этой зоны стабильна. Среднее значение с рассеивание для каждой из трех выборок составляет следующие величины: 53,6 ±19HV; 51,0±14HV; 45,55±10,2HV. Причем данные значения получены на участках длиной 1мм, а на любом из коротких участков выборки длиной 0,3...0,4 мм рассеивание размеров не превышает ±6,1HV. Данная зависимость характерна для каждой из трех выборок и может быть принятой постоянной для любого из направлений.

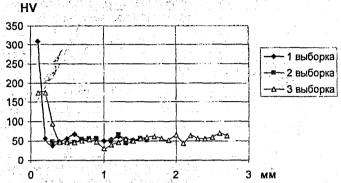


Рисунок 2- График изменения микротвердости в зоне эмаливо-дентинной границы ВЫВОЛЫ

Проведенные испытания по определению микротвердости дентина показали следующе 1. Для получения достоверности результатов исследования с вероятностью P(t)=0,

необходимо проводить испытания не менее чем на двух образцах.

 Величина нагрузки на индентор (алмазную пирамиду) должна составлять 1 (1,47H), что обеспечивает минимальное рассеивание размеров в пределах твердости д тина 20...80 HV.

3. Выборка должна составлять не менее 3-х замеров в одной плоскости.

 Рассевание твердости дентина за зоной эмаль-дентин можно принимать постояни как в горизонтальном, так и в вертикальном сечениях зуба.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Орловский А.Б. Критерии выбора материалов для реставрации.- Киев: Кристар, 2001.- 10 2.Материаловедение / Под ред. Ю.М.Соломенцева. - М.: Высшая школа, 2005.
- 3. Ящерицин П.И., Махаринский Е.И. Планирование эксперимента в машиностроении (справочное пособие).- Мн.: Выш. шк., 1985.-286с.

УДК 519.876.5

Бычук Т.Н.

Научный руководитель: доц. Дереченник С.С.

МЕТОД МОЛЕКУЛЯРНОЙ ДИНАМИКИ КАК ЧАСТНЫЙ СЛУЧАЙ МЕТОДА ЧАСТИЦ

Развитие технологий, позволяющих изучать микроструктуру тел, привело к накоплению фактов, свидетельствующих о чрезвычайно высокой роли внутренней структуры материала в процессах, обеспечивающих его функциональное назначение. Возросший в последнее десятилетие интерес к механическим свойствам нанообъектов требует еще

более серьезного внимания к влиянию внутренней структуры материала на его механическое поведение. Особую актуальность приобретает развитие аналитических и компьютерных моделей, которые могли бы адекватно описать механические свойства подоб-

ных сред и веществ [1].

Большие перспективы связывают с использованием метода частиц — представление тела совокупностью взаимодействующих частиц, описываемых законами классической механики. Целью такого метода является понимание свойств молекулярных связей в терминах структуры исследуемого соединения и микроскопических взаимодействий между молекулами вещества. Преимущество метода частиц по сравнению с методами, основанными на концепции сплошной среды, заключается в том, что он требует значительно меньше априорных предположений о свойствах материала [1]. Задавая потенциал межмолекулярного взаимодействия, можно моделировать такие эффекты, как пластичность, образование трещин, разрушение, температурное изменение свойств материала, фазовые переходы. Для описания каждого из этих эффектов в рамках сплошной среды требуются отдельные вычисления, в то время как при моделировании методом частиц эти эффекты получаются автоматически, в результате интегрирования уравнений движения. В частности, необратимость механических процессов достигается за счет перехода механической энергии длинноволновых движений материала в тепловую энергию хаотического движения частиц.

 Можно выделить два наиболее важных метода техники моделирования — метод молекулярной динамики (МД) и метод Монте-Карло. Известен также ряд гибридных мето-

дов, которые сочетают особенности обоих названных.

Определив на начальном этапе моделирования предполагаемые взаимодействия между молекулами изучаемого вещества, с помощью метода МД получают точные предсказания объёмных свойств вещества [2] (понятие точности результатов зависит; в основном, от возможностей компьютерной техники, используемой для моделирования).

Моделированием МД можно получить также такие свойства вещества, которые сложно определить экспериментально, например, связь между коэффициентом распростра-

нения и скоростной функцией автокорреляции.

Моделирование МД действует как мост между теорией и экспериментом (рисунок 1), т.е. с его помощью можно, моделируя рассматриваемое вещество, проверить теорию, а, сравнивая результаты моделирования с экспериментальными результатами — проверить модель. Моделирование МД также можно представить как связь микроскопического и макроскопического уровней представления вещества (рисунок 2).

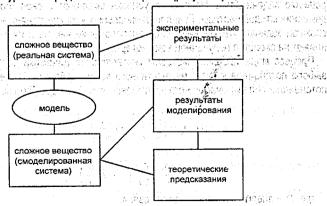
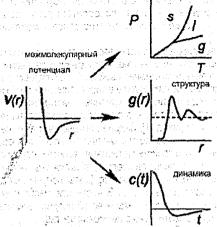


Рисунок 1. Моделирование МД как связь между теорией и экспериментом [2]



ом на Рисунок 2. Моделирование МД как связь микроскопического и макроскопического уровней вещества [2]

Моделирование молекулярной динамики [3] состоит из численного решения уравнений движения классической механики, которые для простой атомной системы описываются как:

$$m_i \cdot r_i = f_{ij} \quad \text{with the resulting } k \in \mathbb{R}$$
 (1)

где m_i — масса i-й частицы,

 f_i и r_i – сила, действующая на i-ю частицу вещества и расстояние действия силы.

$$f_I = -\frac{\partial}{\partial r_i} U_{i} \tag{2}$$

где U – потенциальная энергия.

С математической точки зрения решение системы уравнений представляет собой решение задачи Коши. Начальные условия включают в себя координаты и скорости движения каждой частицы. Генерация начальных условий является отдельной и весьма сложной задачей, так как начальное расположение частиц и их скорости существенно влияют на свойства полученной компьютерной модели.

Процесс моделирования методом молекулярной динамики основан на правильном выборе потенциала и силы межчастичного взаимодействия. Чаще всего используется потенциал и сила межчастичного взаимодействия Леннарда-Джонса:

$$\Pi(r) = D\left[\left(\frac{a}{r}\right)^{12} - 2\left(\frac{a}{r}\right)^{6}\right],\tag{3}$$

$$F(r) = \frac{12D}{a} \left[\left(\frac{a}{r} \right)^{13} - 2 \left(\frac{a}{r} \right)^{7} \right], \tag{4}$$

где D — энергия связи, a — длина связи.

Данный потенциал весьма точно описывает свойства ряда веществ, а также силы взаимодействия Ван-дер-Ваальса. К его достоинствам также относится и вычислительная простота, не требующая иррациональных и трансцендентных функций. Потенциал Леннарда-Джонса используется, когда имеет место исследование физических закономерностей, а не получение точных количественных результатов. К его недостаткам можно отнести тот факт, что он является двухпараметрическим. Фактически, он позволяет удовлетворить значению только одного параметра, например, модулю упругости или пределу точности в статике [4], скорости распространения продольных волн или откольной скорости в динамике. Тем не менее, данный потенциал вполне подходит для упаковки веществ аморфной структуры.

Для более детального исследования могут использоваться и другие формы представления потенциальной энергии — например, потенциал и сила взаимодействия, которые являются четырехпараметрическими. Его недостаток — зависимость потенциала от m и n, риск неправильности выбора этих параметров и сложность вычислений с ростом их значений.

$$\Pi(r) = \frac{D}{n-m} \left[m \left(\frac{a}{r} \right)^n - n \left(\frac{a}{r} \right)^m \right], \tag{5}$$

$$F(r) = \frac{nm}{n-m} \cdot \frac{D}{a} \left[\left(\frac{a}{r} \right)^{n+1} - \left(\frac{a}{r} \right)^{m+1} \right]. \tag{6}$$

По параметрическим характеристикам между потенциалом Леннарда-Джонса и потенциалом Ми находится трехпараметрический потенциал Морзе (7, 8), который позволяет удовлетворять значению двух независимых макроскопических характеристик (например, модулю упругости и предёлу прочности в статике, скорости распространения продольных волн и откольной скорости в динамики). К его достоинствам можно отнести также более быстрое затухание на расстоянии, что удобно при взаимодействии ближайших частиц. Но, по сравнению с потенциалом Леннарда-Джонса, при определении потенциала Морзе необходимо вычислять экспоненту, что ведет к существенному замедлению моделирования.

$$\Pi(r) = D\left(e^{-2\alpha(r-a)} - 2e^{-\alpha(r-a)}\right),\tag{7}$$

$$F(r) = 2\alpha D\left(e^{-2\alpha(r-a)} - 2e^{-\alpha(r-a)}\right). \tag{8}$$

Существует также ряд других потенциалов, которые отличаются степенью дальнодействия: сплайновые потенциалы, модифицированный потенциал и др. Их достоинство — ускорение численных расчетов за счет уменьшения радиуса, а недостаток — учет взаимодействия лишь тех частиц, которые вошли в ограниченный радиус.

Таким образом, для моделирования структуры материалов методом молекулярной динамики следует выполнить следующие этапы:

- выбрать потенциал межчастичного взаимодействия;
- определить внешнюю форму исследуемого объекта (куб, шар и т.д.);
- задать желаемый тип структуры вещества (кристалл, поликристалл, аморфное вещество);
- сгенерировать начальные условия (координаты и начальные скорости частиц в трехмерном пространстве);
 - вычислять эволюцию структурных параметров моделируемой системы во времени.

1. Krivtsov A.M. Molecular Dynamics Simulation of Impact Fracture in Polycrystalline Materials // Mechanica: - 2003: - № 38. - C. 61-70.

2. Allen M. Introduction to Molecular Dynamics Simulation [Electronic resource]. - 2004. -

P. 1-28. – Mode of access: http://www.fz-juelich.de/nic-series/volume23

3. Kristiansen K.: Wouterse A., Philipse A. Simulation of random packing of binary sphere mixtures by mechanical contraction / Physica. - 2005. - № 358. - C. 249-262.

4. Волошин В.П., Медведев Н.Н. Исследование препика структурного фактора. Анализ неоднородных упаковок Леннард-Джонсовских атомов // Журнал структурной химии. 2005. - Tom 46. Nº1. - C. 96-100

УДК 519.233.3

Дмитриева А.В.

rana israng basah sa sak

Научный руководитель: доц. Дереченник С.С.

КРИТЕРИЙ СОГЛАСИЯ ПИРСОНА И МЕТОЛЫ ГРУППИРОВАНИЯ ДАННЫХ

Цель данной работы - исследовать эффективность критериев согласия типа хиквадрат (χ^2) Пирсона при разбиении области определения случайной величины на интервалы равной длины.

При использовании критериев согласия типа χ^2 область определения разбивается

k интервалов граничными точками: $x_0 < x_1 < ... < x_{k-1} < x_k$.

Статистика X_n^2 Пирсона вычисляется в соответствии с соотношением [1]:

$$\chi^{2} = N \sum_{i=1}^{k} \frac{\left(n_{i} / N - P_{i}\left(\theta\right)\right)^{2}}{P_{i}\left(\theta\right)},$$
(1)

rде n, — количество наблюдений, попавших в интервал;

 $P_i(\theta) = \int_{x_{i-1}}^{x_i} f(x,\theta) \ dx$ — вероятность попадания наблюдения в i-й интервал;

$$n = \sum_{i=1}^{k} n_i$$
 - количество всех наблюдений; $\sum_{i=1}^{k} P_i(\theta) = 1$ - суммарная вероятность.

$$\sum_{i=1}^{k} P_i(\theta) = 1 - \text{суммарная вероятность}.$$

Статистические свойства критериев типа χ^2 зависят от того, каким именно образом область определения случайной величины разбивается на интервалы, а также от числя интервалов группирования. При практическом использовании критериев выбирают либс интервалы равной длины, либо интервалы равной вероятности (равной частоты), либо асимптотически оптимальные интервалы (в этом случае минимизируются потери в ин формации Фишера).

Рекомендуемое в различных источниках количество интервалов группирования, ис пользуемое при вычислении оценок параметров, построении гистограмм, а также пр проверке статистических гипотез с помощью критерия Пирсона, колеблется в очень ши роких пределах. Большинство из рекомендуемых формул для оценки числа интервало