



الجمهورية الجزائرية الديموقراطية الشعبية وزارة التعليم العالي والبحث العلمي جامعة الشهيد الشيخ العربي-التبسي-كلية العلوم الدقيقة والعلوم الطبيعة والحياة ويتر قسم: علوم المادة

مذكرة لنيل شهادة الماستر

تخصص:فيزياء المواد

تحت عنوان:

دراسة الخصائص البنوية ، الإلكترونية والضوئية للمركبات الثلاثية باستخدام حسابات المبدأ الأول (X=K,Rb) XNaO

> من اعداد الطالب: عشاب أسامة

أعضاء اللجنة:

مشرفة	جامعة الشيخ العربي تبسي	أستاذ محاضر "ب"	بلغيث هناء
رئيسا	جامعة الشيخ العربي تبسي	أستاذ محاضر "أ"	طق محمد الأمين
ممتحنة	جامعة الشيخ العربي تبسي	أستاذ محاضر "أ"	لحساسنة أميرة

السنة الجامعية 2023/2022



شکر و عرفان:

أشكر الله عز وجل حق الشكر على وافر نعمه نحمد الله تعالى على عونه و تيسيره لإتمام مذا العمل وأسأله حل جلاله أن يرزقنا حلام النية والسداد في القول والعمل. أتقدم بأسمى الشكر والتقدير إلى أستاذتي الفاضلة الأستاذة، بلغيه مناء عما أتقدم بجزيل الشكر إلى السادة الأفاضل أعضاء لجنة المناقشة على قبولهم مناقشة مذا العمل . فرافع وافر الشكر والتقدير والعرفان إلى كل من أساتذة قسم علوم المادة كل بإسمه. وأرفع وافر الشكر والتقدير والعرفان إلى كن من أساتذة قسم علوم المادة كل بإسمه. لاستاذ، بلغيهم وفيق و الأستاذ، منصر موسى. والى من وقفه على المنابر وأعطى من التاذة قسم علوم المادة كل بإسمه. والى من وقفه على المنابر وأعطى من حديلة فكره لينير دريم والمر الشراذ والعرفان إلى كل من أساتذة قسم علوم المادة الم. والمو الشاذ، والعرفان إلى من موسى. فواجه على المنابر وأعطى الا تلات الذكريات والحور التي تجمعنا برفاق كانوا إلى جاذبنا

الإهداء:

عشاب أسامة

ملخص

إن الهدف من عملنا هذا هو البحث عن الخصائص الفيزيائية للمركبات الثلاثية KNaO و KbNaO و لهذا الغرض تم الإستعانة بالطرق النظرية حيث أستعملت طريقة الأمواج المستوية و المتزايدة FP-LAPW و المندرجة تحت إطار نظرية دالية الكثافة DFT و هذا كله بإستعمال برنامج Wien2k. إقتصرت الدراسة على الخصائص البنيوية فالالكترونية ثم الضوئية حيث كانت النتائج المتحصل عليها تتوافق مع النتائج سابقة الإيجاد في الأبحاث الأخرى بينما أكدت الخصائص الضوئية على أهمية هاته المواد كونها تمتلك تباين ضوئي و كذا يمكن استعمالها في المجال الفوق البنفسجي.

<u>Résumé</u>

Le but de notre travail est de rechercher les propriétés physiques des composés ternaires KNaO et RbNaO, et à cette fin, des méthodes théoriques ont été utilisées, comme la méthode FP-LAPW, qui tombe dans le cadre de la théorie fonctionnelle de densité DFT, et ce en utilisant le code Wien2k. L'étude a été soin des propriétés structurelles, électroniques et optiques, où les résultats obtenus étaient cohérents avec les résultats antérieurs qui ont fondé d'autres recherches, tandis que les propriétés optiques ont confirmé l'importance de ces matériaux car ils possèdent une anisotropie optique, et peut également être utilisé dans le champ ultraviolet.

<u>Abstract</u>

The aim of our work is to search for the physical properties of the ternary compounds KNaO and RbNaO, and for this purpose, theoretical methods were used, as the FP-LAPW method, which falls under the framework of of density functional theory DFT, and this is by using the Wien2k code. The study was care of the structural, electronic and optical properties, where the obtained results were consistent with previous results that founded in other researches, while the optical properties confirmed the importance of these materials as they possess an optical anisotropy, and can also be used in the ultraviolet field.

02	•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••	مقدمة عامة.
	الفصل الأول: نظرية دالية الكثافة DFT	
05	مقدمة	.1.I
06	معادلة شرود ينغر للبلورة	.2.I
08	مختلف التقريبات	.3.I
08	تقريب بورن اوبنهايمر -Born	. ¹ .3.I
	Oppenheimer	
09	طريقة هارتريHartree	.ب.3.I
11	تقريب هارتريفوك	.3.I
11	نظرية دالية الموجة DFT	.4.I
11	مقدمة	. ¹ .4.I
12	نظرية هو هنبرغ ـكو هن	4.I.ب.
13	معادلات کو ہن-شام	4.I.ج.
14	دالية تبادل ار تباطECF.	4.I.
15	تقريب كثافة الموضعLDA	.•.4.I
16	تقريب التدرج المعممGGA	4.I
17	حلول معادلات كو هن وشام لجسيم	.5.I
	واحد	
20	قائمة المراجع	

الفصل الثاني: طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا LAPW

22	طريقة الأمواج المستوية المتزايدةAPW	.1.II
25	مبدأ طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطياLAPW	.2.II
26	دور الطاقات الخطية EL	.3.II
27	بنية الدوال القطرية	.4.II

27	الدوال القطرية اللانسبية	.5.II
29	الدوال القطرية النسبية	.6.II
30	تحديد المعاملات AlmaوBlma	.7.II
31	تمثيل كثافة الشحنة والجهد	.8.II
32	جهد كولومب	.9.II
33	جهد التبادل والتر ابط	.10.II
33	برنامج Wien2k	.1.II
34	تحضير ملف البنية Structure generator	^j .11.II
34	برنامج الإعداد	11.II.ب

الفصل الثالث: مناقشة النتائج

40	مقدمة	.1.III
40	طرق الحساب	.2.III
41	مناقشة النتائج	.3.III
41	الخصائص البنيوية.	.3.1.III
43	الخصائص الإلكترونية	.3.2.III
44	عصابات الطاقة(علاقة التشتت).	. ¹ .3.2.III
47	كثافة الحالات	.ب.3.2.III
47	التوزيع الشحني	3.2.III.ج.
51	الخصائص الضوئية	.3.3.III
58	ä	الخاتمة العاه

	قائمة الجداول	
	قيم كل من ثوابت الشبكة (A°) ومواقع الذرات ومعامل	
	الإنضىغاطية (GPa)والمشتقة الأولى له للحالات البلورية	
43	KNaO و RbNaO.	جدول III-1

قائمة الأشكال

	قائمة الأشكال	
19	العملية الدورية لحلول معادلة كوهن ـشام	شكل.1.
22	مخطط تمثيلي للخلية الأساسية على شكل كرات والمنطقة الفراغية	شكلⅡ.1.
37	بنية برنامج Wien2k	شكل.2.II
42	البنية البلورية للمركبKNaO و RbNaO	شكلⅢ.1.
45	عصابات الطاقة وكثافة الحالات للمركبKNaO	شكلⅢ.2.
46	عصابات الطاقة وكثافة الحالات للمركبRbNaO	شكل]].3.
48	كثافة الحالات الكلية والجزئية للمركب KNaO	شكل 4.III.
49	كثافة الحالات الكلية والجزئية للمركب RbNaO	شكلⅢ.5.
50	التوزيع الشحني لكلا المركبين RbNaO وKNaO	شكل 6.III.
52	الجزء الحقيقي و التخيلي لدالة العزل لكلا المركبين RbNaO	شكلⅢ.7.
53	دالة الامتصاص و الناقلية الضوئية للمركب KNaO	شكلⅢ.8.
54	دالة الامتصاص و الناقلية الضوئية للمركب RbNa	شكلⅢ.9.



مقدمة عامة

إن دراسة خصائص المواد تعتبر ميدانا جد مهم حيث تستعمل في مختلف مجالات الحياة. هاته الأهمية أدت إلى تسارع كبير في تحصيل النتائج سواء للخصائص أو لأنواع المواد المختلفة. لغرض هاته الدراسة قام الباحثون بابتكار عدة طرق تجريبية و طرق نظرية و طرق نصف أمبيرية ونظرا لأن الطرق التجريبية لدراسة جل الخواص الفيزيائية للمواد تأخذ وقتا طويلا وكذا تستهلك ونظرا لأن الطرق التجريبية لدراسة جل الخواص الفيزيائية للمواد تأخذ وقتا طويلا وكذا تستهلك مكانيات مادية كبيرة ,فإن الطرق النظرية تعتبر بديلا جد مناسب للقيام بهاته الدراسة. إمكانيات مادية كبيرة ,فإن الطرق النظرية تعتبر بديلا جد مناسب للقيام بهاته الدراسة. في هذا العمل قمنا بدراسة بعض الخواص الفيزيائية للمادتين الثلاثية ObNaO وXNaO حيث تعتبر في هذا العمل قمنا بدراسة بعض الخواص الفيزيائية للمادتين الثلاثية ObNaO حيث تعتبر لاما العمل قما بدراسة بعض الخواص الفيزيائية المادتين الثلاثية و BNaO حيث تعتبر المادتين المادتين قليلتي الدراسة ولا يوجد أي مراجع تذكر خصائصهم ما عدا العمل التجريبي ل الأول أكد على أن العمل قما بدراسة ولا يوجد أي مراجع تذكر خصائصهم ما عدا العمل التجريبي ل الأول أكد على أن ها العمل التجريبي ل وكذا العملية النظريين الذي قام بهما عاما التجريبي ل معانين المادتين المادتين المادتين المادتين قليلتي المادتين تعتبر الندي قام بعما المادتين قالم بي العمل التجريبي الذي أكم حلى أن هما التجريبي ل وكذا العملين النظريين الذي قام بعما علما و BINAO و Sabrowsky العمل الثاني الأول أكد على أن ها علين المادتين تعتبر ان بديل جد مناسب المركبات المصادة كهربانيا بينما العمل الثاني الأول أكد على أن هاتين المادتين تعتبر ان بديل جد مناسب المركبات المصادة كهربانيا بينما العمل الثاني والأول أكد على أن هاتين المادتين تعتبر ان بديل جد مناسب المركبات المصادة كهربانيا ويد أن العمل الثاني الأول أكد على أله هذا العمان الفيزيانية الاساسية و و كان تركيزه منصا على الخواص الميكانيكية. هذا الخر أل أول أكد على ألفواص الفيزيانية الاساسية و و و كان تركيزه منصا على الخواص الميكانيكية. هذا ما مدفعا إلى دعم هاتين الدراسة النيانيا الاعتماد على المرق النظرية كما تم ذكره سابعا رمل ولغرض الما ولي ألموا ما أكر ما منوا المي ألموان المي والمضي قدما في دراسة خصائص أخرى لم يم التارق إليها.

إعتمدت دراستنا على نظرية دالية الكثافة DFT [3] والتي اعتمد في تطبيقها على البرنامج النمساوي Wien2k [4],هذا الأخير الذي يعتمد على طريقة الأمواج المستوية والمتزايدة FP-LAPW [4],حيث أن هاته النظرية تأخذ جل الإلكترونات بعين الاعتبار (إلكترونات التكافؤ + إلكترونات القلب) عكس ما هو الحال عليه في حالة الكمون الكاذب (Pseudo-potential) الذي يعتمد عليه بعض البرامج مثل (Abinit) و(Vasp) وهذا ما يعطي ميزة إلى نتائجنا.

إن عملنا هذا تم تقسيمه على الشكل التالي: بعد مقدمة ثم طرح الغرض من هاته الدراسة ثم التطرق إلى فصل يشرح فيه نظرية دالية الكثافة DFT مرورا بجل النظريات التي سبقتها , بعد ذلك تم كتابة فصل حول طريقة الأمواج المستوية المتزايدة والتفصيل في كل جزئياتها , ثم قمنا بتفصيل النتائج المتحصل عليها.

في فصل ثالث تم التركيز فيها على الخواص البنيوية فالإلكترونية فالضوئية _و هاته الأخيرة تعتبر الأهم في
عملنا هذا. حيث أنه على حد علمنا لا يوجد نتائج سابقة تم التطرق فيها إلى كيفية تصرف وتفاعل هاتين
المادتين مع الأمواج الضوئية, وهذا ما يجعل عملنا هذا كمرجع للأعمال المستقبلية وكذا حافز للأعمال
التجريبية قصد التأكد والتصديق حول ما تم طرحه في مذكرتنا هاته.

في النهاية تم ختم هذا العمل بنتيجة عامة ثم تلخيص أهم النتائج المتحصل عليها و طرحها بشكل مقتضب.

المراجع

- H. Sabrowsky, U. Schröer, Darstellung und Kristallstruktur von KNaO und RbNaO, Z. Naturforsch. B. 37 (1982) 818–819. doi:10.1515/znb-1982-0704.
- [2] J.W. Bennett, K.F. Garrity, K.M. Rabe, D. Vanderbilt, Orthorhombic ABC semiconductors as antiferroelectrics, Phys. Rev. Lett. 110 (2013) 1–5. doi:10.1103/PhysRevLett.110.017603.
- [3] R. Belghit, H. Belkhir, D. Heciri, M. Bououdina, M.T. Kadri, R. Ahuja, First principles study of structural, mechanical and electronic properties of the ternary alkali metal oxides KNaO and RbNaO, Chemical Physics Letters, 706,2018, https://doi.org/10.1016/j.cplett.2018.07.013.
- P. Hohenberg, W. Kohn, Inhomogeneous Electron Gas, Phys. Rev. 136 (1964) 864– 871. https://link.aps.org/doi/10.1103/PhysRev.136.B864.
- [5] P. Blaha, K. Schwarz, G.K.H. Madsen, D. Kvasnicka, J. Luitz, WIEN2k, An Augmented Plane Wave Plus Local Orbitals Program for Calculating Crystal Properties, Karlheinz Schwarz, Techn. Universität Wien, Austria, Wien, Austria, 2001. citeulike-article-id:6205108.

الفصل الأول: نظرية دالية الكثافة DFT

الفصل الأول: نظرية دالية الكثافة DFT.

1.I. مقدمة:

إن فيزياء وكيمياء المادة المكثفة هو علم يهتم بدراسة وفهم الأنظمة التي يتفاعل فيها الالكترونات مع النواة، وتستعمل معادلة شرودنغر لدراسة خصائص هذه الأنظمة دراسة كمية. لهذه المعادلة حلول تحليلية وعددية دقيقة في حالة الأنظمة العادية التي تحتوي على عدد قليل من الذرات أو الجزيئات. لكن لحساب الحالة الأساسية لنظام ذو N جسم، أي أن معادلة شرودينغر تحوي في هذه الحالة على N(L+1) متغير، فهومن المستحيل إيجاد الحل الرياضي لمعادلة شرودينغر وهذا بسبب التفاعلات شديدة الارتباط بين الالكترونات.

في ميكانيك الكم الحديث لا توجد أي طريقة عامة تحليلية أو عددية تسمح بإيجاد حل لهذه المسألة المحتواة على عدد كبير من الجسيمات, ولتبسيط هذه المعادلة حتى تصبح قابلة للحل تدخل العديد من التقريبات على مستويات مختلفة.

لان كل جسيم يتفاعل مع كل الجسيمات الأخرى عموما يتم إدخال ثلاثة تقريبات على ثلاث مستويات مختلفة. في دراستنا سنهتم ب (نظرية دالية الكثافة) Density functional Theory فقط. في سنة 1927 ظهرت الفكرة الأساسية لهذه النظرية على يد العالمان فارمي Fermi وتوماس Thomson ثم قام العالمان كوهن Kohn و هوهنبارغ Hohenberg بتطويرها سنة 1964,حيث تعتبر هذه الطريقة فعالة في إيجاد الخصائص الفيزيائية للأنظمة المدروسة وفي سنة 1998تحصل كوهن Kohn على جائزة نوبل لمساهمته في تطوير نظرية دالية الكثافة الكثافة.

2.I. معادلة شرودينغر للبلورة:

تعتبر معادلة شرودينغر هي منطلق كل الدر اسات الكمية للنظام الكوانتي للبلورات يوصف نظام الجسيمات الخفيفة (الالكترونات) والثقيلة (الأنوية)المتفاعلة بمعادلة شرودينغر في الحالة المستقرة التالية:

$$\widehat{H} \Psi(r_i, R_\alpha) = E \Psi(r_i, R_\alpha)$$
(1.1)

حيث \widehat{H} يمثل مؤثر المهاملتون للجملة المكونة من كل حدود الطاقة الحركية و كمون التفاعلات بين جسيمات هذا النظام.

E الطاقة الكلية للنظام

$$\Psi = \Psi (r_1, r_2, \dots, r_{N_e}, R_1, R_2, \dots, R_{N_\alpha})$$
(I.2)

حيث N_e يمثل عدد الالكترونات N_e تمثل الاحداثيات العامة لمواضع الالكترونات، N_e يمثل عدد الالكترونات الكلي. بينما $R_{\alpha}(\alpha = 1, ..., N_{\alpha})$ هو الكلي. بينما $R_{\alpha}(\alpha = 1, ..., N_{\alpha})$ هو العدد الكلى للذرات.

الهاميلتون الكلي للجملة يكون مُؤلف من الطاقة الحركية لكل الجسيمات وكمون التفاعل فيما بينهم وأحيانا طاقة التفاعل مع الوسط الخارجي.

عندغياب الحقل الخارجي يكتب الهاميلتون على الشكل التالى:

$$\widehat{H} = \widehat{T}_e + \widehat{T}_z + \widehat{U}_e + \widehat{U}_z + \widehat{U}_{eZ}$$
(I.3)

حيث تثمل المقادير المكونة لهذا الهاملتون ما يلي:

$$\widehat{T}_e = \sum_{i=1}^{N_e} \left(-\frac{\hbar^2}{2m} \Delta_i
ight)$$
 الطاقة الحركية للإلكترونات.
 $\widehat{T}_e = \sum_{lpha=1}^{N_lpha} \left(-\frac{\hbar^2}{2M_lpha} \Delta_lpha
ight)$
 $\widehat{T}_e = \sum_{lpha=1}^{N_lpha} \left(-\frac{\hbar^2}{2M_lpha} \Delta_lpha
ight)$
 $\widehat{U}_e = \frac{1}{2} \sum_{i \neq j} \frac{e^2}{|r_i - r_j|}$
 $\widehat{T}_i = \frac{1}{2} \sum_{\alpha \neq \beta} \frac{Z_\alpha Z_\beta e^2}{|R_\alpha - R_\beta|}$

والأنوية.
$$\widehat{U}_{ez} = -\sum_{i=1}^{N_e} \sum_{lpha=1}^{N_a} rac{Z_lpha e^2}{|r_i - R_lpha|}$$
حيث رمزنا ب m لكتلة الالكترون و M_lpha لكتلة كل نوي مكون للنظام.
وبذلك يمكن كتابة معادلة شرودينغر على الشكل:

$$\left(\hat{T}_e + \hat{T}_z + \hat{U}_e + \hat{U}_z + \hat{U}_{eZ}\right)\Psi(r_i, R_\alpha) = E\Psi(r_i, R_\alpha)$$
(I.4)

المعادلة (I.4) تحوي على N_α (Z + 1)N متغير، وحيث أنه نجد على الأقل في وحدة ال cm³ على ما يقارب 10²² ذرة، إذن كما نلاحظ أنه لو فرضنا ان الحاسوب الحديث ينجز مليار عملية في الثانية الواحدة فانه يجب علينا انتظار تقريبا مليون سنة حتى نجد النتيجة وهذا امر مستحيل.

لذلك نعتمد على طرق تقريبية وفعالة للحصول على النتائج الفيزيائية للنظام. ومن هذه التقريبات المعروفة تقريب بورن اوبنهايمر [2] Born-Oppenheimer ويعتبر أهم تقريب حيث يقوم بفصل دالة الحالة للأنوية عن دالة الحالة للإلكترونات، و توجد أيضا نظرية دالية الكثافة DFT التي تمكننا من حل معادلة شرودينغر لدالة الحالة الالكترونية.

3.I. مختلف التقريبات:

.3. I أ. تقريب بورن أوبنهايمر Born – Oppenheimer

إن كتلة الأنوية ثقيلة بالنسبة لكتلة الإلكترونات وبالتالي نجد أن حركة لإلكترونات أسرع بكثير من حركة الأنوية رعليه كتقريب أولي عند دراسة حركة الإلكترونات يمكن اعتبار حركة الأنوية ثابتة ، وكنتيجة لتقريب بورن أوبنهايمر يمكن إهمال الطاقة الحركية للأنوية $\widehat{T}_Z = 0$ ويؤخذ حد تفاعل الأنوية فيمابينها $\widehat{U}_Z = Cst$ كثابت.

يعتبر تقريب بورن أوبنهايمر فعال لأنه عند حساب النسبة بين كتلة الالكترونات وكتلة الأنوية فنجدها تقريبا ⁵ 10 $\approx \frac{m}{M}$ أي أن تأثير هذا التقريب شبه معدوم بالنسبة للنتائج المتحصل عليها. يسمى هذا التقريب ب تقريب بورن أبنهايمر [2]. لذلك فالهاملتون الجديد الناتج من هذا التقريب يكتب بالعلاقة:

$$\widehat{H}_e = \widehat{T}_e + \widehat{U}_e + \widehat{U}_{eZ} \tag{I.5}$$

وبالتالي تبسطالمعادلة شرود نغر الى النحو التالي:

$$\begin{bmatrix} \sum_{i=1}^{N_e} \frac{-\hbar^2 \Delta_i}{2m} + \frac{1}{2} \sum_{i \neq j} \frac{e^2}{|r_i - r_j|} - \sum_{i=1}^{N_e} \sum_{\alpha=1}^{N_a} \frac{Z_\alpha e^2}{|r_i - R_\alpha^0|} \end{bmatrix} \Psi_e(r, R_\alpha^0)$$

$$= E_e(R_\alpha^0) \Psi_e(r, R_\alpha^0)$$
(I.6)

تقريب بورن أوبنهايمر يساعد عل ىتبسيط المسألة بشكل معمق وذلك بحذف حدين من الهاملتون الكلي لكن يبقى حلا لمعادلة غير ممكن لاتحليليا ولارقميا. ولحل معادلة شرودينغر متعددة الالكترونات تطورت العديد من الطرق ونذكر منها طريقة هارتري، هارتري فوك ونظرية داليةالكثافة DFT.

I. ب. طريقة هارتري Hartree:

هي طريقة اقترحها العالم هارتري[3]سنة1927 وهي تسمح بحساب دالة الموجة متعددة الالكترونات وذلك بكتابتها على شكل جداء لعدة دوال أمواج لإلكترون واحد.

بحيث يكون لكل الكترون مدارمرافق له وتكتب دالة الموجة الالكترونية الاجمالية على شكل جداء لدوال أمواج لجسيم واحد، متعامدة فيما بينها:

$$\Psi_e = \psi_1(r_1)\psi_2(r_2)\dots\psi_N(r_N)$$
(I.7)

ويعتمد هذا التقريب ، على نموذج الالكترون الحر أي أن كل إلكترون يتحرك منفرد في الحقل المتوسط المتولد عن الأنوية وباقي الالكترونات الأخرى، أي يتغير المشكل لدينا من عدد كبير من الإلكترونات الى إلكترون وحيد،حيث تهمل التفاعلات بين الالكترونات ومبدأ السبين لنظام الالكترونات. مما نتج عنه ما يلى:

- قيمة مبالغ فيها لمجموع قوى تنافر كولوم Ve-e.

عدم أخذ مبدأ باولي بعين الاعتبار.

النتيجة الثانية أكبر اشكالا من الأولى حيث هنا لم يعتمد مبدأ التناظر لدوال الموجة (مبدأ باولي)، اي لم يحدد نوع الجسيمات الداخلة في التفاعل (فرميونات أو بوزونات) والمعروف هنا ان الإلكترونات عبارة عن فرميونات.

يبين الحساب التبايني (إيجاد القيمة الأصغرية للطاقة المتوسطة $\langle H \rangle$) انه من أجل أخذ كل دالة موجة $\Psi_i(r)$ يجب ان تكون حلا لمعادلة تفاضلية من الدرجة الثانية والتي تمثل معادلة شرودينغر لجسيم وحيد التالبة:

$$[-\nabla^{2} + W(r) + U_{i}(r)]\Psi_{i}(r) = E_{i}\Psi_{i}(r)$$
(I.8)

0.529177 Å حيث أخذنا الوحدات الذرية كما يلي ($\hbar = m_e = \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0} = 1$) و 1 u.a. دات طول

و IRy=13.605814 eV.

يمثل الحد الأول W(r) تفاعل الالكترون مع كل ايونات البلورة، الحد الثاني يمثل الجهد المتوسط لتنافر $j \neq i$

$$U_{i}(r) = \iiint \frac{q^{2} \rho_{i(r')}}{|r - r'|} d^{3}r'$$
(I.9)

حيث (\prime) متمثل الكثافة الالكترونية عند نقطة r وتعطى بالعلاقة:

$$\rho(r') = \sum_{j \neq i} |\Psi_j(r')|^2$$
 (I.10)

كما نلاحظ في المعادلة (I.8) فانه توجد N معادلة تفاضلية (واحدة لكل الكترون)، الفرق بينهما هو الارتباط بين هذه الالكترونات والموجود في الكمون (U(r). ومنه لا نستطيع حل هذه المعادلات دون استخدام طرق تقريبية إضافية.

I.ج. تقريب هارتريفوك:

اثبت فوك[4]Fock سنة 1930 ان طريقة هارتري لا تأخذ بعين الاعتبار مبدأ اللاتناظر لدالة الموجة فيما يخص الفرميونات والتي تنص، أنه لا يمكن لإلكترونين ان يكونا معا في نفس الحالة الكوانتية وهذا حسب مبدأ باولي.

تسمح طريقة هارتري-فوك[4] بإعطاء حل تقريبي لمعادلة شرودنغر لنظام متكون من N_e الكترون و N نواة و تكتب دالة الموجة Ψ_{HF} عندئذ على الشكل محدد سلاتر Slater الذي يأخذ بعين الاعتبار اللاتناظر لدالة الموجة :

(DFT). نظرية دالية الموجة (DFT).

4. I.أ. مقدمة

يعتمد مبدأ نظرية دالية الكثافة (DFT)أساسا في التعبير على طاقة نظام متعدد الالكترونات بواسطة الكثافة الالكترونية (r̄) والتي بواسطتها يمكن تطبيق مبدأ الفعل الأصغري لهذا النظام. هذه الطريقة تعود فكرتها الأصلية الى اعمال توماس Thomas[5] وفرمي Fermi[6]،حيث يعبر عن جميع حدود الطاقة الكلية (طاقة حركية إلكتروستاتيكية) بدلالة كثافة الالكترونات. و يعتمد هذا التقريب على تحويل نظام غير متجانس الى نظام ذو سلوك متجانس بكثافة ثابتة.

بدأ استخدام كثافة الالكترونات كمتغير أساسي لكتابة خصائص نظام ما منذ اكتشاف البنية الالكترونية للمادة ولكن لم يتم اثباتها الا بعد النظريتين الاساسيتين لهوهنبرغ Hohenberg وكوهن Kohn سنة 1964 [7] ثم كوهنKohnوشامSham سنة 1965 [1] واللتان توضحان بدقة منهجية تطبيق DFT. معادلات كو هن-شام تهتم بدر اسة نظام ذو N جسم كنظام ذو جسم واحد في حقل فعال باستعمال معادلة شرودينغر، مع الاخذ بعين الاعتبار كل التفاعلات وتوفير قاعدة نظرية أساسية للقيام بالحسابات الخاصة ببنية المستويات الطاقوية.

4. I. بنظرية هو هنبرغ كو هن:

تتعلق نظريتي هو هنبرغ و كوهن [7] بأنظمة الالكترونات (الفرميونات) في حقل خارجي (Vext(r) متعلق نظريتي هو هنبرغ و كوهن [7] بأنظمة الالكترونات (الفرميونات) في حقل خارجي مثل الذي تنتجه الأنوية، و تتمثل هاتين النظريتين في:

- النظرية الأولى:

من اجل أنظمة الالكترونات التي تتفاعل فيما بينها يتم تحديد الكمون الخارجي $V_{ext}(\rho)$ بواسطة كثافة الالكترونات للحالة الأساسية $E_0(\rho)$ فقط. تحسب كل خصائص النظام بدلالة كثافة الالكترونات للحالة الأساسية ρ_0 .

النظرية الثانية:

الطاقة الاجمالية للنظام يمكن ان تكتب كدالية لكثافة الالكترونات، , $E = E(\rho)$, حيث يتعلق الحد الأدنى للطاقة الكلية للنظام بكثافة معينة تميز الحالة الأساسية $\rho(r) = \rho_0(r)$ (مبدأ الفعل الأصغري). كما تعتبر أيضا بقية خصائص الحالة الأساسية دوال لكثافة الالكترونات في الحالة الأساسية. يمكن تطبيق هذه الخصائص في نظام مغناطيسي، وتصبح دالية لعزمين مغناطيسيين:

$$E[\rho] = E[\rho_{\uparrow}, \rho_{\downarrow}] \tag{1.12}$$

تطبيق DFT يتعلق بشكل دالية الكثافة ρ، من اجل هاتين النظريتين السابقتين فانها لا تعطي أي دلالة، و هذا ما يستوجب إيجاد تقريبات كافية (دقيقة) تسمح بدر اسة ρ.

4. I.ج. معادلات کو هن-شام:

في سنة 1965,نشرت معادلات كوهن وشام [1]. حيثتقدم هذه المعادلاتطريقةعمليةلحساب الكثافةالإلكترونيةوالطاقةالكليةلجملةمنالإلكتروناتالمتفاعلةفيمابينهاداخلكمونخارجي.

حيث ترتكز هذها لطريقة على فكرة تحويل مسألة جملة الإلكترونات المتفاعلة فيما بينها بوجود كمون خارجي ثابت إلى مسألة جملة إلكترونات غير متفاعلة فيما بينها والتي تتحرك في كمون فعال يتضمن الكمونالفعال الكمون الخارجي وتأثير بقية الإلكترونات على الإلكترون المعتبر لقد بينك وهن وشام أنه يمكن حساب كثافة الحالةالأساسية (r) لجملة متكونة من الإلكترونامتفاعلا بوجود كمون خارجي. تسمح بجعل DFT وسيلة تطبيقية من اجل حساب طاقة الحالة الأساسية لنظام الكتروني، باعتمادها على

يمكن التعبير عن الغاز الالكتروني بدلالة الجسيمات الداخلة في التفاعل، والمعرفة بدالة موجة أحادية الجسيم ($\Psi_i(r)$ بعاز الجسيم ($\Psi_i(r)$ بتكون للجسيمات في الحالة الأساسية نفس الكثافة و منه نفس قيمة الطاقة $E[\rho]$ لغاز الكتروني حقيقي:

$$H_{KS}\Psi_i = \left[T_e(r) + V_{eff}(r)\right]\Psi_i = \varepsilon_i\Psi_i \tag{I.13}$$

حيث $T_e(r)$ الطاقة الحركية للجسيمات، ε_i طاقة الحالة $\Psi_i(r)$. الكمون الفعال للجسيمات $V_{eff}(r)$ و هو مجموع ثلاثة كمونات:

$$V_{eff}(r) = V_{ext}(r) + V_H(r) + V_{xc}(r)$$
(1.14)

يعبر عن هذين الكمونين الأخيرين عن طريق دالية الكثافة:

$$V_H(r) = e^2 \int \frac{\rho(r')}{|r - r'|} d^3 r'$$
(I.15)

$$V_{xc}(r) = \frac{\delta E_{xc}\rho(r)}{\delta\rho(r)} \tag{I.16}$$

إن نظريتي هوهنبرغ وكوهن وكذلك التطور الذي أدى إلى معادلات كوهن وشام أحادية الجسيمات صارم للغاية ويتم الحصول عليهما دون اللجوء إلى التقريبات. ومع ذلك، فإن دالية تبادل-تر ابط (V_{xc}(r) التي تظهر في المعادلات تجعل أي حل دقيق مستحيلًا، نظرًا لأن شكله التحليلي غير معروف.

Exchange – Correlation Functional د. دالية تبادل-ارتباط 4. I

طاقة تبادل-ارتباط (ECF) هي بكل بساطة طاقة التفاعل الالكتروستاتيكي بين الالكترون وثقب التبادل والترابط الذي يحيط به، يتم استخدام ثقب التبادل والترابط لترجمة الانخفاض في كثافة الإلكترون في جميع أنحاء الفضاء مدفوعًا بوجود إلكترون في نقطة معينة، يتشكل ثقب التبادل والترابط عن طريق ثلاثة تأثيرات :

- تأثير التصحيح (التفاعل الذاتي)، وهو التفاعل الكلاسيكي الذي ينص على عدم تفاعل الالكترون مع نفسه.
- مبدأ الاستبعاد لباولي الذي يميل الى جعل كل الكترونين متماثلي العزم الدوراني المغزلي على
 ابعد مسافة ممكنة من الفضاء.
 - تنافر كولوم، توجد مسافة تفصل بين كل الكترونين.

بحيث تأثير التصحيح وتأثير مبدأ الاستبعاد لباولي مسؤولين على طاقة التبادل، اما تأثير تنافر كولوم فهو المسؤول على طاقة الارتباط. لا يمكن إعطاء قيمة مضبوطة لكمون تبادل-ارتباط لذلك يتم اللجوء الى تقريبات تهتم بدراسة تأثير التبادل والارتباط الالكترونات فيما بينها، ومن اهم هذه التقريبات.

- تقريب الكثافة المحلية (LDA, Local Density Approximation).
- تقريب التدرج المعمم (GGA, generalized gradient approximation).

LDA. I. تقريب كثافة الموضع LDA:

في تقريب كثافة الموضع LDA يتم اعتبار أن الكثافة الالكترونية للجسم المدروس تشبه محليا كثافة غاز الالكترونات المتجانس، هذا يعني أن تفاعلات التبادل والترابط لها تأثير محلي. في هذه الحالة، يمكن صياغة طاقة التبادل والترابط على الشكل التالي:

$$E_{xc}^{LDA}[\rho(r)] = \int \varepsilon_{xc}^{LDA}[\rho]\rho(r)d^3r \qquad (I.17)$$

حيث P^{LDA}_{xc} طاقة تبادل-ارتباط لجسيمات غاز الكتروني ذو كثافة منتظمة ho. هذه الطاقة يمكن تركيبها على شكل مجموع لطاقة التبادل $arepsilon_{x}[
ho]$ وطاقة الترابط $arepsilon_{c}[
ho]$:

$$\varepsilon_{xc}^{LDA}[\rho] = \varepsilon_x[\rho] + \varepsilon_c[\rho] \tag{I.18}$$

مساهمة طاقة التبادل [] ي يعبر عنها دير اك[8] بالعلاقة:

$$\varepsilon_{x}[\rho] = -\frac{3}{4} \left(\frac{3}{\pi}\right)^{\frac{1}{3}} \rho^{\frac{4}{3}}$$
(I.19)

في حالة المواد المغناطيسية، فإن تقريب كثافة الموضع LDA يمدد الى LSDA أو التقريب المحلي لكثافة السبين، وذلك لأنه يجب ادخال حلات السبين للمواد المغناطيسية. أول من اقترح هذا التعديل هو العالم سلاتر [9]Slate والذي سمح بحل بعض الإشكالات في طريقة LDA. دالية طاقة التبادل في تقريب LSDA يعبر عنها بالعلاقة:

$$\varepsilon_x[\rho_{\alpha},\rho_{\beta}] = -\frac{3}{4} \left(\frac{6}{\pi}\right)^{\frac{1}{3}} \left(\rho_{\alpha}^{\frac{4}{3}} + \rho_{\beta}^{\frac{4}{3}}\right) \tag{I.20}$$

down حيث المعاملات eta و eta تمثل السبين up و

طاقة الارتباط [6] _{Ec} لغاز متجانس من الالكترونات يمكن تحديدها عموما عن طريق محاكات مونتيكارلوالكوانتية(VQMC Carlo(VQMC Monte Carlo(VQMC لـ سيبرلاي[10,11]Ceperley وتحويلها الى عبارة تحليلية. توجد عدة عبارت أخرى لدالية طاقة الارتباط نذكر منها بيردو Perdow و زانجر[12]Zunger و فوسكو ومساعديه [13].Vosko et al.

.4.I و. تقريبالتدر جالمعمم GGA

أدى نجاح تقريب الكثافة المحلية إلى تطوير تقريب التدرج المعمم (GGA)، مما يوفر تحسينًا واضحًا للأخير وبالتالي تكيفًا أفضل مع الأنظمة التي تمت دراستها. يعد تقريب التدرج المعمم بمثابة اعتبار مصطلح التبادل والترابط ليس كدالة فقط للكثافة، ولكن بشكل عام كدالة للكثافة ρ وتدرجها المحلي $\left| \vec{\nabla} \rho \right|$. أول تقريب ل (GGA) تم تقديمه من طرف كوهن وشام [1]، ومع ذلك، لا يمكن لهذا التقريب أن يعطي التحسينات المتوقعة إلى LDA، مما يؤدي إلى نتائج خاطئة. تكمن فكرة تقريب التدرج المعمم المعمم أن يعطي التحسينات المتوقعة إلى مما يتيح التكيف بشكل أفضل مع الاختلاف على أن يعطي التحسينات المتوقعة إلى المحلم. مما يؤدي إلى نتائج خاطئة. تكمن فكرة تقريب التدرج المعمم الخطئ الخصائص المرغوبة.

يعبر عن الطاقة بصفة عامة في هذا التقريب على الشكل.

$$E_{xc}^{GGA}(\rho) = \int \rho(r) \varepsilon_{xc}[\rho(r)\varepsilon_{x}^{hom}] d^{3}r$$

$$\equiv \int \rho(r) \varepsilon_{x}^{hom}(\rho) F_{xc}[\rho|\vec{\nabla}_{\rho}|] d^{3}r$$
(I.21)

حيث $arepsilon_{
m x}^{
m hom}$ هي طاقة التبادل لنظام متجانس ذو كثافة ho(r). و توجد عدة اشكال ل $ho_{
m xc}$ ، و اكثرها استعمالا.

Becke [14] (B88), Perdew-Wang (PW) [15], Perdew et al. (mPW) [16]

5.I. حلول معادلات كوهن و شام لجسيم واحد:

تعتمد مختلف طرق حساب بنية عصابات الطاقة مبدئيا على DFTوترتب حسب استخدامها للكثافة،الكمون ومدارات كوهن -شام. طريقة الموجة المستوية المتزايدة خطياFP-LAPW تعتمد على مداراتكوهن -شام ,وبالتالي دالة الموجة الأساسية هي:

$$\Psi_i(k,r) = \sum_j C_{ij}\varphi_j(k,r) \tag{I.22}$$

حيث C_{ij} هي معاملات النشر لدالة الموجة. يتم حل معادلات KS بطريقة تكرارية باستخدام دورة تكرار الارتباط التلقائي الذي بوضحه المخطط الانسيابي في الشكل (I.1).

نبدأ بإدخال كثافة الشحنة الأولية ho_{in} من اجل تقطير المعادلة:

$$H - \varepsilon_i S = 0 \tag{I.23}$$

حيث Hهاميلتون كو هن-شام و Sمصفوفة التغطية. بعدها يتم إيجاد كثافة شحنة جديدة ρ_{out} وذلك بإيجاد الأشعة الذاتية للمعادلة (I.23). نقوم بمقارنة كثافة الشحنة الجديدة مع كثافة الشحنة الأولية فاذا كان الفرق بينهما كبير نقوم بخلط بين هاتين الكثافتين حسب العلاقة:

$$\rho_{in}^* = (1 - \alpha)\rho_{in} + \alpha\rho_{out} \tag{I.24}$$

1 حيثlpha ثابت يتم اختياره عشوائيا بين القيم 0 و

ثم نقوم بإعادة الكرة من جديد مع كثافة الشحنة الجديدة ho_{in}^* ، وهكذا حتى نصل الى الحد الذي تكون فيه كثافة الشحنة الداخلة هي نفسها تقريبا كثافة الشحنة الخارجة.



قائمة المراجع:

- [1]W. Kohn and L. J. Sham, Phys. Rev. 140, A1133 (1965).
- [2]M. Born and R. Oppenheimer, Annealen der Phyzik 389, 457 (1927).
- [3] D. R. Hartree, Proc. Cambridge Philo. Soc. 24, 89 (1928).
- [4] V. Fock, Z. Phys. 61. 126, 795 (1930).
- [5]L. H. Thomas, Proc. Cambridge Phil. Roy. Soc. 23, 542 (1927).
- [6]E. Fermi, Rend. Accad. Naz. Lincei 6, 602 (1927).
- [7] P. Hohenberg and W. Kohn, Phys. Rev. 136, B864 (1964).
- [8]P. A. M. Dirac, Proc. Cambridge Phil. Roy. Soc. 26, 376 (1930).
- [9]J. C. Slater, Phys. Rev. 81, 385 (1951).
- [10]D. M. Ceperley, Phys. Rev. B 18, 3126 (1978).
- [11]D. M. Ceperley and B. J. Alder, Phys. Rev. Lett. 45, 566 (1980).
- [12]J. P. Perdew and A. Zunger, Phys. Rev. B 23, 5048 (1981).
- [13]S. H. Vosko, L. Wilk, and M. Nusair, Can. J. Phys. 58, 1200 (1980).
- [14]A. D. Becke, Phys. Rev. A 38, 3098 (1988).
- [15]J. P. Perdew and Y. Wang, Phys. Rev. B 33, 8800 (1986).
- [16]J. P. Perdew, K. Burke, and M. Ernzerhof, Phys. Rev. Lett. 77, 3865(1996)

الفصل الثاني: طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا HAPW

الفصل الثاني: طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا LAPW: 1.II. طريقة الأمواج المستوية المتزايدة APW:

استخدمت هذه الطريقة سنة 1937 لأول مرة من طرف سلاتر [1]Slater، من اجل كتابتها كقاعدة لدالة الموجة الالكترونية الكلية وبذلك استنتاج حلول معادلة شرودينغر لإلكترون وحيد، والتي تشبه معادلة كوهن-شام (مع عدم اخذ كمون التبادل والتر ابط بعين الاعتبار) في طريقة DFT. قام اندرسون [2]Anderson باستخدام طريقة محسنة لطريقة الأمواج المستوية المتزايدة وسميت هذه الطريقة بطريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا (LinearisedAugmented Plane Wave)

LAPW،و هذا كان في سنة 1969.

بعد ذلك عرض طريقة الكمون الكامل FP – LAPWو هي المستخدمة في هذه المذكرة. في طريقة الأمواج المستوية المتزايدة APW اعتمد سلاتر Slaterعلى كتابة دالة الموجة الالكترونية على شكل دالة الالكترونات الخاصة بكمون "Muffin – tin" (اختصارا MT) أومايسمى كمون (خليةالنحل) والذي يقسم الفضاءالمحيط بالذرات إلى منطقتين كما موضح في الشكل I.II.



للخلية الأساسية على شكل كرات والمنطقة الفراغية.

المنطقة الثانية: تسمى بالمنطقة الفراغية تحيط بالكرات وتشمل الالكترونات ضعيفة الارتباط بالأنوية (الكترونات التكافؤ).

في المنطقة الفراغية يكون الالكترون شبه حر وبذلك نعبر عن دالة موجته على أنها دالة موجة مستوية، بينما تكون دالة الموجة للإلكترونات داخل الكرة على شكل أمواج كروية للمدارات الالكترونية للذرة، وبذلك تعطى دالة الموجة بالعلاقة:

$$\varphi(r) = \begin{cases} \frac{1}{\sqrt{\Omega}} \sum_{G} C_{G} e^{i(G+K)r} & r > R_{\alpha} \\ \sum_{lm} A_{lm}^{\alpha} U_{l}^{\alpha}(r) Y_{lm}(\theta, \varphi) & r < R_{\alpha} \end{cases}$$
(II.1)

حيث:

(r) دالة الموجة الكلية. Ω يمثل حجم الخلية الوحدوية. Ω يمثل حجم الخلية الوحدوية. $U_l^{lpha}(r)$ $U_l^{lpha}(r)$ الدوال الهرمونية الكروية. V_{lm} معاملات النشر للأمواج المستوية. \overline{K} شعاع الموجة في منطقة بريلوان الأولى (ZB). \overline{K} شعاع الموجة في منطقة بريلوان الأولى (ZB). أي الشعاع الاساسي للشبكة المعكوسة. أي الشعاع الاساسي للشبكة المعكوسة. الدالة (r) الموجودة داخل الكرة TM هي حلول معادلة شرودينغر للجزء القطري والتي تكتب من اجل النواة α على الشكل:

$$\left\{-\frac{d^2}{dr^2} + \frac{l(l+1)}{r^2} + V(r) - E_l\right\} r \ U_l^{\alpha}(r) = 0$$
(II.2)

في حين (r) لايمثل الجزءالخاص بالكمون الكروي المركزي داخل الكرة MT و E_l تمثل القيم الذاتية، فيحينأن الدالة القطرية المعرفة في العلاقة السابقة تكون متعامدة لكل الحالات الذاتية القلبية،تنتهي شروط التعامد عند حدود الكرة MT وذلك ما تبر هنه العلاقة التالية:

$$(E_2 - E_1)rU_1U_2 = U_2\frac{d^2rU_1}{dr^2} - U_1\frac{d^2rU_2}{dr^2}$$
(II.3)

 E_2 حيث U_2 و U_2 الدوال القطرية الموافقة للقيم الذاتية E_1 و

MT تحدد المعاملات U_{lm}^{lpha} عن طريق شروط الاستمرارية لدالة الموجة $(r) \varphi$ بين حدود سطح الكرة M والمنطقة الفراغية، لذلك تكون بدلالة المعاملات C_G الخاصة بالأمواج المستوية. من أجل ذلك قام سلاتر Slater بنشر الدوال المستوية على شكل الدوال الكروية ل بيسالBessel، بعد ذلك نساوي بين معاملات النشر لهذه الدوال مع A_{lm}^{lpha} فنجد:

$$A_{lm}^{\alpha} = \frac{4\pi i^l}{\sqrt{\Omega} U_l^{\alpha}(R_{\alpha})} \sum_G C_G J_l \left(\left| \vec{k} + \vec{G} \right| \vec{R}_{\alpha} \right) Y_{lm}^* \left(\vec{k} + \vec{G} \right)$$
(II.4)

ظهرت مجموعةمن الصعوبات في طريقة الامواج المستوية المتزايدة , وذلك لأن في حالة المعاملات A_{lm}^{α} المعرفة بالعلاقة (II.4) تحوي على الحد $U_l^{\alpha}(R_{\alpha})$ في المقام، فمن الممكن ايجاد قيم ذاتية للطاقة يكون فيها هذا الحد معدوم على سطح الكرة MT.وبالتالي الدوال القطرية تكون منفصلة عن دوال الموجة المستوية في المنطرية في المنطرية تكون منفصلة عن دوال الموجة المستوية في المنطرية في المنطرية الحد معدوم على سطح الكرة معلى الحد كولينغ[3] معاملات (II.4) معرفة بالعلاقة وذال الموجة المستوية في المقارية المعاملية معن دوال الموجة المستوية هذا الحد معدوم على سطح الكرة MT.وبالتالي الدوال القطرية تكون منفصلة عن دوال الموجة المستوية في المنطوقة البينية، ولحل هذا المشكل أدخل كولينغ[3] Koelling وأندرسون[2] معلى محموعة من التغييرات على طريقة الأمواجا لمستوية المتزايدة MT مراكز أساسا على تمثيل الدالة معموعة من التغييرات الكرة MT على شكل تدرج خطي ل $J_l^{\alpha}(r)$ أي أنه يوجد تركيب خطي بين

ومشتقاته بالنسبة للطاقة $\dot{U}_{l}^{lpha}(r)$ ، سميت هذه الطريقة بطريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا $U_{l}^{lpha}(r)$. FP-LAPW.

2.II. مبدأ طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا LAPW :

في طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا LAPW (أو FP-LAPW حيث FP تعني الكمون $U_l^lpha(r)$ الكامل) الدالةالأساسية داخل الكرة MT تكون على شكل تركيبات خطية للدوال القطرية (

ومشتقاتها بالنسبة للطاقة $\dot{U}_l^lpha(r)=rac{\partial U_l^lpha(r)}{\partial E}$. اذن الدوال تكون ممثلة بالعلاقة:

$$\varphi(r) = \begin{cases} \frac{1}{\sqrt{\Omega}} \sum_{G} C_{G} e^{i(G+K)r} & r > R_{\alpha} \\ \sum_{lm} \left[A_{lm}^{\alpha} U_{l}^{\alpha}(r) + B_{lm}^{\alpha} \dot{U}_{l}^{\alpha}(r) \right] Y_{lm} & r < R_{\alpha} \end{cases}$$
(II.5)

حيث الدوال القطرية $U_l^{lpha}(r)$ تحقق نفس المعادلة القطرية (II.2) الخاصة بطريقة APW. بينما مشتقاتها بالنسبة للطاقة $\dot{U}_l^{lpha}(r)$ تحقق المعادلة الغير متجانسة التالية:

$$\left\{-\frac{d^2}{dr^2} + \frac{l(l+1)}{r^2} + V(r) - E_l\right\} r \dot{U}_l^{\alpha}(r) = r U_l^{\alpha}(r) \tag{II.6}$$

حيث المعاملات U_{lm}^{lpha} المرافقة للمشتقات $(r)^{lpha}_{l}$ لها نفس طبيعة المعاملات A_{lm}^{lpha} للذرة lpha. الدوال LAPW_S تكون موجةمستوية في المنطقة الفراغية مثل حالةالطريقة APW . داخل كرة MT الدوال LAPWS أفضل من الدوال APWS، باختلاف صغير في الطاقة E_l عن طاقة عصابة الطاقة عالتركيبات الخطية تحسن في الدالة قطرية ل APW_S، كذلك الدالة القطرية $(r)^{lpha}_{l}(r)$ يمكن ان تستنتج عن طريق النشر المحدود في جوار الطاقة E.

طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا FP-LAPWتضم ناستمر ار دالةالموجة على سطح كرة MT.

E1. دور الطاقات الخطية E1.

تلعب الطاقة الخطية E_l دور مهم في طريقة FP-LAPW، لكن اختيار هذا المعامل ليس بالسهل APW حائما، عندما تكون الطاقة الخطية E_l تساوي طاقة العصابة E فان LAPW تختصر الى طريقة E_l دائما، عندما تكون الطاقة الخطية E_l تساوي طاقة العصابة E فان والاخطاء على دالة الموجة يكون في حدود $(E - E_l)^2$ وعلى عصابات الطاقة في حدود $(E - E_l)^2$ ، والاخطاء على دالة الموجة يكون في حدود E_l تساوي E_l وعلى عصابات الطاقة في حدود $(E - E_l)^2$ والاخطاء على دالة الموجة يكون في حدود $(E - E_l)^2$ وعلى عصابات الطاقة في حدود $(E - E_l)^2$ ، والاخطاء على دالة الموجة يكون في حدود $(E - E_l)^2$ وعلى عصابات الطاقة في حدود $(E - E_l)^2$ ، والاخطاء على دالة الموجة يكون في حدود $(E - E_l)^2$ وعلى عصابات الطاقة في حدود $(E - E_l)^2$.

نفوم بحساب الطافة الكلية للنظام من أجل فيم مختلفة للطافة E_l، ونختار المعامل الذي تكون فية الطافة. دنيا.

في بعض الحالات هذا الشرط ليس محقق دائما وذلك بسبب ظهور حالات قلبية موسعة تسمى الحالات نصف قلبية والتي تؤثر بشكل معمق في الحساب.

من اجل الحالات القلبية المحتوات كليا داخل الكرات MT فإن الدوال القطرية U_l^α و Ü_l تكون متعامدة، وهذا في حالة عدم وجود حالات قلبية لها نفس العزم الزاوي I، واذا كان هذا الشرط غير محقق فإن هذهالدوال القطرية تكون غير متعامدة. في بعض الأحيان عندما يكون هناك مشكل في الحالات القلبية فإنه تظهر ما يسمى عصابة شبح [4] في مستويات الطاقة والتي تؤكد ظهور حالات نصف قلبية. وحل هذا المشكل هو زيادة نصف قطر الكرة MT بحيث تحتوي هذه الحالات نصف قلبية.

4.II. بنية الدوال القطرية:

الدوال الأساسية لطريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا FP-LAPW تكون موجة مستوية في المنطقة الفراغية، وتنشر على شكل دالة قطرية داخل الكرة MT ، وهذا يكون تحت شرط أن الدوال الأساسية لها اشتقاق يكون مستمر على سطح كرة M.T فبنية الدوال الأساسية للطريقة FP-LAPW تصبح تحدد ب:

 $\dot{U}_{l}^{lpha}(r)$ أو لا:دوال قطرية $U_{l}^{lpha}(r)$ لها مشتقة بالنسبة للطاقة

ثانيا: المعاملات U_{lm} و B_{lm} تحققالشر وطالحدودية للاستمر ار

يوجد نوعين من الدوال الشعاعية.

5.II. الدوال القطرية اللانسبية:

في الحالة اللانسبية الدوال القطرية $U_l^{lpha}(r)$ تكون حلول معادلة شرودنغر للكمون الكروي والطاقة الخطية E_l المعرفة بالعلاقة (II.2).

اين (r) هوجزء الكمون الكروي لكرةM.T في الحالة l = 0، عند اشتقاق العلاقة (II.2) بالنسبة ل E فان ذلك يؤدي الى المعادلة الغير متجانسة الخاصة بالمشتق ($\dot{U}_l^{lpha}(r)$ المعرفة بالعلاقة السابقة (II.6). كما هو معروف فان الحلول القطرية يجب ان تكون مقننة، في حالتنا هذه تكون مقننة داخل الكرة M.T باستعمال علاقة التنظيم:

$$\int_{0}^{R_{\alpha}} r^{2} [U_{l}^{\alpha}(r)]^{2} dr = 1$$
(II.7)

حيث ان U_l^lpha هو حل متجانس للمعادلة الغير متجانسة (II.6). الدوال القطرية $U_l^lpha(r)$ و مشتقاتها $U_l^lpha(r)$ تكونا متعامدتان، أي:

$$\int_0^{R_\alpha} r^2 U_l^\alpha(r) \dot{U}_l^\alpha(r) dr = 0 \tag{II.8}$$

وكذاك الدالة $\dot{U}^lpha_l(r)$ تكون مقننة، أي:

$$\int_{0}^{R_{\alpha}} r^{2} \left[\dot{U}_{l}^{\alpha}(r) \right]^{2} dr = 1$$
 (II.9)

شروط التقنين في طريقة FP - LAPW يمكن تعويضها بالمعادلة التالية :

$$R_{\alpha}^{2}\left(\frac{\partial U_{l}^{\alpha}}{\partial r}\Big|_{r=R_{\alpha}}\dot{U}_{l}^{\alpha}(R_{\alpha}) - U_{l}^{\alpha}(R_{\alpha})\frac{\partial \dot{U}_{l}^{\alpha}}{\partial r}\Big|_{r=R_{\alpha}}\right) = 1 \qquad (II.10)$$

المعادلة (II.10) يمكن لها ان تحدد لنا قيم U_l^{lpha} و \dot{U}_l^{lpha} عدديا حيث نستخدم النشر المحدود ل U_l^{lpha} في جوار E_l من الدرجة الأولى على الشكل:

$$U_{l}^{\alpha}(E,r) = U_{l}^{\alpha}(E_{l},r) + (E - E_{l})\dot{U}_{l}^{\alpha}(E,r) + \cdots$$
(II.11)

هذا الاختيار يشير لرتبة عرض الطاقة E_l على الطاقة الخطية يكون مقبول حسب اندرسون عندما يتحقق الشرط التالي:

$$\|\dot{U}_{l}^{\alpha}\||E_{l} - E| \le 1$$
 (II.12)

اذا كان هذا الاختيار غير ممكن فأنه توجد عدة خيارات منها:

- يقسم المجال الطاقي إلى نوافذ طاقوية ويعالج كل نافذة طاقية مفصولة، مع أخذ طاقة كل حالة.
 - نستخدم النشر على المدارات المحلية.
 - تقليص نصف قطر الكرة MT، مما يؤدي الى نقصان في قيمة \dot{U}_l^{lpha} .

6.II. الدوال القطرية النسبية:

عندما تكون الطاقة الحركية للإلكترونات كبيرة تصبح التصحيحات النسبية مهمة .

بما أن عصابات الطاقة، والتي لديها أهمية في الجسم الصلب، تكون صغيرة، هذا يعني ان التأثيرات النسبية تأخذ بعين الاعتبار في المناطق حيث الكمون سلبي جدا (بالقرب من النواة). ومنه في طريقة -FP النسبية تأخذ بعين الاعتبار في المناطق حيث الكمون سلبي جدا (بالقرب من النواة). ومنه في طريقة -LAPW، التأثيرات النسبية تأخذ بعين الاعتبار داخل الكرة MT وتهمل في المنطقة الفراغية [5]. لأن التصحيحات النسبية يكون لها أثر فقط عندما تقترب سرعة الالكترونات من سرعة الضوء، بينما في المنطقة الفراغية المنطقة المنطقة الفراغية التصحيحات النسبية يكون لها أثر فقط عندما تقترب سرعة الالكترونات من سرعة الضوء، بينما في المنطقة الفراغية المنطقة الفراغية التصحيحات النسبية يكون لها أثر فقط عندما تقترب سرعة الالكترونات من سرعة الضوء، بينما في المنطقة الفراغية المونات محدودة بالملح مالملح المناء علي المنطقة الفراغية المنطقة الفراغية المنطقة الفراغية المناء علي المنطقة الفراغية المناء المنطقة الفراغية المناء عليقا المنطقة الفراغية الماء المنطقة الفراغية المائية المناء الم

في الواقع، يتكون التعديل النسبي من استبدال المعادلتين (II.2) و (II.6) بالمعادلات النسبية لديراكDirac ومشتقاتها فيما يتعلق بالطاقة، والاحتفاظ بالعبارات النسبية في وقت تطور مساهمة الكرة MT لعناصر مصفوفة هاملتون.

حيث قدم كل من كولينج Koelling وهارمون Harmon [3]، ماكدونالد ومساعدوه .Mald t al [6]، تقنية لحل معادلات دير اك هذه مع كمون كروي حيث تم إهمال تأثير مدار -سبين في بداية هذه التقنية ، ولكن يمكن إدراجها بعد ذلك.

: B^{lpha}_{lm} و A^{lpha}_{lm} و 7.II

تكون الدوال الأساسية ومشتقاتها مستمرة في حدود الكرة MT في طريقة FP-LAPW ، وهذا ما يسمح لنا بتحديد المعاملات A^{lpha}_{lm} و B^{lpha}_{lm} من اجل كل شعاع موجة مستوية و من اجل كل ذرة [7]. الدوال الأساسية هي عبارة عن أمواج مستوية في المنطقة الفراغية، أي من الشكل:

$$\varphi(r,k_n) = \frac{1}{\sqrt{\Omega}} e^{ik_n \cdot r} \tag{II.13}$$

 Ω هو حجم الخلية العنصرية.

 $k_n = k + G_n$ هو شعاع من الشبكة المرافقة، حيث $k_n = k + G_n$. حيث هنا k يمثل شعاع الموجة و k_n شعاع الشبكة المعكوسة. بينما داخل الكرة فان الدوال الأساسية تكتب على شكل تركيب خطي من الشكل:

$$\varphi(r, k_n) = \sum_{lm} \left[A_{lm}^{\alpha} U_l^{\alpha}(r, E_l) + B_{lm}^{\alpha} \dot{U}_l^{\alpha}(r, E_l) \right] Y_{lm}(r)$$
(II.14)

الشروط الحدية عند سطح الكرة تسمح باستعمال نشر الأمواج المستوية (II.13)لرايليRayleigh

$$\varphi(k_n, R_\alpha) = \frac{4\pi}{\sqrt{\Omega}} \sum_{lm} i^l J(k_n, R_\alpha) Y_{lm}^*(k_n) Y_{lm}(R_\alpha) \tag{II.15}$$

مع الاخذ بعين الاعتبار استمرارية العزم الزاوي نجد:

$$A_{lm}^{\alpha}(k_{n}) = \frac{4\pi}{\sqrt{\Omega}} R_{\alpha}^{2} i^{l} Y_{lm}^{*}(k_{n}) a_{l}^{\alpha}(k_{n})$$
(II.16)
$$B_{lm}^{\alpha}(k_{n}) = \frac{4\pi}{\sqrt{\Omega}} R_{\alpha}^{2} i^{l} Y_{lm}^{*}(k_{n}) b_{l}^{\alpha}(k_{n})$$

حيث ان :

$$\begin{cases} a_l^{\alpha}(k_n) = \frac{\dot{U}_l^{\alpha}(R_{\alpha}) \left(\frac{dJ_l(k_n,R_{\alpha})}{dr}\right) - \left(\frac{d\dot{U}_l^{\alpha}}{dr}\right) J_l(k_n,R_{\alpha})}{R_{\alpha}^2 \left[\left(\frac{dU_l^{\alpha}}{dr}\right) \dot{U}_l^{\alpha}(R_{\alpha}) - U_l^{\alpha}(R_{\alpha}) \left(\frac{d\dot{U}_l^{\alpha}}{dr}\right) \right]} \\ b_l^{\alpha}(k_n) = \frac{\left(\frac{dU_l^{\alpha}}{dr}\right) J_l(k_n,R_{\alpha}) - U_l^{\alpha}(R_{\alpha}) \left(\frac{dJ_l(k_n,R_{\alpha})}{dr}\right)}{R_{\alpha}^2 \left[\left(\frac{dU_l^{\alpha}}{dr}\right) \dot{U}_l^{\alpha}(R_{\alpha}) - U_l^{\alpha}(R_{\alpha}) \left(\frac{d\dot{U}_l^{\alpha}}{dr}\right) \right]} \end{cases}$$
(II.17)

(II.11) حيث يؤخذ الاشتقاق بالنسبة ل r ويعوض من اجل $r = R_{\alpha}$ ،باستعمال علاقة النشر المحدود (II.11) فان المعادلات (II.17) تصبح من الشكل:

$$\begin{cases} a_{l}^{\alpha}(k_{n}) = \dot{U}_{l}^{\alpha}(R_{\alpha}) \frac{\partial J_{l}(k_{n},r)}{\partial r} \Big|_{r=R_{\alpha}} - \frac{\partial \dot{U}_{l}^{\alpha}}{\partial r} \Big|_{r=R_{\alpha}} J_{l}(k_{n},R_{\alpha}) \\ b_{l}^{\alpha}(k_{n}) = \frac{\partial U_{l}^{\alpha}}{\partial r} \Big|_{r=R_{\alpha}} J_{l}(k_{n},R_{\alpha}) - U_{l}^{\alpha}(R_{\alpha}) \frac{\partial J_{l}(k_{n},r)}{\partial r} \Big|_{r=R_{\alpha}} \end{cases}$$
(II.18)

8.II. تمثيل كثافة الشحنة والجهد:

حلول معادلات كوهن وشام[8]، تحوي كمون التبادل والترابط، وحد الكمون الكولومبي للنواة V_H(r) والذي يمكن تمثيله على الشكل التالي:

$$V_{H}(r) = \begin{cases} \sum_{k} V_{k} e^{ikr} & r > R_{\alpha} \\ \sum_{k}^{k} V_{lm}(r) Y_{lm}(r) & r < R_{\alpha} \end{cases}$$
(II.19)

يضمن هذا الشكل استمرارية الكمون على سطح الكرة MT، كذلك يبسط تركيبة كثافة الشحنة وتخفيض مصفوفة الهاملتون وزمن الحساب.

في طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا LAPW نعتبر ان كثافة الشحنة:

- تمتلك تناضر الموقع داخل الكرات MT.
- تمتلك تناضر مجموعة الفضاء في المنطقة الفراغية.
 - لديها قيمة حقيقية.
- الكثافة داخل الذرات، المرتبطة بعمليات التناظر، متطابقة.

يشمل الجهد مصطلح الارتباط-التبادل، كولومبيان_H(r)، والجهد النووي.

9.II. جهد كولومب:

$$\nabla^2 V_C(r) = 4\pi\rho(r) \tag{II.20}$$

ولحل هذه المعادلة، اقترحا هامنHamenn[9] و وينارتWeinert[10] طريقة تسمى "طريقة شبه الشحنة"، اعتمادا على ملاحظتين:

- كثافة الشحنة مستمرة، تتغير ببطأ في المنطقة الفراغية وبسرعة في المنطقة الكروية MT.
- جهد كولومب لا يرتبط فقط بالشحنات في المنطقة الفراغية ولكن متعلق كذلك بالشحن في المنطقة الكروية MT.

10.II. جهد التبادل و الترابط:

يمكن حل كمون التبادل والترابط باستخدام تقريب الكثافة المحلية LDA وتقريب التدرج المعمم GGA، هذا الكمون مختلف عن الكمون الكولومبي، ومنه يجب حسابه في الفضاء الحقيقي حيث يتم تقطيره.

أما في حالة المواد المغناطيسية، نعمم الطريقة باستخدام السبين المستقطب، هذه الطريقة تعتمد على تحويل كثافة السبين up والسبين down الى الفضاء الحقيقي، نحسب المركبتين لV_{XC} ونحوله بعد ذلك الى تمثيل LAPW.

يحسب كمون التبادل والترابط في كل نقطة من الخلية باستخدام تحويل فوريي السريع FFT لإيجاد الفضاء الحقيقي للكثافة الفراغية وبعد ذلك تحويل V_{xc} من الفضاء الحقيقي الى فضاء الاطوار للموجة المستوية.

نطبق نفس العملية داخل كرات MT ,مع أخذ قيم مختلفة لكثافة الشحنة ho والكمون ذو التناظر الكروي.

11.II. برنامج Wien2k:

قمنا في حساباتنا هذه باستخدام طريقة الأمواجا لمستوية المتزايدة خطيا مع الكمون الكامل (LAPW) –)المدمجة في برنامج Wien2k. لقد تم تطوير هذا البرنامج في معهد كيمياء المواد في الجامعة التقنية فيفيينا من طرف بلاه او مساعدو هاBlaha et al[11].يسمح هذا البرنامج بدر استخواص البلورات.

تمت كتابة هذا البرنامج الحسابي بلغة الفرترون(FORTRAN 90)و هو عبارة عن مجموعة من البرامج الفرعية المرتبطة مع بعضها. دور البرامج المرتبطة ب Wien2k موضحة في الشكل II. 2. لإجراء عمليات حسابية للبنية الإلكترونية باستعمال برنامج Wien2k نتبع الخطوات التالية:

أ) تحضير ملف البنية Structure generator

نقوم في هذه المرحلة، بإنشاءالملف الرئيسي المسمى "case.struct" والذي يحوي جميع (space group) المعلومات المتعلقة بالبنية البلورية للمادة المراد دراستها مثل الزمرة الفضائية (space group) معاملات البنية البلورية) ثوابت الشبكة البلورية،مواقع الذرات (ونصف قطركرة ميفينتن(RMT) لكل ذرة.

ب) برنامج الإعداد:

هذا البرنامج يقوم بتحضير كل المقادير والمعطيات اللازمة لحل معادلة كوهن وشام بطريقة التماسك الذاتي ويتم ذلك بفضل استخدام سلسلة من البرامج الفرعية المساعدة:

برنامج حساب البعد NN:

يقوم هذا البرنامج بحساب المسافات بين الذرات،انطلاقا من مسافة الجوار الأقرب الأول،وكشرط أساسي يجب أنتكون مسافة الجوار الأقرب بين ذرتين أكبر من مجموع أنصاف قطريهما،وذلك من خلال استعمال ملف البنية.

ISTART برنامج LSTART.

يسمح لنا هذا البرنامج بتوليد الكثافة الذرية؛ويحدد كذلك كيف تعالج مختلف المدارات الذرية في حساب عصابات الطاقة.

SYMMETRY برنامج

يسمح لنا برنامجSYMMETRY بحساب عمليات التناظر لفضاء المجموعة (عمليات الانعكاس،الدوران...إلخ) باستخدام معلومات ملف البنية لأجل تقليص مدة الحساب،اعتمادا على عمليات التناظر.

• برنامج KGEN.

يقوم برنامجKGEN بتوليد الشبكة K في منطقة بريلوانا لأولى.

• برنامج DSTART

يولد برنامج DSTART الكثافة الأولية لبداية دورات الحساب الذاتي SCF المنتجة من الكثافة الذرية والمولدة من LSTART.

ج) إعداد دورة SCF:

في هذه المرحلة، تحسب الطاقة والكثافة الإلكترونية للحالة الأساسية، وفق المعيار التقارب (الطاقة،كثافة الشحنة والقوة). وذلك باستعمال البرامج الفرعية التالية:

LAPWO :يولد الكمون الفعال (كمون هارتري انطلاقا من معادلة بواسون وكمون التبادل-ترابط) انطلاقامنالكثافةالإلكترونية.

LAPW1 : حساب عصابات الطاقة لحالات التكافؤ (القيم الذاتية والأشعة الذاتية).

LAPW2 : حساب كثافة التكافؤ من الأشعة الذاتية.

LCORE :حساب الحالات والكثافة القلبية.

MIXER : يمزج الكثافة الداخلية والخارجية.



شكل II. 2. بنية برنامج WIEN2k

المراجع

[1] C. Slater, Phys. Rev. 51, 846 (1937).

[2] O. K. Anderson, Phys. Rev. B12, 3060 (1975).

[3] D. D. Koelling and B. N. Harmon, J. Phys. C10, 3107 (1977).

[4] P. Blaha, D. J. Snigh, P. I. Sorantin and K. Schwarz, Phys. Rev. B46, 1321 (1992).

[5] P. Novak, Institute of physics, Cukrovanick 10, 16253 praha 6, Czech Republique.

[6] A. H. Macdonald, W. E. Pickett and D. D. Koelling, J. Phys. C13, 2675 (1980).

[7] T. L. Louks, The augmented plane wave method, (Benjamin, New York 1967).

[8] W. Kohn, L. J. Sham, Phys. Rev. B 140, 1133 (1965).

[9] D.R. Hamann, Phys. Rev. Lett. 42, 662 (1979).

[10] M. Weinert, J. Math. Phys. 22, 2433 (1981).

[11] P. Blaha, K. Schwarz, G.K.H. Madsen, D. Kvasnicka and J. Luitz, WIEN2k, An

Augmented Plane Wave Plus Local Orbitals Program for calculating Crystal Properties,

Vienna University of Technology, Vienna, Austria (2008).



الفصل III. مناقشة النتــائج

1.III. مقدمة

إن هذا الفصل يهتم بدراسة كل من الخصائص البنيوية وكذا الكهروضوئية للمركبين الثلاثيين KNaO وRbNaO. حيث أنه تم التطرق بالتفصيل لهاته الخصائص أين تم التركيز على الثوابت البلورية وكذا معامل الإنضغاط بالنسبة للخصائص البنيوية, بينما تم دراسة كل من عصابات الطاقة وكثافة الحالات والتوزيع الشحني داخل البلورة كخصائص إلكترونية. بينما تم دراسة الخواص الضوئية, وكان جل تركيزنا منحصر على الجزء التخيلي والجزء الحقيقي لدالة العزل و كذا دالة الإمتصاص الضوئية وكان جل تركيز الكمونية المركبين الثلاثيين

وفي نهاية هذا الفصل تم وضع خلاصة للنتائج المتحصل عليها .

2.III. طرق الحساب

لدراسة الخصائص البنيوية، الالكترونية، والضوئية إستخدمنا طريقة الموجة المستوية المتزايدة خطيا والكمون الكامل (FP – LAPW) والمدمجة في برنامج Wien2k، وتم اجراء الحسابات في إطار نظرية دالية الكثافة الالكترونية [1,2](DFT)، حيث أنه لحساب كمون تبادل – ترابط استخدمنا التقريب التدرج المعمم (PBEsol – GGA)[1,2]، الذي يأخذ من الكثافة الالكترونية كتدرج، بالنسبة للخصائص الإلكترونية والضوئية. [5,6].

كما اخترنا العزم الزاوي (L_{max}=10)، وتم اختيار أنصاف أقطار كرة MT على الشكل التالي:

- 2.5 (u.a): *K* •
- 2.27 (*u*. *a*): *Na* •
- 2.17 (*u*. *a*): 0 •

وتم انتقاء اختباري للنقاط الخاصة K_{max}, R_{mt} وذلك حسب تقريب التدرج المعمم باستخدام الحساب الذاتي (Self Consistent).

(RbNaO,KNaO, في كل من (RbNaO,KNaO, معرف كالآتي : KNaO معرف كالآتي : KNaO بالنسبة للبنية KNaO. KNaO بالنسبة للبنية 200 دما يلي: 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶4s¹: [K] 1s² 2s² 2p⁶ 3s¹: [Na] 1s² 2s² 2p⁶ 3s¹: [Na] 1s² 2s² 2p⁴: [O] 1s² 2s² 2p⁴: [O]

1.3.III. الخصائص البنيوية

إن المركب الثلاثي KNaO يتبلور في الشروط العادية وفق النظام البلوري الرباعي القائم (براعي القائم (بروايا *Tetragonal Cristal System*) ذو الزمرة البلورية P4/nmm و هذا النظام يتميز بزوايا الثلاث القائمة ($\alpha = \beta = \gamma = 90^{\circ}$) بينما ثوابت الشبكة البلورية يكون فيها ($\alpha = \beta = \gamma = 90^{\circ}$) وبالنسبة المركبنا فإننا قمنا بإعطاء شكل البلورة في الشكل (IIII) بينما في العمل النظري الذي تم نشره من طرف (Rafik B)[7–9]وفريقه قريبة جدا من النتائج التي تحصلنا عليها.



الشكل (I.III): البنية البلورية للمركب KNaO و KNaO

لغرض دراسة الخصائص البنيوية لهذا المركب في البنية البلورية الرباعي القائم (Tetragonal Cristal System) ذو الزمرة البلورية P4/nmm وجب علينا في بداية الأمر أن نقوم بعملية حساب طاقات الحالة الأساسية لكل منهم علما أن الطاقة للحالة الأساسية تكون موافقة لثوابت شبكة مختلفة عن الثوابت المتحصلة عليها تجريبيا. والإجراء المتبع لحساب هاته الطاقة في الحالة الرباعية الوابت الرباعية الاتية.

أولا نقوم بإنشاء البلورة وفق ثوابت شبكة أولية غالبا ما تكون الثوابت التجريبية ثم نقوم بحساب قيمة المعامل (c/a) الموافقة للطاقة الدنيا والتي تستعمل مرة أخرى في حساب الحجم الأمثل (c/a) الموافقة للطاقة الدانيا والتي تستعمل مرة أخرى في حساب الحجم الأمثل (optimal volume) الموافق لطاقة الحالة الأساسية بعد إكمال هاته الإجراءات يمكننا الحصول على ثوابت شبكة جديدة و مقادير فيزيائية المتمثلة في كل من معامل الانضغاطية B ومشتقته الأولى 'B و طاقة الحالة الأساسية بعد إكمال هاته الإجراءات مكننا الحصول على ثوابت شبكة جديدة و مقادير فيزيائية المتمثلة في كل من معامل الانضغاطية B ومشتقته الأولى 'B و طاقة الحالة الأساسية بعد إكمال هاته الإجراءات يمكننا الحصول على والنت شبكة جديدة و مقادير فيزيائية المتمثلة في كل من معامل الانضغاطية الولي 'B و طاقة والنا التجريبية الحالة الأساسية. جل ما تم الحصول عليه تم جدولته في الجدول (I.III) مرفقا بالحسابات التجريبية والنظرية السابقة لغرض المقارنة بينها.

В'	B (GPa)	ZA	Zo	c/a	c(A°)	a(A°)	KNaO
5.7430	37.3399	0.7946	0.3630	1.5599	6.1897	3.968	نتائجنا
4.88	38.51	0.793	0.367	1.525	6.117	4.009	نتائج
							أخرى
-	-	0.794	0.364	1.553	6.214	4.002	نتائج
							تجريبية
							RbNaO
4.7709	38.3886	0.8019	0.3609	1.5993	6.4726	4.0469	نتائجنا
4.61	32.51	0.805	0.357	1.604	6.498	4.051	نتائج
							أخرى
-	-	0.858	0.305	1.595	6.531	4.093	نتائج
							تجريبية
طية	امل الإنضيغاه	الذرات ومع	کة ومواقع ا	ة ثوابت الشير	و قیم کل من	ر (1 - 111)	الجدوا
	.RbNaO	«KNaO 2	لات البلو رية	لے لہ للحا	المشتقة الأو	,B(GPa`)

من خلال الجدول أعلاه يمكننا أن نستنتج ما يلى:

- اللحظ أن معامل الإنضىغاطية يكون أكبر في البلورة KNaO مقارنة ب البلورة RbNaO وهذا ما يتناسب عكسا مع حجم البلورة .
- بن النتائج المتحصل عليها في هذا العمل قريبة جدا من الأعمال التجريبية وكذا النظرية [6,7]
 التي سبقتنا, كما نلاحظ أن نسبة الخطأ في المعاملات البلورية لا تتجاوز (1.12%) وهذا ما يؤكد أن حساباتنا صحيحة وما يسمح لنا بدراسة باقي الخواص بأريحية.

2.3.III. الخواص الإلكترونية

إن النتائج المتحصل عليها بالنسبة للخصائص البلورية تم الإعتماد عليها في دراسة الخواص الإلكترونية هاته الأخيرة سنتطرق فيها إلى دراسة تصرف عصابات الطاقة وكذا كثافة الحالات خاتمين بدراسة التوزيع الشحني لكلا البلورتين المدروستين KNaO وRbNaO.

كما نعلم أن في الأونة الأخيرة هناك عدة تقريبات تم الإعتماد عليها في تحسين نتائج هاته الخواص خاصة PbESOL_GGA المواد التي تحتوي على المدارات (d وf)ونحن في عملنا هذا إرتئينا إختيار التقريب LDA وGGA و هذا نظرا لقصر باقي التقريبات في دراسة المواد النصف الناقلة مثل تقريب LDA و GGA .

عصابات الطاقة (علاقة التشتت):

إستهلينا الدراسة برسم بيان علاقة التشتت بالنسبة للمادتين المدروستين وذلك بالنسبة إلى منطقة بريلوان الأولى (المختزلة) وكذا كثافة الحالات والتي تعتبر وجهين لعملة واحدة .

من خلال البيانات الممثلة لعلاقة التشتت لكل من المادتين المدروستين نجد :

- ✓ وجود فجوةطاقوية GAP بين عصابة التكافؤ و عصابة النقل مما يدل على ان هاتين المادتين عبارة على أنصاف نواقل وكذا قيمة هاته الفجوة تكون على التوالي (2.55 و RbNaO) بالنسبة لكل منKNaO وهاته الفجوة تكون بين أعلى قيمة لعصابة التكافؤ والتي تتموضع في الاتجاه Z وأخفض قيمة في عصابة النقل التي تتموضع في الاتجاه J وأخفض قيمة في عصابة النقل ذو فجوة طاقوية غير مباشرة .
- ✓ كما قمنا بوضع القيم المتحصل عليها في عملنا هذا وباقي الأعمال النظرية الأخيرة وتم إثبات أن نتائجنا تتوافق مع باقى الأعمال السابقة بالنسبة إلى هاته الخصائص.
- ✓ إن الملاحظ يرى وجود فجوة كبيرة داخل عصابة التكافؤ وهذا ما يدل على أن الروابط الأيونية هي الغالبة في موادنا المدروسة .



الشكل(2-III): عصابات الطاقة وكثافة الحالات للمركب KNaO



الشكل(III-3): عصابات الطاقة وكثافة الحالات للمركب RbNaO

🖌 كثافة الحالات

إن الدراسة العميقة للخواص الإلكترونية يمر بدراسة كثافة الحالات حيث تم عرضها في الشكلين (4-IIIو 5-III). أين يمكن استخلاص النتائج التالية من هاته الدراسة :

- ✓ تنقسم كثافة الحالات لكل من البلورتين المدروستين إلى 4 مجالات.
- ✓ [-22 الى -24 (eV)] وهذا المجال مكون أساس في الحالة "p" للصوديوم.
- ✓ المجال الثاني ينحصر في [-13 الى -17 (eV)] وهو ناشئ أساسا من الحالة "p"للـ K(Rb) و الحالة "s" للاكسجين.
- ✓ فيما يخص عصابة التكافؤ العليا فهي ناتجة أساسا من الحالة "p" للأكسجين ومساهمة جد
 صغيرة لكل من "s" و "P" للصوديوم.
- ✓ أما فيما يخص عصابة النقل فهي ناتجة من الحالة "d" لRb(K) وكذا مساهمات لا تكاد تذكر لكل من "p" للصوديوم والأكسجين.
 - 🖌 التوزيع الشحني

في نهاية هاته الدراسة كما تم ذكره سابقا ولدعم نتائجنا تم تمثيل التوزيع الشحني لكل من البلورتين .وتم الحصول على ما يلي من خلال الرسم الممثل أسفله , نلاحظ أن الروابط الأيونية غالبة بين الصوديوم والأكسجين وهذا راجع إلى الفرق بين الكهرو سلبيةوالكهرو جابية لكل من الأيونين وهذا النوع من الروابط نلاحظ أنه أقل درجة بين (K(Rb) و)(Oوهذا راجع إلى نصف القطر الذري لكل من (Rb)و(K) وهاته النتيجة تؤكد ما تم إيجاده في العنصر السابق (علاقة التشتت) أن الروابط الأيونية هي الغالبة في هاته المواد.

مناقشة النتائج



الشكل(4-III): كثافة الحالات الكلية و الجزئية للمركب KNaO

الفصل الثالث:

مناقشة النتائج



الشكل(6-III): كثافة الحالات الكلية و الجزئية للمركب RbNaO

مناقشة النتائج



الشكل(RbNaO و RbNaO و RbNaO و RbNaO و RbNaO

< الخصائص الضوئية

ان الخصائص الضوئية تعتبر جد مهمة اثناء دراسة المواد فهاته الأخيرة تمكننا من إعطاء تكهن مناسب في أي مجال يمكننا استعمال المواد المدروسة كما نشير إلى أن دراسة الخواص الضوئية للمواد الثلاثية RbNaO و KNaO لم يتم نشره سواء تجريبيا أو نظريا وهذا على حد علمنا مما يسمح لنا ان نعتبر عملنا هذا كعمل مرجعي للخواص الضوئية وكحافز للأعمال المستقبلية حول هاته المواد.

وبالنسبة لهاته الخصائص فهي تهتم بتفاعل هاته المواد مع الأمواج الكهرومغناطيسية والتي تعرف عادة بدالة العزل ($\omega_{2}(\omega) = \varepsilon_{1}(\omega) = \varepsilon_{1}(\omega)$. أما بقية الثوابت الضوئية كمعامل الامتصاص وكذا معامل الانعكاس و الانكساروكذا دالة الضياع الطاقوي يتم حسابها انطلاقا من الجزء التخيلي لدالة العزل باستعمال تحويل Kramers [4,5] . بما أن المادتين KNaO و RbNaO يمتلكان بنية رباعية قائمة ذات زمرة بلورية P4/nmm هذاك معاملين للتمدد ($\omega_{2}^{xx} = \varepsilon_{2}(\omega)$

إن النتائج المتحصل عليها تم مناقشتها في النقاط اسفلها:

إن الشكل (III-8) تم فيه توضيح كل من الجزء التخيلي والحقيقي لدالة العزل بجزئيها الحقيقي و التخيليي بدلالة طاقة الفوتونات كما تم تمثيل بيان الإمتصاص لهاتين المادتين في الشكل III-9) (III-10 في كلا اتجاهي البلورة xx و zz .





الشكل(B-III): الجزء الحقيقي و التخيلي لدالة العزل لكلا المركبين RbNaO



الشكل(8-III): دالة الامتصاص و الناقلية الضوئية للمركب KNaO

مناقشة النتائج



الشكل(B-III): دالة الامتصاص و الناقلية الضوئية للمركب RbNa

النتائج يمكن تلخيصها كمايلي:

- لما يوضح لنا أن المركبة ($\varepsilon_1(0)$ للمادة RbNaO اكبر منه للمادة KNaO وهذا ما يوضح لنا أن $\varepsilon_1(0)$ التباين في الخصائص الضوئية لـ RbNaO هو الأكثر ظهورا.
- ✓ إن المرور على القيمة 0 بالنسبة لـ لجزء الحقيقي يتوافق مع أعلى قيمة للجزء التخيلي.
 وهذا جد منطقي لأنه في حال التشتت اقل ما يكون الامتصاص أعلى ما يكون.
- ✓ ان طاقة العتبة للامتصاص تختلف مع طاقة الفجوة الإلكترونية و هذا منطقي لان الفجوة غير مباشرة .
- ✓ في نفس المادة نلاحظ أن الامتصاص أعلى في الاتجاه zz من الاتجاه وهذا ما يتوافق مع النتيجة السابقة إذ ان الاتجاه zz هو الأكثر تباينا.
 - ✓ ان طاقة الفجوة الضوئية بالنسبة للمادتين KNaO و RbNaO هما على التوالي

ev 2.51 و 2.58

كي نختم هذا الجزء يمكن القول ان المادة RbNaO تملك تباين و امتصاص اكبر من المادة الأخرى

قائمة المراجع:

- P. Blaha, K. Schwarz, G.K.H. Madsen, D. Kvasnicka, J. Luitz, WIEN2k, An [1] Augmented Plane Wave Plus Local Orbitals Program for Calculating Crystal Properties, Karlheinz Schwarz, Techn. Universität Wien, Austria, Wien, Austria, 2001. citeulike-article-id:6205108.
- G.K.H. Madsen, P. Blaha, K. Schwarz, E. Sjöstedt, L. Nordström, Efficient]2[linearization of the augmented plane-wave method, Phys. Rev. B. 64 (2001) 1–9. doi:10.1103/PhysRevB.64.195134.
- [3] Perdew, J. P., Ruzsinszky, A., Csonka, G. I., Vydrov, O. A., Scuseria, G, Constantin, L. A., Zhou, X., & Burke, K. (2008). Restoring the Density-Gradient Expansion for Exchange in Solids and Surfaces. Physical Review Letters, 100(13). https://doi.org/10.1103/physrevlett.100.136406
- W.C. Hinds, Optical Properties, Aerosol Technol. Prop. Behav. Meas. Airborne Part. [4] (1982) 315–346. doi:10.1016/0165-1633(89)90057-9.
- A. Delin, P. Ravindran, O. Eriksson, J.M. Wills, Full-potential optical calculations of [5] lead chalcogenides, Int. J. Quantum Chem. 69 (1998) 349–358. doi:10.1002/(SICI)1097-461X(1998)69:3<349::AID-QUA13>3.0.CO;2-Y.
- H. Sabrowsky, U. Schröer, Darstellung und Kristallstruktur von KNaO und RbNaO, Z. [6] Naturforsch. B. 37 (1982) 818–819. doi:10.1515/znb-1982-0704.
- R. Belghit, H. Belkhir, D. Heciri, M. Bououdina, M.T. Kadri, R. Ahuja, First principles [7] study of structural, mechanical and electronic properties of the ternary alkali metal oxides KNaO and RbNaO, Chemical Physics Letters, 706,2018, https://doi.org/10.1016/j.cplett.2018.07.013



الخاتمة

إن هاته المذكرة تم خطها من أجل التعرف على الخصائص الفيزيائية للمادتين RbNaO وKNaO, حيث تم إستعمال طريقة الأمواج المستوية المتزايدة FP-LAPW المندرجة تحت إطار نظرية دالية الكثافة التي تم إستعمالها في برمجة برنامج Wien2k.

إن النتائج المتحصل عليها تلخص كمايلى:

√ الخواص البنيوية

- بالنسبة إلى المعاملات البلورية المتحصل عليها تتوافق مع النتائج السابقة سواء
 كانت نظرية أو تجريبية حيث أن نسبة الخطأ فيها % 1.12.
- إن معامل الانضغاط بالنسبة إلى المركب KNaO أكبر منه بالنسبة إلى المادة RbNaO و هذا يتناسب عكسا مع حجم البلورة.

✓ الخواص الإلكترونية

- كلا المادتين وجدا أنهما عبارة على أنصاف نواقل ذو فجوة طاقوية غير مباشرة ووجد فرق بين التقريبين Pbesol-GGA و ال mBJ المستعمل في العمل السابق الوحيد النظري الذي درس هاتين المادتين وهذا الفرق لا يتم الفصل فيه إلا إذا تم عمل تجريبي حول هاته الخاصية.
- بالنسبة إلى الفجوة الطاقوية كان سببها الحالة "P" للصوديوم بالنسبة لعصابة
 التكافؤ و الحالة "d", بالنسبة لكل من K (Rb) بالنسبة لعصابة النقل.
- فيما يخص التوزيع الشحني فأنه أكد أن الروابط الأيونية هي الغالبة في كلا
 البلورتين.

•

√ الخواص الضوئية

إن الخواص الضوئية درست كل من الجزء التخيلي والنظري لدالة العزل حيث أكدت:

- أن أعلى قيمة للامتصاص توافقت مع أقل قيمة للتشتت .
- وأكدت أن الامتصاص في الاتجاه zz أكبر منه في الاتجاه xx.
- أكدت جل النتائج أن التباين واضح بين الاتجاه xx والاتجاه zz هذا يعطي
 أفضلية لهاته المادة.
- كما تم توضيح أن أعلى قيمة للامتصاص تتوافق مع اللون البنفسجي و الفوق بنفسجي وهذا ما يجعل هاته المادة جد ممتازة كالاستعمال كمادة منتجة LED.

نرجوا أن يكون عملنا هذا حافز للأعمال التجريبية المستقبلية و التأكيد على نتائجنا.