

Второе начало термодинамики – закон возрастания энтропии

- В замкнутой системе энтропия S при любом реальном процессе либо возрастает, либо остаётся неизменной $\Delta S \geq 0$;
- для обратимых процессов.
 $\Delta S = 0$
- В состоянии равновесия $S \rightarrow \max$
энтропия замкнутой системы достигает максимума и никакие макроскопические процессы в такой системе невозможны.