



جامعة الموصل
كلية التربية للعلوم الصرفة

الخصائص الديناميكية الحرارية للهاليدات القلوية
تحت ضغوط عالية

زينة رعد محمود
رسالة ماجستير
الفيزياء

بإشراف
الأستاذ المساعد
الدكتورة جنان فخر الدين احمد

2014 م

1435 هـ

الخلاصة

معادلة الحالة هي صياغة نظرية لوصف المادة عند مجموعة ظروف فيزيائية معينة وهي علاقة رياضية بين دالتي حالة أو أكثر متعلقة بالمادة مثل درجة الحرارة والضغط والحجم النوعي والطاقة الداخلية. في هذه الرسالة استخدمت معادلات حالة مبنية على أسس مختلفة مثل (لينارد-جونس, باردين, كومر) لحساب تأثير الضغط على الخواص الفيزيائية لكلوريد الصوديوم (NaCl-B1, CsCl, LiF) حيث نقصد ب NaCl-B1 الطور الأول لبلورة كلوريد الصوديوم وهو مكعب ممرکز الأوجه (face center cubic) ويرمز لها (F.C.C) في مدى واسع من درجات الحرارة من درجة حرارة الغرفة وصولاً لدرجة حرارة الانصهار. وللمزيد من استقصاء تأثير الضغط على كلوريد الصوديوم تم دراسة تأثير الضغط على التغير النسبي للحجم $\frac{V_P}{V_0}$ ومعامل المرونة الحجمي B_T ومعامل كرونيشن الأول γ ودرجة حرارة ديبياي θ_D , وكذلك تأثير الضغط على ثابت الشبكة عند درجة حرارة الغرفة وثم مقارنة النتائج مع البيانات التجريبية وكانت في حالة توافق جيد وخصوصاً عند الضغوط القليلة إلى حد الضغط (5 Gpa), أما بعد هذا الضغط فإن النتائج المستحصلة تباينت عن البيانات التجريبية, بقدر أو بأخر, وكان أفضل توافق بين النتائج المستحصلة باستخدام معادلة باردين مقارنة مع النتائج التجريبية.

فضلاً عن ذلك تم دراسة تأثير الضغط على الطاقة التذبذبية E_D وعلى السعة الحرارية C_V عند حجم ثابت, لكل من (NaCl-B1, CsCl, LiF) وذلك باستخدام نموذج ديبياي. إذ تم الحصول على نتائج متوافقة مع نتائج الأبحاث العلمية المنشورة.

كما تم استخدام معادلة الحالة الحرارية لكومر في حساب معامل التمدد الحراري الحجمي α_V وحساب معامل المرونة الحجمي B كما تم حساب الضغط الحراري P_{th} بالاعتماد على معامل التمدد الحراري α_0 ومعامل المرونة الحجمي B_0 عند درجة حرارة الغرفة حيث لوحظ ان الضغط الحراري يعتمد على درجات الحرارة فقط .

واخيراً جرت دراسة منحنى الانصهار للهاليد كلوريد الصوديوم (NaCl-B1) بالاعتماد على معادلة الحالة الحرارية لكومر مع نموذج لندمان في الانصهار وكانت النتائج متوافقة مع

البيانات التجريبية وكذلك تم إيجاد المسافة البينية بين الايونات عند الانصهار (r_m) للهاليد كلوريد الصوديوم (NaCl-B1) مرتاً باستخدام طاقة جهد الشبكة ومرتاً ثانية باستخدام طريقة اندرسن في التمدد الحراري واعطت النتائج المستحصلة توافقاً جيداً مع نتائج الأبحاث العلمية المنشورة.

Abstract

Equation of state is a constitutive equation describing the state of matter under a given set of physical conditions. It provides a mathematical relationship between two or more state functions associated with the matter, such as temperature, pressure, specific volume and internal energy. Equations of state are useful in describing the properties of fluids and solids. In this study, equations of state are used for the evaluation of pressure effects on solids (Alkali halides) at room temperature and high temperature up to melting point.

Thermodynamic properties ($\frac{V_P}{V_0}$, B_T , θ_D , γ , α) of alkali halides

(NaCl-B1, CsCl, LiF) at high pressure and room temperature have been evaluated and the results are compared with experimental data and gave good results up to 5 GPa but after, the results of these equations of state diverge from experimental data while Bardeen equation of state gave good agreement with experimental data. The effect of high pressure and high temperature on vibration energy of atoms (E_D) and on heat capacity at constant volume (C_V) of (NaCl-B1, CsCl, LiF) are calculated by using Debye Model and gave good agreement with the theory, also thermal volume and pressure (V_{th}), (P_{th}) and thermal expansion coefficient (α_V) are calculated by using thermal equation of state by Kumar.

Finally, melting curve of (NaCl-B1) was calculated by using Kumar thermal equation of state with Lindeman equation the results were compared with experimental data. Also inter ionic distance at melting (r_m) for (NaCl-B1) was calculated by two ways, first by using lattice potential energy and second by using Anderson equation, and compared with data of other researchers and a good matching was observed.

University of Mosul
College of Education
For Pure Science



Thermodynamical properties of Alkali Halides
under High Pressure

Zeena Raad Mhmood

M. Sc. Thesis
Physics

Supervised By

Assistant Prof.
Dr. Janan Fakhar AL-Deen Ahmad

2014 A. D

1435 A.H.