

Второе начало термодинамики – закон возрастания энтропии

- При любых процессах, протекающих в термодинамических изолированных системах, энтропия либо остаётся неизменной, либо возрастает: $\Delta S \geq 0$.
- В состоянии равновесия энтропия замкнутой системы достигает максимума и никакие макроскопические процессы в такой системе невозможны.