

НЕКОТОРЫЕ ОБОЗНАЧЕНИЯ

Шляпка \wedge над буквой обозначает оператор

Среднее значение величины обозначается чертой над буквой или угловыми скобками $\langle \dots \rangle$ (см. стр. 17)

Фазовое пространство

p, q — обобщенные импульсы и координаты

$dp dq = dp_1 dp_2 \dots dp_s dq_1 dq_2 \dots dq_s$ — элемент объема фазового пространства (s — число степеней свободы)

$$d\Gamma = dp dq / (2\pi\hbar)^s$$

$\int' \dots d\Gamma$ — интеграл по всем физически различным состояниям

Термодинамические величины

Температура T

Объем V

Давление P

Энергия E

Энтропия S

Тепловая функция $W = E + PV$

Свободная энергия $F = E - TS$

Термодинамический потенциал $\Phi = E - TS + PV$

Термодинамический потенциал $\Omega = -PV$

Теплоемкость C_p, C_v (молекулярные теплоемкости c_p, c_v)

Число частиц N

Химический потенциал μ

Коэффициент поверхностного натяжения α

Площадь поверхности раздела \mathfrak{F}

Температура во всех формулах предполагается выраженной в энергетических единицах (способ перехода к градусам — см. стр. 52, 143).

Ссылки на номера параграфов и формул других томов этого курса снабжены римскими цифрами: I — том I, «Механика», 1973; II — том II, «Теория поля», 1973; III — том III, «Квантовая механика», 1974.