

если для каждого малого элемента объёма ΔV с числом частиц $\Delta N_i = \int_{\Delta V} \hat{n}_i(x) dx$ и энергией $\Delta H = \int_{\Delta V} H_i(x) dx$ построить большое канонич. распределение и перемножить эти распределения. Более строгий метод получения ρ_e основан на экстремуме информационной энтропии (см. Энтропия в теории информации) при заданных $\langle \hat{n}_i(x) \rangle$. Распределение (9) при постоянных μ_i переходит в большое канонич. распределение Гиббса

$$\rho_e = Z_0^{-1} \exp \left(\frac{\sum_{i=1}^n \mu_i M_i - H}{kT} \right) \quad (10)$$

$[M_i = m_i \int \hat{n}_i(x) dx]$ — масса i -й компоненты], к-рое удовлетворяет Лиувилля уравнению. В случае малого отклонения системы от состояния статистич. равновесия можно принять ρ_e за 1-е приближение и найти к нему поправку, к-рая определяет неравновесный диффузионный поток, пропорциональный термодинамич. силам $\nabla(\mu_i - \mu_n)/T$ с коэф. Оисагера L_{ik} , к-рый выражается через временную корреляцию ф-ции динамич. переменных $J_i(x)$, соответствующих плотностям потоков компонентов:

$$L_{ik} = \frac{1}{3V} \int_0^\infty \langle \hat{J}_i(x) \cdot \hat{J}_k(x', t) \rangle dt dx', \quad (11)$$

где усреднение ведётся по локально равновесному состоянию, $\hat{J}_k(x', t)$ — эпазиение $\hat{J}_k(x)$ в момент t при движении частиц i -й компоненты согласно Гамильтону уравнению. Выражение L_{ik} через корреляторы потоков Д. есть частный случай Грина — Кубо формула для

Д. В случае самодиффузии $D = 1/3 \int_0^\infty \langle \mathbf{v} \cdot \mathbf{v}(t) \rangle dt$,

где \mathbf{v} — динамич. переменная скорости молекул. Расчёт коэффиц. Д. с помощью ф-лы Грина — Кубо очень сложен, однако он возможен с помощью ЭВМ. При выводе ф-лы Грина — Кубо для Д. не делается к-л. предположений о характере теплового движения, поэтому она справедлива для жидкостей, газов и твёрдых тел.

В жидкостях и газах возможен эффект выравнивания пассивных примесей (не меняющих заметно обычного коэффиц. Д. и коэффиц. вязкости) в турбулентном потоке (см. Турбулентная диффузия).

Диффузия в твёрдых телах. Процесс Д. в твёрдых телах может осуществляться с помощью неск. механизмов: обмен местами атомов кристаллич. структуры с её вакансиями, перемещение атомов по междоузлиям (см. Межузельный атом), одновременное циклическое перемещение неск. атомов, обмен местами двух соседних атомов. При образовании твёрдых растворов замещения преобладает обмен местами атомов и вакансий.

Коэф. Д. в твёрдых телах очень зависит от дефектов структуры, увеличиваясь с ростом их числа. Для Д. в твёрдых телах характерна экспоненц. зависимость от темп-ры с энергией активации, большей, чем у жидкостей. Коэф. Д. для цинка в медь возрастает в 10^{14} раз при повышении темп-ры от 30°C до 300°C .

Микроскопич. теория Д. атомов, основанная на механизме перескоков по вакансиям, была развита Я. И. Френклем [5]. Замещение атомом кристаллич. структуры вакансии связано с возможностью перехода его через потенц. барьер. Предполагается, что после перехода атома в вакансию он благодаря сильному взаимодействию его с соседними атомами успевает отдать часть энергии ΔE прежде, чем вернётся на своё прежнее место. Время пребывания данного атома в

соседнем с вакансией узле равно

$$\tau = \tau_0 \exp(-\Delta E/kT),$$

где τ_0 — время порядка периода колебаний атомов кристаллич. структуры, соответствующих частоте акустич. спектра ($\tau_0 \sim 10^{-13}$ с). Тогда коэф. самодиффузии будет иметь вид

$$D = \frac{a^2}{\tau_0} \exp(-W/kT), \quad (12)$$

где $W = U + \Delta E$ — энергия активации, a — постоянная решётки, U — энергия образования вакансии. Для разл. решёток W отличаются не очень сильно (напр., для свинца $W \approx 26$ ккал/г·атом, для меди $W \approx 60$ ккал/г·атом), а a и τ_0 в ф-ле (12) могут сильно отличаться. Коэф. Д. в твёрдых телах можно оценить также с помощью теории Эйригга скоростей реакций, что приводит также к экспоненц. зависимости от темп-ры с энергией активации. Аналогичная теория была развита для Д. в неупорядоченных сплавах замещения, она позволила учесть влияние внедрённых атомов на самодиффузию металла, когда Д. уже не описывается одной экспонентой, т. к. на узлах с разл. конфигурацией атомов нужно преодолевать разл. потенц. барьеры. В том случае, когда Д. идёт путём обмена с вакансиями или одноврем. перемещения по замкнутому контуру, причём коэф. Д. компонент D_1 и D_2 различны, появляется результирующий поток вещества в направлении вещества с большим парциальным коэф. Д., пропорциональный $(D_1 - D_2) \partial C_1 / \partial x$ (Киренда ла эф-фект).

Явление переноса пойtronов в конденсиров. среде, сопровождающее многократным рассеянием, описывается кинетич. ур-ием, к-рое, вообще говоря, не сводится к ур-нию Д., однако диффузионное приближение оказывается часто полезным и при рассмотрении диффузии нейтронов.

При очень низких темп-рах в конденсиров. средах возможна квантовая диффузия атомов, к-рая определяется квантовым подбарьерным туннельным движением атомов, в отличие от классич. Д., к-рая определяется надбарьерными переходами атомов [9, 10]. Существ. отличие квантовой Д. состоит в том, что коэф. квантовой Д. отличен от нуля при стремлении темп-ры к нулю, его значение на мн. порядков больше, чем коэф. классич. Д. при тех же темп-рах.

Другие виды диффузий. К диффузионным процессам относят также нек-рые явления, не связанные с переносом частиц. Так, в оптике имеет место явление переноса излучения в неоднородной среде при многократных процессах испускания и поглощения фотонов, к-рое наз. диффузией излучения, однако это явление существенно отлично от Д. частиц, т. к. ур-ние баланса для плотности потока фотонов описывается интегр. ур-ием, к-рое не сводится к дифференц. ур-нию Д. В спиновых системах в магн. поле возможен процесс выравнивания ср. магн. момента в пространстве под влиянием спин-спинового взаимодействия — спиновая диффузия.

Лит.: 1) Гроот С. д. Мазур П., Неравновесная термодинамика, пер. с англ., М., 1984, гл. 11; 2) Хазэ Р., Термодинамика не обратимых процессов, пер. с нем., М., 1967, гл. 4; 3) Чаймен С., Каулинг Т., Математическая теория неоднородных газов, пер. с англ., М., 1960, гл. 10, 14; 4) Фернгейр Дж., Каплер Г., Математическая теория процессов переноса в газах, пер. с англ., М., 1976; 5) Френкель Я. И., Кинетическая теория жидкостей, Л., 1975; 6) Гиршфельдер Дж., Кртисс Ч., Берд Р., Молекулярная теория газов и жидкостей, пер. с англ., М., 1961, гл. 9; 7) Грай П., Кинетическая теория явлений переноса в простых жидкостях, в кн.: Физика простых жидкостей. Статистическая теория, пер. с англ., М., 1971; 8) Смирнов А. А., Молекулярно-кинетическая теория металлов, М., 1966, гл. 8; 9) Андреев А. Ф., Лифшиц И. М., Квантовая теория дефектов в кристаллах, «ЖЭТФ», 1969, т. 58, с. 2057; 10) Каган Ю. и., Klinge M. I., Theory of quantum diffusion of atoms in crystals, «J. Phys. C», 1974, v. 7, p. 2791; 11) Лифшиц Е. М., Питаевский Л. П., Физическая кинетика, М., 1979, § 11, 12; 12) Ландau Л. Д., Лифшиц Е. М., Гидродинамика, 3 изд., М., 1986, § 59. Д. Н. Зубарев.