

Теория интегральных уравнений для частичных функций распределения является одним из перспективных направлений современной молекулярно-статистической теории [1]. В ее основе лежит факт, что многие термодинамические свойства газов и жидкостей определяются локальным молекулярным окружением, возникающим вокруг одной частицы в радиусе порядка $10 \text{ \AA}$. Достоверно описать такое локальное окружение в большинстве случаев оказывается возможным на основе функций распределения, зависящих от координат небольшого числа молекул, например радиальной функции распределения (РФР). В этом случае теория интегральных уравнений для частичных функций оказывается значительно эффективней в вычислительном плане по сравнению с методами молекулярной динамики или Монте-Карло, и в то же время фундаментально строгой. Основным уравнением этой теории является интегральное уравнение Орнштейна-Цернике (ОЦ), которое в случае m -компонентной смеси представляет следующую систему интегральных уравнений: где $h(r)$ - полная корреляционная функция; $c(r)$ прямая корреляционная функция; ρ -числовая плотность; нижние греческие индексы означают сорт молекулы. Функции, входящие в уравнение ОЦ, имеют следующую связь с РФР g и потенциалом межмолекулярного взаимодействия j : где k_B - константа Больцмана; T - температура; $w(r)$ - термический потенциал; $B(r)$ - бридж-функционал, который представляет собой бесконечный ряд неприводимых диаграмм. В работе рассматриваются системы с центральными межмолекулярным взаимодействием вида: здесь - короткодействующий потенциал типа Леннард-Джонса (ЛД): или какой-либо другой (Букингема, твердой сферы и т.д.); - длиннодействующая часть, описываемая законом Кулона: B в выражениях $B = \frac{q_1 q_2}{4\pi\epsilon_0 r}$, для потенциалов межмолекулярного взаимодействия s - эффективный молекулярный диаметр, определяется из условия $j(s)=0$, ϵ - глубина потенциальной ямы, z - заряд. Несмотря на то, что молекулы реальных веществ в основном не являются сферическими, рассматриваемые в работе системы с потенциалом типа $V(r) = \frac{A}{r^{12}} - \frac{B}{r^6}$, представляют большой научный интерес в плане изучения возможностей теории интегральных уравнений, а так же практический интерес при использовании их в качестве грубой модели для описания термодинамического поведения широко класса веществ [2], [3], в том числе ионных жидкостей. Особенностью рассматриваемой системы, является наличие прямого электростатического взаимодействия между частицами. Термодинамически устойчивыми такие системы могут быть только при некоторых условиях, например: если кинетическая энергия молекул намного больше потенциальной или если плотность частиц достаточна для того что бы экранировать длиннодействующее взаимодействие между двумя молекулами за счет коллективных эффектов. Для возможности численного решения уравнения ОЦ в случае систем с кулоновским взаимодействием, проведем его переформулировку. Учитывая, что для термодинамически устойчивого состояния

полная РФР должна быть короткодействующей, запишем: Соответственно короткодействующая прямая корреляционная функция будет иметь вид: Запишем систему уравнений ОЦ в Фурье пространстве в матричном виде: здесь и далее жирным обозначаются матрицы, волной Фурье образ, γ -диагональная матрица плотностей компонентов. Выполнив замену ρ , получим: Введем следующие определения: В итоге получим следующую систему переформулированных уравнений ОЦ: Здесь нужно отметить, что решением системы уравнений ρ , является эффективный потенциал Дебая-Хюккеля: где κ - обратный радиус Дебая. Численное решения уравнения осуществлялось с использованием адаптированного гибридного метода Лабика-Малиевского [4], в котором итерации строятся по короткодействующей непрямой корреляционной функции: ρ . Перепишем уравнение в виде: Используя очевидное соотношение: ρ , получим: В таком виде система уравнений ОЦ для кулоновских систем может численно решаться во всем диапазоне концентраций и плотностей, включая их нулевые значения, в отличие от традиционно используемой в литературе записи [5], в которой присутствует операция деления на плотность. Введем следующие обозначения: ρ , и окончательно запишем: Основные этапы вычислительного алгоритма: 1) Задаются термодинамические условия: температура, плотность, состав, а так же потенциалы межмолекулярного взаимодействия. 2) Пространственный интервал, на котором ищется РФР, разбивается на дискретный набор точек с шагом между ними. Причем, что необходимо для осуществления численной процедуры «быстрого» Фурье-преобразования. Обычно, достаточно пространственного интервала порядка a , а удовлетворительную точность обеспечивают и $2a$. На выбранном дискретном наборе точек задается начальное приближение значений. 3) Определяется значения в соответствии с выбранным замыканием уравнения ОЦ и совершается дискретное Фурье-преобразование для функций ρ и ρ , Координата в обычном пространстве определена как r , в Фурье-пространстве - как k , между ними должно выполняться следующее соотношение. 4) Выбирается некоторое число точек, на которых решение будет итаться методом Ньютона-Рафсона. Обычно бывает достаточно задать такое M , при котором. Решается система линеаризованных уравнений относительно: ρ где Для определения Якобиана в необходимо иметь аналитический вид замыкания в Фурье пространстве: что не представляется возможным. Поэтому его определяют приближенно разложив функцию в точке k и оставив линейный член: Фурье-преобразование этого соотношения даст: ρ . Коэффициенты определяются выражением Не сложно заметить, что ρ . Таким образом, Якобиан определяется согласно выражения: где Система уравнений решается до тех пор пока ρ , корректируя на каждом шаге: ρ . Значение ρ . Если условие по точности выполняется, переходят к следующему пункту. 5) На интервале вычисляется следующее приближение для ρ по ρ . 6) Совершают обратное Фурье-преобразование для: ρ , ρ , проверяют условие и проводят

корректировку. Если условие точности не выполняется (обычно), то возвращаются к пункту 3, в противном случае вычисления заканчивают. Представленный выше алгоритм тестировался для двухкомпонентных систем с потенциалом межмолекулярного взаимодействия ЛД + , для различных значений зарядов, величины которых задавались в приведенных единицах. В работе использовалось гиперцепное замыкание уравнения ОЦ. Расчеты показали, что для большей части фазовой диаграммы для систем с, решение сходиться нулевого приближения. Как правило, для получения решения хватает порядка семи прямых итераций, а внутри одной прямой итерации совершается в среднем пять «ньютоновских» итераций. В случае, происходит значительная перестройка РФР по сравнению с функцией (рис.1), которая используется в качестве начального приближения, поэтому рекомендуется выполнить сначала несколько десятков прямых итераций, а затем включать «ньютоновские». Результаты расчетов РФР для , и различных значений зарядов представлены на рис. 1, 2. Данные по РФР позволяют рассчитать давление и внутреннюю энергию [6]. Другие термодинамические величины можно определить на основе дифференциальных соотношений Максвелла. Наиболее просто и точно определить производные от давления и внутренней энергии по различным термодинамическим параметрам, можно на основе соответствующих производных РФР [7]. Эти производные находятся из решения продифференцированного уравнение ОЦ по требуемым термодинамическим параметрам. Продифференцируем уравнение по некоторому параметру n : где E - энергия, p - плотность, то β - матрица мольных долей, если n - температура и т.д. Решение уравнения осуществляется после решения уравнения , используя приведенный выше алгоритм, где Якобиан определяется как: J - записывается через соответствующие производные с учетом используемого замыкания. Рис. 1 - РФР между разноименно заряженными молекулами; сплошная линия - $z^*=0$, короткий пунктир- $z^*=3$, длинный пунктир $z^*=10$ Рис. 2 - РФР между одноименно заряженными молекулами; сплошная линия - $z^*=0$, короткий пунктир- $z^*=3$, длинный пунктир $z^*=10$