**Фазовый переход и кроссоверы на каирской решётке диполей Изинга**

***Лобанова Э.А.***

*Студент*

*федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Дальневосточный федеральный университет», Институт наукоёмких технологий и передовых материалов, Владивосток*

*E-mail: lobanova.eal@dvfu.ru*

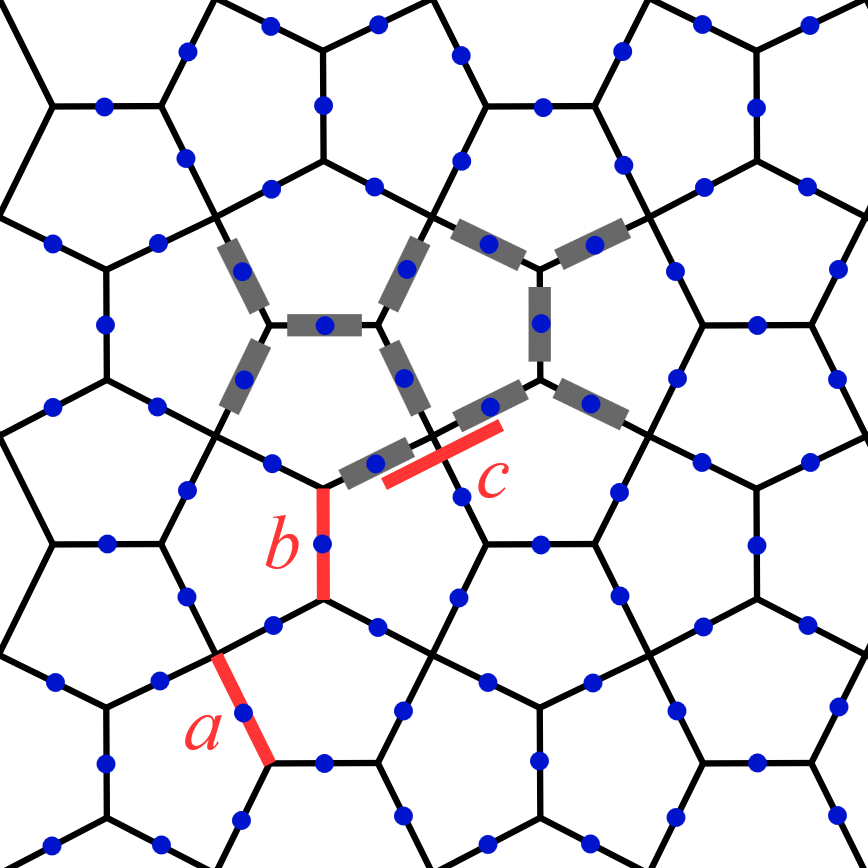
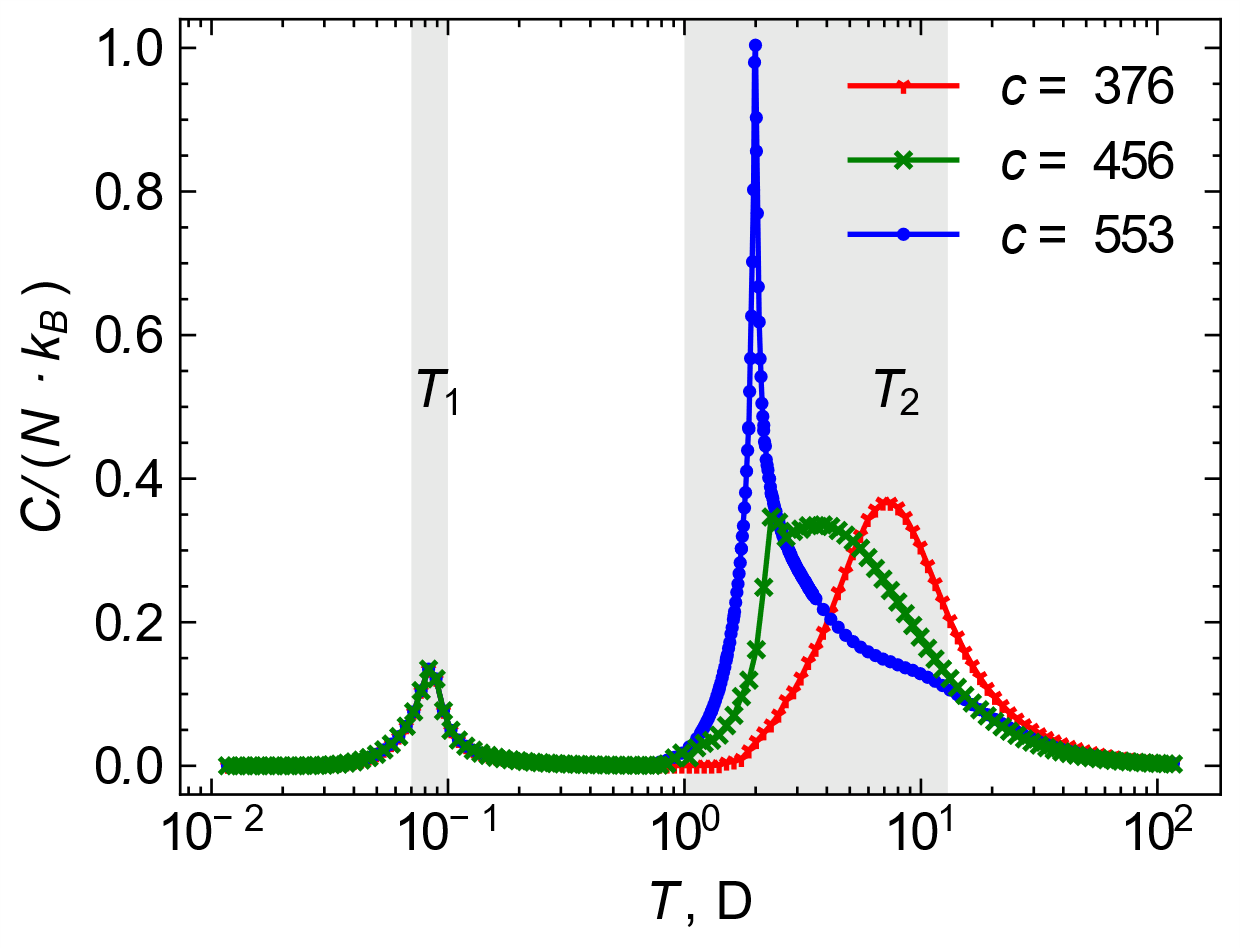
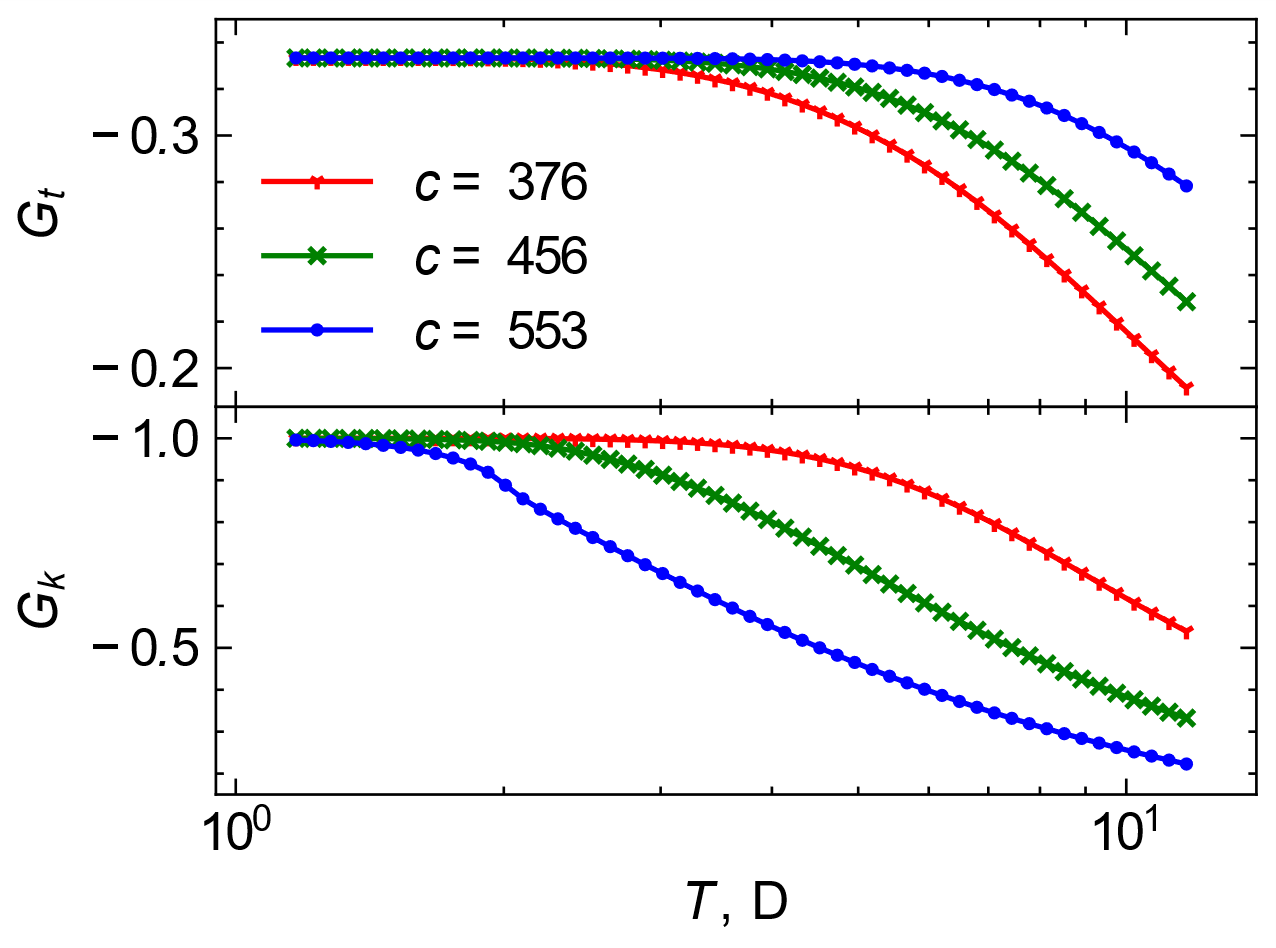
Согласно классификации фазовых переходов Ландау [1], системы одного класса универсальности обладают одинаковым набором фаз, а процесс смены фаз можно описать универсальными критическими индексами. В работе был рассмотрен высокотемпературный фазовый переход для системы спинового льда на каирской решётке диполей Изинга [2] (рис. 1а,1б). График зависимости корреляционного момента (1) от параметра 'c' на рис. 1в показывает, что при некоторых значениях этого параметра переход к беспорядку в крестовых вершинах произошёл, а в треугольных нет. Т.к. параметр 'c' не определяет класс универсальности, это противоречит классификации Ландау.

(1)

где сумма учитывает только уникальные парные взаимодействия, – их энергия, – число частиц в системе.

б)

в)

а)

Рис. 1. а) Схематичное изображение Каирской решетки. Синие точки - расположение точечных диполей в исследуемой модели, серые овалы - пример расположения нано-островков. Нано-островки расположены на всех ребрах решетки, на рисунке приведена часть из них. Жирные линии - параметры каирской решетки. б) Теплоемкость. спинов каирского спинового льда для параметров решетки нанометра. Серым цветом отмечены температурные зоны и , при которых теплоемкость испытывает низкотемпературный и высокотемпературный максимум, соответственно. Данные рассчитаны методом Метрополиса [3]. в) Температурная зависимость корреляций внутри треугольных вершин и крестов , для параметров решетки нм и спинов.

**Литература**

1. C. A. F. Vaz, J. A. C. Bland, G. Lauhoff, Reports on Progress in Physics №71 056501 (2008).

2. Y. Shevchenko, V. Strongin, V. Kapitan et al., Physical Review E №106, 064105 (2022).

3. N. Metropolis, A.W. Rosenbluth, M.N. Rosenbluth et al., The journal of chemical physics №21, 1087-1092 (1953).