

جامعة قاصدي مرباح

كلية الرياضيات وعلوم المادة

قسم علوم المادة



مذكرة: ماستر أكادمي

فرع: علوم المادة

قسم: فيزياء

تخصص: فيزياء المواد

من إعداد الطالبة: عميرات مسعودة

الموضوع:

دراسة الخصائص المغناطيسية لمركب Ni_2MnSi

بواسطة المبادئ الأولية

نوقشت علينا: 28/05/2015

أمام لجنة المناقشة المكونة من:

د.باحمد داودي	رئيسا	جامعة قاصدي مرباح
أ.محمد الأزهري	ممتلكنا	جامعة قاصدي مرباح
أ.دبوكراع عمار	مقررا	جامعة قاصدي مرباح

السنة الجامعية: 2014/2015

شکر و تقدیر

تکمل سعادتنا و نحن نضع آخر لمسات البحث ، ان

أشكر الله عزوجل على توفيقه لنا بإنتمامهذا العمل المتواضع، و أن نسدي الشکر لمستحقيه

فولاهما اكتمل البحث

ننقدم بفائق التقدير وأوفي شکر و امتنان للأستاذ د.بوکراع عمار. على اقتراحه موضوع البحث ثم

قبوله بالإشراف عليه و متابعة البحث حتى مرحلة اكتماله .

وللأساتذة المناقشين الأفضل ننقدم بالشکر لقبولهم مناقشة بحثنا.

و ننقدم بأجزل شکر و أوفي حمد لأساتذتنا الأفضل و أستاذتنا الفضليات على اجتهادهم و مثابرتهم

طيلة عام دراسي مُضن ، و تبليغهم رسالة العلم بإنتقان و صدق

و نعترف أنّ باكورة هذا العمل إنما هي ثمرة غرسهم الطيب

و لأستاذنا الكريم الدكتور باحمد داودي الذي كان ملجانا لكل إشكال و مرشدنا في كل عويصة

شکر خاص و عرفان*

و لأستاذنا الفاضلة عياط زهية كذلك شکر و عرفان خاصين

كما أشکر ايوب لغريسي على النصائح الثمينة.

و إلى زميلاتي وصديقاتي في الدراسه إلى من ساهم في إتمام البحث من قريب أو بعد

لكل هؤلاء ننقدم بشکر و امتنان و تقدیر و عرفان.

الإِهْدَاء

... إلى والدي العزيزين الذين

غرساً في حب العلم والمعرفة.

ولم نعلمُنا الحرف الأول في ملحة عمر بن عبد العزيز

أجزل الله لها المثلية.

وإلى طلاب العلم وهواء المعرفة في كل مكان.

... وإلى من ساند في إتمام هذا البحث.

... نهدي هذا الجهد المتواضع.

قائمة المحتويات

1.....	مدخل
الفصل الاول عموميات عن سبائك هاسلر Heusler	
2.....	المقدمة 1.I
2.....	سبائك هاسلر 2.I
2.....	الخصائص البلورية 1.2.I
4.....	الخصائص المغناطيسية 2.2.I
4.....	سبائك حديدية المغnetة Ferromagnétisme 1. 2.2.I
5.....	سبائك حديدية مضادة Antiferromagnétisme 2.2.2.I
6.....	سبائك فيراغناطيسية Ferrimagnetique 3.2.2.I
6.....	تطبيقات سبائك هاسلر 3.2.I
6.....	تطبيق سبائك هاسلر في الالكترونيات (spintroniques) 1.3.2.I
8.....	تطبيقات اخرى 2.3.2.I
الفصل الثاني نظرية الكثافة التابعية DFT	
9.....	نظريه الكثافة الوظيفيه 1.II
9.....	مقدمة 1.1.II
9.....	معادلة شروذنجر 1.2.II
10.....	تقريب بورن ابنهaimer Born-Oppenheimer 3.1.II
11.....	تقريبهارتری - فوك Hartree-Fock 4.1.II
12.....	نظريه الكثافة التابعية DFT 2.II
12.....	نظريه هوهنيارغ - كوهن Hohenberg et Kohn 1.2.II

13.....	Kohn-Sham 2.2.II
16.....	3.II التقريريات
16.....	1.3.II تقرير الكثافة الموضعية LDA
16.....	2.3.II تقرير التدرج المعمم GGA
17.....	II. 4 أساسات حل معادلة كوهن شام
17.....	1.4.II طريقة الأمواج المستوية المتزايدة APW
19.....	2.4.II طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا LAPW
19.....	5.II برنامج Wien2k
20.....	II. 6 حوارزمية Wien2k
	الفصل III: مناقشة النتائج
23.....	1.III مقدمة
23.....	2.III الخصائص البنوية
23.....	1.2.III العينة Ni_2MnSi
24.....	2.2.III انشاء دليل case-directory
24.....	3.2.III ادخال المدخلات الرئيسية للملف case.struct
26.....	4.2.III تقييّة الحساب
27.....	52.III حساب SCF
28.....	6.2.III تقييّة عامل cut-off $(R_{MTmin} * K_{max})$
29.....	7.2.III تقييّة عدد النقاط K
30.....	8.2.III تحسين الطاقة optimisation du calcul

31.....	3.III	الخصائص الالكترونية.
32.....	2.3.III	عصابات الطاقة.....
33.....	2.3.III	DOS كثافة الحالات.....
36.....	1.2.3.III	DOS مناقشة.....
36.....	4.III	الخصائص المغناطيسية.....
36.....	1.4.III	العزم المغناطيسي واستقطاب السبين.....

قائمة الأشكال

3	بنية سبيكة هاسلر.....	الشكل(I)
4	البني البلوري لسبيكة هاسلر.....	الشكل(2.I)
5	ترتيب العزوم في حالة فيرو-مغناطيسية.....	الشكل(3.I)
5	ترتيب العزوم في حالة فيرو-مغناطيسية.....	الشكل(4.I)
6	ترتيب العزوم في حالة انفيرو-مغناطيسية	الشكل(5.I)
7	صمام العزم المغزلي vannes de spin	الشكل(6.I)
8	مقاومة مغناطيسية نفقية.....	الشكل(7.I)
15	حوارزمية حل معادلة كوهن شام.....	الشكل(1.II)
17	شكلكمون M.T	الشكل(2.II)
24	النافذة الرئيسية ل w2web	الشكل(1.III)
25	المدخلات الرئيسية ل Ni ₂ MnSi	الشكل(2.III)
26	البنية البلورية Ni ₂ MnSi	الشكل(3.III)
26	نافذة تجربة الحساب في Wien2k	الشكل(4.III)
27	حساب الاستقطاب_ سين Ni ₂ MnSi	الشكل(5.III)
28	تغير الطاقة بدلالة R*K*	الشكل(6.III)

28 تغير الطاقة بدلالة عدد النقاط K	الشكل 7.III
30 نافذة optimize	الشكل 8.III
30 تغيرات الطاقة بدلالة الحجم	الشكل 9.III
31	EOS2، Murnaghan ، Birch – Murnaghan : قيم متغيرات الحالة لكل من معادلة الحالة	الشكل 10.III
32 : مخطط العصابة الطاقة	(الشكل 11.III)
33 Ni ₂ MnSi : عصابة الطاقة للمركب	شكل 12.III
34 DOS نافذة برامج	الشكل 13.III
35 Ni ₂ MnSi كثافة الحالات لـ	: الشكل 14.III

قائمة الجداول

28 R_{MTmin}^* MAX : تغير الطاقة بدلالة	الجدول 1.III
29 K تغير الطاقة بدلالة	الجدول 2.III
31 مقارنة نتائج حسابنا مع النتائج السابقة	الجدول 3.III
37 مقارنة بين النتائج التجريبية و المحسوبة للعزم المغناطيسي	الجدول (4.III)

مدخل

تعتبر دارسة المواد المغناطيسية من المواضيع المتقدمة التي تتعلق بالكثير من التطبيقات الكهربائية التي تدخل في الصناعات الحديثة ، كالمولدات الكهربائية والمحولات الكهربائية وأجهزة حفظ الذاكرة .

كما ان لها دور مهم في صناعات التكنولوجية الحديثة من بين هذه المواد المغناطيسية سندرس في بحثنا عن الخصائص المغناطيسية في السبيكة $Ni_2 MnSi$ التي تتبع لسبائك الهاسلر ذات الصيغة X_2YZ حيث العنصرين X , Y تنتهيان للمعادن الانتقالية و العنصر Z هو عنصر لا مغناطيسي [1] .

عموماً مركبات هاسлер Cu_2MnAl , Co_2FeGa , $Ni_2 MnSi$ تتبلور في بنية متまさكة و مستقرة هيئية مكعبية

$$L_{2l}[2]$$

لدراسة الخصائص البنوية، الإلكترونية، المغناطيسية استخدمنا طريقة الموجة المستوية المتزايدة خطياً Lapw ، وإجراء هذه الحسابات في إطار نظرية دالية الكثافة الإلكترونية (DFT) ضمن التقرير الانحدار المعمم GGA ، اتبعنا في الجاز بحثنا الخطوات التالية :

الفصل الأول: تطرقنا الى عموميات حول سبائك هاسлер التي تنتهي اليها سبيكة $Ni_2 MnSi$ بالإضافة الى تطبيقها

الفصل الثاني: قمنا بشرح نظرية DFT وتقريباً GGA, LDA ثم قمنا بعرض تفصيلي حول برنامج المحاكاة

wien2k

الفصل الثالث : تناولنا مختلف النتائج المتحصل عليها :

الخصائص البنوية : ثابت الشبكة

الخصائص الإلكترونية : بنية عصابات الطاقة، كثافة الحالات DOS ثم الخصائص المغناطيسية لهذا المركب

وفي الأخير قدمنا خلاصة عامة لمختلف النتائج المتحصل عليها .

الفصل

I:

عموميات عن سبائك هاسлер **Heusler**

١.I مقدمة:

تعد السبائك المذكورة للشكل (Shape Memory Alloys) شكل جديد من اشكال المادة الذكية التي تتمتع بخواص ميكانيكية خارقة غير متوفرة في جميع المواد والسبائك التي جرت العادة على استخدامها في التطبيقات الهندسية وغيرها بحيث تميز تلك السبائك بقدرها على استعادة شكلها الأصلي عند تسخينها، تعد سبيكة النيكل-التيتانيوم أو ما يسمى بالنتول أهم أنواع السبائك المذكورة للشكل وأعلاها سعراً، و من السبائك المتداولة أيضاً في هذا المجال سبيكة النحاس-الألمانيوم-النيكل بالإضافة إلى سبائك هاسлер ، في هذا الفصل سنطرق لسبيكة Ni_2MnSi التي تنتمي لعائلة سبائك هاسлер.[1]

٢.I سبائك هاسлер :

سبائك Heusler سميت نسبة لمكتشفها فريديريك Heusler في عام 1903 عندما كان يعمل على سبيكة MnCu (لاحظ أنها غير مغناطيسية لكن عند إضافة عناصر (sp) مثل (Al, In, Sn, Sb, Bi) تم الحصول على سبيكة حديدية المغناطيسية (Ferromagnétisme) بقى فهم البنية البلورية وتركيب هذه السبائك غامض إلى غاية 1929 باستعمال الأشعة السينية تم معرفة العديد من المعلومات على تركيبها ، بنيتها البلورية الخ[2]

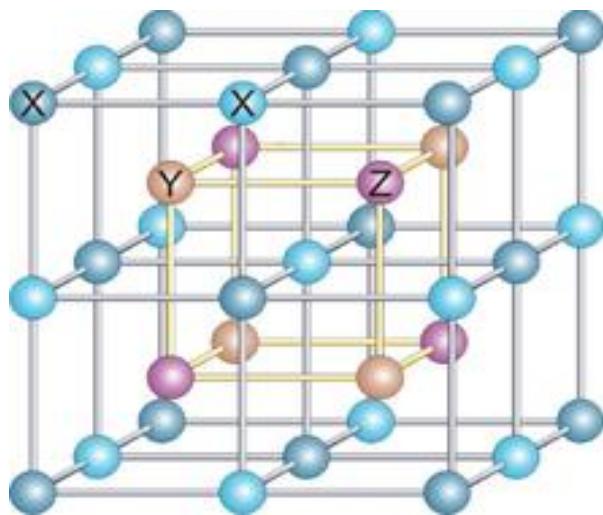
I. 2 . 1 الخصائص البلورية :

تصنف سبائك Heusler إلى عائلتين وفقاً لتركيبها الكيميائي.

- العائلة الأولى هي عائلة كامل هاسلر Full-Heuslers لها صيغة كيميائية من الشكل X_2YZ ، حيث X من المعادن الانتقالية مثل: Co, Cu, Ni او Fe أو Mn و Y نصف ناقل .Al(Si,Ge)

• العائلة الثانية نصف هاسلر semi-Heuslers السبيكة في هذه العائلة تكون صيغته من الشكل [3].XYZ

- حيث X: تتموضع في (0,0,0) و $(\frac{1}{4}, \frac{1}{4}, \frac{1}{4})$ و $(\frac{1}{2}, \frac{1}{2}, \frac{1}{2})$ و $(\frac{3}{4}, \frac{3}{4}, \frac{3}{4})$
- تتبلور سبائك هاسلر في بنية مكعب FCC. (الشكل I.1)[4]



الشكل(1.I) : بنية سبيكة هاسлер

هناك تصنيف جديد يستند على ترتيب الذرات داخل شبكة بلورية، بحيث يكون ترتيب هذه الذرات تحت ثلاث أطوار بلورية

مختلفة :

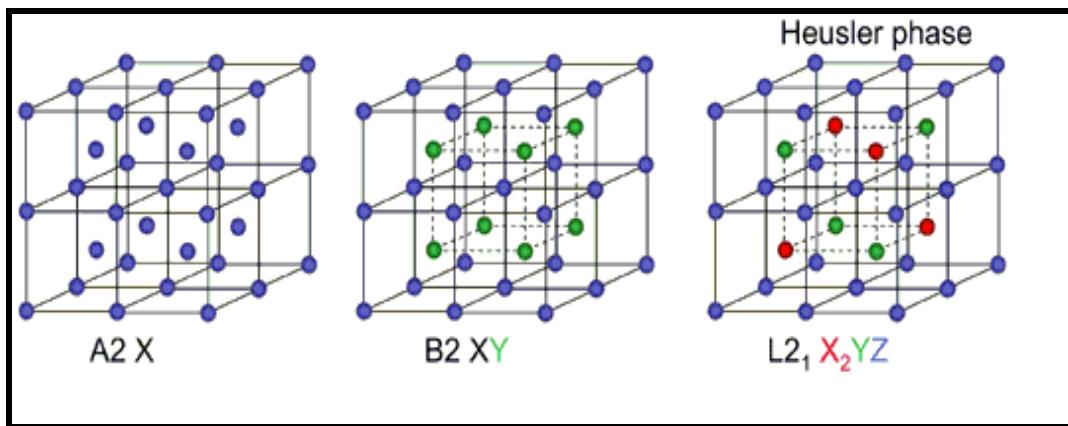
البنية الاول₁ L2₁ : حيث تترتب الذرات بشكل تام ودقيق .

البنية الثانية B2 : في هذه البنية تكون مواقع الذرات Y و Z عشوائية .

البنية الثالثة A2 : في هذه البنية تكون مواقع الذرات Y و Z بالإضافة لـ A عشوائية، انظر (الشكل 1.I)

- ترتيب البلورات يمكن أن يغير كثيراً من الخواص المغناطيسية للسبائك Heusler مثل مغطبة التشبع ودرجة حرارة كوري

[5]



(الشكل I.2): البن البلوري لسبائك هاسлер

2.2. الخصائص المغناطيسية :

تتلي سبائك Heusler خواص مغناطيسية مثيرة جداً للاهتمام. حيث يمكن للمرء في نوع واحد من سبائك دراسة سلسلة من الظواهر المغناطيسية متنوعة. و تصنف هذه السبائك حسب الخصائص المغناطيسية إلى [6]:

1.2.2.I سبائك حديدية المغفطة : Ferromagnétisme

تتمتع مواد المغفطة الحديدية بامتلاكها للمغفطة الذاتية (بدون وجود حقل خارجي مغнет) تتميز المواد المغناطيسية الحديدية بنفاذية مغناطيسية عالية ($1 \gg \mu_r$). تنشأ المغفطة الذاتية الفيرومغناطيسية من تفاعل ثنائيات القطب المغناطيسية حيث يمكن لهذه الثنائيات أن تنتظم في اتجاه واحد و في غياب الحقل المغناطيسي الخارجي حيث يكون لها عزم مغناطيسي كلياً غير معروف (الشكل I.3)، لقد بينت النظرية الكمية فيما بعد أن المغفطة الذاتية تنشأ عن التفاعل السبئي المتبادل بين ذرات أو جزيئات.

المادة بسبب مبدأ باولي.

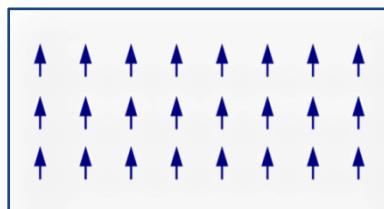
- تظهر خاصية فيرومغناطيسية على بلورات المعادن الانتقالية مثل الحديد(Fe) والكوبالت(Co) والنikel(Ni) التي

$$\gg 1.5 \frac{d}{a} \quad \text{تحقق فيها الشرط :}$$

d: قطر الذرة .

[7] : قطر الغلاف الالكتروني. a

- اغلب سبائك هاسلر تكون حديدية المغnetة Ferromagnétisme التي تشبّع في مجال مغناطيسي ضعيف، و بعد القيام بدراسات معمقة على الخصائص المغناطيسية في السبيكة X_2YZ اكتشف ان تركيز (sp) العنصر X له دور هام جداً في انشاء الخواص المغناطيسية كما يؤثر في العزم المغناطيسي و تصنیف نوع الخاصية المغناطيسية [8].(فيرومغناطيسية).

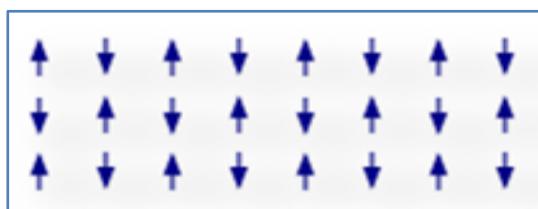


الشكل I.3: ترتيب العزوم في حالة فيرومغناطيسية

2.2.2.I سبائك حديدية مضادة : Antiferromagnétisme

تمييز بتعاكس اتجاهات العزوم المغناطيسية (الشكل I.4) و لهذا تندم المغنة الذاتية اي عند جمع العزوم يساوي صفر ، كما اما تمييز بدرجة حرارة تدعى درجة نيل (Neel) T_N وهي الحد الفاصل بين الطور المغناطيسي و طور الحديد المضاد.

- على الرغم من ان معظم سبائك هاسلر فيرو مغناطيسية إلا ان بعضها يكون فيرومغناطيسي مضاد لا سيما العناصر التي تكون Y هي Mn ، تبلور السبائك المضادة بنية B2 و غالباً يكون Antiferromagné [7].($X=Ni$, $Z=Al, In$)

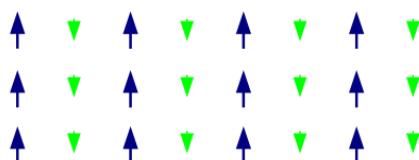


الشكل I.4: ترتيب العزوم في حالة فيرومغناطيسية

3.2.2.I سبائك فيريمغناطيسية :Ferrimagnetic

تشابه الفيريمغناطيسية مع المغناطيسية المضادة من حيث أن العزم المغناطيسي لنصف عدد الذرات في المادة يكون اتجاهه عكسي بالنسبة لنصف عدد الذرات الأخرى ولكن عزومها المغناطيسية ليست متساوية بحيث تظهر للمادة مغناطيسية ذاتية أي جمع عزومها لا يساوي الصفر(الشكل I.5).

هذه الخاصية نادرة الوجود في سبائك هاسлер حيث تم الكشف عنها الا في السبائك: Mn_2VAl و $CoMnSb$ و Mn_2VG



الشكل I.5: ترتيب العزوم في حالة فيرومغناطيسية

I. 3.2 تطبيقات سبائك هاسлер :

تنصف سبائك هاسлер بخاصية تذكر الشكر فهي تدعى السبائك المذكورة للشكل تتمتع السبائك المذكورة للشكل بخصائص فريدة لا توافر في كثير من السبائك كما لها تطبيقات عديدة منها:

I. 3.2. 1 تطبيق سبائك هاسلر في الإلكترونيات (spintroniques) :

- تم اكتشاف تأثير المغناطيسية العملاقة (GMR) في متعددة الطبقات المغناطيسية في عام 1986 من قبل P. غرونبرغ

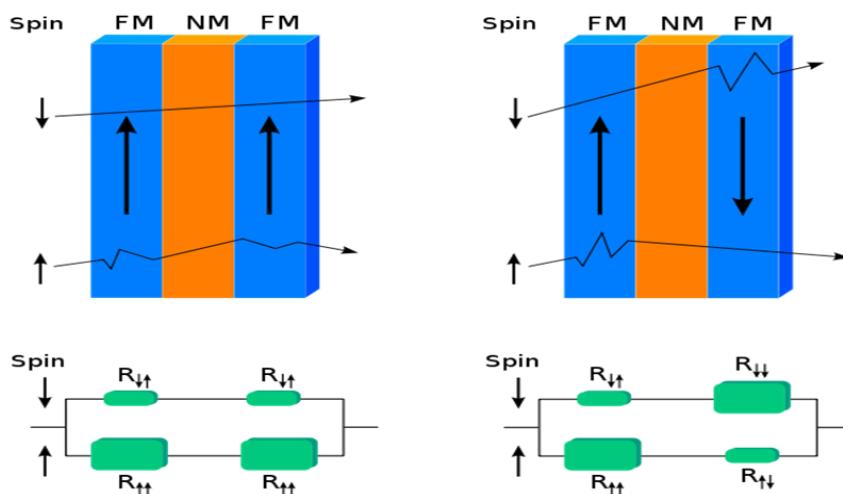
(A. Fert) و (Grünberg) قد أحدثت ثورة في مجال تكنولوجيا المعلومات.

نرى استعمال لإلكترونيات الدورانية spintroniques في حياتنا اليومية، من خلال صمامات العزم المغزلي $spin$ على أساس تأثير GMR ، والتي تستخدم في الحساسات المغناطيسية ورؤوس قراءة الأقراص الصلبة كما تستخدم في ذاكرة وصول عشوائي المغناطيسية MRAM. يتكون صمام العزم المغزلي من طبقتين فيرمغناطيسيتين يمكن تغيير قطبيتها في وجود مجال مغناطيسي ضعيف ، بينهما طبقة رقيقة جداً معدنية غير مغناطيسية.

التأثير GMR يجعل المقاومة الكهربية للعينة تعتمد على اتجاه المغناطيسية في الطبقات المغناطيسية، وتكون المقاومة أعلى في

حالة أن يكون اتجاه المغناطيسية في الطبقات معاكسة، بعكس المقاومة عندما تكون مغناطيسية الطبقات في نفس

الاتجاه. (الشكل 3.I)



الشكل 6.I: صمام العزم المغزلي

• مقاومة مغناطيسية نفقية [Magnétorésistance à effet tunnel]: وتكون هذه المقاومة من طبقتين

مغناطيسيتين حديديتين وبينهما طبقة رقيقة جداً من مادة عازلة . فعندما تصل سمك الطبقة الرقيقة عدة نانومتر

فيتمكن ل الإلكترونات الانتقال بين المغناطيسين طبقاً لظاهرة نفق ميكانيكا الكم، يكون مبدأ عملها بتطبيق مجال

مغناطيسي خارجي على تلك العينة يمكن ضبط اتجاه المغناطيسية في أي من الطبقتين المغناطيسيتين بدون إلزام للطبقة

الأخرى . فعندما تكون الطبقتان المغناطيسيتان في اتجاه واحد يكون احتمال مرور الإلكترونات بين الطبقتين كبير

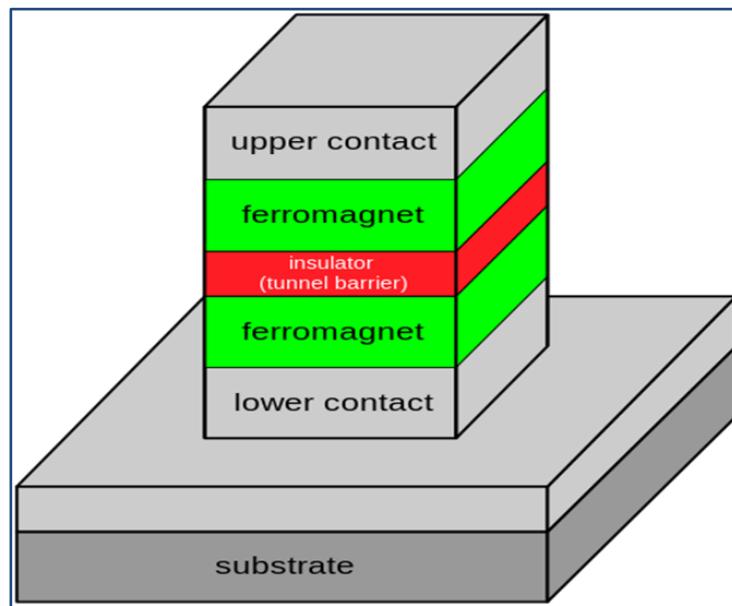
متخللاً الطبقة العازلة ، وإذا كان اتجاه المغناطيسية في الطبقتين المغناطيسيتين معكوساً يقل التيار المار بينهما (الشكل

.4.I)

تستخدم في رؤوس القراءة التي تقوم بقراءة المعلومات على الأقراص الصلبة الحديثة باستخدام المقاومة المغناطيسية

النفقية. كما يوجد نوع جديد من الذاكرة MRAM يعمل بواسطة المقاومة المغناطيسية النفقية ، وكذلك تستخدم

في الحساسات مثلما في أنظمة الكبح الحديثة في السيارات.[8]



الشكل I.7: مقاومة مغناطيسية نفقية

2.3.2.I تطبيقات اخرى:

- تستخدم في الجانب الهندسي مثل البناء المقاوم للزلزال لأنها تتميز بخصائص ميكانيكية خارقة .
- الأجنحة الذكية المستغلة في الطائرات حيث يجب أن يتكيف شكل الجناح مع البيئة المحيطة.
- في مجال صناعة الفضاء بفضل مقاومتها للاجهادات .

[1] **EDWARD.B STPHENSON**, " Megnitic Proprties of Heusle" , university of illinois, 2007

[2]**GUILLERMO ORTIZ HERNANDEZ**, " Elaboration et étude des propriétés physiques de couches minc monocrystallines d'alliage de Heusler à faible amortissement magnétique pour composants hyperfréquences", l'universit de toulouse, 2013

[3] **K.M. WONG, S.M. ALAY-E-ABBAS, Y. FANG, A. SHAUKAT, Y. LEI**, J. Appl. Phys. 114 (2013) 034901.

[4] **QING-LONG FANG, JIAN-MIN ZHANG, XU-MEI ZHAO, KE-WEI XU**, Vincent Ji, Journal of Magnetism and Magnetic Materials, Volume 362, August 2014, Pages 42–46

[5]**ZENASNI HOCINE**, " etude théorique des propriétés magnétiques, électroniques et structurales des alliages heusler", universite abou bakr belkaïd – tlemcen, 2013

[6] **M. Belkhouane, S. Amari, A. Yakoubi, A. Tadjer, S. Méçabih, G. Murtaza, S. Bin Omran, R. Khenata**, Journal of Magnetism and Magnetic Materials, Volume 377, 1 March 2015, Pages 211–214.

[7] عزيز دانحل , "مقدمة في الجسم الصلب " , الجزء الثاني , ديوان المطبوعات الجامعية , بن عكرون . الجزائر 1988

[8]**HANIFE TUZCUOGLU**, docteur de l'universite paris 2013

الفصل II :

DFT نظرية الكثافة التابعية

١.II. نظرية الكثافة الوضيفية :

: مقدمة . 1.1.II

تستخدم نظرية الكثافة الوظيفية (DFT) كوسيلة رياضية من أجل حل مشاكل الكم لعديد من الاجسام.

- فالمواد الصلبة تحتوي على أنواع موجة والكترونات سالبة التي تتفاعل كهربائياً بواسطة شحناتها (تفاعل نواة-نواة، الكترون-

الكترون، ونواة -إلكترون). ويطلق على البحث عن حلول لهذا النظام العياني (الطاقة والدالة الموجية) مشكلة العديد من

الجسم (أو N -الجسم). بإهمال تفاعل

II-II-1-1-2 معادلة شروذنجر:

تعتبر معادلة شرو-ذينجر منطلق كـ الدراسات الكمية للنظام الكوانطي للبلورات، يوصف نظام الجسيمات (أيونات +

الكتورات) المتفاعلة بالمعادلة شهود دينجر التالية:

$$\Psi H = E\Psi \quad (1.II)$$

هامتون: H

دالة موجية : Ψ

طاقة الجملة : E

تكتب هامiltonون هذا النظام كالتالي :

$$\mathbf{H} = \mathbf{T}_N + \mathbf{T}_e + \mathbf{V}_{eN} + \mathbf{V}_{ee} + \mathbf{V}_{NN} \quad (2.II)$$

$$H = \frac{-\bar{h}^2}{2} \sum_i \frac{\Delta_{R_i}^2}{M_i} - \frac{-\bar{h}^2}{2} \sum_i \frac{\Delta_{\vec{r}_i}^2}{m_e} - \frac{1}{4\pi\varepsilon_0} \sum_{i,j} \frac{e^2 Z_i}{|\vec{R}_i - \vec{r}_j|} + \frac{1}{8\pi\varepsilon_0} \sum_{i \neq j} \frac{e^2}{|\vec{r}_i - \vec{r}_j|} + \frac{1}{8\pi\varepsilon_0} \sum_{i \neq j} \frac{e^2 Z_i Z_j}{|\vec{R}_i - \vec{R}_j|}$$

M_i : كتلة نواة ذات الاحداثية \vec{R}_i

\vec{r}_i : كتلة الالكترون ذات الاحداثيه

$$T_N = \frac{-\hbar^2}{2} \sum_i \frac{\Delta_{R,i}^2}{M_i}$$

$$T_e = \frac{-\hbar^2}{2} \sum_i \frac{\Delta_{ri}^2}{m_e}$$

$$V_{eN} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \sum_{i,j} \frac{e^2 Z_i}{|\vec{R}_i - \vec{r}_j|}$$

$$\frac{1}{8\pi\epsilon_0} \sum_{i \neq j} \frac{e^2}{|\vec{r}_i - \vec{r}_j|} V_{ee} =$$

$$V_{NN} = \frac{1}{8\pi\epsilon_0} \sum_{i \neq j} \frac{e^2 Z_i Z_j}{|\vec{R}_i - \vec{R}_j|} . [2] , [1] : \text{تفاعل كولبي بين الالكترونات}$$

3.1.II تقرّيب بورن ابنهایمر : Born–Oppenheimer

من أجل تبسيط حل المعادلة السابقة نستعمل تقرّيب بورن ابنهایمر Born–Oppenheimer

بما أن كتلة الالكترون صغيرة فالتالي يكون التنقل كبير مقارنة مع النواة الثقيلة نسبياً يكون تنقلها صغير جداً وبالتالي نقوم

باهمال الطاقة الحركية للنواة

أي أن: $T_N = 0$

$$V_{NN} = \frac{1}{8\pi\epsilon_0} \sum_{i \neq j} \frac{e^2 Z_i Z_j}{|\vec{R}_i - \vec{R}_j|} = \text{cte}$$

و منه يصبح الممليونية الكلية للجملة مكون من همليونية الالكترون و همليونية النواة على الشكل :

$$V_{NN} + H_e$$

$$H_e = T_e + V_{ee} + V_{eN} \quad (4.II)$$

حيث: H_e هامiltonون الالكتروني

و منه معادلة شرودينغر للإلكترونات:

$$H_e \psi_e(\mathbf{r}, \mathbf{R}) = [T_e + V_{ee} + V_{eN}] \psi_e(\mathbf{r}, \mathbf{R}) \quad (5.II)$$

هذه المسألة الأخيرة لا يمكن حلها بالطريق الرياضي المعروفة لذلك نستخدم تقرّيبياً آخر يسمى تقرّيب هيرتز - فوك.

4.1.II تقرّيب هارترى - فوك Hartree-Fock :

في عام 1928 كان هارترى [3] أول من اقترح تقرّيب حيث افترض أن كل إلكترون يتحرّك بشكل مستقل في حقل متوسط الذي تنتجه الإلكترونات والنوى الأخرى ، ومنه يتغيّر المشكّل لدينا من عدد كبير من الإلكترونات إلى إلكترون وحيد، وبالتالي يكتب الماهمليونية للجملة كالتالي:

$$\mathbf{H} = \sum_i \mathbf{H}_i \quad (6.II)$$

حيث :

$$\mathbf{H}_i = \frac{-\bar{\lambda}^2}{2m} \Delta_i + \mathbf{U}_i(\mathbf{r}_i) + \mathbf{V}_i(\mathbf{r}_i) \quad (7.II) - \sum_k \frac{e^2 Z_k}{4\pi |\mathbf{r}_i - \mathbf{R}_k^0|} \mathbf{U}_i(r_i)$$

= تمثيل الطاقة الكامنة لـ إلكترون في حقل لأنوية . K

: \mathbf{R}_k^0 يمثل موضع الأنوية.

$$V_i(r_i) = -\frac{1}{8\pi\epsilon_0} \sum_{i \neq j} \frac{e^2}{|\vec{r}_i - \vec{r}_j|} : \text{يتمثل كمون الفعل للهارترى}$$

تكتب المعادلة (7.II) على الشكل :

$$\mathbf{H}_i = -\frac{\bar{\hbar}^2}{2m} \Delta_i + \mathbf{V}(\mathbf{r}_i) \quad (8.II)$$

تكتب باللهارترى كجداء دوال الحالات لكلا إلكترونات على الشكل:

$$\Psi(\mathbf{r}_1 \mathbf{r}_2 \dots \mathbf{r}_N) = \prod_{i=1}^N \Psi_i(\mathbf{r}_i) \quad (9.II)$$

وتكتب باللهارترى كمجموع عالطاقات الموقّفة لكل حالة إلكترون :

$$\mathbf{E} = \sum_i \mathbf{E}_i \quad (10.II)$$

إذ نعمّد شرودينجر لـ إلكترونات تصبح :

$$\left[-\frac{\bar{\hbar}^2}{2m} \Delta_i + \mathbf{U}_i(\mathbf{r}_i) + \mathbf{V}_i(\mathbf{r}_i) \right] \Psi_i(\mathbf{r}_i) = \epsilon_i \Psi_i(\mathbf{r}_i) \quad (11.II)$$

DFT نظرية الكثافة التابعية

في عام 1930 بين فوك أن الدالة الموجية لمارتري لا تختبر مبدأ استبعاد باولي، لأنه ليس متماثل antisymmetric. لذلك

حسن فوك تقرير هرتري وذلك بإدخال مبدأ السبين لنظام الالكترونات بحيث توجد $N!$ احتمال لوضع N الالكترون في

$$(\mathbf{r}_1 \mathbf{r}_2 \dots \dots \mathbf{r}_N) \text{ موضع } N$$

حساب سبين الالكترونات و حل معادلة شروذنجر بتطبيق مبدأ استبعاد باولي، وبالتالي فإن دالة موجة الالكترون تكتب في شكل محمد سلاتر.

$$\Psi(\mathbf{r}_1 \mathbf{r}_2 \dots \dots \mathbf{r}_N) = (12.II) \begin{bmatrix} \varphi_1(\mathbf{r}_1) & \dots & \varphi_1(\mathbf{r}_n) \\ \vdots & \ddots & \vdots \\ \varphi_n(\mathbf{r}_1) & \dots & \varphi_n(\mathbf{r}_n) \end{bmatrix} \frac{1}{\sqrt{N!}}$$

$\frac{1}{\sqrt{N!}}$: ثابت التعامل

2. II نظرية الكثافة التابعية DFT

المفهوم الأساسي لنظرية الكثافة الوظيفية هو أنه يمكن التعبير عن طاقة نظام الالكترون بدالة كثافته.

ظهرت الفكرة الأساسية لهذه النظرية عام 1927 على يد العمالان توماس وفيرمي، حيث تعتمد طريقة توماس فيرمي على نموذج إحصائي لتقرير التوزيع الالكتروني حول الذرات. هذا النموذج أعطى صورة عن إمكانية الاعتماد على الكثافة الإلكترونية لحساب الطاقة الحركية. لكن هذا النموذج أعطى نتائج ضعيفة لأنها اهملا ارتباط بين الالكترونات.

1.2.II. نظرية هوهنج - كوهن Hohenberg et Kohn

هي نظرية قابلة للتطبيق على أي نظام من الجسيمات المتفاعلة و تقوم على نظريتين:

النظرية الأولى : هناك علاقة بين الكمون الخارجي (V_{ext}) والكثافة (\mathbf{r}) في الحالة الدنيا (الأكثر استقرار) لنظام متعدد الالكترونات

$$\mathbf{E} = \mathbf{E} [\rho(\mathbf{r})] \quad (13.II)$$

النظرية الثانية: هي برهان أن الكثافة التي تعطي الحد الأدنى هي كثافة الحالة الأساسية للجسيمات بالضبط، وكل خصائص الحالة الأساسية هي دالية لكتافة الالكترونات كالتالي:

$$(14.II) \mathbf{E} = \min \mathbf{E} (\rho)$$

= $\langle \Psi | T \rangle$ حيث

$$E[\rho(r)] = F_{H,K}[\rho(r)] + \int V_{ex}(r) \rho(r) d\mathbf{r} \quad (15.II)$$

$$F_{H,K}(\rho) + U | \Psi \rangle \quad (16.II)$$

T, U : كمون التفاعل للإلكترونيات والطاقة الحركية على الترتيب

باستخدام تقرير هارتريفوك بحد :

$$F_{H,K}(\rho) = \int d\mathbf{r} d\mathbf{r}' G(\rho) \quad (17.II) \quad \frac{1}{2} \iint 2 \frac{\rho(\mathbf{r})\rho(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r}-\mathbf{r}'|}$$

حيث $G(\rho)$ تمثل الطاقة الحركية للإلكترونات زائد الفرق بين طاقة التفاعل الحقيقية و طاقة تفاعل

[4]. $F_{H,K}$ هراري ، كما أثبته هنبارغ - كهون أن كثافة الحالة الأساسية هي كثافة الحد الأدنى

2.2.II . معادلة كوهن شام : Kohn-Sham

اعتبر كوهن-شام كثافة الإلكترونات كمجموع كثافة الجسيمات مع استخدام مبدأ التغاير للحصول على طاقة الحالة

الأساسية، بحيث تعطى كثافة احتمال تواجد الشحنة بـ:

$$\rho(\mathbf{r}) = (18.II) \sum \Psi_i^*(\mathbf{r}) \Psi_i(\mathbf{r})$$

دالية الطاقة الكلية للإلكترونيات $E_e(\rho)$ و طاقة هاراري فوك $E_{H,F}(\rho)$ تعطى من الشكل :

$$E_e = T + V \quad (19.II)$$

T : الطاقة الحركية للجسيمات في حالة التفاعل

V : كمون التفاعل لـ إلكترون - إلكترون

$$(20.II) E_{KF} = T_0 + (V_H + V_x)$$

: الطاقة الحركية للإلكترونات الحرجة T_0

: كموهراري V_H

$V_x = V_H V$: كمون تبادل إلكترونات المذكور

لدينا كمونارتباط إلكترونات $V_c = T - T_0$

$$E_{KF} = T + V + T_0 - T_0 \quad \text{اذن :}$$

$$= T_0 + (21.\text{II}) \quad V_H + (V_x + V_c)$$

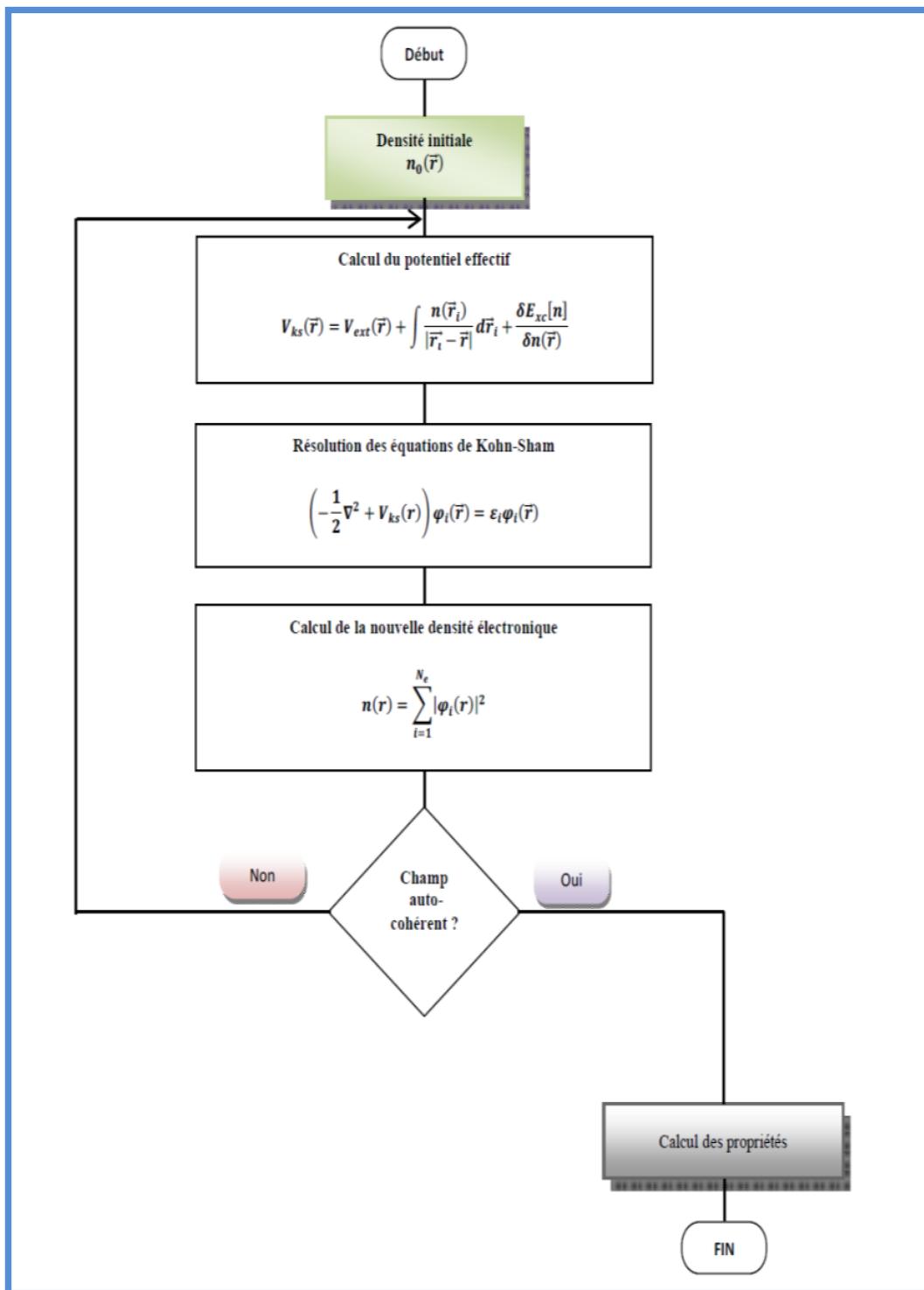
$$V_{xc} = (V_x + V_c)$$

و بالتالي دالة الطاقة الكلية هي :

$$E(\rho) = T_0(\rho) + V_H + V_{xc} + V_{ext}(\rho) \quad (22.\text{II})$$

معادلة كوهن- شام تكتب بالشكل :

$$\varepsilon_i \Phi_i(r) = (T + V_{ei}(r) + V_H(r) + V_{xc}(r)) \Phi_i(r) \quad (23.\text{II})$$



الشكل II.1: خوارزمية حل معادلة كوهن شام

3.II. التقرّيبات :

تعتبر نظرية DFT هامة جداً اساسها معادلات Khon-Sham ، فعند حساب الكثافة الإلكترونية فهي تمثل بدقة كثافة نظام مكون من N إلكترون في حالة تفاعل . ومع ذلك، تبقى DFT غير قابلة للتطبيق لأن كمون التبادل-الارتباط (الذي يحتوي أيضاً على تصحيح للطاقة الحركية) ما زال مجهولاً . ولذلك من الضروري إيجاد أحسن تقرّيب لكمون التبادل-الارتباط لكي نستطيع العمل . يوجد بشكل عام نوعين من التقرّيب:

1.3.II. تقرّيب الكثافة الموضع LDA :

يعامل مع نظام غير متجانس كأنه متجانس موضعياً، بحيث يمكنه تطبيق طاقة تبادل-إرتباط في هذا التقرّيب كالتالي :

$$E_{xc}^{LDA}(\rho) = \int \rho(r) \epsilon_{xc}(\rho) dr \quad (24.II)$$

وباستخدام مبدأ سينيتسكي لطاقة تبادل-ارتباط :

$$E_{xc}^{LSDA}(\rho \uparrow, \rho \downarrow) = \int \rho(r) \epsilon_{xc}(\rho \uparrow, \rho \downarrow) dr \quad (25.II)$$

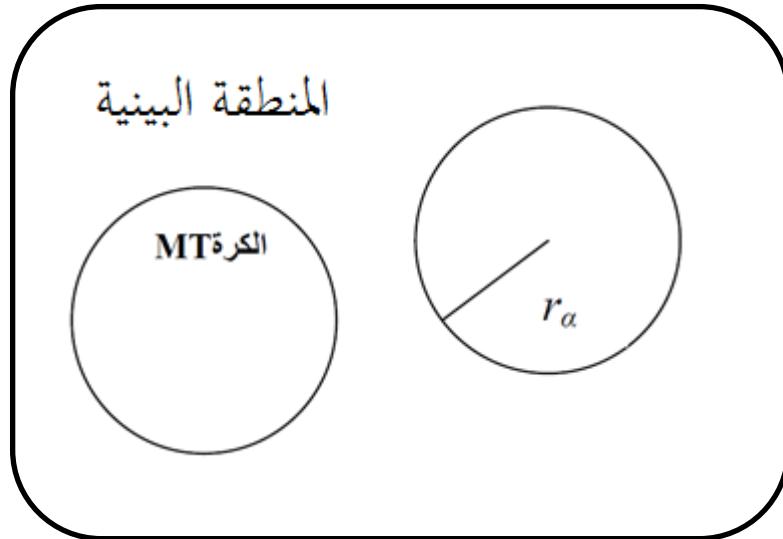
2.3.II. تقرّيب التدرج المعتم GGA :

$\rho(r)$ عبر تدرج	LDA المستخدم حالياً أخذت بعين الاعتبار تغير كثافة الإلكترونات	تصحيحات
ترجمتها كسلسلة لمنشور تايلور، إذن طاقة تبادل -	LSDA يتيح $\nabla \rho(r)$ أي أن النتيجة الحصول عليها هي تقرّيب لكثافة الموضع	إن طاقة تبادل-
إرتباط في التدرج المعمم أحذ الشكل التالي:		

$$E_{xc}^{GGA}(\rho \uparrow(r), \rho \downarrow(r)) = \int f(\rho \uparrow, \rho \downarrow, \nabla \rho \uparrow, \nabla \rho \downarrow) dr^3 \quad (26.II)$$

4.II. أساسات حل معادلة كوهن شام:**1.4.II. طريقة الأمواج المستوية المتزايدة APW:**

ولكتابة دالة موجة الإلكترونات أحذ سلتر شكل	عام 1937 منشر سلتر طريقة الموجة المستوية المتزايدة،	دالة الإلكترونات الخاصة بكمون $M.T$ ، أو ما يسمى كمون (خلية النحل) والذى يقسم الفضاء المحيط بالذراء إلى منطقتين (الشكل
(1.II)		



الشكل II.2: شكل كمون M.T

المنطقة الأولى داخل الكرة T.M تشمل كل من الأنيون والكترو ناتشديدة الارتباطها.

المنطقة الثانية المنطقة البينية تحيط بالكرات ، وتشمل الالكترونات ضعيفة الارتباط بالأنيون.

حيث r_α يمثل نصف قطر الكرة T.M

حيث تعطى بالشكل التالي :

$$\Phi(\mathbf{r}) = \begin{cases} \frac{1}{\Omega^{1/2}} \sum_G C_G e^{i(G+K)\mathbf{r}} & \mathbf{r} > r_\alpha \\ \sum_{lm} A_{lm} U_l(r) Y_{lm}(r) & \mathbf{r} < r_\alpha \end{cases} \quad (27.II)$$

Ω : يمثل حجم الخلية الموحدة

Y_{lm} : الدالة الهرمونيّة (التوافقية) الكرويّة.

C_G : معاملات النشر.

وحلول معادلة شرودينجر تكون:

❖ حلول شعاعية داخل الكرة T.M ❖

❖ موجة مستوية في المنطقة الإقحامية

$U_l(r)$: هي الحلول المنتظمة لمعادلة شرودينغر للجزء الشعاعي الذي يكتب :

$$\left\{ -\frac{d^2}{dr^2} + \frac{l(l+1)}{r^2} + V(r) - E_l \right\} r U_l(r) = 0 \quad (28.II)$$

$V(r)$: يمثل الجزء الخاص بالكمون الكروي و U مثل الطاقة الخطية ،

في حين أن الدالة الشعاعية المعرفة في العلاقة (28.II) تكون معتمدة لكل الحالات الذاتية القلبية، تنتهي شروط التعامد عند حدود كرة M.T من جال الدوال الشعاعية E_1 و E_2 الموافقة للقيم الذاتية U_1 و U_2 تصيب معادلة شرودينغر كالتالي

$$(E_1 - E_2) r U_1 U_2 = U_2 \frac{d^2 r U_1}{d^2 r} - U_1 \frac{d^2 U_2}{d^2 r} \quad (29.II)$$

ولضمان إستمرارية الدالة $\phi(r)$ على سطح الكرة $M.T$ ننشر المعاملات A_{lm} بدلاً عن المعاملات C_G الخاصة بالأمواج المستوية في المنطقة البنية، المعاملات الطاقوية E تسمى معاملات التغاب في الطريقة APW.

بعد الحسابات الجبرية نحصل على

$$A_{lm} = \frac{4\pi i^l}{\Omega^2 U_l(R_l)} \sum_G C_G j_l(|K + g| R_\alpha) Y_{lm}^*(K + G) \quad (30.II)$$

الدواال الذاتية المعرفة بـ:

تصيب متوافقة مع الدوال الشعاعية في كرة M.T وبالتالي نحصل على دالة أساسية A_{lm} هي حلول G معادلة شرودينغر داخل كرة $M.T$ الموافقة للطاقة E نحصل على عصابة الطاقة الموافقة للمعامل G .

4.2 طريقة الأمواج المستوية المتزايدة خطيا LAPW:

طور العالم اندرسون طريقة APW حيث ادخل بعض التغييرات عليها فتصبح المعادلة كالتالي:

$$\Phi(\mathbf{r}) = \begin{cases} \frac{1}{\Omega^{1/2}} \sum_G C_G e^{i(G+K)\mathbf{r}} & \mathbf{r} \in I \\ \sum_{lm} [A_{lm} U_l(\mathbf{r}) + B_{lm} U_l(\mathbf{r})] Y_{lm}(\mathbf{r}) & \mathbf{r} \in S \end{cases} \quad (31.II)$$

[6]: معاملات مشتقات الدالة الشعاعية فيما يتعلق بالطاقة

الدالة $U_l^{(1)}(\mathbf{r})$ تُعرف مثل دالة الطريقة APW، والدالة $Y_{lm}(\mathbf{r})$ تخضع لشرط التالي

$$\mathbf{r} U_l^{(1)}(\mathbf{r}) \left\{ \frac{d^2}{dr^2} + \frac{l(l+1)}{r^2} + \mathbf{V}(\mathbf{r}) - E_l \right\} = \mathbf{r} U_l(\mathbf{r}) \quad (32.II)$$

في الحالة اللانسبية الدوال $U_l^{(1)}$ و U_l المضمونة الاستمرارية على سطح كرة (M.T) أي الاستمرارية مع الموجة المستوية في

الخارج. إذن الدالة APW تصبح دالة أساسية للطريقة APWEP-L أي المعاملات \mathbf{B}_{lm} المكافئة للدالة $U_l^{(1)}$

لها نفس طبيعة الدالة APWsL تكون الموجة المستوية الوحيدة في المنطقة البنية. داخل الكرة الدالة APWs تعتمد على

الدالة الدالة APWsL لما تختلف U_l قليلاً عن عصابة الطاقة E. الترتيبات الخطية تنتج أحسن دالة شعاعية APWs معناه أن

الدالة U_l يمكن أن تنتشر على الدالة المشتقة والطاقة E بالشكل:

$$\mathbf{U}_l(E, \mathbf{r}) = \mathbf{U}_l$$

حيث: $(E - E_l)^2 / 5$ تمثل الخطأ الرباعي للطاقة.

5.II برنامج Wien2k

wien2k هو برنامج حاسوبي كيميائي تم تطويره في معهد كيمياء جامعة التقنية فيينا وتم نشره من قبل K. Schwarz و P. Blaha.

Wien2k هو برنامج حاسوبي تم تطويره في معهد كيمياء جامعة التقنية فيينا وتم نشره من قبل K. Schwarz و P. Blaha.

يُعمل هذا البرنامج في نظام تشغيل Unix.

ويتكون هذا البرنامج من عدة برامج مستقلة لإجراء عمليات حسابية للبنية الإلكترونية في المواد الصلبة وهذا اعتماداً على

نظريّة الكثافة الوظيفية DFT حيث يمكن من خلاله حساب :

- الخصائص الإلكترونية ، الخصائص البنوية.
- الطاقة الكلية
- الخصائص المغناطيسية (العزم المغناطيسي) والاستقطاب السبياني

- الخصائص البصرية
- تدرج الحقل الكهربائي
- انباع وامتصاص الأشعة X
- الخصائص الديناميكية (انتالبي)

6. خوارزمية Wien2k II

قبل أن ينتقل إلى حساب خصائص المواد المختلفة، على المرء أن يذهب إلى حساب كميات الأساسية مثل كثافة الإلكترونات، وظائف محددة المحتملة والطاقة النظيفة. هذا الحساب الأول يقام في ثلاث خطوات:

الخطوة 1 : تحضير ملف البنية case.struct

يتم إعداد بنية الملف case.struct من بيانات ab-initio كال التالي:

- اعدادات الشبكة
- مواضع الذرات

الخطوة الثانية: التهيئه او التمهيد Initialisation :

(1) NN (أبعاد الجوار الأقرب): هذا البرنامج يستعمل الملف case.struct والذي تكون فيه الواقع الذري في خلية

الوحدة محددة، من أجل حساب أبعاد الجوار الأقرب لكل الذرات ويتحقق من أنها لا تتجاوز نصف الأقطار الذرية المراقبة إذا كان هناك تجاوز تظهر خطأ. النتيجة تظهر في ملف مخرجات يدعى case.outputnn.

(2) SGROUP : يحددمجموعات الفضاء للبنية المعرفة في الملف case.struct التالية تظهر في ملف case.struct.sgroup

(3) SYMMETRY: يولد البرنامج الذي يسمح بحساب عمليات التناول للمجموع الفضائي حيث المعلومة الواردة تكون في الملف case.struct.st

(4) LSTART : ينتج الكثافة الالكترونية للذرات الحرجة ويحدد كيفية التعامل مع الذرات المختلفة في حساب عصابة الطاقة حيث أن هذا النظام ينتج الكثافات الذرية التي يستخدمها dstart حتى يجد كثافة الحالات الذرية الأولية من خلال حسابات scf، والتي لها مجموعة من الملفات من أجل إدارتها والتي هي inm و in0, in1, in2،

كما يستطيع حساب ثابت الطاقة للذرارات المتجاورة في الخلية بالإضافة إلى ذلك يحدد الكثمنات الذرية ويتناول inc

كثافة تكافؤ الذرات التي يستخدمها lapw5 من أجل مقارنة الكثافات. حيث أن الطاقة الكلية للعنصر تكون محددة

ف تستطيع من حالها حساب الطاقة المشتركة كما ان المعالجة المختلفة تكون في o lstart و lapws.

5) KGEN: هو برنامج ينتج شبكة نقاط L K في منطقة بربيليون الأولى الغير قابلة للاختزال.

6) DSTART: هذا البرنامج ينتج لنا كثافة الشحنة للبلور الابتدائي في case.Clmsum عن طريق تركيب

الكثافات الذرية .LM التمثيلات التوافقية للشبكة وعدد معاملات فوري للكثافة case.rsp).

. case.in1 و . case.in2 البيانية تعطى ضمن .

الخطوة الثالثة : اعداد دورة scf

بعد إنشاء كافة الملفات المدخلات الضرورية، نشرع في عملية حساب scf التي تمثل في تحقيق التقارب بين الطاقة و التقارب

و تتم دورة SCF كالتالي :

- LAPW0 (المتحملة) حساب الكثافة المحتملة
- LAPW1 (العصابات) يحسب فرق التكافؤ (القيم الذاتية و المتجهات الذاتية)
- LAPW2 (RHO) يحسب كثافة التكافؤ من المتجهات الذاتية
- LCORE يحسب الدوال الأساسية و الكثافات
- MIXER تختلط المدخلات والمخرجات للكثافات [4],[5],[7]

- [1] **ZAHIA AYAT.**, thèse de magister, université d'Ouargla 2006.
- [2] **E. SHRODINGER**. Ann. Physik, , (1926).
- [3] **P. HOHENBERG, W. KOHN**, Inhomogenous Electron Gas, Phys. Rev. 136 (1964) B864.
- [4] **W. KOHN, L.J. SHAM**, Self -Consistent Equations Including Exchange and Correlation Effects, Phys. Rev.
- [5] بري السعدي , شهادة دكتوراه في العلوم ,جامعة سطيف , 2013
- [6] **REGGAD ABDERRAHMANE**,Université Ibn Khaldoun – Tiaret,2013
- [7] **BLAHA. K. SCHWARZ,G. MADSEN. D. KVASNICKA. J. LUITZ,**
"User's Guide, WIEN2k 14.2", 2014

الفصل III:

مناقشة النتائج

III.1 مقدمة :

لقد احدث اكتشاف سبائك هاسлер ثورة كبيرة في المجتمع العلمي لذلك حازت اهتمام هائل سواء في الجانب

التجريبي او النظري بسبب الخصائص الحارقة التي تتمتع بها ، حيث يوجد عدد من البحوث حول خصائص

سبائك هاسлер من الشكل X_2YZ .

في عملنا هذا سنقوم بتحديد الخصائص البنوية، الالكترونية، المغناطيسية لسبائك Ni_2MnSi [1].

استخدمنا طريقة الموجة المستوية المتزايدة خطياً (LAPW) و المدمجة في برنامج wien2k . و تم إجراء هذه

الحسابات في إطار نظرية دالية الكثافة الإلكترونية DFT حيث أنه لحساب كمون تبادل ارتباط استخدمنا

التقرير المعمم GGA

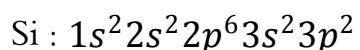
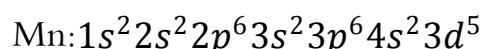
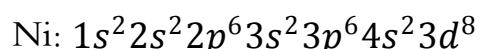
2.III الخصائص البنوية :**2.1.III العينة:**

هي من مركبات هاسлер التي تتميز عن كثير من المركبات بخاصية السبيكة الالكترونية و خاصية تذكر الشكل

حيث تتميز تلك السبيائے بقدرها على استعادة شكلها الأصلي عند تسخينها ، عموماً تتبلور سبيكة هاسلر في بنية

متتماسكة و مستقرة $L2_1$ (fcc) وهي فيرو مغناطيسية.

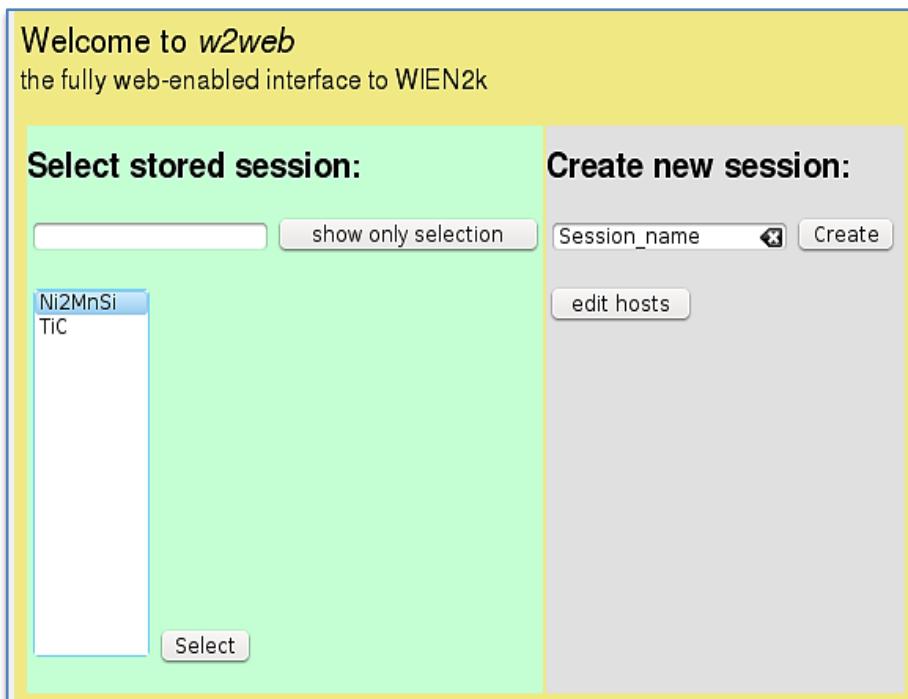
لتحديد الخصائص السابقة يعطى التوزيع الالكتروني للعناصر الكيميائية على الشكل :



2.2. III انشاء دليل : case-directory

نقوم في اول خطوة بإنشاء دليل نسميه Ni_2MnSi الذي يتم فيه بتعيين عدد الذرات و اسم المركب

(الشكل 1.III)



الشكل 1.III: النافذة الرئيسية لـ w2web

3.2. III ادخال المدخلات الرئيسية للملف : case.struct

لادخال المدخلات تتبع ما يلي :

- تحديد عدد الذرات: لدينا في العينة Ni_2MnSi أربعة ذرات .

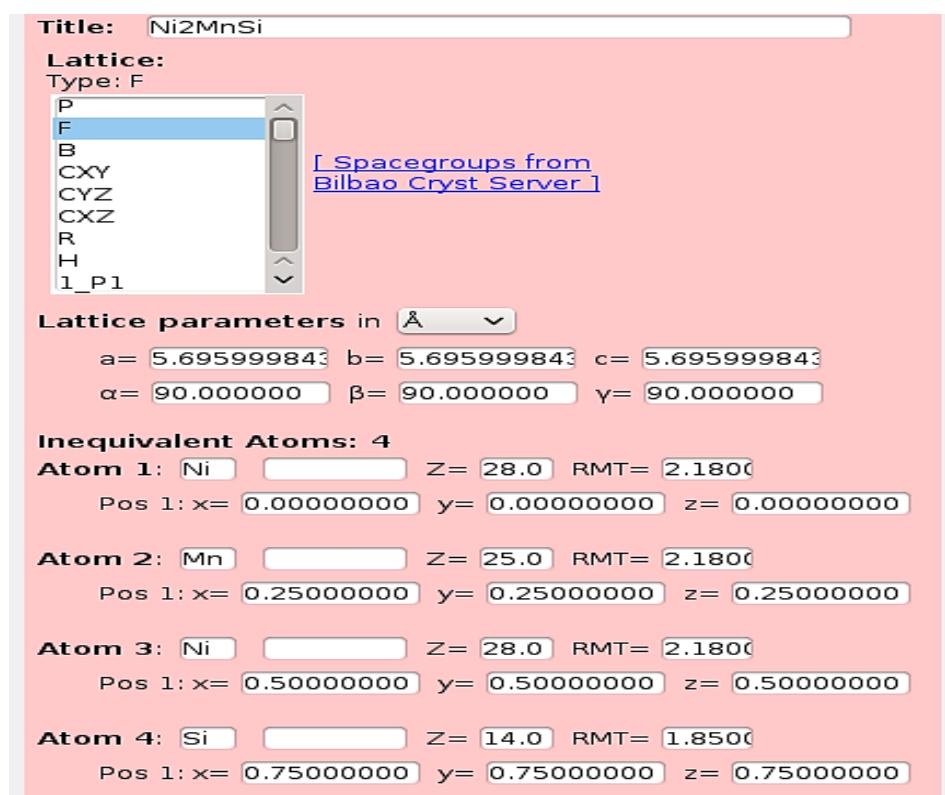
- نضغط على StructGen

- نقوم بادخال المعلومات التالية في الواجهة (الشكل 2.III)

Ni_2MnSi	العنوان
مكعب مركز الوجه Fcc	نوع الخلية
$A^\circ 5.696$	c,b,a
$\text{RMT}=2.18, (\frac{1}{2}, \frac{1}{2}, \frac{1}{2}) \text{ و } (0,0,0) : \text{Ni}$	النرة 1
$\text{RMT}=2.18, (\frac{1}{4}, \frac{1}{4}, \frac{1}{4}) : \text{Mn}$	النرة 2
$\text{RMT}=1.85, (\frac{3}{4}, \frac{3}{4}, \frac{3}{4}) : \text{Si}$	النرة 3

- نقوم بحفظ العمل بالضغط على **SaveStructure** فتظهر الواجهة بلون وردي، تسمح هذه الخطوة

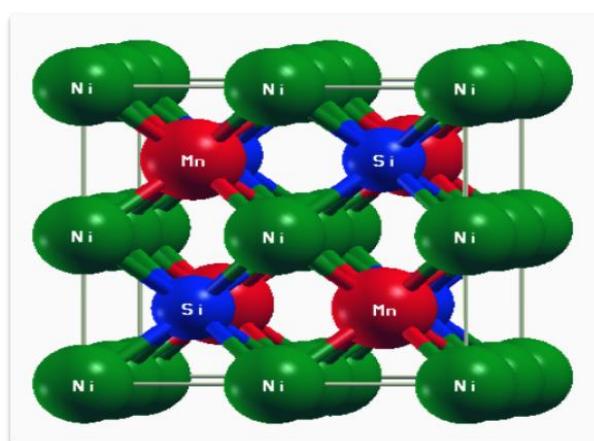
تلقائيا بإنشاء ملف الإدخال لبرامج النرة الحرة (`Ni2MnSi.inst`)



الشكل 2.III: المدخلات الرئيسية لـ Ni_2MnSi

● بعد ادخال جميع المعلومات كما يوضحه الشكل (الشكل III.2) تتأكد من مدخلاتنا باستعمال برنامج

(الشكل III.3) Xcrysden كما يوضحه الشكل

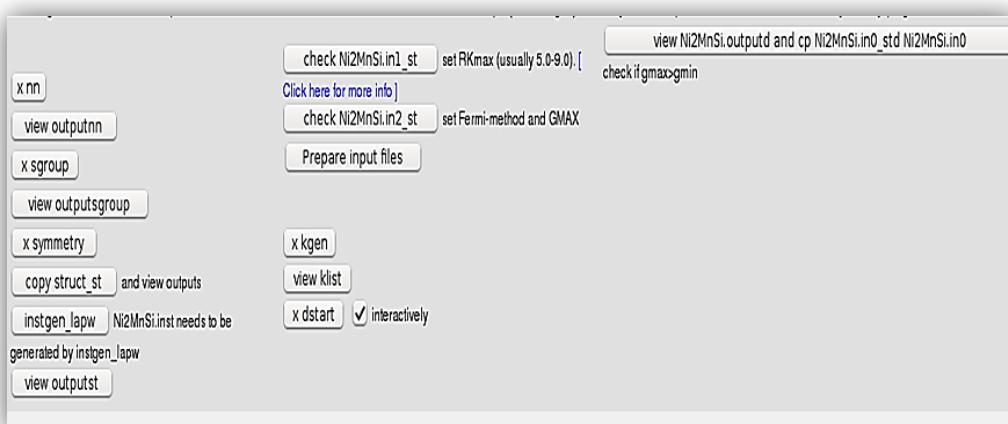


الشكل III.3: البنية البلورية Ni_2MnSi

4.2.III : تهيئة الحساب :

● بعد انشاء ملف قاعدة الملفات structNi₂MnSi تقوم بعملية تهيئة الحساب من خلال

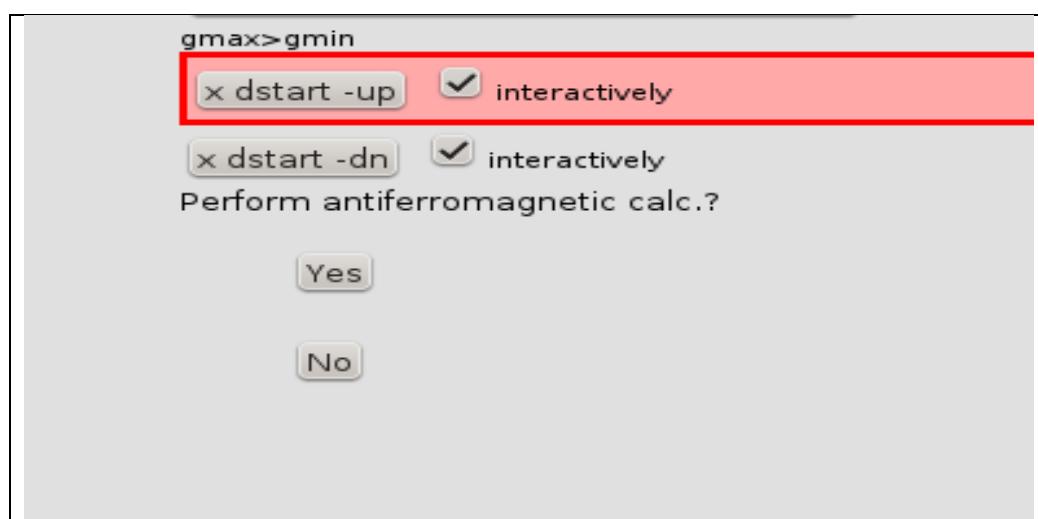
(الشكل III.4). حيث نبدأ ب xnn الى ان نصل الى الخطوة xdstart ونتبع الخطوات التالية :



الشكل III.4 : نافذة تهيئة الحساب في Wien2k

نقوم بإجراء التغييرات التالية:

1. عند No x symmetry نختار
2. في xlstart اطريقه GGA
3. عند k points = 100 نضع في البداية عدد النقاط
4. بعد الخطوة perform spin- \downarrow ViewNi₂MnSi.outputd نجد سؤال (الشكل 5.III) هل نختار Yes (لحساب الاستقطاب - السين) . فلتظهر خطوات جديدة
5. عندما نصل الى calc antiferromagnetic perform لا نختار No (لأن Ni₂MnSi يعتبر فيرو مغناطيسي)



الشكل 5.III : حساب الاستقطاب _ سين Ni₂MnSi

52.III . حساب SCF

بعد الانتهاء من الخطوات السابقة نقوم بحساب SCF وذلك باستعمال الامر runsp_lapw في Konsole [2].

6.2.III تهيئة عامل (cut-off) $R_{MTmin} * K_{max}$

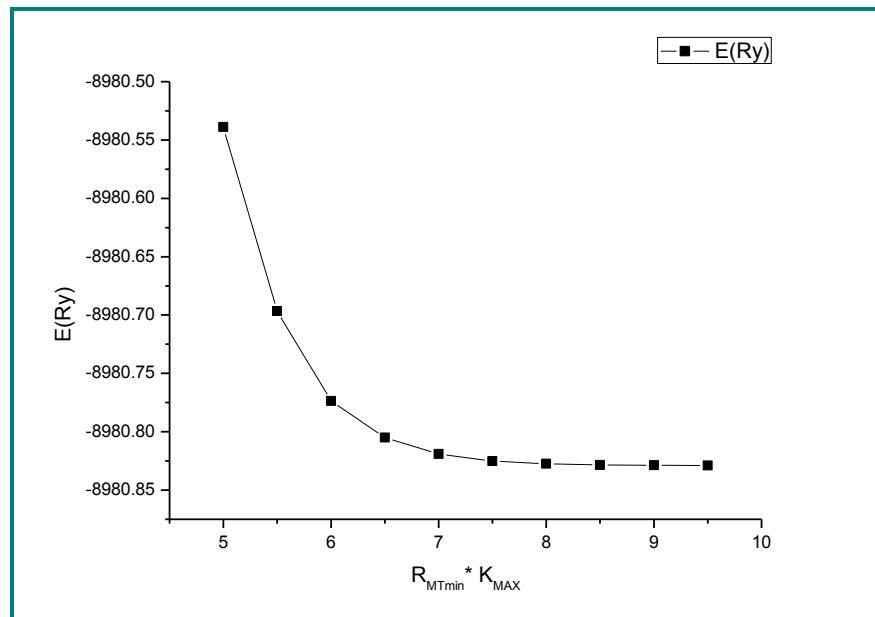
من أجل إيجاد قيمة $R_{MTmin} * K_{max}$ التي تكون فيها قيمة الطاقة ثابتة

(1-III) قمنا باستخراج قيمة الطاقة الكلية الموافقة لقيمة من الجداء من الملف scfNi₂MnSi". (الجدول

تم بواسطة برنامج Origin8 نر سم الشكل (6.III) الذي يوضح تغير الطاقة بدلاة قيمة الجداء.

E(Ry)	$R_{MTmin} * K_{MAX}$	E(Ry)	$R_{MTmin} * K_{max}$
-8980.82515522	7.5	-8980.53874966	5
-8980.82746517	8	-8980.69668979	5.5
-8980.82838359	8.5	-8980.77373336	6
-8980.82872691	9	-8980.80503890	6.5
-8980.82886461	9.5	-8980.81903454	7

الجدول 1.III: تغير الطاقة بدلاة $R_{MTmin} * K_{MAX}$



الشكل 6.III: تغير الطاقة بدلاة $R * K$

نختار $R_{MTmin}^* K_{MAX}$ لأنها افضل قيمة تثبت فيها الطاقة

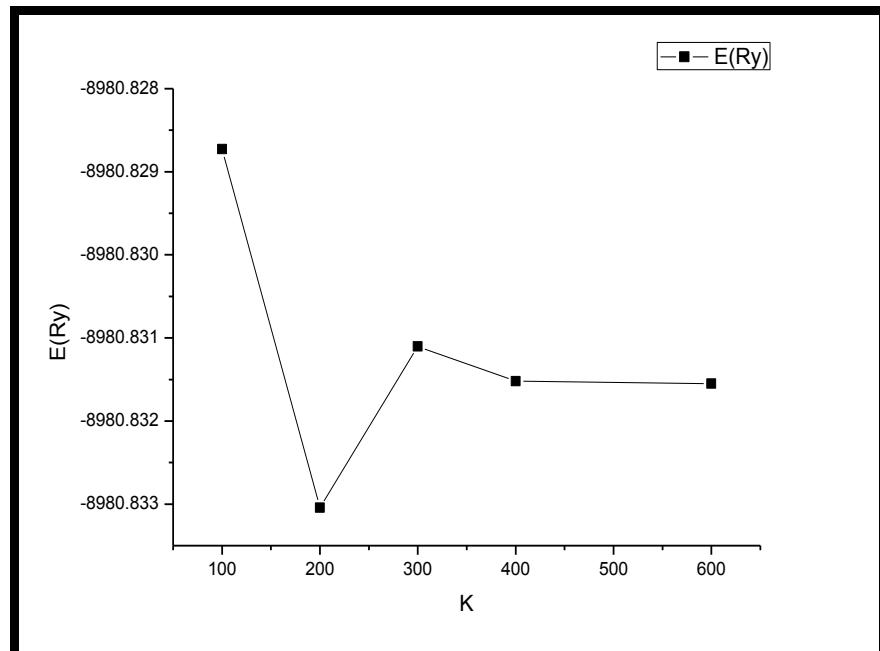
7.2. III . تهيئة عدد النقاط K :

تعرف على أنها عدد النقاط K في منطقة بريلوان الأولى من منطقة الفضاء العكسي ، تحيى هذه النقاط من أجل

أحسن حد واقصي وقت حسابي . مع الاحتفاظ ب $MTmin^* K_{MAX}$

E(Ry)	K
-8980.82872691	100
-8980.83304196	200
-8980.83110119	300
-8980.83152237	400
-8980.83154945	600

الجدول 2.III : تغير الطاقة بدلالة K



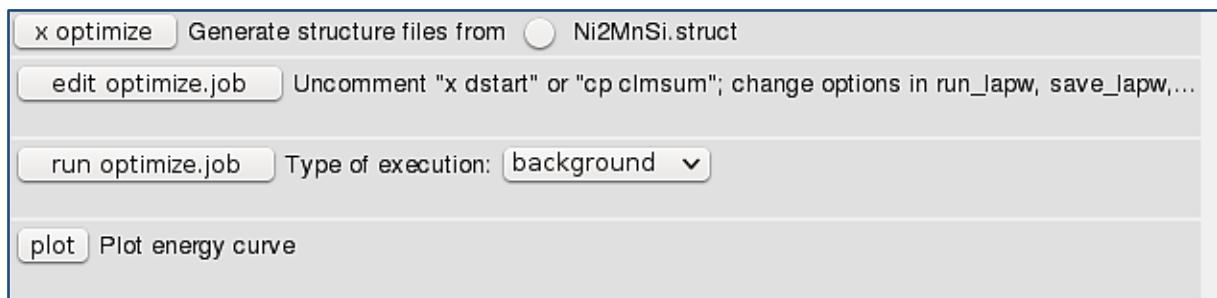
الشكل 7.III : تغير الطاقة بدلالة عدد النقاط K

من خلال (الشكل 7.III) نلاحظ ان قيمة الطاقة تثبت عند القيمة $K=400$

8.2.III تحسين الطاقة: optimisation du calcul

نقوم في هذه المرحلة بتحديد الطاقة المثالية التي تكون فيه الخلية في حالة استقرار ويتم ذلك من خلال عملية

(الشكل III.8) optimize

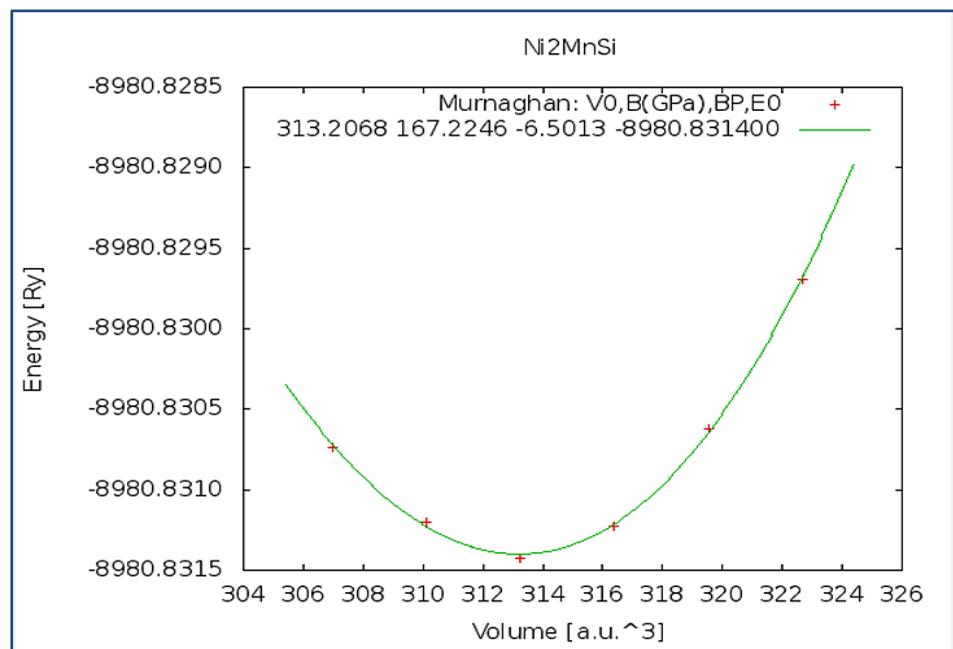


الشكل 8.III : نافذة optimize

- نقوم باتباع جميع الاوامر الموضحة في (الشكل III.8) :

✓ في (3 , 2 , 1 , 0 , 1- , 2-) نقوم بادخال القيم : x optimize

✓ عندما ينتهي الحساب تظهر النتائج في (الشكل III.9)



الشكل III.9: تغيرات الطاقة بدالة الحجم

```

Equation of state: Murnaghan           info      2
E=E0+[B*V/BP*(1/(BP-1)*(V0/V)**BP+1)-B*V0/(BP-1)]/14703.6
Pressure=B/BP*((V0/V)**BP-1)
V0,B(GPa),BP,E0      313.2068      167.2246      -6.5013      -8980.831400
cubic lattice parameter: 10.7803 bohr =      5.7047 Ang
    vol        energy        de(EOS2)        de(Murnaghan)  Pressure(GPa)
310.1268      -8980.831199      -0.000030      -0.000032      1.601
306.9942      -8980.830735      0.000010      0.000011      3.141
313.2594      -8980.831422      0.000023      0.000022      -0.028
316.3920      -8980.831230      0.000016      0.000018      -1.749
319.5246      -8980.830620      -0.000028      -0.000028      -3.566
322.6571      -8980.829695      0.000010      0.000009      -5.484
    Sigma:          0.000021      0.000022

```

الشكل 10.III: قيم متغيرات الحالة لكل من معادلة الحالة EOS2 ، Murnaghan ، Birch – Murnaghan

من الشكل السابق يمكن استخراج ثابت الشبكة و مقارنتها بالنتائج النظرية حسب الجدول (3.III)

ثابت الشبكة (Å°)		
	نتيجة حسابنا	النتيجة التجريبية [3]
0.008	6.704	6.696

الجدول III: مقارنة نتائج حسابنا مع نتائج تجريبية

من الجدول نلاحظ ان النتائج متقاربة و نسبة الخطأ تساوي 0.008

3.III الخصائص الالكترونية:

✓ تعديل ملف البنية "Ni₂MnSi.struct" بإدخال قيمة ثابت الشبكة a عند التوازن المتحصل عليه

. $a(\text{Murnaghan})$ من معادلة ميرناغا "optimize volume"

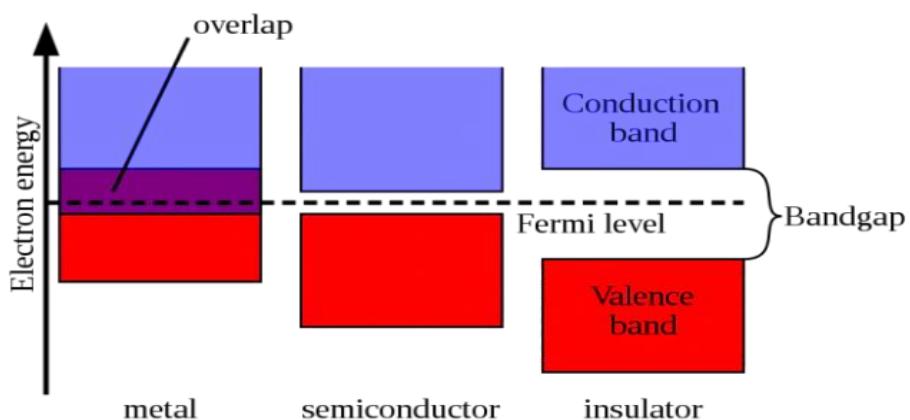
✓ تعيين أنظمة الاستعدادات الاولية "initialize calculation" بأخذ قيم نتائج المرحلة

حسابات الحد الادن لطاقة ($K_{point} = 400$ و $R_{MT\ min} * K_{max} = 9$)

✓ حساب حلقة "SCF cycle"

2.3.III: عصابات الطاقة :

هي غزارة لقيم الطاقة التي يمكن ان يتخذها الالكترون داخل المواد الصلبة ، تشكل هذه القيم نطاقات تسمى عصابات الطاقة تنقسم الى نوعين عصابات مسموحة "عصابة التكافؤ ، عصابة التوصيل" و اخرى ممنوعة (الشكل 11.III) بواسطة عرض العصابة الممنوعة نقوم بتصنيف المواد الى ناقل او شبه ناقل او عازل [4][5] .



(الشكل 11.III): مخطط لعصابة الطاقة

وللحصول على عصابة الطاقة ل Ni_2MnSi تقوم بـ Wien2k باستخدام

التالية:

- فتح مساحة عمل جديدة باسم "Band struct" ونسخ ملفات نتائج حساب "SCF cycle"

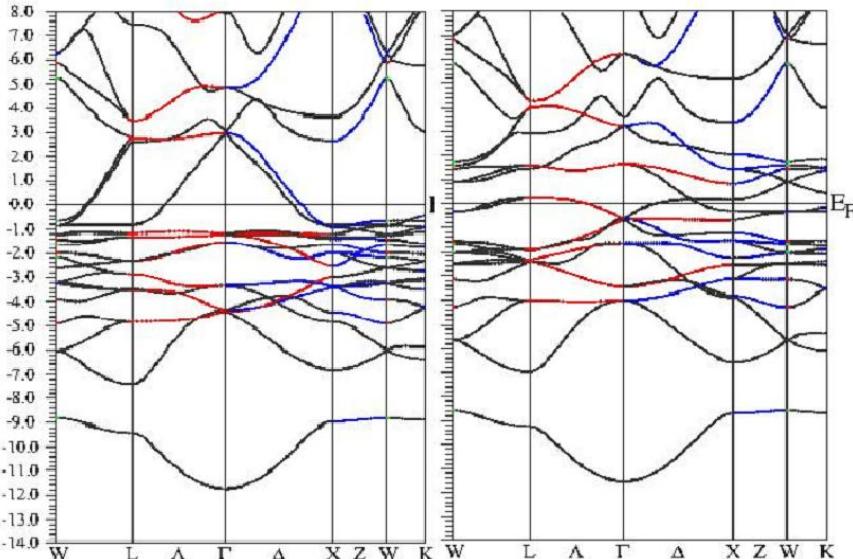
فيه.

تنفيذ برامح نافذة "Band Struct" الموجودة في قائمة "Tasks" على الواجهة الرسومية للبرنامجه مع تعديل ملف "edit.insp" بإدخال قيمة مستوى فارمي من ملفي:

$$E_F = 0.7473077438 \text{ تساوي } Ni_2MnSi.scf2up$$

$$E_F = 0.7473077438 \text{ تساوي } Ni_2MnSi. scf2dn$$

Spin Up Spin Down



:12.III الشكل

عصابة الطاقة للمركب Ni_2MnSi

هو مركب Ni_2MnSi

أنا المركب

الشكل

نلاحظ من خلال

معدني سواء بالسبة لسبعين أعلى أو سبعين أسفلأي التحام كل من عصابة التكافؤ على النحو التالي :

[X-K] و [W-L]

بالنسبة لسبعين أعلى : يوجد التحام بين عصابة التكافؤ و عصابة النقل في الاتجاهين

مستمر فيرمي

كما ان سويات طاقة متداخلة تحت مستمر فيرمي في الاتجاه [X-K]

بالنسبة لسبعين اسفل : يوجد تلامس بين عصابة النقل و التكافؤ [X-K]

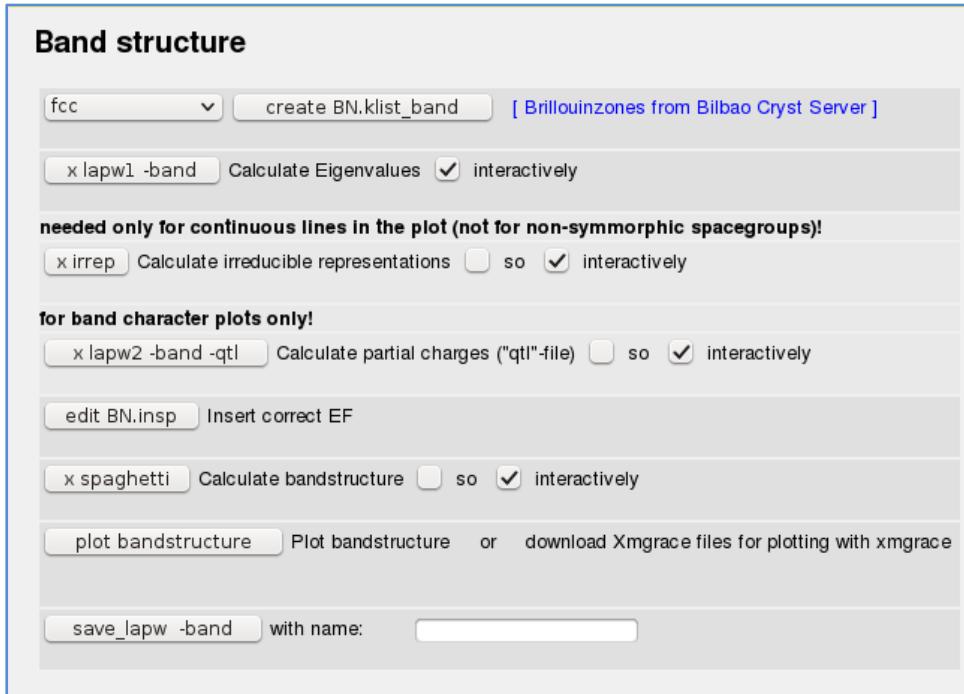
2.3.III: DOS كثافة الحالات

لحساب كثافة الحالات نقوم باتباع المراحل التالية:

- فتح مساحة عمل جديدة باسم "DOS" ونسخ ملفات نتائج حساب "SCF cycle" فيه.

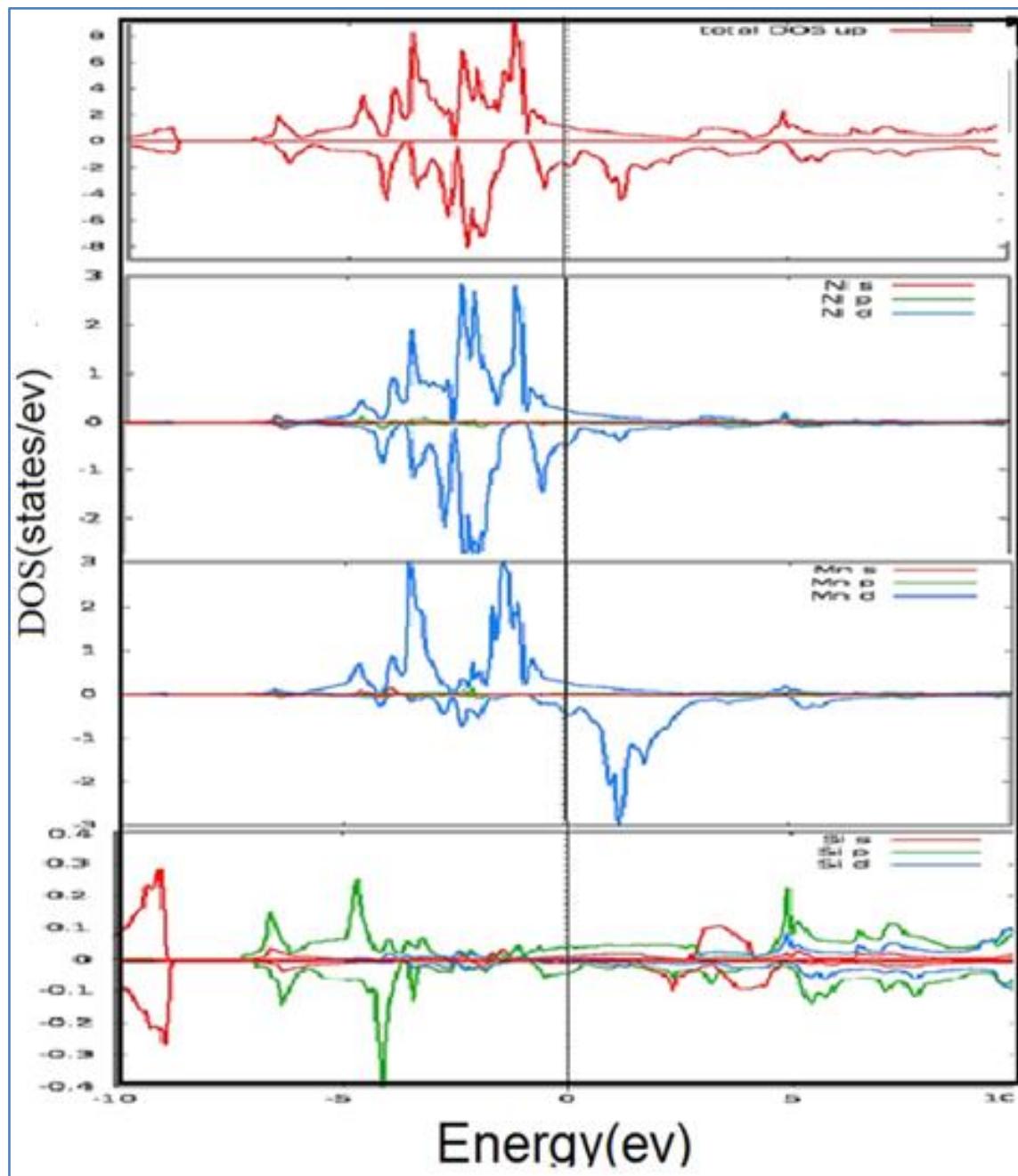
- تنفيذ برامج نافذة "DOS" الموجودة في قائمة "Tasks" على الواجهة الرسومية للبرنامج

(الشكل 13.III)



الشكل III.13: نافذة برامج DOS

بعد اكمال كل خطوات DOS تظهر منحنيات كثافة الحالات حسب الشكل (III.14).



الشكل 14.III: كثافة الحالات لـ Ni_2MnSiI

1.2.3.III: DOS مناقشة

بصفة عامة نلاحظ في الشكل (14-III) ، الذي يمثل مجموعة منحنىات كثافة الحالات الكلية

للمركب Ni_2MnSi

✓ من eV(6-10) إلى eV(6-) طاقة منخفضة تنشأ من حالة (s) للعنصر Si

✓ العصابة المتواجدة بالقرب من eV(5) ناجحة عن الحالة (p) للعنصر Si

✓ العصابات حول مستوى فيرمي ناجحة عن تراكم الحالة "d" للعنصر Ni مع الحالة "d" للعنصر Mn

✓ من الواضح ان كثافة الحالة Ni-3d و Mn-3d مختلفة ، فحالة Ni مشغولة كلها حيث لا توجد كثافة

حالات بعد مستوى فيرمي ، لذلك ف Ni تملك عزم مغناطيسي صغير فهی لا تساهم في المغناطيسية.

exchange في الذرة Mn في المجال الممتد من eV(4-2) يظهر انقسام متبدال (splitting)

بين حالة السبين اعلى واسفل .

4.III الخصائص المغناطيسية :**1.4.III العزم المغناطيسي واستقطاب السبين :**

إن جهة استقطاب الالكترونات (P) عند مستوى فارمي (E_F) للمواد تعرف بالعلاقة :

$$P = \frac{\rho \uparrow(E_F) - \rho \downarrow(E_F)}{\rho \uparrow(E_F) + \rho \downarrow(E_F)}$$

اين يعرف (E_F) \downarrow بدلالة كثافة حالات السبين المشغولة عند مستوى فارمي (E_F)

السهمين \uparrow و \downarrow إشارة سبين أعلى و سبين أسفل على التوالي ، P تؤول للصفر في حالة المواد اللامغناطيسية

(paramagnetique) و المواد ضد مغناطيسية (anti-ferromagnetique) و تؤول للصفر عند العبور

من الحالة المغناطيسية (ferromagnetique) إلى الحالة اللامغناطيسية باستخدام درجة حرارة كوري (T_C)

اذا كانت احدى الحالتين (E_F) \uparrow او (E_F) \downarrow معدومة فان استقطاب الالكترونات عند مستوى فيرمي

$P=100\%$ يكون كاملا اي (E_F

نأخذ قيم العزم المغناطيسي β (من الملف *Ni₂MnSi.scf*) يظهر نتائجنا و (4.III) في الجدول

نتائج حساب تجريبية حسب المرجع [3]

3.81	-	3.339	0.263	نتائج تجريبية [3]
3.79	0.027-	3.26	0.22	نتائج حسابتنا

الجدول (4.III): مقارنة بين النتائج التجريبية والمحسوبة للعزم المغناطيسي

من خلال المقارنة بين القيم التجريبية والقيم المحسوبة نلاحظ أنها متقاربة .

- النتائج المحسوبة تم مقارنتها بالمرجع [3].[6]

- [1] **ZAHIA AYAT.**, thèse de magister, université d'Ouargla 2006.
- [2] **E. SHRODINGER**. Ann. Physik, , (1926).
- [3] **P. HOHENBERG, W. KOHN**, Inhomogenous Electron Gas, Phys. Rev. 136 (1964) B864.
- [4] **W. KOHN, L.J. SHAM**, Self -Consistent Equations Including Exchange and Correlation Effects, Phys. Rev.
- [5] بري السعدي , شهادة دكتوراه في العلوم , جامعة سطيف , 2013
- [6] **REGGAD ABDELLAHMANE**, Université Ibn Khaldoun – Tiaret, 2013
- [7] **BLAHA. K. SCHWARZ, G. MADSEN. D. KVASNICKA. J. LUITZ**, "User's Guide, WIEN2k 14.2", 2014

خلاصة

قمنا في بحثنا بدراسة الخصائص الالكترونية، المغناطيسية لسيكدة Ni_2MnSi معتمدين على طريقة الموجة المستوىية خطياً المدمجة في برنامج Wien2k في الإطار العام لنظرية الكثافة الدالية DFT وذلك في التقريب GGA.

معضم النتائج المتحصل عليها لثابت الشبكة (A°) كانت جيدة مقارنة مع القيم التجريبية.

- اما الخصائص الالكترونية فوجدنا أن الطاقة المركبة من قمة التواقيع في الحالتين السيناريوهات العلوي والسفلي.
- اما كثافة الحالات الكلية وجدنا ان سبب تشكل عصابة الطاقة في المجال الطيفي من (-5eV) الى (10eV) تجمع الكترونات السوي الطيفي (p, للذرة Si)، كما لاحظنا ان Ni لا تساهم في المغناطيسية . المجال من (-4)eV الى (2)eV يظهر حلياً انقسام تبادلي في ذرة Mn

- بالنسبة للخصائص المغناطيسية، تم تحديد العزم المغناطيسي الكلي، الجزئي والخاص بالمنطقة البنية للمركب

كان قيمته العزم المغناطيسي الكلي تساوي Ni_2MnSi هاسلر باستخدام تقرير GGA

$$M_{tot} = 3.79\mu_\beta \quad 3.81\mu_\beta$$

إن ما أتيحناه في هذا العمل دفعنا إلى طرح إقتراحات وأفكار أخرى قد تكون منطلقات لأعمال أخرى:

- يمكننا تغيير العنصر Si بعنصر آخر من عناصر (sp) ثم نقوم بمقارنة النتائج و معرفة تأثيره على خصائص سيكدة هاسلر
- المدف من هذه الدراسة اكتشاف سيكدة هاسلر جديدة بخصائص جيدة

ملخص

الهدف من عملنا حساب الخصائص الميكيلية و الالكترونية و المغناطيسية بالاستعمال المبادئ الاولية (ab initio) في الحساب على اساس DFT في قاعدة الامواج المستوية متزايدة خطيا في تقرير التدرج GGA في هذه الطريقة قمنا بتحديد الثوابت البلورية كثافة الحالات و عصابة الطاقة و العزم المغناطيسي لسبائك Ni_2MnSi التي تتنمي لعائلة هاسлер الكاملة.

كلمات المفتاحية: سبائك هاسлер، نظرية الكثافة الوظيفية، العزم المغناطيسي ، الاستقطاب.

résumé

Le but de notre travail compte les caractéristiques structurelles et les premiers principes électroniques et l'utilisation magnétique (ab initio) dans le compte sur la base de DFT dans les vagues plane de base écrit en arrondi gradient GGA de montage De cette façon, nous avons identifié des constantes cristallines densité d'états et de la bande de l'énergie et le moment magnétique de l'alliage Ni_2MnSi qui appartiennent à la famille des Hassler complète.

Mot-clé: Alliage Hassler, théorie fonctionnelle de densité, moment magnétique, polarisation.

Abstract

The goal of our work account the structural characteristics and Electronic and magnetic use first principles (ab initio) in the account on the basis of DFT in waves planar mounting base written in rounded gradient GGA In this way we have identified crystalline constants density of states and energy band and the magnetic moment of the alloy Ni_2MnSi that belong to the family of Hasslerfull.

Keyword: Alloy Hassler, Density Functional Theory, magnetic moment, polarization.