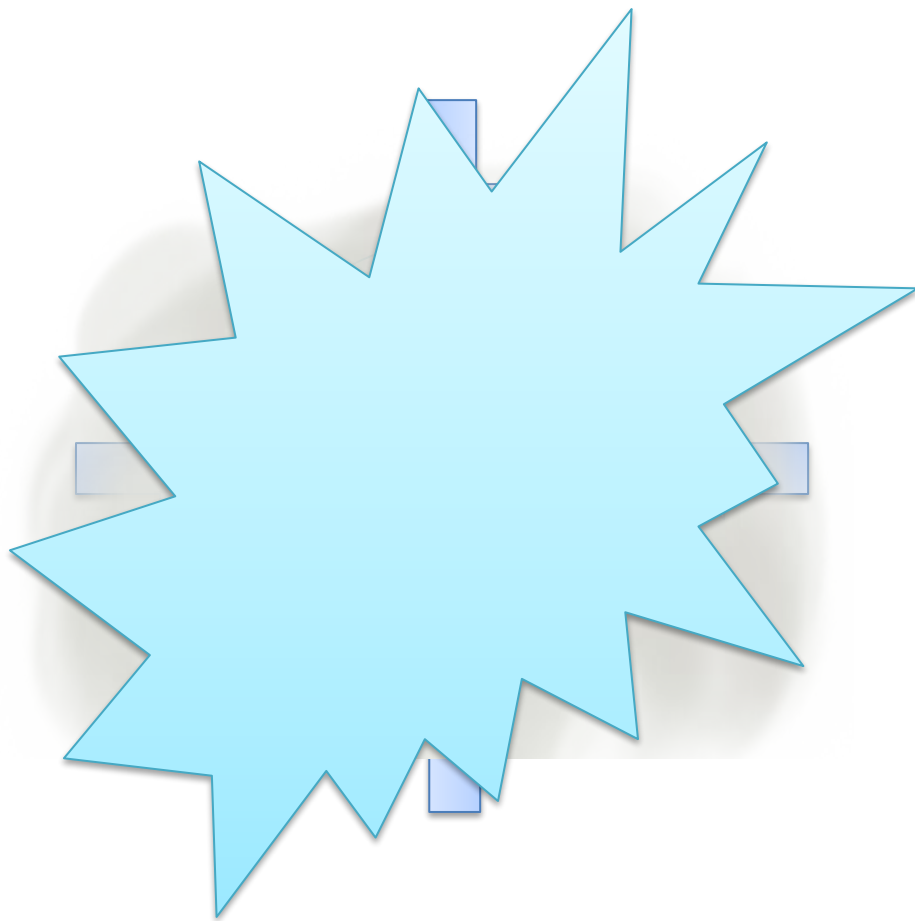
$$\frac{P}{T} = \text{const}$$



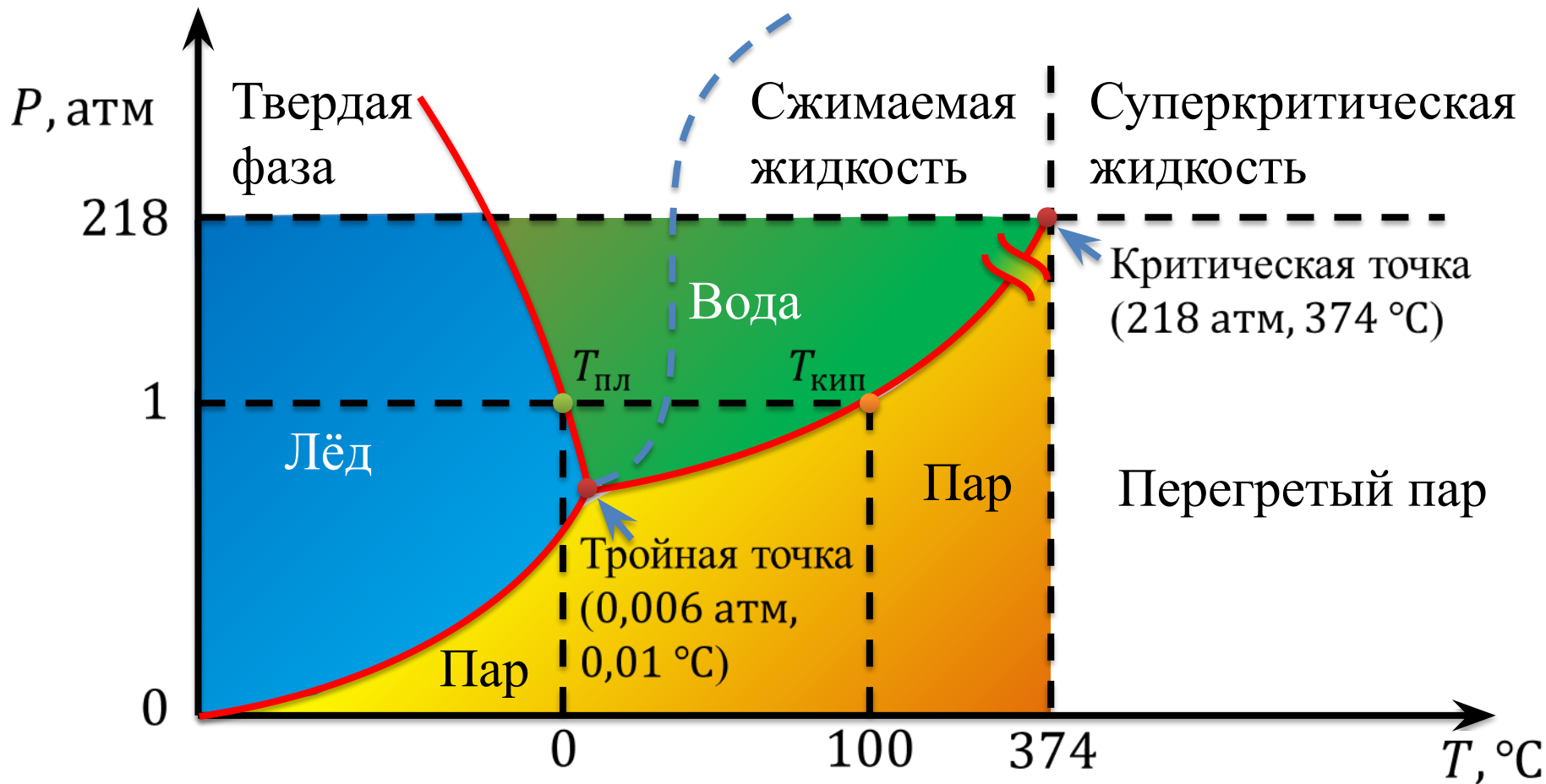
Кипение — это интенсивный переход жидкости в пар, проходящий при определённой температуре и сопровождаемый появлением пузырьков.



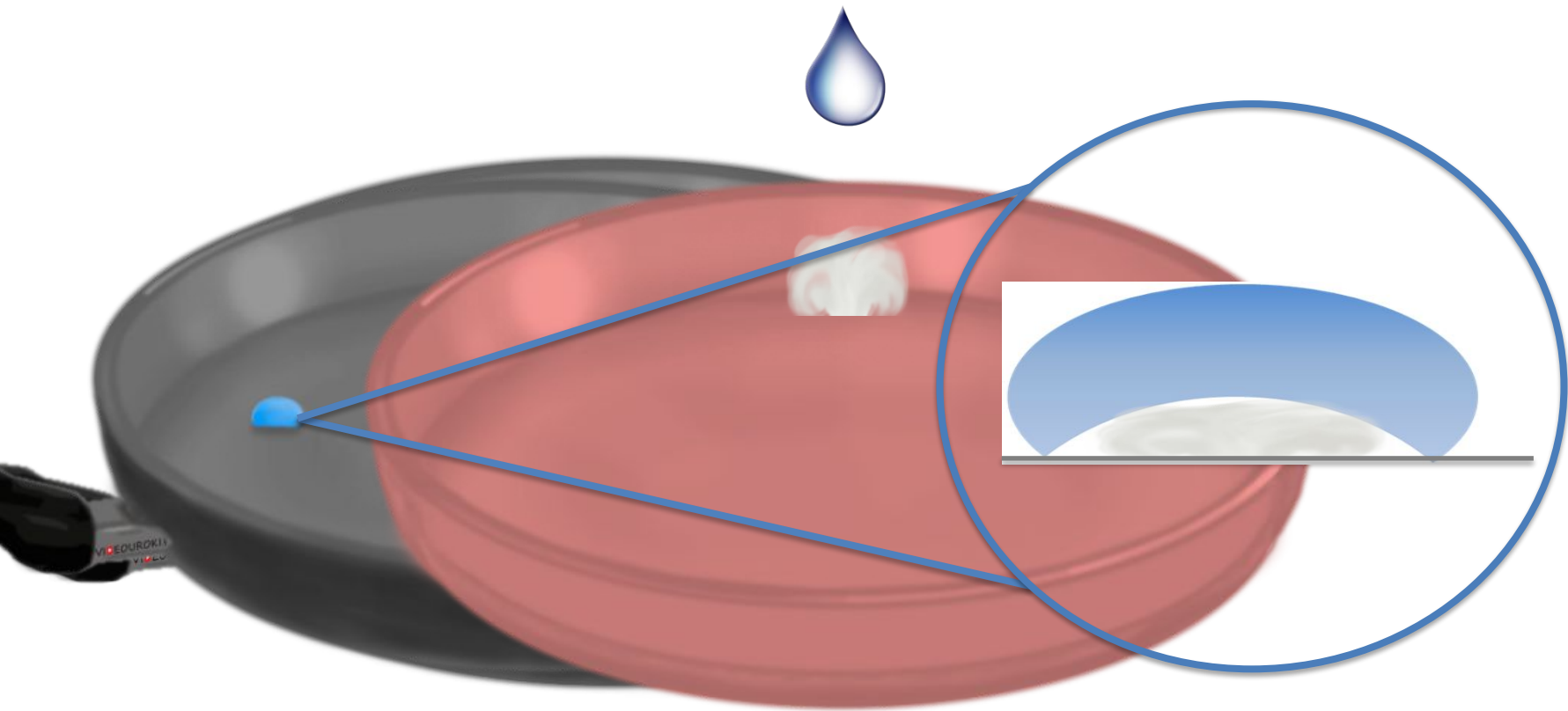




P (атм)		P (атм)	
0,01	6,7	6	158
0,1	45,5	8	170
0,5	81	10	179
1	100	20	211
1,5	111	25	223
3	133	50	263
5	151	100	310



Эффект Лейденфроста



Основные выводы

- Жидкость закипает, когда давление её насыщенного пара становится равно давлению внутри жидкости.

- Температура кипения жидкости зависит от внешнего давления.