UNIVERSIDAD NACIONAL DEL CALLAO

ESCUELA DE POSGRADO

UNIDAD DE POSGRADO DE LA FACULTAD DE CIENCIAS ECONÓMÍCAS



"CÁLCULO DE FUNCIONES DE ONDA DE CAMPO CENTRAL UTILIZANDO EL POTENCIAL DE THOMAS – FERMI MODIFICADO PARA ÁTOMOS EN DIFERENTES ESTADOS DE IONIZACIÓN POSITIVA, CALLAO 2023"

TESIS PARA OPTAR EL GRADO ACADÉMICO DE MAESTRO EN INVESTIGACIÓN Y DOCENCIA UNIVERSITARIA

AUTOR:

RAÚL ANGEL CONTRERAS CONTRERAS

ASESOR:

DR. EFRAÍN PABLO DE LA CRUZ GAONA

LÍNEA DE INVESTIGACIÓN:

CIENCIAS NATURALES

Callao, 2023 PERÚ

Document Information

Analyzed document	RAUL CONTRERAS CONTRERAS (URKUNG).docx (D180785740)
Submitted	2023-12-04 15:06:00 UTC+01:00
Submitted by	
Submitter email	fce.posgrado@unac.edu.pe
Similarity	7%
Analysis address	fce.posgrado.unac@analysis.urkund.com

Sources included in the report

SA

Universidad Nacional del Callao / T.F.P tesis 2019.docx Document T.F.P tesis 2019.docx (D57144231) Submitted by: investigacion.fcnm@unac.pe Receiver: investigacion.fcnm.unac@analysis.urkund.com

6

Entire Document

UNIVERSIDAD NACIONAL DEL CALLAO ESCUELA DE POSGRADO UNIDAD DE POSGRADO DE LA FACULTAD DE CIENCIAS ECONOMÍCAS "CÁLCULO DE FUNCIONES DE ONDA DE CAMPO CENTRAL UTILIZANDO EL POTENCIAL DE THOMAS - FERMI MODIFICADO PARA ÁTOMOS EN DIFERENTES ESTADOS DE IONIZACIÓN POSITIVA" TESIS PARA OPTAR EL GRADO ACADÉMICO DE MAESTRO AUTOR: RAÚL ANGEL CONTRERAS CONTRERAS ASESOR: DR. EFRAÍN PABLO DE LA CRUZ GAONA LÍNEA DE INVESTIGACIÓN: CIENCIAS NATURALES CALLAO - 2023 PERÚ INFORMACIÓN BÁSICA FACULTAD: CIENCIAS ECONÓMICAS (FCE) DE LA UNIVERSIDAD NACIONAL DEL CALLAO (UNAC) UNIDAD DE INVESTIGACIÓN: UNIDAD DE POSGRADO FCE-UNAC TÍTULO: CÁLCULO DE FUNCIONES DE ONDA DE CAMPO CENTRAL UTILIZANDO EL POTENCIAL DE THOMAS-FERMI MODIFICADO PARA ÁTOMOS EN DIFERENTES ESTADOS DE IONIZACIÓN POSITIVA. AUTOR: RAÚL ANGEL CONTRERAS CONTRERAS / ORCID 10000-0002-9204-6334 / DNI: 07741444 ASESOR: MG. EFRAÍN PABLO DE LA CRUZ GAONA / ORCID 0000-0002-4429- 9521 / DNI: 08510971 LUGAR DE EJECUSIÓN: FACULTAD DE CIENCIAS NATURALES Y MATEMÁTICA - UNAC UNIDAD DE ANÁLISIS: ESTUDIO DE LA ENERGÍA Y DE LA FUNCIÓN DE ONDA DEL ELECTRÓN TIPO: CUANTITATIVO / EXPERIMENTAL TEMA OCDE: FÍSICA TEÓRICA INDICE

INTRODUCCIÓN 7 I. PLANTEAMIENTO DEL PROBLEMA 9 1.1 Descripción de la realidad problemática 9 1.1.1 Problemas Específicos: 11 1.2 Objetivos 11 1.2.1 Generales 11 1.2.2 Específicos 11 1.3 Justificación 12 1.3.1 Teórica 12 1.3.2 Metodológica 12 1.3.3 Científica 12 1.4 Delimitantes de la Investigación 12 1.4.1 Teórica 12 1.4.2 Temporal 12 1.4.3 Espacial 13 II. MARCO TEORICO 13 2.1 Antecedentes 13 2.1.1 Antecedentes Internacional 13 2.1.2 Antecedentes Nacionales 14 2.2 Bases Teóricas 15 2.2.1



CONSTANCIA Nº 013-2023-UPG-FCE

REPORTE DEL ORIGINAL - URKUND

La Unidad de Asesoría de Tesis de la Unidad de Posgrado de la Facultad de Ciencias Económicas, hace constar el resultado de la Autenticidad de la tesis titulada:

CÁLCULO DE FUNCIONES DE ONDA DE CAMPO CENTRAL UTILIZANDO EL POTENCIAL DE THOMAS-FERMI MODIFICADO PARA ATOMOS EN DIFERENTES ESTADOS DE IONIZACIÓN POSITIVA, CALLAO 2023

Autor: CONTRERAS CONTRERAS RAUL ANGEL

Asesor: Mag. EFRAIN PABLO DE LA CRUZ GAONA.

Para optar el Grado de Académico: MAESTRO EN INVESTIGACIÓN Y DOCENCIA UNIVERSITARIA

Al realizar la revisión de la autenticidad mediante el URKUND, se obtuvo un resultado del 07 %, lo cual no supera el máximo establecido en la Directiva № 013-2019-R "Directiva que Regula y Norma el Uso del Software para la Identificación de la Autenticidad de Documentos Académicos en la Universidad Nacional del Callao", aprobado con Res. № 704-2019-R del 05 de Julio de 2019.

Se expide la presente constancia a solicitud del interesado, a fin de continuar con el trámite correspondiente.

Bellavista, 04 de diciembre del 2023

Dr. Ramirez Olaya Rigoberto Pelagio **RESPONSABLE DEL USO DEL URKUNG**

PhD. Torres Quiroz Almintor Giovanni DIRECTOR DE INVESTIGACIÓN DE LA FACULTAD

Recibo: Nº050.001.0197 Fechs: 02/10/2023

INFORMACIÓN BÁSICA

FACULTAD: CIENCIAS ECONÓMICAS (FCE) DE LA UNIVERSIDAD

NACIONAL DEL CALLAO (UNAC)

UNIDAD DE INVESTIGACIÓN: UNIDAD DE POSGRADO FCE-UNAC

TÍTULO: CÁLCULO DE FUNCIONES DE ONDA DE CAMPO CENTRAL UTILIZANDO EL POTENCIAL DE THOMAS-FERMI MODIFICADO PARA ÁTOMOS EN DIFERENTES ESTADOS DE IONIZACIÓN POSITIVA.

AUTOR: RAÚL ANGEL CONTRERAS CONTRERAS / ORCID 10000-0002-

9204-6334 / DNI: 07741444

ASESOR: MG. EFRAÍN PABLO DE LA CRUZ GAONA / ORCID 0000-0002-

4429-9521 / DNI: 08510971

LUGAR DE EJECUSIÓN: FACULTAD DE CIENCIAS NATURALES Y

MATEMÁTICA - UNAC

UNIDAD DE ANÁLISIS: ESTUDIO DE LA ENERGÍA Y DE LA FUNCIÓN DE ONDA DEL ELECTRÓN

TIPO: CUANTITATIVO / EXPERIMENTAL

TEMA OCDE: FÍSICA TEÓRICA

ACTA DE SUSTENTACION

ESCUELA DE POSGRADO Facultad de Ciencias Económicas Unidad de Posgrado

LIBRO N°: 02 FOLIO N°: 73 ACTA N°: 06 DE SUSTENTACIÓN DE TESIS CON CICLO

Siendo las 19.40 horas del día 13 del mes de diciembre del año 2023 y de acuerdo a solicitado con OFICIO N°277-2023-UPG-FCE-UNAC y autorizado con OFICIO N°1883-2023-EPG-UNAC-VIRTUAL se reunieron en reunión virtual, los miembros del jurado conformado por:

1. Dr. RIGOBERTO PELAGIO RAMIREZ OLAYA	: Presidente
2. Dr. MÁXIMO ESTANISLAO CALERO BRIONES	: Secretario
3. Mg. ALEJANDRO OSCAR OLIVARES RAMIREZ	: Vocal
4. Dra. MICAELA AYDE SILVIA CHOQUEHUANCA MARTINEZ	: Vocal

Para evaluar la sustentación tesis: "CÁLCULO DE FUNCIONES DE ONDA DE CAMPO CENTRAL UTILIZANDO EL POTENCIAL DE THOMAS-FERMI MODIFICADO PARA ATOMOS EN DIFERENTES ESTADOS DE IONIZACIÓN POSITIVA, CALLAO 2023" presentado por el egresado CONTRERAS CONTRERAS RAUL ANGEL para optar al grado académico de Maestro en Investigación y Docencia Universitaria.

Concluida la sustentación y luego que se ha dado respuesta a las preguntas respectivas y según lo establecido en el Reglamento vigente, el Jurado establece la siguiente calificación: cuantitativa de Dieciséis (16) y cualitativa de Muy Bueno.

Según las normas institucionales vigentes y en señal de conformidad con lo acordado se firma la presente acta.

Siendo las 23.26 horas se dio por terminado el acto de sustentación.

Dr. RIGOBERTO PELAGIO RAMIREZ OLAYA Dr. MÁXIMO ESTANSLAO CALERO BRIONES Secretario Presidente 1 Mg. ALEUANDRO R OLIVARES RAMIREZ SILVIA CHOQUEHUANCA MARTINEZ Dra. MICAELA AYDE Vocal

ASESOR: MG. EFRAÍN PABLO DE LA CRUZ GAONA

DEDICATORIA

A Dios, por haber guiado mis pasos por el buen camino.

A mi madre, por su apoyo en mi formación educativa cuando niño.

A mi esposa y a mis hijos a quienes quiero mucho.

A mi profesor, el Dr. Jorge Bravo Cabrejos, quien con su paciencia y orientación me ha esperado para que culmine con éxito esta investigación.

A mis colegas y amigos de la Facultad por ser quienes me orientaron a través de su conducta y comportamiento en el logro de ser mejor persona.

AGRADECIMIENTO

A la Universidad Nacional del Callao por haberme permitido estudiar y concluir los estudios de la primera maestría realizada en la Facultad de Ciencias Económicas en la especialidad de INVESTIGACIÓN Y DOCENCIA UNIVERSITARIA.

A mi alma mater, la Universidad Nacional Mayor de San Marcos y a la Facultad de Ciencias Físicas por haberme formado académicamente en sus aulas y por tener el privilegio de recibir los conocimientos de una Educación Superior que fue útil y guía en mis esfuerzos por ser cada vez mejor.

Estoy en deuda con los maestros de las diferentes áreas académicas de física pues con el aporte de sus exposiciones y de sus análisis en temas relacionados a esta tesis pude aclarar y superar las dificultades que se presentaron en este trabajo de investigación.

ÍNDICE

RESUMEN	۱4
ABSTRAC	Г6
INTRODU	CCIÓN
I. PLAN	ITEAMIENTO DEL PROBLEMA 10
1.1	Descripción de la realidad problemática10
1.1.2	Problemas Específicos:
1.2	Objetivos
1.2.1	Generales
1.2.2	Específicos
1.3	Justificación
1.3.1	Teórica
1.3.2	Metodológica
1.3.3	Científica
1.4	Delimitantes de la Investigación13
1.4.1	Teórica
1.4.2	2 Temporal14
1.4.3	Espacial
II. MARC	O TEÓRICO
2.1 Ar	ntecedentes
2.1.1	Antecedentes Internacionales15
2.1.2	Antecedentes Nacionales
2.2	Bases Teóricas
2.2.1	Teoría De Campo Central17
2.2.2	Estadística de Fermi-Dirac
2.2.3	Energía de Fermi
2.2.5	La Ecuación de Onda de Dirac33
2.2.6	Interacción de Intercambio: Gas de electrones libres
2.2.7	7 Interpretación del Término de Intercambio
2.2.8	Aplicación al Gas de Electrones Libres54
2.2.9	Cálculo de la Distribución P2 ($ au$ 1, $ au$ 2)
2.2.1	0 Cálculo de la Densidad de Intercambio Promedio57

2.2	2.2.11 Cálculo del Término de Energía Potencial de Intercambio		59
2.2	.12	Aplicaciones al Cálculo de Orbitales Electrónicos Atómicos	62
2.3	Ν	1arco Conceptual	64
2.4	Def	inición de Términos	64
2.4	.1	Método teórico de la mecánica cuántica,	64
2.4	.2	Niveles de energía	65
2.4	.3	Modelo de Thomas-Fermi	65
2.4	.4	Función de Onda	65
2.4	.5	Campo Central	65
2.4	.6	Potencial de Thomas-Fermi	66
2.4	.7	Ionización Positiva	66
III. HIPĆ	TESIS	SY VARIABLES	67
3.1 Hipó	tesis	General	67
3.2	Hip	ótesis Específica	67
3.3	Оре	racionalización De Variables	68
IV. MET	ODOI	OGÍA DEL PROYECTO	69
4.1	Dise	eño metodológico	69
4.2	Mé	todo de investigación	69
4.3	Pob	lación y muestra	69
4.4	4.4 Lugar de estudio		69
4.5	Téc	nicas e instrumentos para la recolección de la información	69
4.6	Aná	lisis Y Procesamiento De Datos	69
4.7	Asp	ectos Éticos en Investigación	70
5.1	Res	ultados Descriptivos	71
5.2	Res	ultados Inferenciales	71
5.3	Otro	o tipo de resultados	71
5.3	.1	Construcción de la Tabla de Potenciales	71
5.3	.2	Método numérico para el cálculo de la ecuación diferencial	80
5.3	.3	Proceso de Integración de la Ecuación de Onda	86
VI. DISC	USIÓ	N DE RESULTADOS	91
6.1	Con	trastación y Demostración de las Hipótesis con los Resultados	91
6.2	Con	trastación de los resultados con otros estudios similares	91
6.3	Res	ponsabilidad Ética	91
IX. REFI	EREN	CIAS BIBLIOGRAFICAS	95

ANEXO 1	
Matriz de Consistencia	97
ANEXO 2	
UNIDADES ATÓMICAS	
ANEXO 3	99
Solución general de la ecuación de Thomas- Fermi	
ANEXO 4	102
PROGRAMA PARA CALCULAR EL POTENCIAL ESTADÍSTICO DE FERMI-THOMAS	102
ANEXO 5	111
CÁLCULO DE LA TABLA DEL POTENCIAL CENTRAL DEL ÁTOMO DE BARIO	111
ANEXO 7	157
TEOREMA DE TAYLOR	157
ANEXO 8	158
MÉTODO DE RUNGE-KUTTA DE ORDEN 4	158

RESUMEN

El presente trabajo de investigación tiene como propósito, determinar las funciones de onda de campo central utilizando el potencial de Thomas-Fermi modificado, para los átomos en diferentes estados de ionización positiva, la misma que contiene los procedimientos siguientes:

1. DE LOS CONCEPTOS TEÓRICOS

- 1.1 Teoría del campo central
- 1.2 Estadística de Fermi-Dirac
- 1.3 Energía de Fermi
- 1.4 La teoría de Fermi-Thomas
- 1.5 La ecuación de onda de Dirac
- 1.6 La interacción de intercambio

2. DE LAS APLICACIONES

- 2.1 Interpretación del término de intercambio
- 2.2 Aplicación al gas de electrones libres
- 2.3 Cálculo del término de la energía potencial de intercambio
- 2.4 Aplicaciones al Cálculo de Orbitales Electrónicos Atómicos

3. DE LOS RESULTADOS

- 3.1 Construcción de la Tabla del Potencial
- 3.2 Método numérico para el cálculo de la solución de la ecuación diferencial:

$$\left[\frac{d^2}{dx^2} + V(x)\right] y(x) = [E] y(x)$$

3.3 Proceso de integración numérica de la componente radial G(r) de la función de onda no relativísta.

El análisis permitió demostrar que en el cálculo de las funciones de onda de campo central utilizando el potencial de Thomas-Fermi modificado para átomos en diferentes estados de ionización positiva, los resultados obtenidos se encuentran comprendidos dentro de la aproximación esperada que es del orden de 10⁻⁶ en comparación con los valores experimentales que son de mayor precisión.

ABSTRACT

The purpose of this research work is to determine the central field wave functions using the modified Thomas-Fermi potential for atoms in different positive ionization states, which contains the following procedures:

1. OF THEORETICAL CONCEPTS

- 1.1. Central field theory
- 1.2. Fermi–Dirac statistics
- 1.3. Fermi energy
- 1.4. The Fermi-Thomas theory
- 1.5. The Dirac wave equation
- 1.6. The exchange interaction

2. OF THE APPLICATIONS

- 2.1. Interpretation of the exchange term
- 2.2. Application to free electron gas
- 2.3. Calculation of the potential energy exchange term
- 2.4. Applications to the Calculation of Atomic Electronic Orbitals

3. FROM THE RESULTS

- 3.1. Construction of the Potential Table
- 3.2. Numerical method for calculating the solution of the differential equation:

 $\left[\frac{d^2}{dx^2} + V(x)\right] y(x) = [E] y(x)$

3.3. Numerical integration process of the radial component G(r) of the non-relativistic wave function. The analysis allowed us to demonstrate that in the calculation of the central field wave functions using the modified Thomas-Fermi potential for atoms in different states of positive ionization, the results obtained are within the expected approximation, which is of the order of 10^{-6} compared to the experimental values that are of higher precision.

INTRODUCCIÓN

El presente trabajo tiene como objetivo obtener un modelo sencillo apoyado en el CÁLCULO DEL TÉRMINO DE ENERGÍA POTENCIAL DE INTERCAMBIO que permita determinar funciones de onda de campo central y su energía correspondiente para átomos en diferentes estados de ionización y que serán de utilidad en Espectroscopía.

El potencial utilizado para el cálculo de la distribución espacial de potenciales atómicos es el potencial estadístico de FERMI-THOMAS modificado; en el cual se consideran a los electrones en un átomo como una completa degeneración del gas de electrones bajo la influencia del campo Coulombiano creado por la carga nuclear, donde el efecto de cambio de fuerzas no es tomado en cuenta y la temperatura de los electrones y el núcleo es tomado como en cero absoluto, T=0. Con esta simplificación podemos encontrar una función de potencial universal aplicable a todos los números atómicos, Z, con un simple cambio en la escala de dimensión lineal y se considerará una simetría radial, lo que implica tomar al potencial únicamente como una función de r y usando la ecuación de Poisson y la teoría estadística de FERMI-DIRAC se calculará la distribución del potencial para cualquier átomo neutro y en cualquier estado de ionización.

El presente trabajo ha sido dividido en tres partes:

La primera que comprende una introducción teórica y la generalización del método a todo átomo neutro teniendo en cuenta la ECUACIÓN DE ONDA DE DIRAC, además la creación de un algoritmo que permita confeccionar una

8

tabla de potenciales, la cual sirve como punto de partida para determinar la función de onda y su autovalor.

La segunda parte trata de la explicación del método de integración utilizado para calcular la parte radial de la función de onda, llamado MÉTODO ITERATIVO que sirve para determinar el autovalor de la función de onda; y el grado de precisión con que lo hace está basado en el MÉTODO DE RUNGE KUTTA DE 4TO. ORDEN con CORRECTOR PREDICTOR.

La tercera parte se concreta a presentar los resultados para los siguientes átomos: Fierro, Bario y Uranio que se compararán con los valores experimentales (1) que son de mayor precisión.

 D. Strominger et al (1958) Table of Isotopes, .Reviews of Modern Physics, Vol 30, N°2, Parte 2, Tabla IV Energías de Enlace de electrones atómicos., pp 594 – 596

I. PLANTEAMIENTO DEL PROBLEMA

1.1 Descripción de la realidad problemática

El problema que debe resolverse en el presente trabajo de investigación tiene relación con la inclusión del potencial central de Thomas-Fermi modificado en la ecuación de Schrödinger y el grado de complejidad que se presenta con el uso de sistemas físicos complejos, así como la predicción de fenómenos relacionados con la estructura nuclear, la dinámica atómica y molecular, y las interacciones de partículas subatómicas. Al respecto consideramos que una simplificación en los cálculos complejos que se realizan, no significa menoscabar la utilidad de la precisión del cálculo realizado y que va a ser de gran utilidad en la ciencia.

Aun cuando disponemos de métodos diferentes para evaluar la energía de enlace de los electrones en el estado base como el método de Campos Autoconsistentes Separados, el método de perturbación de muchos cuerpos; nos centraremos en los métodos más usados por su optimización en esfuerzos computacionales y su consideración de efectos físicos que hagan más compatibles los modelos físicos con los resultados experimentales: El método de Campo Autoconsistente de Hartree-Fock y la teoría del Funcional de la Densidad. Ambas técnicas comenzaron a desarrollarse poco después de la obtención de la ecuación de Schrödinger en 1926.

En la investigación de la interacción de la radiación electromagnética con la materia es necesario contar con funciones de onda de los átomos para poder explicar en forma cualitativa y cuantitativa los efectos de esta interacción.

10

Para este fin fue conveniente contar con herramientas matemáticas que permitan calcular estas funciones de onda. El método de Hartree-Fock es una aproximación que realiza algunas simplificaciones para lograr la solución de esta ecuación, introduciendo el potencial autoconsistente el cual considera que cada electrón se mueve en un potencial central creado por el núcleo y el resto de electrones. El determinante de Slater que es la expresión que describe a la función de onda de un sistema multifermiónico idéntico y que satisface los requerimientos de antisimetría subsecuentemente el principio de exclusión de Pauli

El potencial utilizado para el cálculo de la distribución atómica de potenciales es el POTENCIAL ESTADÍSTICO DE THOMAS-FERMI modificado; en el cual se consideran a los electrones en un átomo neutro como una completa degeneración del gas de electrones bajo la influencia del campo coulombiano creada por los núcleos.

Con esta simplificación podemos encontrar una función de potencial universal aplicable a todos los números atómicos, Z, por un simple cambio en la escala de dimensión lineal. Se considera una simetría radial, lo que implica tener al potencial únicamente como una función de r y usando la ecuación de Poisson y la teoría estadística de Fermi-Dirac se calculará la distribución del potencial para cualquier átomo neutro o ionizado.

Formulación del problema

1.1.1 Problema General:

¿Cuáles serán las funciones de onda y los niveles de energía para los átomos de fiero, bario y uranio, mediante la aplicación del potencial de Thomas-Fermi modificado en la ecuación de Schrödinger

1.1.2 Problemas Específicos:

¿Cuáles serán las funciones de onda y sus niveles de energía para los átomos de fierro, bario y uranio, mediante el método de campo autoconsistente (Método de Hartree-Fock)?

¿Cuáles serán las funciones de onda y sus niveles de energía para los átomos de fierro, bario y uranio, mediante la aplicación del Término de Intercambio?

1.2 Objetivos

1.2.1 Generales

Determinar las funciones de onda y los niveles de energía para los átomos de fierro, bario y uranio, mediante el Método de Campo Autoconsistente.

1.2.2 Específicos

Determinar las funciones de onda y sus niveles de energía para los átomos de fierro, bario y uranio, mediante la aplicación del método estadístico corrector-predictor. Determinar las funciones de onda y sus niveles de energía para los átomos de fierro, bario y uranio, mediante la aplicación del término de intercambio.

1.3 Justificación

1.3.1 Teórica

Contribuir con un método para el cálculo de las funciones de onda de campo central.

1.3.2 Metodológica

Confeccionar una tabla de potenciales apoyado en la teoría de Thomas-Fermi. Esto se logra con la creación de un algoritmo que permita el cálculo de estos potenciales.

1.3.3 Científica

Los resultados serán usados en la ecuación de Dirac para que a través de su solución se pueda determinar el grado de precisión al ser comparados con otros métodos más elaborados.

1.4 Delimitantes de la Investigación

1.4.1 Teórica

Esta investigación se fundamenta en el estudio detallado de la teoría dada por Thomas-Fermi para la elaboración del potencial estadístico correspondiente y del estudio de la ecuación de Dirac para la determinación de los resultados finales.

1.4.2 Temporal

El estudio es de tipo longitudinal, se inicia en junio de 2023 y culmina en octubre de 2023.

1.4.3 Espacial

El proyecto de investigación está comprendido dentro del ámbito de la Física Teórica, desarrollado en la Universidad Nacional del Callao.

II. MARCO TEÓRICO

2.1 Antecedentes

2.1.1 Antecedentes Internacionales

Pueyo (2015), realiza el trabajo de tesis de Grado de maestro "Un Método para el Cálculo de la Mejor Función de Interacción Electrón-Electrón para un Funcional de Intercambio y Correlación Dado", su objetivo fue mejorar formulaciones de una manera alternativa, estudiando la relación entre la forma del potencial de interacción electrónica y el funcional de intercambio y correlación, donde se construye un código que permite investigar numéricamente este problema.

Segura (2007), en su trabajo calcula la distribución de carga y energía de afinidad del ión H[−] en el modelo atómico de Thomas-Fermi con corrección de Amaldi. El modelo admite la existencia de este ión simple con una energía de afinidad de 2.64 eV la cual, aunque excesiva con respecto al valor experimental (0.77 eV), se halla por debajo de la energía calculada con el programa de aplicación de DFT, ATOM 3.2, en LDA. Esto abre un interrogante sobre el límite de aplicabilidad de [′]esta teoría hacia átomos livianos.

Buj (2015), en su trabajo aborda el funcional de intercambio y correlación de varios electrones con formulaciones aproximadas. Contribuye con mejora de soluciones o formulaciones aproximadas más optimas, dado que hasta el momento no existían formulaciones únicas para dar con la solución exacta, construye un código que permite investigar numéricamente este problema. Carbajal (2017), en su trabajo realiza una aproximación numérica de KLI a la funcional OEP que permite:

Evaluar el intercambio o exacto (EXX) en el marco de la teoría funcional de densidad, implementa un programa para calcular la estructura electrónica en su estado fundamental para sistemas atómicos usando DFT.

Contribuye con la formulación de dos métodos: el método de ondas planas aumentadas (APW), y el método de pseudopotenciales semiempíricos (EPM)

2.1.2 Antecedentes Nacionales

(Cabrera Arista, 2023), en su trabajo de tesis se determina la estructura electrónica y la energía total de la aleación antimonio de aluminio (AISb) para lo cual se resolvió la ecuación de Schrödinger con el método (LMTO) para esta red cristalina. Se usó un potencial con base en la teoría del funcional de la densidad (DFT). Obtenido los autovalores de la energía y con la distribución de carga electrónica de la red cristalina calculada previamente, se determinó la energía total la cual resultó con un valor mínimo que correspondiente a la pequeña fracción de la carga electrónica externa de los átomos.

Arotaipe Ala (2019), en su tesis se traza como objetivo encontrar el valor del potencial de ionización para los átomos: oro, cobre y plata: Concluye una mejor aproximación al valor del potencial de ionización calculado para los átomos de oro, cobre y palta, mediante electrodinámica cuántica variacional.

Ramos Alvarado (2013), en su tesis estudia ALZr-B2 a través de la energía total y del potencial total (FP-LAPW) utilizando el paquete Wien 2k-10,

16

para ello se hubo que optimizar los parámetros k, RKmax y fmax, para el uso del método FP-LAPW.

2.2 Bases Teóricas

2.2.1 Teoría De Campo Central

El estudio de los átomos con varios electrones es un problema que encierra una dificultad de principio, pues para el movimiento de varios electrones que interactúan entre sí, no existe una ecuación relativísta exacta como lo es la ecuación de Dirac para el movimiento de un solo electrón. La repulsión electrostática y la interacción magnética entre los electrones de los átomos es muy importante y a la vez compleja, pues aparecen nuevos términos identificables como interacciones espín-espín, espín de un electrón con la órbita de otro; por lo que su estudio a través de la mecánica cuántica es complicado.

Sin embargo, utilizando hamiltonianos más sencillos y la descripción aproximada de los sistemas atómicos trataremos de vencer las dificultades matemáticas que encierra la ecuación de Schrödinger como es el hecho de tener la función de onda, un número muy grande de variables, lo que hace imposible pensar en su solución numérica.

Por esta razón mediante aproximaciones sucesivas se estudiará un modelo de partículas independientes situados en la región de un campo central permitiendo así un desarrollo teórico razonable de los átomos.

Si consideramos un átomo con carga eléctrica +Ze en el núcleo y rodeado de Z electrones de carga –e el hamiltoniano para la interacción eléctrica se escribirá como:

17

$$H = -\frac{\hbar^2}{2m} \sum_{i=1}^{N} \nabla_i^2 - \sum_{i=1}^{N} \frac{Ze^2}{r_i} + \sum_{i < j} \frac{e^2}{r_{i < j}}$$
(1)

Siendo el primer término del segundo miembro la suma de las energías cinéticas de todos los electrones y ∇_i^2 es el operador de Laplace referido al electrón i, el segundo término es la suma de las energías potenciales en el campo producido por el núcleo donde ri es la distancia de ese electrón al núcleo y el tercero, la suma de las energías mutuas de repulsión de todos los pares de electrones siendo rij la distancia entre el electrón i y el electrón j.

La expresión anterior escrito en unidades atómicas permite al hamiltoniano tomar la forma:

$$H = -\frac{1}{2} \sum_{i=1}^{N} \nabla_{i}^{2} - \sum_{i=1}^{N} \frac{Z}{r_{i}} + \sum_{i(1')$$

y la ecuación de Schrödinger se escribirá como:

$$H_{\Psi}(r_{1}, r_{2}, \dots, r_{N}) = E_{\Psi}(r_{1}, r_{2}, \dots, r_{N})$$
(2)

donde $\psi(r_1, r_2, ..., r_N)$ es la función de onda que depende del parámetro r_i que representa la posición de los electrones con respecto a un sistema de coordenadas; así, por ejemplo, para el cobre que tiene 29 electrones, debemos considerar una función de onda de 87 coordenadas cuyo cálculo a pesar de considerar simetrías y aproximaciones que reducen considerablemente la dificultad, es complicado.

Debido a este hecho comenzaremos la aproximación empezando por una simplificación; considerando que el núcleo atómico por su gran carga eléctrica respecto a la carga eléctrica de los electrones tendrá un papel determinante y que el comportamiento colectivo de los electrones podrá representarse por una nube de carga promedio.

La hipótesis fundamental del modelo atómico de campo central consiste en suponer que cada electrón se mueve en el campo central producido por el núcleo atómico y por otro potencial central medio que represente el efecto de los demás electrones sobre él. Dicho de otro modo, cada electrón se mueve debido a una fuerza de atracción de Coulomb proveniente del núcleo de carga +Ze y a fuerzas de repulsión de Coulomb ejercidas por los otros Z-1 electrones, además de otras fuerzas que dependen del impulso angular de espín, que son más débiles que las producidas por las cargas, debido a esto se ignorará la interacción que existe entre el movimiento de cada par de electrones; por lo que la ecuación (1') para el hamiltoniano puede tomar la forma:

$$H = -\frac{1}{2}\sum_{i=1}^{N} \nabla_{i}^{2} + \sum_{i=1}^{N} V_{i}(r_{i})$$
(3)

Despreciándose el término $\sum_{i < j} \frac{1}{r_{i < j}}$ que representa la interacción entre electrones ya que sólo así la ecuación de Schrödinger se puede separar en un conjunto de Z ecuaciones donde en cada una intervienen las coordenadas de un solo electrón.

En la ecuación (3), Vi (ri) es la energía potencial del electrón i en el campo producido por el núcleo y los demás electrones, esto es, cada electrón se mueve independientemente en un potencial neto $V_i(r_i)$ esféricamente simétrico, donde r es la coordenada radial del electrón respecto al núcleo. Este potencial es la suma del potencial de atracción de Coulomb esféricamente simétrico debido al

núcleo y un potencial de repulsión esféricamente simétrico que representa el efecto promedio de las fuerzas de repulsión de Coulomb entre el electrón y los otros Z-1 electrones.

El potencial de repulsión promedio depende de la densidad (de probabilidad radial promedio) de los electrones y su cálculo estará condicionado a que el potencial promedio de repulsión sea auto consistente. Esto es, si calculamos las densidades electrónicas (de probabilidad) con el potencial de repulsión promedio correcto y evaluamos entonces un potencial de repulsión promedio a partir de ellas, es necesario que el potencial con el que terminamos sea idéntico al potencial inicial.

El hamiltoniano de la ecuación (3) nos permite escribir la ecuación de Schrödinger como:

$$\left[-\frac{1}{2}\sum_{i}\nabla_{i}^{2}+\sum_{i}V(r_{i})\right]\psi(r_{1},r_{2},...,r_{N})=E\psi(r_{1},r_{2},...,r_{N})$$
(4)

Donde Ψ y E son términos separables, lo cual permite escribir:

$$\psi = \varphi_{a}(\mathbf{r}_{1})\varphi_{b}(\mathbf{r}_{2})\dots\dots\varphi_{n}(\mathbf{r}_{N})$$
(4')

$$\mathsf{E} = \mathsf{E}_{\mathsf{a}} + \mathsf{E}_{\mathsf{b}} + \dots + \mathsf{E}_{\mathsf{n}} \tag{4"}$$

Así, cada una de las funciones propias φ_i (ri) y valores propios de la energía Ej representarán una solución de la ecuación de Schrödinger por lo que:

$$\left[-\frac{1}{2}\nabla^2 + V(\mathbf{r})\right] \phi_j(\mathbf{r}) = \mathsf{E}_j \phi_j(\mathbf{r})$$

Es la expresión que describe el movimiento de un solo electrón en el campo central. Estas funciones de onda individuales representan los orbitales del átomo.

Al considerar la ecuación de Schrödinger independiente del tiempo, esto es, no interesando el movimiento de traslación del átomo, describiremos a éste en un marco de referencia en el cual el centro de masa se encuentra en reposo y debido a que el potencial V es tomado como una función de la coordenada radial exclusivamente, es posible separar la función ϕ_j en tres ecuaciones diferenciales ordinarias de la forma:

$$\varphi_{\mathsf{n}\mathsf{I}\mathsf{m}\mu}(\vec{r}\,\vec{s}) \equiv \left|\mathsf{n}\mathsf{I}\mathsf{m}\mu,\vec{r}\,\vec{s}\right\rangle \;\mathsf{R}_{\mathsf{n}\mathsf{I}}(\vec{r})\mathsf{Y}_{\mathsf{I}\mathsf{m}}(\theta,\phi)\chi_{\mu}(\vec{s})$$

Siendo "n" el número cuántico principal, "l" el número cuántico del momento angular orbital, "m" el número cuántico magnético y "µ" la proyección del espín.

Los autovalores de la energía dependen del número cuántico principal n y del número cuántico de momento angular I, pero no de la proyección m de este último, ni del espín μ sobre una dirección privilegiada, debido a que en el hamiltoniano de la expresión (3) tal dirección privilegiada no existe. Este análisis se ha hecho teniendo en cuenta, en general, que el potencial V no es un potencial Coulombiano. Sin embargo, es conveniente observar que si se tiene un potencial Coulombiano, la forma de las funciones propias depende de los valores de los números cuánticos n, l, m, μ ; los valores propios dependen sólo del número cuántico n. Ya que, para un valor dado de n, hay en general diferentes valores posibles para I y "m". Se presentarán situaciones en las que dos o más funciones propias totalmente diferentes estén degeneradas puesto que corresponden al mismo valor propio. Se presenta la degeneración respecto a m siempre que el potencial dependa exclusivamente de r, mientras que la degeneración respecto a l es una consecuencia de la forma como el potencial depende de r.

La función de onda φ i (ri) de la expresión (4'), si bien es solución de la ecuación de Schrödinger no es aceptable físicamente porque los electrones son fermiones y la función de onda que describa este conjunto debe ser antisimétrica o sea aquella que cambia de signo cuando se permuta un par cualquiera de conjuntos completos de coordenadas de dos partículas. Al permutar pares de coordenadas de la función producto se obtiene una nueva solución de la ecuación de Schrödinger para la misma energía lo que significa que cualquier combinación lineal de estas funciones producto permutadas seguirá siendo solución de la ecuación de Schrödinger para la misma energía. Por lo que si consideramos en particular el determinante de Slater formada por la combinación lineal de las funciones.

$$\psi(\mathbf{r}_{1},\mathbf{r}_{2},....,\mathbf{r}_{i},....,\mathbf{r}_{N}) = \frac{1}{\sqrt{N}!} \begin{vmatrix} \phi_{a}(\mathbf{x}_{1})\phi_{a}(\mathbf{x}_{2}).....\phi_{a}(\mathbf{x}_{N}) \\ \phi_{b}(\mathbf{x}_{1})\phi_{b}(\mathbf{x}_{2}).....\phi_{b}(\mathbf{x}_{N}) \\ \phi_{b}(\mathbf{x}_{1})\phi_{b}(\mathbf{x}_{2}).....\phi_{b}(\mathbf{x}_{N}) \end{vmatrix}$$

donde xi representa a las tres variables espaciales $\vec{r_i}$ y a la variable de espín $\vec{s_i}$; y los subíndices de los orbitales indican el conjunto de los cuatro números cuánticos n , l , m , m_s de cada orbital. La raíz cuadrada del factorial del número de orbitales se introduce para que el determinante este normalizado, si lo estaba cada orbital. Por las propiedades de los determinantes la permutación de coordenadas (permutación de dos columnas) hace que la función de onda cambie de signo por lo que el determinante de Slater es una función de onda antisimétrica; además para que este determinante no se anule es preciso que todos los orbitales sean distintos en el sentido de que deben diferir por lo menos en uno de los cuatro números cuánticos, requisito de antisimetría de las funciones de onda conocida con el nombre de principio de exclusión de Pauli. (Slater,1928)

2.2.2 Estadística de Fermi-Dirac

La estadística de Fermi-Dirac es aplicada a partículas indiscernibles que cumplen el principio de exclusión y su aplicación más importante está en la teoría de libre elección de los metales.

Consideremos que cada estado cuántico corresponde a una celda en el espacio físico y puede estar ocupado como máximo por una partícula. Si existen ni partículas, tendremos ni celdas llenas y si hay gi celdas que tienen la misma energía ui entonces habrán (gi – ni) celdas vacantes. Las formas como se distribuyen (permutaciones) las gi celdas son de gi ! maneras diferentes, pero las permutaciones ni ! de las celdas llenas entre si carecen de sentido puesto que las partículas son indiscernibles y las permutaciones (gi – ni)! de las celdas vacantes tampoco tienen sentido, puesto que no están ocupadas.

Considerando que la probabilidad de distribución es el número total de permutaciones posibles dividido por el número total de permutaciones sin sentido, vemos que el número de agrupaciones discernibles de partículas entre las celdas es:

23

$$\frac{g_i!}{n_i!(g_i-n_i)!}$$

Y la probabilidad P de la distribución total de partículas es el producto

$$\mathsf{P} = \pi \frac{\mathsf{g}_i!}{\mathsf{n}_i!(\mathsf{g}_i - \mathsf{n}_i)!}$$

Tomando logaritmo a ambos miembros:

$$L_n P = \sum [L_n g_i ! - L_n n_i ! - L_n (g_i - n_i)!]$$

Y teniendo en cuenta la fórmula de Stirling:

$$Ln N! = N Ln N - N$$

Podemos escribir:

$$L_{n}P = \sum [g_{i}L_{n}g_{i} - n_{i}L_{n}n_{i} - (g_{i} - n_{i})L_{n}(g_{i} - n_{i})]$$

Si la distribución representa la máxima probabilidad debe cumplirse:

$$\frac{dL_nP}{dn_i} = 0$$

Por lo que, teniendo en cuenta la conservación del número de partículas:

$$\sum dn_i = 0$$
 ó $-\alpha \sum dn_i = 0$

Y la conservación de la energía:

$$\sum u_i dn_i = 0 \qquad \qquad \acute{o} \qquad \qquad -\beta \sum u_i dn_i = 0$$

Se obtiene:

$$\sum \left[-L_n n_i + L_n (g_i - n_i) - \alpha - \beta u_i\right] dn_i = 0$$

De donde se deduce que:

$$-L_n n_i + L_n (g_i - n_i) - \alpha - \beta u_i = 0$$

$$\dot{o} \qquad L_n \left[\frac{g_i - n_i}{n_i} \right] = \alpha + \beta u_i$$

De donde:

$$\frac{g_i}{n_i} - 1 = e^{\alpha} e^{\beta u_i}$$

Por lo que:

$$n_i = \frac{g_i}{e^{\alpha} e^{u_i/kT} + 1}$$

Siendo:

 $\beta = \frac{1}{kT}$

gi: número de estados con energía ui

Esta expresión representa la ley de distribución estadística de Fermi-Dirac para un sistema formado por un "gas" de partículas que se mueven libremente sin interacción y se encuentran confinadas en una región.

Esta ley de distribución estadística permite por ejemplo describir algunas características importantes del comportamiento de los electrones confinados en un átomo y también para describir ciertas características del movimiento de los protones y neutrones confinados en el núcleo. (Gombas, 1963).

2.2.3 Energía de Fermi

Consideremos un sistema formado por partículas idénticas que pueden ser descritas por funciones antisimétricas moviéndose libremente sin interacción y confinadas en una determinada región. Cada partícula se mueve independientemente de las demás en un potencial constante que asumiremos igual a cero dentro de una cierta región y que en las fronteras es mayor (infinitamente grande) que la energía total de las partículas.

La ecuación de Schrödinger para cada una de las partículas es:

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\left(\frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial z^2}\right) = E\psi$$

con $\psi(x,y,z) = 0$ en las fronteras. Además, esta función puede ser escrita como:

$$\psi(\mathbf{x},\mathbf{y},\mathbf{z}) = \mathbf{X}(\mathbf{x}) \mathbf{Y}(\mathbf{y}) \mathbf{Z}(\mathbf{z})$$

Y corresponde al movimiento de una de las partículas idénticas que forma una onda estacionaria con nodos en las fronteras de la región. Por lo que es posible escribir las siguientes expresiones:

 $\begin{aligned} &-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2 X}{dx^2} = \mathsf{E}_x X(x) \\ &-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2 Y}{dy^2} = \mathsf{E}_y Y(y) \\ &-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2 Z}{dz^2} = \mathsf{E}_z Z(z) \\ &-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2 Z}{$

donde <u>a</u> es la arista del cubo que representa la región que contiene las partículas idénticas de Fermi, y n_x, n_y, n_z el conjunto posible de números cuánticos.

Por lo tanto, la energía permitida para una de las partículas es:

$$\mathsf{E} = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2ma^2} \left(n_x^2 + n_y^2 + n_z^2 \right) = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2ma^2} r^2$$

De lo cual se deduce que:

$$dE = \frac{\pi^2 \hbar^2}{ma^2} r dr \qquad y \qquad E^{1/2} = \frac{\pi \hbar}{2^{1/2} m^{1/2} a} r$$

siendo "r" la posición de un punto de la malla cúbica situada en un octante del sistema cartesiano.

Si asumimos que el total de números cuánticos es igual al número N(r) dr de puntos entre las esferas concéntricas de radios r y r + dr , tendremos.

$$N(r) dr = \frac{1}{8} 4\pi r^2 dr = \frac{\pi r^2}{2} dr$$
$$N(r) dr = \frac{2^{1/2} \pi m^{1/2} a}{2\pi \hbar} E^{1/2} \frac{ma^2}{\pi^2 \hbar^2} dE$$

Puesto que el número de puntos debe ser igual al número de estados cuánticos, la expresión anterior puede reescribirse como:

N(r)dr = N(E) dE =
$$\frac{m^{3/2}a^3}{2^{1/2}\pi^2\hbar^3} E^{1/2} dE$$

Expresión correcta para el número de estados cuánticos cuya energía se encuentra entre E y E + dE. Aquí se debe tener en cuenta el principio de exclusión, haciendo que no más de dos partículas pueden tener los mismos números cuánticos espaciales nx, ny, nz ya que cada partícula tendrá el número cuántico de espín $m_s = \frac{1}{2}$ ó $-\frac{1}{2}$ Para el sistema con N partículas idénticas la energía mínima total se alcanza sólo cuando hay dos partículas en cada uno de los estados de energía entre 0 y Ef.

La energía de Fermi Ef se puede calcular si se tiene en cuenta que la integral de 2 N(E) desde 0 hasta Ef sea igual al número de partículas del sistema. El factor 2 se toma en cuenta por el hecho de que existen dos partículas en cada estado cuántico espacial.

Luego:

$$N = \frac{2^{1/2} m^{1/2} a}{\pi^2 \hbar^3} \int_0^{E_f} E^{1/2} dE$$

$$=\frac{2^{1/2}m^{1/2}a^3}{\pi^2\hbar^3}\frac{2}{3}E_f^{3/2}$$

$$\mathsf{E}_{\mathsf{f}} = 3^{2/3} \pi^{4/3} \frac{\hbar^2}{2\mathsf{m}} \left(\frac{\mathsf{N}}{\mathsf{V}}\right)^{2/3}$$

Así

siendo V el volumen de la malla cúbica de lado <u>a</u>.

Finalmente:

$$E_f = 3^{2/3} \pi \frac{4/3}{2m} \frac{\hbar^2}{2m} \rho^{2/3}$$

donde ρ es el número de partículas por unidad de volumen. (Beiser, 2017)

2.2.4 La Teoría del Potencial de Fermi-Thomas

Esta teoría representa un método sencillo para determinar el potencial central aproximado bajo cuya acción se mueven los electrones de un átomo. Estos electrones son considerados como un gas de Fermi que se mueven

libremente sin interacción y de energía mínima, confinados en una región esférica bajo un potencial efectivo U(r) simétricamente esférico.

Si consideramos un sistema con N partículas idénticas de Fermi, la energía mínima total entre E = 0 y E = Ef (energía de Fermi), se alcanza sólo si hay dos partículas en cada uno de los estados de energía. Así, la energía de Fermi estará dada por la siguiente expresión:

$$\mathsf{E}_{\mathsf{f}} = 3^{2/3} \ \pi^{4/3} \ \frac{\hbar^2}{2\mathsf{m}} \left(\frac{\mathsf{N}}{\mathsf{V}}\right)^{2/3}$$

N: número partículas idénticas.

V: volumen donde se confina la partícula de masa "m" y energía E.

$$\mathsf{E}_{\mathsf{f}} = 3^{2/3} \, \pi^{4/3} \, \frac{\hbar^2}{2 \, \mathsf{m}} \, \rho^{2/3} \tag{1}$$

Siendo ρ el número de partículas por unidad de volumen.

Al suponer que la profundidad del potencial es tal que todos los niveles de energía están llenos, se tiene:

$$E_{f} = -U(r)$$
 (2)

Condición que asegura una energía total mínima para el átomo. Además, asumimos que la distancia sobre la que U(r) no varía apreciablemente es grande, comparado con las longitudes de onda de los electrones, lo que implica suponer la ubicación de un número considerable de éstos en una región finita del espacio donde U(r) es aproximadamente constante.

En consecuencia, es posible aplicar los métodos de la mecánica estadística de electrones libres. Esta condición se satisface para valores grandes de Z, a excepción de las regiones muy cercanas o muy lejanas del centro.
Esta teoría será inaplicable cuando Z sea pequeño; en este caso U(r) no podrá suponerse constante.

Consideremos un átomo de carga nuclear Z y sea ϕ (r) el potencial electrostático en un punto del átomo. La energía potencial U(r) para un electrón en dicho punto será:

$$U(r) = -e\phi(r) \qquad (3)$$

De la expresión Ec.(1) tenemos:

$$\rho(\mathbf{r}) = \frac{2^{3/2} \mathrm{m}^{3/2}}{3 \mathrm{h}^3 \pi^2} \left[-\mathrm{U}(\mathbf{r}) \right]^{3/2} \tag{4}$$

Utilizando la ecuación de Poisson:

$$\nabla^2 \phi = -4\pi\rho$$

Y reemplazando las expresiones (3) y (4) que, de aquí en adelante serán puestas en unidades atómicas, obtenemos:

$$\nabla^{2}\phi(\mathbf{r}) = 4\pi \frac{2^{3/2}}{3\pi^{2}} \phi(\mathbf{r})^{3/2}$$
$$\nabla^{2}\phi(\mathbf{r}) = \frac{8\sqrt{2}}{3\pi} \phi(\mathbf{r})^{3/2}$$
(5)

Que representa la ecuación de Fermi-Thomas, donde, el potencial electrostático constituido por los electrones de un átomo satisface la ecuación diferencial mostrada.

Este potencial electrostático $\phi(r)$ puede expresarse (se asume simetría esférica) en la forma:

$$\phi(r) = \frac{z}{r} \ \varphi(r) \tag{6}$$

donde Z es el número atómico y $\varphi(r)$ una función a determinarse con la ecuación de Fermi-Thomas.

Las condiciones de frontera que la función $\varphi(r)$ debe satisfacer son:

Cuando : r \rightarrow 0 ϕ (r) = 1 lo que implica que el potencial electrostático será debido únicamente al núcleo, esto es:

$$r\phi(r) = \frac{z}{r} \tag{7}$$

Cuando: $r \rightarrow \infty \quad \phi(r) = 0$

Lo que implica que el potencial electrostático es debido a la carga nuclear Z, blindada por la carga – (Z – 1) de los otros electrones de un átomo neutro, en consecuencia:

$$\label{eq:rphi} \begin{split} r\phi(r) &\to [Z-(Z-1)] \\ \acute{0} & r\phi(r) \to 0 \end{split}$$

De esta aproximación se deduce que la teoría de Fermi-Thomas no será precisa cuando nos encontremos lejos del centro del átomo.

Es conveniente escribir la Ec.(5) en términos de la Ec.(6) y de la variable adimensional \mathcal{X} definida por:

$$\chi = k z^{1/3} r \tag{8}$$

donde k es una constante a determinarse.

Puesto que el operador de Laplace para una simetría esférica es:

$$\nabla^2 = \frac{1}{r} \frac{d^2}{dr} r$$

tendremos inicialmente para la Ec (5).

$$\frac{1}{r}\frac{d^2}{dr^2}r\left[\frac{Z}{r}\phi\right] = \frac{8\sqrt{2}}{3\pi}\left[\frac{Z}{r}\phi\right]^{3/2}$$
$$\frac{Z}{r}\frac{d^2}{dr^2}\phi = \frac{8\sqrt{2}}{3\pi}\frac{Z^{3/2}}{r^{3/2}}\phi^{3/2}$$
$$\frac{d^2\phi}{dr^2} = \frac{8\sqrt{2}}{3\pi}\frac{Z^{1/2}}{r^{1/2}}\phi^{3/2}$$

luego, como:

$$\frac{d^2\phi}{dr^2} = k^2 Z^{2/3} \frac{d^2\phi}{d\chi^2}$$

Y teniendo en cuenta la relación de la Ec (8) veremos que:

$$k^{2}Z^{2/3}\frac{d^{2}\phi}{d\chi^{2}} = \frac{8\sqrt{2}}{3\pi}\frac{Z^{1/2}}{k^{-1/2}Z^{1/6}\chi^{1/2}}\phi^{3/2}$$
$$\frac{d^{2}\phi}{d\chi^{2}} = \frac{8\sqrt{2}}{3\pi}k^{-3/2}\chi^{1/2}\phi^{3/2}$$

De donde se deduce que:

$$k = \left[\frac{8\sqrt{2}}{3\pi}\right]^{2/3} \qquad r = \left[\frac{3\pi}{8\sqrt{2}}\right]^{2/3} Z^{-1/3} \chi = 0.885341 Z^{-1/3} \chi \qquad (9)$$

Así, la nueva ecuación diferencial con las condiciones de frontera analizadas será:

$$\frac{d^2\phi}{d\chi^2} = \chi^{-1/2}\phi^{3/2}$$
 (10)

Donde la función $\varphi(\chi)$ determina el potencial neto $\phi(r)$ Ec. (3) y la densidad de electrones $\rho(r)$ Ec. (4). La variable r relacionada con χ Ec.(9) es proporcional a $Z^{-1/3}$ y es la misma para todos los átomos, por lo que al

aumentar Z la escala radial disminuye en un factor $Z^{-1/3}$, esto nos lleva a deducir que las dimensiones de un átomo decrecen al aumentar Z.

Equations of State of Elements Based on the Generalized Fermi-Thomas Theory,(1948).

2.2.5 La Ecuación de Onda de Dirac

El saber que los electrones se mueven con gran rapidez comparable con la rapidez de la luz implica tener en cuenta los efectos relativistas y es necesario emplear la dinámica relativista de Einstein para describir su movimiento. Para lo cual se hace necesario que deba formularse una hamiltoniana tal que la ecuación de onda resultante sea una invariante relativista.

Esto implica que el momentum y la energía deben aparecer simétricamente ya que forman parte de un cuatrivector. Así, la energía total de la partícula libre se escribirá como:

$$E^2 = p^2 c^2 + m^2 c^4$$

Puesto que: $\vec{p} = -i\hbar\vec{\nabla}$ ó $p^2 = -\hbar^2\nabla^2$

tendríamos la ecuación de onda para estados estacionarios, esto es:

$$(-c^{2}\hbar^{2}\nabla^{2} + m_{0}^{2}c^{4})\psi = E^{2}\psi$$

expresión conocida como la ecuación de Klein-Gordon; y también la ecuación de onda en función del tiempo:

$$(-c^{2}\hbar^{2}\nabla^{2} + m^{2}c^{4})\psi = -\hbar^{2}\frac{\partial^{2}\psi}{\partial t^{2}}$$

En presencia de un campo de fuerzas se tendrá:

$$E = c(p^{2} + m^{2}c^{2})^{1/2} + V(x, y, z)$$
$$c^{2}p^{2} + m^{2}c^{2} = (E - V)^{2}$$

Por lo que la ecuación de onda que se obtiene de esta expresión, al aplicarse por ejemplo al átomo de hidrógeno da un resultado que coincide en el primer orden de aproximación.

Dirac ha propuesto otro procedimiento que no sólo da el valor correcto de los niveles de energía del hidrógeno, incluyendo automáticamente la carga de la interacción espín-orbita correcto. Su idea consiste en racionalizar la expresión:

$$\mathsf{E}=c\sqrt{m^2c^2+p^2}$$

ó

Escribiéndola en la forma: $H = c\vec{\beta} . \vec{p} + \alpha \mu c^2$

donde: $\vec{\alpha} \ y \ \vec{\beta}$ son dos nuevos operadores cuyas propiedades se van a determinar, siendo μ la masa reducida.

Sin embargo, debe hacerse notar que la ecuación de Dirac no es generalizable a más de un electrón y con excepción del hidrógeno o iones análogos, los demás átomos deben estudiarse con hamiltonianos que sólo incluyen correcciones relativistas hasta un cierto orden.

En presencia de un campo central de fuerzas el hamiltoniano pasará a ser:

$$H = c\vec{\beta}.\vec{p} + \alpha\mu c^{2} - U(r)$$
$$(-\alpha\mu c^{2} - c\vec{\beta}.\vec{p} + U(r))\psi = w\psi$$

donde: $\vec{\alpha} \ y \ \vec{\beta}$ son los dos nuevos operadores con las propiedades que:

$$\alpha^2 = \beta_x^2 = \beta_y^2 = \beta_z^2 = 1$$

Además: α , β_x , β_y , β_z anticonmutan entre sí:

$$\alpha\beta_{x}+\beta_{x}\alpha=0 \qquad \qquad \beta_{x}\beta_{y}+\beta_{y}\beta_{x}=0$$

 $\vec{p} = -i\hbar \vec{\nabla}$: E es el operador de cantidad de movimiento lineal.

U(r) :Es la energía potencial del electrón en el campo central

W : Es la energía total relativista que incluye la energía de reposo (autovalor de la energía) puede ser positiva o negativa.

Los autovalores de los operadores $\vec{\alpha} \ y \ \vec{\beta} \ son \ \pm 1$

 $\vec{\alpha}$: representa lo que se denomina "aspecto" del electrón.

 $^{\vec{\beta}}$: está asociado con la velocidad de la partícula considerando que la

$$V_{x} = \frac{dx}{dt} = (ih)^{-1} [x, H]$$

$$=(ih)^{-1}c\beta_{l}[x,p_{x}]=c\beta_{l}$$

Tendremos: $\vec{V} = c \vec{\beta}$

Por lo tanto: $\vec{\beta}$ equivale a $\frac{\vec{v}}{c}$

Explícitamente tenemos:

$$\alpha = \begin{pmatrix} 1 & 0 & 0 & 0 \\ 0 & 1 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & -1 & 0 \\ 0 & 0 & 0 & -1 \end{pmatrix} \quad \beta_{x} = \begin{pmatrix} 0 & 0 & 0 & 1 \\ 0 & 0 & 1 & 0 \\ 0 & 1 & 0 & 0 \\ 1 & 0 & 0 & 0 \end{pmatrix} \quad \beta_{y} = \begin{pmatrix} 0 & 0 & 0 & -1 \\ 0 & 0 & i & 0 \\ 0 & -i & 0 & 0 \\ i & 0 & 0 & 0 \end{pmatrix} \quad \beta_{z} = \begin{pmatrix} 0 & 0 & 1 & 0 \\ 0 & 0 & 0 & -1 \\ 1 & 0 & 0 & 0 \\ 0 & -1 & 0 & 0 \end{pmatrix}$$

El operador $\vec{\beta}$ satisface la relación de conmutación

$$(\vec{\beta} \times \vec{\beta}, \vec{\beta} \times \vec{\beta}) = 4(\vec{\beta} \times \beta) \times \vec{\tau}$$

Siendo $\vec{\tau}$ la diada unidad de la forma:

$$\vec{\tau} = \begin{pmatrix} ii & 0 & 0 \\ 0 & jj & 0 \\ 0 & 0 & kk \end{pmatrix}$$

Por lo tanto, el operador $\vec{\beta} \times \vec{\beta}$ se comporta como un operador de momento angular.

Definimos el operador \vec{S} como:

$$\vec{S} = -\frac{1}{4}$$
 $i\hbar (\vec{\beta} \times \vec{\beta})$, que satisface $\begin{bmatrix} \vec{S}, \vec{S} \end{bmatrix} = -i\hbar \vec{S} \times \vec{\tau}$

de manera que:

$$S_{x} = -\frac{1}{2}i\hbar \beta_{y} \beta_{z} = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 0 & 1 & 0 & 0 \\ 1 & 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 & 1 \\ 0 & 0 & 1 & 0 \end{pmatrix}$$

$$S_{y} = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 0 & -i & 0 & 0 \\ i & 0 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 0 & -i \\ 0 & 0 & i & 0 \end{pmatrix} \qquad S_{z} = \frac{\hbar}{2} \begin{pmatrix} 1 & 0 & 0 & 0 \\ 0 & -1 & 0 & 0 \\ 0 & 0 & 1 & 0 \\ 0 & 0 & 0 & -1 \end{pmatrix}$$

Definimos el operador K como:

$$K = \alpha \left(\frac{2}{\hbar^2}\vec{L}.\vec{S} + 1\right)$$
; \vec{L} momento orbital y \vec{S} momento de espín del electrón

que conmuta con el hamiltoniano de Dirac, siendo sus autovalores iguales a

$$k = \pm \left(J + \frac{1}{2}\right)$$
; k: número cuántico relativista.

De manera que los estados pueden indicarse en términos de los autovalores de J, \vec{J} . \vec{J} , k, α ; es decir (J, m_J, k, α) determinan el estado de un electrón, excepto por una función de la distancia radial.

Así, la función de onda, para el estado (J, m_J, k, ℓ) es:

$$\Psi = \frac{F(r)}{r} \begin{pmatrix} \sqrt{\frac{J+m_J}{2J}} \phi \left(J - \frac{1}{2}, m_J - \frac{1}{2}\right) \\ \frac{J-m_J}{2J} \phi \left(J - \frac{1}{2}, m_J + \frac{1}{2}\right) \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix}$$
 Cuando: $J = \ell + 1/2$; $k = J + 1/2$

$$\begin{split} \psi &= \frac{F(r)}{r} \begin{pmatrix} \sqrt{\frac{J-m_J+1}{2J+2}} \ \varphi \ (J+\frac{1}{2} \ , \ m_J - \frac{1}{2}) \\ &-\sqrt{\frac{J+m_J+1}{2J+2}} \ \varphi \ (J+\frac{1}{2} \ , \ m_J + \frac{1}{2}) \\ &0 \\ &0 \\ \end{pmatrix} \quad \text{Cuando: } J = \ell - 1/2; \ k = -(J+1/2) \end{split}$$

Para el estado $(J, m_J, k, -\ell)$ es:

$$\psi = \frac{-iG(r)}{r} \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \\ \sqrt{\frac{J+m_J}{2J}} \phi (J-\frac{1}{2}, m_J - \frac{1}{2}) \\ -\sqrt{\frac{J-m_J}{2J}} \phi J-\frac{1}{2}, m_J + \frac{1}{2} \end{pmatrix}$$
 Cuando: $J = \ell + 1/2$; $k = -(J + 1/2)$

$$\begin{split} \psi = & \frac{-iG(r)}{r} \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \\ \sqrt{\frac{J-m_J+1}{2J+2}} \ \varphi \ (J+\frac{1}{2}, m_J-\frac{1}{2}) \\ & -\sqrt{\frac{J+m_J+1}{2J+2}} \ \varphi \ (J+\frac{1}{2}, m_J+\frac{1}{2}) \end{pmatrix} \ \text{Cuando: } J = \ell - 1/2 \ ; k = j + 1/2 \end{split}$$

La función $\phi(\ell, m_{\ell})$ es un armónico esférico, es decir:

$$\phi(\ell, m_\ell) = Y_{\ell m_\ell}(\theta, \phi)$$

En cada caso la primera componente diferente de cero corresponde al electrón con espín $m_s = \frac{1}{2}$, mientras que la segunda componente corresponde al electrón con espín $m_s = -\frac{1}{2}$. La ecuación diferencial relativista de Dirac relaciona las componentes de igual orientación del espín pero diferente valor del autovalor k.

Teniendo en cuenta las expresiones de las funciones de onda para los estados (J, mj, k, ℓ) y (J, mj, k, $-\ell$) la solución más general de la ecuación de Dirac que corresponde a valores definidos por los autovalores (J, mj, k) es:

$$\Psi(J, m_j, k) = \Psi(J, m_j, k, +\ell) + \Psi(J, m_j, k, -\ell)$$

Quedando por encontrar las funciones F(r) y G(r). Esto se puede hacer reemplazando $\psi(J, m_J, k)$ en la ecuación de Dirac.

Antes de efectuar esta sustitución es necesario transformar el operador $-c\vec{\beta} \cdot \vec{p}$ que aparece en la ecuación de Dirac, para lo cual definimos:

$$\beta_r = \vec{r}_o . \vec{\beta}$$
 $\vec{r} = \frac{\vec{r}}{r}$

Usando las identidades:

$$\vec{r}_{0} = i sen\theta \cos\theta + j sen\theta sen\theta + k \cos\theta$$
$$\vec{\beta} = i\beta_{x} + j\beta_{y} + k\beta_{z}$$

Obtenemos:

$$\beta_{r} = \begin{pmatrix} 0 & 0 & \cos\theta & \sin\theta e^{-i\phi} \\ 0 & 0 & \sin\theta e^{i\phi} & -\cos\theta \\ \cos\theta & \sin\theta e^{-i\phi} & 0 & 0 \\ \sin\theta e^{i\phi} & -\cos\theta & 0 & 0 \end{pmatrix}$$

Donde se ha hecho uso de las relaciones para α , β_x , β_y , β_z

Se puede comprobar que: $\beta_r^2 = \ell$

Ahora escribimos:

$$-\mathbf{c}\vec{\beta}.\vec{p} = -\mathbf{c}\beta_{r}^{2}\vec{\beta}.\vec{p} = -\mathbf{c}\beta_{r}\vec{r}_{0}.\vec{\beta}\vec{\beta}.\vec{p}$$

$$\vec{\beta}\vec{\beta} = \vec{\mathfrak{I}} - \frac{2\mathsf{i}}{\hbar}\vec{\mathsf{S}} \times \vec{\mathfrak{I}}$$

Hacemos uso de la identidad:

Que se puede comprobar fácilmente usando la definición de:

$$\vec{S} = -\frac{1}{4}ih\vec{\beta}x\vec{\beta}$$

Luego tenemos:

$$-\mathbf{c}\,\vec{\beta} \cdot \vec{p} = -\mathbf{c}\,\beta_{r}\,\vec{r}_{0} \cdot \left(\vec{\mathfrak{T}} - \frac{2\mathbf{i}}{\hbar}\vec{S} \times \vec{\mathfrak{T}}\right) \cdot \vec{p}$$
$$\vec{r}_{0} \cdot \vec{\mathfrak{T}} \cdot \vec{p} = \vec{r}_{0} \cdot \vec{p} = p_{r}$$
$$\vec{r}_{0} \cdot \left(\vec{S} \times \vec{\mathfrak{T}}\right) \cdot \vec{p} = \vec{r}_{0} \times \left(\vec{S} \times \vec{p}\right)$$
$$= -\vec{S} \cdot \frac{\left(\vec{r} \times \vec{p}\right)}{r}$$
$$= -\frac{\vec{S} \cdot \vec{L}}{r}$$

$$-c\vec{\beta} \bullet \vec{p} = -c\beta_{r}p_{r} + \frac{2ic}{\hbar} \left(-\beta_{r} \frac{\vec{S} \bullet \vec{L}}{r}\right)$$
$$-c\vec{\beta} \bullet \vec{p} = ic\hbar\beta_{r} \left(\frac{\partial}{\partial r} - \frac{2\vec{L} \bullet \vec{S}}{\hbar^{2}r}\right)$$

Obtenemos:

donde hemos usado:
$$\vec{p} = \frac{\hbar}{i} \nabla$$
 de donde $p_r = \frac{\hbar}{i} \frac{\partial}{\partial r}$

También necesitamos las relaciones:

$$\sin \theta e^{i\phi} Y_{\ell m_{\ell}} = -\sqrt{\frac{(\ell + m_{l} + 1)(\ell + m_{l} + 2)}{(2\ell + 1)(2\ell + 3)}} Y_{\ell+1,m_{\ell}+1}$$
$$+ \sqrt{\frac{(\ell - m_{\ell})(\ell - m_{\ell} - 1)}{(2\ell + 1)(2\ell - 1)}} Y_{\ell-1,m+1}$$

$$\cos\theta Y_{\ell m_{\ell}} = \sqrt{\frac{(\ell + m_{\ell} + 1)(\ell - m_{\ell} + 1)}{(2\ell + 1)(2\ell + 3)}} Y_{\ell+1,m_{\ell}} + \sqrt{\frac{(\ell + m_{\ell})(\ell - m_{\ell})}{(2\ell + 1)(2\ell - 1)}} Y_{\ell-1,m_{\ell}}$$

$$\sin \theta e^{-i\phi} Y_{lm_{l}} = \sqrt{\frac{(\ell - m_{\ell})(\ell - m_{\ell} + 1)}{(2\ell + 1)(2\ell + 3)}} Y_{\ell+1,m_{\ell}-1}$$
$$-\sqrt{\frac{(\ell + m_{\ell})(\ell + m_{\ell} - 1)}{(2\ell + 1)(2\ell - 1)}} Y_{\ell-1,m-1}$$

Ahora podemos comprobar para:

$$k = -(J + \frac{1}{2}); \ \ell = J - \frac{1}{2}; \ m_{\ell} = m_j - \frac{1}{2}$$

$$\beta_{r}\psi(J, m_{j}, k-1) = -\frac{iG(r)}{r} \begin{pmatrix} \sqrt{\frac{J-m_{J}+1}{2J+2}} Y_{\ell,m_{\ell}} \\ -\sqrt{\frac{J+m_{J}+1}{2J+2}} Y_{\ell,m_{\ell}+1} \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix}$$

$$\beta_{r}\psi(J,m_{J},k+1) = \frac{F(r)}{r} \begin{pmatrix} 0 \\ \sqrt{\frac{J+m_{J}}{2J}} Y_{\ell-1,m_{\ell}} \\ \sqrt{\frac{J-m_{J}}{2J}} Y_{\ell-1,m_{\ell}+1} \end{pmatrix}$$

También se pueden deducir expresiones para k = J + 1/2 sustituyendo la solución general de la función de onda, esto es:

$$\psi (\mathsf{J},\mathsf{m}_\mathsf{J},\mathsf{k}) = \psi (\mathsf{j},\mathsf{m}_\mathsf{J},\mathsf{k}+1) + \psi (\mathsf{J},\mathsf{m}_\mathsf{J},\mathsf{k}-1)$$

En la ecuación de Dirac, tenemos:

$$\psi(J, m_{J}, k) = \begin{pmatrix} \frac{F(r)}{r} \sqrt{\frac{J + m_{J}}{2J}} Y_{\ell-1, m_{\ell}} \\ \frac{F(r)}{r} \sqrt{\frac{J - m_{j}}{2J}} Y_{\ell-1, m_{\ell}+1} \\ \frac{-iG(r)}{r} \sqrt{\frac{J - m_{J} + 1}{2J + 2}} Y_{\ell, m_{\ell}} \\ \frac{+iG(r)}{r} \sqrt{\frac{J - m_{J} + 1}{2J + 2}} Y_{\ell, m_{\ell}+1} \end{pmatrix}$$

 $k = J + \frac{1}{2}$
Para: $\ell = j + \frac{1}{2}$
 $m_{\ell} = m_{J} - \frac{1}{2}$

$$\psi(J, m_{J}, k) = \begin{pmatrix} \frac{F(r)}{r} \sqrt{\frac{J + m_{J}}{2J}} Y_{\ell-1, m_{\ell}} \\ \frac{F(r)}{r} \sqrt{\frac{J - m_{j}}{2J}} Y_{\ell-1, m_{\ell}+1} \\ \frac{-iG(r)}{r} \sqrt{\frac{J - m_{J} + 1}{2J + 2}} Y_{\ell, m_{\ell}} \\ \frac{+iG(r)}{r} \sqrt{\frac{J - m_{J} + 1}{2J + 2}} Y_{\ell, m_{\ell}+1} \end{pmatrix} \text{Para: } \ell = J + \frac{1}{2} \\ m_{\ell} = m_{J} - \frac{1}{2}$$

Así, la ecuación de Dirac toma la forma:

$$(-\alpha \mu c^{2} + ic\hbar \beta_{r} (\frac{\partial}{\partial r} - \alpha \frac{k-1}{r}) + U(r) - W) \psi = 0$$

Que es equivalente, para $k = -(J + \frac{1}{2})$ a la matriz :

$$\begin{bmatrix} \sqrt{\frac{J-m_{J}+1}{2J+2}} Y_{\ell,m_{\ell}}(-\mu c^{2} \frac{F(r)}{r} + \frac{c\hbar}{r} (\frac{\partial G}{\partial r} + \frac{kG}{r}) + (U-W) \frac{F(r)}{r} \\ -\sqrt{\frac{J+m_{J}+1}{2J+2}} Y_{\ell,m_{\ell}+1}(-\mu c^{2} \frac{F(r)}{r} + \frac{c\hbar}{r} (\frac{\partial G}{\partial r} + \frac{kG}{r}) + (U-W) \frac{F(r)}{r} \\ -i\sqrt{\frac{J+m_{J}}{2J}} Y_{\ell-1,m}(\mu c^{2} \frac{G(r)}{r} - \frac{c\hbar}{r} (\frac{\partial F}{\partial r} - \frac{kF}{r}) + (U-W) \frac{G(r)}{r} \\ -i\sqrt{\frac{J-m_{J}}{2J}} Y_{\ell-1,m_{\ell}+1}(\mu c^{2} \frac{G(r)}{r} - \frac{c\hbar}{r} (\frac{\partial F}{\partial r} - \frac{kF}{r}) + (U-W) \frac{G(r)}{r} \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} 0 \\ 0 \\ 0 \\ 0 \end{bmatrix}$$

De donde se deduce que:

$$c\hbar(\frac{\partial G}{\partial r} + \frac{kG}{r}) + (U-\mu c^2 + W)F = 0$$

$$-c\hbar\left(\frac{\partial F}{\partial r}-\frac{kF}{r}\right)+\left(U+\mu c^{2}-W\right)G=0$$

Expresiones válidas para todos los valores de k. La auto energía W puede ser positiva (cerca de μc^2) o negativa (cerca de $-\mu c^2$). Para autovalores positivos (W > 0) escribiremos: $W = \mu c^2 + \epsilon$

Siendo ∈ la energía total del electrón en el tratamiento no relativista, y si introducimos unidades atómicas tenemos:

$$(\frac{\partial G}{\partial r} + \frac{kG}{r} = \alpha(2c^2 + \varepsilon - U)F - (\frac{\partial^2 F}{\partial r^2} - \frac{kF}{r}) = \alpha(\varepsilon - U)G$$

La función G(r) >> F(r) corresponde a la parte radial de la función de onda no relativista. La función G(r) satisface la ecuación de 2do orden:

$$-\frac{\partial^2 G}{\partial r} + \frac{k(k+1)}{r^2}G - \frac{\frac{dU}{dr}}{2c^2 - U + \epsilon}(\frac{dG}{dr} + \frac{kG}{r}) + 2UG - \alpha^2(U - \epsilon)^2G = 2 \epsilon G$$

Luego de calcular G(r) se puede hallar F(r). Se afirma que los términos de la función de onda $\psi(J m_J k)$ que contienen la función G(r) constituyen la componente mayor. Para electrones ligados ($\epsilon < 0$), G(r) satisface las condiciones de frontera siguiente:

$$G(0) = 0 \qquad \qquad \lim_{r \to \infty} G(r) = 0$$

Una vez calculado G(r), la función F(r) se determina de la relación:

$$\mathsf{F}(\mathsf{r}) = \frac{\mathsf{c}\left(\frac{\partial \mathsf{G}}{\partial \mathsf{r}} + \frac{\mathsf{k}\mathsf{G}}{\mathsf{r}}\right)}{2\mathsf{c}^{2} + \epsilon - \mathsf{U}}$$

Los términos de la ecuación diferencial de 2do. orden para G(r) tienen el siguiente significado físico:

OPERADORES

$-\frac{1}{2}\frac{d^2}{dr^2}$	Energía cinética radial
$\frac{k(k+1)}{2r^2}$	Energía cinética orbital
$-\frac{\frac{1}{2}\frac{dU}{dr}}{2c^2+\epsilon-U}\left(\frac{d}{dr}+\frac{k}{r}\right)$	Energía de la interacción espín-orbita, incluye término de contacto.
U(r)	Energía potencial electrostática
$-\frac{1}{2}\alpha^2(\in -U)^2$	Corrección relativista para tomar en cuenta la variación de la masa con la rapidez
E	Energía total (autovalor)

Para autovalores negativos (W < 0) escribiremos: $W = -\mu c^2 + \epsilon$ y el sistema de ecuaciones se reduce a la forma siguiente:

$$\frac{\partial G}{\partial r} + \frac{G}{r} = \alpha(\in -U) F$$
$$-\left(\frac{\partial F}{\partial r} - \frac{F}{r}\right) = \alpha(\in -U - 2c^2) G$$

 $\label{eq:rescaled} Y \text{ en este caso } \quad \mathsf{F}(r) \left. \right\rangle \right\rangle \mathsf{G}(r)$

Eliminando la función G(r) de las expresiones anteriores obtenemos la siguiente ecuación para F(r):

$$\left[-\frac{d^2}{dr^2} + \frac{k(k-1)}{r^2} + \frac{\frac{dU}{dr}}{2c^2 + U - \epsilon} (\frac{d}{dr} - \frac{k}{r}) - \alpha^2 (U - \epsilon)^2\right] F(r) = -\epsilon F(r)$$

Donde cada término tiene una interpretación física análoga al caso anterior.

En este caso la energía potencial eléctrica que actúa sobre el electrón es negativa – U(r) y por lo tanto de carácter repulsivo. Deducimos que no hay posibilidad de tener electrones ligados \in < 0, por cuanto el término \in > 0 debe ser necesariamente positivo.

Por lo tanto $\epsilon < 0$ y F(r) satisfacen las siguientes condiciones de frontera: F(0) = 0 $\lim_{r \to \infty} F(r) = finito$

Debe notarse que tanto en el caso de energías positivas (W > 0) o negativas (W < 0), las componentes mayor y menor de la función de onda poseen diferente paridad. Esto se puede apreciar en las relaciones que definen la función de onda a través de los armónicos esféricos $Y_{\ell,m_{\ell}}(\theta,\phi)$ contenidos en ellos. También se puede apreciar esto en la forma que tiene el término que representa la energía cinética orbital en cada caso, que depende del número cuántico orbital y se diferencian en una unidad.

Para la comparación se da el resultado de la aproximación obtenida por el método de perturbación para los niveles de energía para electrones ligados en átomos hidrogénicos:

$$\in$$
 (n,k) = $-\frac{Z^2}{2n^2}\left[1+\frac{\alpha^2 Z^2}{n^2}\left(\frac{n}{|k|}-\frac{3}{4}\right)\right]$

$$\mathsf{k}=\pm\left(\mathsf{J}+\frac{1}{2}\right)$$

Donde n es el número cuántico principal. (Allen & L.Tassie, 1991)

2.2.6 Interacción de Intercambio: Gas de electrones libres

2.2.6.1 Generalidades.

Consideremos un sistema que contiene N electrones y carga eléctrica positiva contenida en los núcleos atómicos. El hamiltoniano del sistema viene dado por:

$$H = \sum_{i=1}^{N} \left[\frac{\vec{p}_i^2}{2m} + V(r_i) \right] + \sum_{i>j=1}^{N} \frac{e^2}{r_{ij}}$$
(1)

Donde $\vec{p_i}$ es el operador de momento lineal del iésimo electrón y $V(\vec{r_i})$ es el potencial producido por las cargas positivas.

Utilizando el método aproximado de solución de Hartree-Fock que considera a los electrones como partículas independientes. Sea u (τ) la función de onda normalizada de un electrón en un estado determinado, donde τ representa las coordenadas de posición \vec{r} y espín σ .

Tenemos:

$$u(\tau) = f(\vec{r})\chi(\sigma)$$
 (2)

Donde χ (σ) es un espinor con:

$$\chi(1/2) = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \end{pmatrix} \qquad \chi(-1/2) = \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix}$$

Además, para el producto escalar de dos funciones de onda tenemos:

$$< u_{i}^{*}(\tau)u_{j}(\tau) > = \int f_{i}^{*}(\vec{r})f_{j}(\vec{r})dv\chi^{*}(\sigma_{i})\chi(\sigma_{f}) = \delta_{ij}$$
 (3)

Suponemos que los N electrones ocupan N estados diferentes y que la función de onda ψ del sistema viene dada por la matriz de Slater,

$$\psi = \frac{1}{\sqrt{N}} \begin{vmatrix} u_{i}(\tau_{1}) \dots u_{i}(\tau_{N}) \\ u_{N}(\tau_{1}) \dots u_{N}(\tau_{N}) \end{vmatrix}$$
(4a)
$$\int \psi^{X} \psi d\tau, \dots d\tau_{N} = 1$$
(4b)

Con:

A fin de satisfacer el requerimiento de que, los electrones son fermiones.

Las ecuaciones de Hartree- Fock que satisfacen las funciones $U_i(\tau)$ corresponden a las ecuaciones de Euler-Lagrange que resultan de someter la funcional

$$\int \psi^* H \psi d\tau, \dots, d\tau_N$$
(5)

a la condición de que sea un extremo, para que se cumpla el requerimiento de la normalización, (Ec. 4b). La ecuación de Hartree-Fock para el i-ésimo electrón viene dado por:

$$H_{l}u_{i}(\tau_{1}) + \left[\sum_{k} \int u_{k}^{*}(\tau_{2})u_{k}(\tau_{2})\left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right)d\tau_{2}\right]u_{i}(\tau_{1}) - \sum_{k} \left[\int u_{k}^{*}(\tau_{2})u_{i}(\tau_{2})\left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right)d\tau_{2}\right]u_{k}(\tau_{1}) = E_{i}u_{i}(\tau_{1})$$

$$H_{1} = \frac{\vec{p}_{i}^{2}}{2m} + V(\vec{r}_{i})$$

$$(6)$$

donde

El segundo término de la izquierda de la Ec. (6) representa la energía potencial electrostática del i-ésimo electrón en la posición $\vec{r_1}$ debido a todos los N electrones, es decir, incluyendo la carga del i-ésimo electrón, cuya ecuación estamos considerando. El último término de la izquierda de esta Ec. (6) se denomina término de intercambio y tiene una forma peculiar, puesto que contiene sumandos que multiplican a la función $U_k(\vec{r_1})$ en vez de $U_i(\vec{r_1})$. Notemos

(7)

además que este término contiene un sumando, cuando k = i, que cancela el correspondiente sumando del segundo término y de esta manera corrige (por el requerimiento) que el i-ésimo electrón no puede actuar sobre sí mismo.

2.2.7 Interpretación del Término de Intercambio

Para formular una interpretación del término de intercambio, primero subdividiremos a la totalidad de la densidad de carga de los electrones en dos partes, de acuerdo a la orientación de su espín, ρ_+ , ρ_- , de manera que:

$$\rho_{+} = -e \sum_{k} u_{k}^{*} (\vec{r}, 1/2) u_{k} (\vec{r}, 1/2)$$
(8a)

espín $\sigma = 1/2$

$$\rho_{-} = -e \sum_{k} u_{k}^{*} (\vec{r}, 1/2) u_{k} (\vec{r}, -1/2)$$
(8b)

espín $\sigma = -\frac{1}{2}$

$$\rho = \rho_+ + \rho_- \tag{8c}$$

La Ec.(6) se puede reescribir en la forma:

$$H_{l}u_{i}(\vec{r},1/2) + \left[\int \rho - (\vec{r}_{2})\left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right)dv_{2} + \sum_{k}\int u_{k}^{*}\left(\vec{r}_{2},\frac{1}{2}\right)\right]$$

espin - k = 1/2

$$\begin{split} & u_{k}\left(\vec{r}_{2},1/2\right) \left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right) dv_{2} \\ & \int u_{i}\left(\vec{r}_{1},1/2\right) - \sum \left[\int u_{k}^{*}\left(\tau_{2}\right) u_{i}\left(\tau_{2}\right) \\ & \frac{e^{2}}{r_{12}} d\tau_{2} u_{k}\left(\tau_{1}\right) = E_{i} u_{i}\left(\vec{r}_{1},1/2\right) \end{split}$$

Consideremos a continuación el sumando del término de intercambio, teniendo en cuenta que $U_i(\tau_2)$ representa la función de onda del i-ésimo electrón en la posición $\vec{r_2}$ conservando su espín inicial.

$$\begin{split} &\left[\int u_{k}^{*}\left(\tau_{2}\right)u_{i}\left(\tau_{2}\right)\!\!\left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right)\!d\tau_{2}\right]\!u_{k}\left(\vec{r}_{1},1/2\right) \\ &\left[\int u_{k}^{*}\left(\vec{r}_{2},\sigma_{k}\right)u_{i}\left(\vec{r}_{2},\sigma_{i}\right)\!\!\left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right)\!d\tau_{2}\right]\!u_{k}\left(\vec{r}_{1},1/2\right)\!=\!0 \text{ si } \sigma_{k}\neq\sigma_{i} \end{split}$$

Por lo tanto, el término de intercambio se reduce a:

$$-\sum_{k} \left[\int u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{i}^{*}(\tau_{2}) \left(\frac{e^{2}}{r_{12}} \right) d\tau_{2} \right] u_{k}(\vec{r}_{1}, 1/2)$$
espín k = -1/2 (9)

y contiene sólo la contribución de los electrones cuyos espines son paralelos a los del i-ésimo electrón, por cuanto la integración sobre τ_2 , que incluye la variable de espín cancela los sumandos con espines diferentes.

Reescribimos la Ec. (6) en la forma equivalente:

$$H_{I}u_{i}(\tau_{1}) + \left[\sum_{k=1}^{N} \int u_{k}^{*}(\tau_{2})u_{k}(\tau_{2})\left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right)d\tau_{2}\right]u_{i}(\tau_{1}) - \left[\sum_{k=1}^{N} \int \frac{u_{i}^{*}(\tau_{1})u_{k}^{*}(\tau_{2})u_{k}(\tau_{1})u_{i}(\tau_{2}) + \left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right)}{u_{i}^{*}(\tau_{1})u_{i}(\tau_{1})}d\tau_{2}\right]u_{i}(\tau_{1}) = E_{i}u_{i}(\tau_{1})$$

$$(10)$$

El término de intercambio aparece ahora en la forma convencional de un factor que es función de τ_1 que multiplica a $U_i(\tau_1)$. Este factor tiene la forma de una energía potencial producida por una densidad de carga de intercambio o de corrección, $\rho_{int}(\tau_2, \tau_1)$, dada por:

$$\rho_{\text{int}}^{(i)}(\tau_2,\tau_1) = -e \sum_{k=1}^{N} \frac{u_i^*(\tau_1) u_k^*(\tau_2) u_k(\tau_1) u_i(\tau_2)}{u_i^*(\tau_1) u_i(\tau_1)}$$
(11)

Que depende también de τ_1 y del estado del i-ésimo electrón de manera que el término de intercambio se puede escribir en la forma:

$$\left[\rho_{int}^{(i)}\left(\tau_{2},\tau_{1}\right)\left(\frac{+e}{r_{12}}\right)d\tau_{2}\right]u_{i}\left(\tau_{1}\right)$$
(12)

Que define una energía potencial de intercambio para un electrón de carga (+e) con función de onda $U_i(\tau_1)$.

Propiedades de $\rho_{int}(\tau_2, \tau_1)$

La carga total de intercambio viene dada por:

 $\int u_k^*(\tau_2) u_i(\tau_2) d\tau_2 \delta_{ki}$

$$\int \rho_{int}^{(i)}(\tau_{2},\tau_{1})d\tau_{2} = -e \sum_{k=1}^{N} \frac{u_{i}^{*}(\tau_{1})u_{i}(\tau_{1})}{u_{i}^{*}(\tau_{1})u_{i}(\tau_{1})} \int u_{k}^{*}(\tau_{2})u_{i}(\tau_{2})d\tau_{2}$$

donde

por lo que
$$\int \rho_{int}^{(i)} (\tau_2, \tau_1) d\tau_2 = -e$$
(13)

Es decir, igual a la carga de un electrón

$$\begin{split} \lim_{\vec{r}_{2} \to \vec{r}_{1}} \rho_{int} \left(\tau_{2}; \tau_{1}\right) &= \lim_{\vec{r}_{2} \to \vec{r}_{1}} - e \sum_{k=1}^{N} \frac{u_{k}^{*} \left(\vec{r}_{1}, \sigma_{i}\right) u_{k} \left(\vec{r}_{2}, \sigma_{k}\right) u_{k} \left(\vec{r}_{2}, \sigma_{k}\right) u_{i} \left(\vec{r}_{2}, \sigma_{i}\right)}{u_{i}^{*} \left(\tau_{1}\right) u_{i} \left(\vec{r}_{1}, \sigma_{i}\right)} \\ &= -e \sum_{k=1}^{N} f_{k}^{*} \left(\vec{r}_{1}\right) f_{k} \left(\vec{r}_{1}\right) \delta_{\sigma_{k}\sigma_{i}} = -e \sum_{k=1}^{N} f_{k}^{*} \left(\vec{r}_{1}\right) f_{k} \left(\vec{r}_{1}\right) \delta_{\sigma_{k}\sigma_{i}} = -e \sum_{k=1}^{N} u_{k}^{*} \left(\tau_{1}\right) u_{k} \left(\tau_{1}\right) \\ &\text{espin } k = espin \; y = \rho + \left(\vec{r}_{1}\right) \end{split}$$
(14)

Donde se ha tenido en cuenta que el producto escalar de las funciones de espín involucra a los electrones en la misma posición ya sea en $\vec{r_2}$ ó $\vec{r_1}$. Es

decir, en la posición $\vec{r_1}$, la densidad de carga de intercambio contiene la contribución sólo de los electrones con espín paralelo al espín del primer electrón. Este resultado se interpreta en el sentido que, en la vecindad del primer electrón la densidad total de carga electrónica exhibe una depresión debido a la exclusión de electrones del mismo espín. El término de intercambio es responsable de introducir una corrección en la densidad de carga alrededor del primer electrón como consecuencia del principio de exclusión.

Tomando la posición $\vec{r_1}$ como referencia, tenemos que, a medida que $\vec{r_2}$ se aleja, , $\rho_{int}(\tau_2, \tau_1)$ debe disminuir de tal manera que se cumpla la propiedad Ec. 14. Estos resultados permiten llegar a la siguiente conclusión, que alrededor del primer electrón se produce una depresión en la densidad de carga electrónica debido a la exclusión de todos los electrones del mismo espín. Esta depresión en carga o hueco se puede decir que se desplaza junto con el electrón. Se puede hacer un estimado del volumen que ocupa este hueco si suponemos que posee forma esférica y densidad de carga uniforme igual a $|\rho_+ + (\tau_1)|$, planteando la siguiente ecuación.

$$\frac{4}{3}\pi r_0^3 |\rho_+| = e \qquad o \qquad r_0 = \left[\frac{3e}{4\pi\rho_+}\right]^{1/3}$$
(15)

La energía potencial que produce este hueco para un electrón ubicado en

su centro viene dado por:
$$-\frac{3}{2}\frac{e^2}{r_0}$$

En el análisis de la correlación electrónica es conveniente utilizar la función de distribución para dos electrones $P_2(\tau_1, \tau_2)$, que se define así:

 $P_2(\tau_2, \tau_1)(d\tau_1, d\tau_2)$ = Probabilidad de encontrar un electrón en $d\tau_1$ y otro en $d\tau_2$ indistintamente de los estados que ocupan = $\int \psi^* \psi d\tau_3 \dots \dots d\tau_N$

$$= \frac{1}{\overline{N}(N-1)} \left[\sum_{i,k=1}^{N} u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{k}(\tau_{2}) u_{i}^{*}(\tau_{1}) u_{i}(\tau_{1}) - \sum_{i,k=1}^{N} u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{i}(\tau_{1}) u_{k}(\tau_{1}) u_{i}(\tau_{2}) d\tau_{1} d\tau_{2} \right]$$
(16)

donde se puede apreciar el término de intercambio.

La función de distribución para un electrón, $P_1(\tau_1)$ viene dado por:

 $P_1(\tau_1)d\tau_1$ = Probabilidad de hallar un electrón en d τ , indistintamente del estado que ocupa = d $\tau_1 \int P_2(\tau_1, \tau_2) d\tau_2$

$$= d\tau_1 \frac{1}{N(N-1)} \left[\sum_{i=1}^{N} u_i^*(\tau_1) u_i^{-}(\tau_1) - \sum_{k=1}^{N} 1 - \sum_{i,k=1}^{N} u_i^*(\tau_1) u_k^{-}(\tau_1) \int u_k^*(\tau_2) u_i^{-}(\tau_2) d\tau_2 \right]$$

siendo:

P₁(
$$\tau_1$$
) d $\tau_1 = \frac{d\tau_1}{N(N-1)} \sum_{i=1}^{N} u_i^*(\tau_1) u_i(\tau_1)(N-1)$

 $\int u_k^*(\tau_2) u_i(\tau_2) d\tau_2 = \delta_{ki} = 0$

luego:

$$=\frac{d\tau_1}{N}\sum_{i=1}^{N}u_i^*(\tau_1)u_i(\tau_1)$$
(17)

Para simplificar el cálculo del término de intercambio, Slater propuso utilizar una media ponderada para la densidad de carga de intercambio un lugar de la forma dada por la Ec. (11). Esta simplificación se fundamenta en el hecho que la carga de intercambio para diferentes funciones de onda, U_i que corresponden al mismo espín, no son muy diferentes entres si, ya que en todos los casos se reducen al mínimo valor, cuando $\tau_2 = \tau_1$ y se integran el valor de uno (1) en todo el espacio.

Definimos el factor de ponderación.

$$w_{i}(\tau_{1}) = \frac{u_{i}^{*}(\tau_{1})u_{i}(\tau_{1})d\tau_{1}}{\sum_{j}u_{j}^{*}(\tau_{1})u_{j}(\tau_{1})d\tau_{2}}$$
(18)

= probabilidad de encontrar en (τ_1, τ_2) un electrón en el i-ésimo estado.

y la densidad de intercambio promedio, $<
ho_{int}(au_2, au_1) >$ será:

$$\left\langle \rho_{int} \left(\tau_{2}, \tau_{1} \right) \right\rangle = \sum_{i=1}^{N} w_{i} \left(\tau_{1} \right) \rho_{int}^{(i)} \left(\tau_{2}, \tau_{1} \right)$$

$$= -e \frac{\sum_{i,k} u_{i}^{*} \left(\tau_{1} \right) u_{k}^{*} \left(\tau_{2} \right) u_{k} \left(\tau_{1} \right) u_{i} \left(\tau_{2} \right) }{\sum_{j} u_{j}^{*} \left(\tau_{1} \right) u_{j} \left(\tau_{1} \right)}$$

$$(19)$$

Al sustituir esta expresión en la ecuación de Hartree Fock, obtenemos:

$$\begin{bmatrix} H_{1} \sum_{k} \int u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{k}(\tau_{2}) \left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right) d\tau_{2} - \\ \frac{\sum_{i,k} \int u_{i}^{*}(\tau_{1}) u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{k}(\tau_{1}) u_{i}(\tau_{2}) \left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right) \\ \frac{\sum_{j} u_{j}^{*}(\tau_{1}) u_{j}(\tau_{1})}{\sum_{j} u_{j}^{*}(\tau_{1}) u_{j}(\tau_{1})} d\tau_{2} \end{bmatrix}$$

$$u_{i}(\tau_{1}) = E_{i} u_{i}(\tau_{1})$$

$$(20)$$

Esta ecuación modificada posee la ventaja que todas las $U_i(\tau_1)$ son soluciones de la misma ecuación diferencial y por lo tanto, son ortogonales entre sí. Esta aproximación permite simplificar enormemente los cálculos de estructura electrónica.

2.2.8 Aplicación al Gas de Electrones Libres

Consideremos un sistema de N electrones (con N un número muy grande) que ocupan el volumen V. Este volumen también contiene carga positiva no distribuida uniformemente de manera que la densidad de carga neta promedio es nula y el potencial promedio en que se mueven los electrones es constante dentro del volumen V₀. Bajo estas condiciones calcularemos primero las funciones de onda para los estados que pueden ser ocupados por los electrones, considerados como partículas independientes. Luego consideraremos los efectos de la interacción de intercambio.

Se supone que los electrones ocupan los primeros N estados permitidos. Las funciones de onda $U_i(\tau)$ de los electrones, resultan de las soluciones de la ecuación:

$$\left(\frac{p^{2}}{2m}\right)u_{i}(\tau) = E_{i}u_{i}(\tau)$$
(21)

sometidas a la condición que $U_i(\tau)$ sea una función periódica. Las soluciones tienen la forma:

$$\mathbf{u}_{i}(\tau) = \psi_{i}(\vec{r})\chi(\sigma_{i}) \tag{22}$$

donde $\chi_i(\sigma)$ es la función de espín,

$$\chi_{i}\left(\sigma=1/2\right) = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \end{pmatrix} \chi_{i}\left(\sigma=1/2\right) = \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix}$$

$$\psi(\vec{r}) = \frac{1}{\sqrt{V}} e^{i\vec{k}_i \cdot \vec{r}}$$
(23a)

(23b)

Con

Para una caja de forma de un paralelepípedo, con V = Lx Ly Lz

$$m_{i} = \pm 1, \pm 2, \dots, = n_{i} = \ell_{i}$$

$$\int u_{i}^{*}(\tau) u_{j}(\tau) d\tau = \int \psi_{i}^{*}(\vec{r}) \psi_{j}(\vec{r}) dv \chi^{t}(\sigma_{i}) \chi(\sigma_{j}) = \delta_{ij} \qquad (24)$$

El volumen de espacio \vec{k} por estado viene dado por:

 $\vec{k}_{i} = 2\pi \left(\frac{m_{i}}{L_{x}}\hat{i} + \frac{n_{i}}{L_{y}}\hat{j} + \frac{l_{i}}{L_{z}}\hat{k}\right)$

$$\mathbf{k} = \left(\frac{2\pi}{L_{x}}\right)_{\square} \left(\frac{2\pi}{L_{y}}\right)_{\square} \left(\frac{2\pi}{L_{z}}\right) = \frac{(2\pi)^{3}}{V}$$
(25)

Supondremos que los N electrones, siendo fermiones ocupan los N estados más bajos disponibles (incluyendo espín), de manera que el volumen de espacio \vec{k} , $\Delta \vec{k}$ que ocupan los N electrones viene dado por :

$$\Delta \vec{k} = \left(\frac{N}{2}\right) \delta \vec{k} = \frac{N}{2} \cdot \frac{8\pi^3}{V}$$
(26)

Donde el factor 2 toma en cuenta que por cada estado de movimiento de traslación se dan dos estados de espín que pueden ser ocupados con igual probabilidad; por otro lado, dado que N es un número grande y que la energía cinética es proporcional a \vec{k}^2 , podemos tomar a $\Delta \vec{k}$ como un volumen esférico de radio k₀.

$$\Delta \vec{k} = \frac{4\pi}{3} k_0^3 = \frac{N}{2} \cdot \frac{8\pi^3}{V}$$

Así:

$$k_0^3 = \frac{3\pi^2}{V}N$$
;

de donde:

k₀ define el radio de la superficie de Fermi. (27). (Eisberg, 2002)

2.2.9 Cálculo de la Distribución $P_2(\tau_1, \tau_2)$

Consideremos primero la sumatoria de la ecuación

$$A = \sum_{J,k=1}^{N} u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{k}(\tau_{2}) u_{j}^{*}(\tau_{1}) u_{j}(\tau_{1}) = \sum_{k=1}^{N} \frac{1}{V} \sum_{J=1}^{N} \frac{1}{V} = \frac{N^{2}}{V^{2}}$$
(28a)

Ahora consideremos la segunda sumatoria:

$$B = \sum_{J,k=1}^{N} u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{j}^{*}(\tau_{1}) u_{k}(\tau_{1}) u_{j}(\tau_{2}) =$$

$$\sum_{J,k=1}^{N} \frac{e^{-i\vec{k}_{k}.\vec{r}_{2}} e^{-i\vec{k}_{j}.\vec{r}} e^{i\vec{k}_{k}.\vec{r}} e^{i\vec{k}_{j}.\vec{r}}}{V^{2}} =$$

$$\sum_{J,k=1}^{N} \frac{e^{i(k_{j}-k_{k}).(r_{2}-r_{1})}}{2V^{2}} = \frac{2}{2V^{2}} \int_{\Delta\vec{k}} \frac{d\vec{k}_{j}}{\delta\vec{k}} e^{i\vec{k}_{j}.\vec{r}} 2\frac{d\vec{k}_{k}}{\delta\vec{k}} e^{-i\vec{k}_{k}.\vec{r}}$$

$$=$$

$$I_{j,k=1}^{N} \frac{\vec{r}}{2V^{2}} = (\vec{r}_{2} - \vec{k}) \cdot \vec{r} = |\vec{r}|$$

dónde: $r = (r_2 - r_1), r = |r|$ y si se toma en cuenta que para cada estado de movimiento de translación hay dos estados de espín, tendremos:

$$B = 2 \left| \int \frac{d\vec{k}}{d\vec{k}} ei\vec{k} \cdot \vec{r} \right|^2$$

$$\begin{vmatrix} \mathbf{J} \\ \Delta \mathbf{\vec{k}} \end{vmatrix} \nabla \delta \mathbf{k}$$
 (28.b)

A continuación, calculamos la integral que aparece en la ecuación (28b)

$$\begin{split} \frac{1}{\delta \vec{k}} & \int_{\Delta \vec{k}} d\vec{k} \, e^{i\vec{k} \cdot \vec{r}} = \frac{2\pi}{\delta E} \int_{0}^{k_{0}} k^{2} dk \int_{-1}^{1} d\mu e^{ikr\mu} \\ & = \frac{2\pi}{\delta \vec{k}} \int_{0}^{k_{0}} k^{2} dk \ \frac{2i \text{senkr}}{ikr} \\ & \frac{4\pi}{\delta \vec{k}} \left(\frac{1}{r^{3}}\right) \int_{0}^{k_{0}r} x \sin x \, dx \qquad \text{con} \qquad x = k_{0}r \\ & \frac{4\pi}{r^{3} \delta \vec{k}} [\sin x_{0} - x_{0} \cos x_{0}] \qquad \text{con} \qquad x_{0} = k_{0}r \end{split}$$

$$\frac{4\pi k_0^3}{\delta \vec{k}} \left[\frac{\sec x_0 - x_0 \cos x_0}{x_0^3} \right]$$
$$= \frac{V k_0^3}{2\pi^2} \left[\frac{\sec x_0 - x_0 \cos x_0}{x_0^3} \right] = \frac{3N}{2} \left[\frac{\sec x_0 - x_0 \cos x_0}{x_0^3} \right]$$
(29)

$$B = \frac{2}{V^2} \cdot \left(\frac{3N}{2}\right)^2 \left[\frac{\sin x_0 - x_0 \cos x_0}{x_0^3}\right]^2$$
(30)

Luego:

 $\frac{N^2}{N\big(N\!-\!1\big)} \cong \! \big(1\!+\!1/N\big) \cong \! 1$

para $N \rightarrow \infty$, tenemos:

Finalmente, tomando:

$$P_{2}(\tau_{1},\tau_{2}) = \frac{1}{V^{2}} \left[1 - \frac{9}{2} \left| \frac{\sin x_{0} - x_{0} \cos x_{0}}{x_{0}^{3}} \right|^{2} \right] = f(k_{0}r)$$
(31)

 $P_2(au_1, au_2)$ depende sólo de la distancia $r=|\overrightarrow{r_1}-\overrightarrow{r_2}|$

$$P_{2}(\tau_{1},\tau_{2}) = f(0) = \frac{1}{V^{2}}(1/2)$$

y tiene el valor asintótico de $\frac{1}{V^2}$ para grandes distancias. Este resultado concuerda con el principio de exclusión que permite alrededor de un

electrón de cierto espín la presencia de electrones sólo de espín opuesto.

2.2.10 Cálculo de la Densidad de Intercambio Promedio

Teniendo como referencia la Ec. (19) y los resultados de la sección anterior, tenemos:

$$\langle \rho_{int}\left(\tau_{2},\tau_{1}\right) = -e \, \frac{\sum\limits_{i,k} \, u_{i}^{*}\left(\tau_{1}\right) u_{k}^{*}\left(\tau_{2}\right) u_{k}\left(\tau_{1}\right) u_{i}\left(\tau_{2}\right)}{\sum\limits_{J} u_{j}^{*}\left(\tau_{1}\right) u_{j}\left(\tau_{1}\right)}$$

$$= -e \frac{\frac{2}{V^2} \left| \int_{\Delta \vec{k}} \frac{d\vec{k}}{\delta \vec{k}} e^{ik.r} \right|^2}{\sum_{J=1} \frac{1}{V}}$$

$$= -e \frac{2}{NV} \left(\frac{3N}{2} \right)^2 \left(\frac{\operatorname{sen} x_0 - x_0 \cos x_0}{x_0^3} \right)^2$$

$$= \left(-e \frac{N}{V} \right) \frac{9}{2} \left(\frac{\operatorname{sen} x_0 - x_0 \cos x_0}{x_0^3} \right)^2$$

$$= \rho \left(\frac{9}{2} \right) \left(\frac{\operatorname{sen} x_0 - x_0 \cos x_0}{x_0^3} \right)^2, \quad x_0 = k_0 r$$
(32)

donde ρ es la densidad de carga electrónica promedio en el medio y hemos utilizado las ecuaciones (28b) y (30).

Esta densidad de intercambio posee un valor extremo en la misma posición del electrón de referencia y tiende a cero asintóticamente a medida que r aumenta.

Para verificar si se cumple que la carga de intercambio total es –e, integramos la Ec. (32) sobre todo el volumen que rodea al electrón de referencia.

Así tenemos:

$$\int_{0}^{\infty} <\rho_{int}(\tau_{2},\tau_{1}) > 4\pi r^{2} dr = \left(\frac{9\rho}{2}\right) \frac{4\pi}{k_{0}^{3}} \int_{0}^{\infty} dx_{0} \left(\frac{\operatorname{senx}_{0} - x_{0} \cos x_{0}}{x_{0}^{2}}\right)^{2}$$
$$= -\frac{6e}{\pi} \int_{0}^{\infty} dx_{0} \left[j_{1}(x_{0})\right]^{2} = -\frac{3e}{\pi} \int_{0}^{\infty} dx_{0} \left[j_{1}(x_{0})\right]^{2} = -e$$
(33)

donde $j\ell$ (x₀) es la función de Bessel esférica que es simétrica respecto al origen. Para evaluar la integral es necesario utilizar el método del valor principal.

2.2.11 Cálculo del Término de Energía Potencial de Intercambio

Este término viene dado por:

$$H_{int} ui(\tau_{1}) = -\sum_{k} \int d\tau_{2} u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{i}(\tau_{2}) u_{k}(\tau_{1}) \left(\frac{e^{2}}{r_{21}}\right)$$
(34a)
$$= -\sum_{k} \int dV_{2} \frac{e^{-i\vec{k}_{k}\cdot\vec{r}_{2}}}{\sqrt{V}} \frac{e^{-i\vec{k}_{i}\cdot\vec{r}_{2}}}{\sqrt{V}} \frac{e^{-i\vec{k}_{k}\cdot\vec{r}_{1}}}{\sqrt{V}} \left(\frac{e^{2}}{r_{21}}\right); \qquad \text{espín } k = \text{espín } i$$
$$= -e^{2} \frac{e^{-i\vec{k}_{i}\cdot\vec{r}_{1}}}{\sqrt{V}} \cdot \frac{1}{2V} \sum_{k} dV_{2} \frac{e^{-i\vec{k}_{i}\cdot\vec{k}_{k}\left(\vec{r}_{2}-\vec{r}_{1}\right)}}{r_{21}}$$
(34b)

Consideremos primero la integral

$$\int dV_2 \frac{e^{i\vec{k}\cdot\vec{r}_{21}}}{r_{21}} = \int dV \frac{e^{i\vec{k}\cdot\vec{r}}}{r}, \quad \text{donde } \vec{k} = \vec{k}_i - \vec{k}_k, \quad \vec{r} = \vec{r}_2 - \vec{r}_1$$

$$= 2\int_0^\infty \frac{r^2 dr}{r} \int_{-1}^1 d\mu e^{ikr} = 2\pi \int_0^\infty r dr. \frac{2 \operatorname{sen} kr}{kr}$$

$$= 4\pi \left(\frac{1}{k}\right) \left[\lim_{x \to \infty} \int_0^x dx \operatorname{senx}\right] = \frac{4\pi}{R^2} \lim_{x \to \infty} [-\cos x] = \lim_{x \to \infty} \frac{4\pi}{R^2} [1 - \cos x]$$

$$\lim_{x \to \infty} x = k \lim_{r \to \infty} r = \lim_{r \to \infty} 4\pi \frac{r^2}{2}, \quad \text{cuando } k = 0$$

$$= \frac{4\pi}{k^2}, \quad \text{cuando } k \neq 0$$

$$\cos x \approx 1 - \frac{x^2}{2} = 1 - \left(\frac{\kappa^2 r^2}{2}\right)$$

$$=\frac{4\pi}{k^2}=\frac{4\pi}{\left|\vec{k}_{i}-\vec{k}_{k}\right|^2}, \text{ para } \kappa \neq 0$$

(34b)

Luego, consideramos la sumatoria:

$$\begin{split} &= \frac{1}{2} \sum_{k} \frac{4\pi}{\left|\vec{k}_{i} - \vec{k}_{k}\right|^{2}} = \frac{2\pi}{\delta \vec{k}} \cdot 2 \int_{\Delta \vec{k}} \frac{d\vec{k}_{k}}{\left(\vec{k}_{i}^{2} - \vec{k}_{k}^{2} - 2k_{i}k_{k}\mu\right)} \\ &= \frac{2\pi}{\delta \vec{k}} \cdot 2 \int_{0}^{k_{0}} 2\pi k_{k}^{2} \int_{-1}^{1} \frac{d\mu}{\left(\vec{k}_{i}^{2} + \vec{k}_{k}^{2} - 2k_{i}k_{k}\mu\right)} \\ &= \frac{(2\pi)^{2}}{\delta \vec{k}} \cdot 2 \int_{0}^{k_{0}} \frac{k_{k}^{2}d_{k}}{2k_{i}k_{k}} \ln\left(\frac{k_{i} + k_{k}}{k_{i} - k_{k}}\right)^{2} \\ &= \frac{(2\pi)^{2}}{\delta \vec{k}} \cdot 2 \int_{0}^{k_{0}} \frac{k_{k}dk_{k}}{k_{i}} \ln\left|\frac{k_{i} + k_{k}}{k_{i} - k_{k}}\right| \\ &= \frac{(2\pi)^{2}}{\delta \vec{k}} \cdot 2k_{i} \int_{0}^{k_{0}} x \, dx \ln\left|\frac{l + x}{l_{1} - x_{k}}\right| \\ &= \frac{2(2\pi)^{2}}{\delta \vec{k}} \cdot 2k_{i} \int_{0}^{k_{0}} x \, dx \ln\left|\frac{l + x}{l_{1} - x_{k}}\right| \\ &= \frac{2^{2}(2\pi)^{2}}{\delta \vec{k}} k_{i} \left[x_{0} + \left(\frac{x_{0}^{2} - 1}{2}\right)_{\mathbb{H}} \ln\left(\frac{1 + x_{0}}{1 - x_{0}}\right)\right], \qquad x_{0} = \frac{k_{0}}{k_{i}} \end{split}$$

Reemplazando obtenemos:

$$H_{int}u_{i}(\tau_{1}) = -e^{2} \frac{e^{i\vec{k}_{i}.\vec{r}_{i}}}{\sqrt{V}}.2\frac{k_{0}}{\pi}f(\eta), \text{ donde}$$
(35a)

$$f(\eta) = \frac{1}{2} + \frac{1 - \eta^2}{4\eta} \ln \left| \frac{1 + \eta}{1 - \eta} \right|$$
(35b)

 $como: \qquad k_0 \qquad se \ puede \ expresar \ de \ la \ siguiente \ manera:$

$$\frac{4\pi k_0^3 \hbar^3}{3} V = \frac{N}{2} h^3 = \frac{N}{2} (2\pi)^3 \hbar^3$$
$$\frac{4\pi r_0^3}{3} \left(\frac{N}{2V}\right) = 1$$

$$\left(\frac{4\pi r_0^3}{3}\right) \left(\frac{4\pi k_0^3}{3} \cdot \frac{1}{8\pi^3}\right) = 1$$

$$\left(r_0 k_0\right)^3 = \frac{9\pi}{2}$$

$$k_0 = \left(\frac{9\pi}{2}\right)^{\frac{1}{3}} \frac{1}{r_0}$$

$$\frac{2k_0}{\pi} = \left(\frac{8.9\pi}{2\pi^3}\right)^{\frac{1}{3}} \frac{1}{r_0} = \left(\frac{6}{\pi}\right)^{\frac{2}{3}} \frac{1}{r_0}$$

Por lo tanto:

$$H_{int}u_{i}(\tau) = -\frac{e^{2}}{r_{0}} \cdot \left(\frac{6}{\pi}\right)^{\frac{2}{3}} f(\eta)u_{i}(\tau_{1})$$

Como se puede apreciar, el autovalor viene dado por:

$$\mathsf{E}_{\mathsf{int}} = -\left(\frac{6}{\pi}\right)^{\frac{2}{3}} \mathsf{f}(\eta) \frac{\mathsf{e}^2}{\mathsf{r}_0} \tag{36}$$

y depende del parámetro $\eta = k/k_0$ a través de la función f (η), $\langle f(\eta) \rangle$, que viene dado por:

$$\left< f(\eta) \right> = \frac{1}{\Delta \vec{k}} \int_{\Delta \vec{k}} d\vec{k} f(k/k_0)$$

$$= \frac{1}{(4\pi/3)} \int_{0}^{1} 4\pi \eta^2 f(\eta) d\eta$$

$$= 3 \int_{0}^{1} \eta^2 \left[\frac{1}{2} + \frac{1 - \eta^2}{4\eta} ln \left(\frac{1 + \eta}{1 - \eta} \right) \right] d\eta$$

$$= \frac{1}{2} + \frac{3}{4} \int_{0}^{1} \eta \left(1 - \eta^2 \right) ln \left(\frac{1 + \eta}{1 - \eta} \right) d\eta$$

$$(37b)$$

Haciendo uso de los siguientes resultados:

$$\int_{0}^{1} \eta \ln(1-\eta) d\eta = \frac{1}{4}; \int_{0}^{1} \eta^{3} \ln(1-\eta) d\eta = \frac{7}{48}$$
$$\int_{0}^{1} \eta \ln(1-\eta) d\eta = \frac{3}{4}; \int_{0}^{1} \eta^{3} \ln(1-\eta) d\eta = \frac{25}{48}$$

Obtenemos:

$$\langle f(\eta) \rangle = \frac{3}{4}$$
(37c)
$$\langle E_{int} \rangle = -\frac{3}{4} \left(\frac{6}{\pi}\right)^{\frac{2}{3}} \frac{e^2}{r_0}$$
$$= 3e^2 \left(\frac{3N}{8\pi V}\right)^{\frac{1}{3}}$$
(38)

expresión que se puede escribir de la forma:

$$< E_{int} > = -3e^2 \left(\frac{3|\rho|}{8\pi e}\right)^{1/3}$$
 (39)

donde ρ es la densidad de carga electrónica total en el medio.

2.2.12 Aplicaciones al Cálculo de Orbitales Electrónicos Atómicos

El resultado obtenido para la energía de intercambio promedio de un electrón que forma parte de un sistema de electrones libres, según la Ec. (39), que es exacta para este caso, se utiliza para aproximar el término de intercambio que aparece en las ecuaciones de Hartree-Fock. Es decir, se establece la siguiente equivalencia:

$$\sum_{k=1}^{N} \left[\int u_{k}^{*}(\tau_{2}) u_{i}(\tau_{2}) \left(\frac{e^{2}}{r_{12}} \right) d\tau_{2} \right] u_{k}(\tau_{1}) \Rightarrow$$

$$-3e^{2} \left[\frac{3|\rho(r_{1})|}{8\pi e} \right]^{1/3} u_{i}(\tau_{1})$$
(40)

Asimismo, el primer término de la interacción coulombiana entre los electrones más el término de interacción electrón - núcleo se puede escribir de la siguiente manera en términos del potencial $V(\vec{r})$,

$$-\frac{e^{2}Z_{nuc}}{r_{1}} + \sum_{k=1}^{N} \int u_{k}^{*}(\tau_{2})u_{k}(\tau_{2}) \cdot \left(\frac{e^{2}}{r_{12}}\right) d\tau_{2} = -\frac{e^{2}Z_{nuc}}{r_{1}} - e\int \frac{\rho(\tau^{2})d(\tau^{2})}{r_{12}} = -eV(\vec{r})$$

$$(41)$$

Donde eZnuc es la carga eléctrica nuclear. Si consideramos que el campo potencial es esféricamente simétrico, $V(\vec{r}) = V(r)$, e introducimos la carga nuclear efectiva, Zef (r) de la manera siguiente:

$$V(\vec{r}) = +\frac{eZ_{ef}(r)}{r}$$
(42)

donde: Zef (0) = Znuc

Podemos deducir una expresión para $\rho(r)$ en términos de Zef (r) a través de la ecuación de Poisson:

$$\rho(\mathbf{r}) = -\frac{1}{4\pi} \nabla^2 \mathbf{V}(\mathbf{r}) = -\frac{1}{4\pi} \left[\left(\frac{1}{r^2} \frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}r} \mathbf{r}^2 \frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}r} \right) \left(+ \frac{\mathrm{eZ}_{\mathrm{ef}}(\mathbf{r})}{\mathbf{r}} \right) \right] \quad (43)$$

de donde:
$$\rho(\mathbf{r}) = -\frac{\mathrm{e}}{4\pi} \cdot \frac{1}{\mathrm{r}} \frac{\mathrm{d}^2 \mathrm{Z}_{\mathrm{ef}}}{\mathrm{d}r^2} + \mathrm{e} \mathrm{Z}_{\mathrm{nuc}} \delta(\vec{r})$$
 (44)

de manera que el término de intercambio se puede escribir así:

$$-\frac{3e^2}{r_1} \left[\left(\frac{3r_1^2}{32\pi^2} \frac{d^2 Z_{ef}}{dr_1^2} \right) \right]^{\frac{1}{3}} u_i(\mathsf{T}_1) \tag{45}$$

Escrito así, el término de intercambio se puede incluir sin mayor dificultad en la ecuación diferencial Ec.(44) para los orbitales electrónicos atómicos. Merece enfatizar que en el cálculo de Zef(r) se debe tomar en cuenta todos los electrones del átomo cuyos orbitales se desea calcular. Por ejemplo, si se trata de un átomo neutro, debe incluirse los Znuc electrones; si es para un átomo ionizado una vez debe incluirse los (Znuc – 1) electrones; etc.

2.3 Marco Conceptual

Funciones de onda de campo central utilizando el potencial de Thomas-Fermi para átomos en diferentes estados de ionización positiva.

2.4 Definición de Términos

2.4.1 Método teórico de la mecánica cuántica,

La cuantización de la energía es otra idea nueva que no aparece en la mecánica clásica. La interacción de la radiación y la materia por medio de la absorción o emisión de fotones es otro concepto nuevo que debe ser incorporado. Por consiguiente, esta situación ha exigido que se desarrolle un nevo formalismo, llamado **mecánica cuántica**, que ha producido una profunda revolución en la física. La mecánica cuántica es esencial para comprender el comportamiento de los constituyentes fundamentales de la materia. La teoría es matemáticamente elaborada, pero sus ideas básicas son relativamente simples Alonso & Finn, (1981).

2.4.2 Niveles de energía

Los niveles de energía de los átomos son algo más complejos, así en un campo colombiano cada nivel de energía, que corresponde a un "n" dado, contiene "n" estados diferentes de momentum angular, todos con la misma energía y con ℓ entre cero y n – 1. Alonso & Finn, (1981).

2.4.3 Modelo de Thomas-Fermi

En el análisis del movimiento de electrones en la banda de conducción, ignoraremos, en primera aproximación, la fluctuación periódica de la energía potencial. En consecuencia, podemos considerar estos electrones como si fueran libres y moviéndose independientemente unos de otros. Alonso & Finn, (1981).

2.4.4 Función de Onda

En la teoría de la mecánica cuántica, cada partícula se describe mediante una cantidad Ψ llamada función de onda. La probabilidad por unidad de volumen de encontrar la partícula en un punto específico en algún instante es proporcional a Ψ^2 . La mecánica cuántica ha sido enormemente exitosa para describir el comportamiento de los sistemas atómicos y moleculares. Serway & Vuille, (2012)

2.4.5 Campo Central

"La ecuación de Schrödinger es una ecuación en derivadas parciales para Ψ en función de x y t. La técnica para resolverla es proponer soluciones que sean el producto de una función en x y otra en t. Veremos que este tipo de soluciones son posibles si la energía potencial sólo es una función de r, es decir una función de campo central. Beiser A. (2017)
2.4.6 Potencial de Thomas-Fermi

"Desarrollaron de manera independiente una teoría semiclásica para calcular el estado fundamental de átomos con N electrones. En ella, el campo central promedio que siente un electrón en el átomo multielectrónico se obtiene de la autoconsistencia que debe existir entre la densidad electrónica media (densidad de carga) y el potencial eléctrico donde se encuentra el electrón (Eisberg R. , 2000)

2.4.7 Ionización Positiva

"Es el nuevo estado que presenta un átomo neutro debido a la pérdida de uno o más electrones de sus orbitales". Tippler, (2001).

III. HIPÓTESIS Y VARIABLES

3.1 Hipótesis General

Teniendo en cuenta que, al tener un átomo muchas partículas tenemos un problema que hace imposible hallar una solución exacta para la función de onda y su energía a partir de la ecuación de Schrödinger, este hecho ha permitido desarrollar diversos métodos tomando en cuenta aproximaciones con el hamiltoniano a fin de que esta ecuación adquiera una forma más simple. El desarrollo del método de la Teoría de Hartree-Fock y el método de la Teoría del Funcional Densidad, permitieron determinar para un átomo, las propiedades de su estado base y de sus estados exitados.

3.2 Hipótesis Específica

Una de las formas posibles para dar solución a la ecuación de Schrödinger es proponer que la energía potencial sólo sea función de r es decir: V(x,t) = V(r).

Este hecho me ha permitido elegir al potencial de Thomas-Fermi modificado, como el potencial que trata de una teoría semiclásica para calcular el estado fundamental de los átomos con N electrones. Así, la energía potencial sólo será una función de r, es decir una función de campo central.

La solución que presento ha sido posible gracias a la creación de un algoritmo, el cual me ha permitido construir una tabla de potenciales que luego será de utilidad para calcular las funciones de onda y sus correspondientes niveles de energía para los átomos de fierro, bario y uranio.

67

3.3 Operacionalización De Variables

Variable I: Funciones de onda de campo central utilizando el potencial de Thomas-Fermi modificado.

Variable II: Átomos en diferentes estados de ionización positiva. Estados y niveles de energía de los elementos fierro, bario y uranio.

VARIABLES	DIMENSIÓN	INDICADORES	MÉTODO
Variable I: Funciones de onda de campo central utilizando el potencial de Thomas-Fermi.	Método teórico de la Mecánica Cuántica.	Estado fundamental de los átomos de fierro, bario y uranio	Enfoque, cuantitativo
Variable II: Átomos en diferentes estados de ionización positiva. Estados y niveles de energía	Método teórico de la Mecánica Cuántica.	Aproximado de las funciones de onda del fierro, bario y uranio. Mayor precisión de los	Nivel, explicativo
de los elementos: fierro, bario y uranio.		niveles de energía del fierro, bario y uranio.	

IV. METODOLOGÍA DEL PROYECTO

4.1 Diseño metodológico

Por la naturaleza de la investigación, es de tipo cuantitativo, donde se realiza el estudio de las teorías que intervienen en el cálculo y en los resultados de las funciones de onda y sus niveles de energía de los electrones.

4.2 Método de investigación

Se trata de un método Hipotético- Deductivo, debido a que se propone la hipótesis para luego contrastar su veracidad o falsedad de la proposición.

4.3 Población y muestra

No aplica por ser una investigación teórica

Para este estudio de investigación se han considerado los siguientes elementos: Fierro, Bario y Uranio.

4.4 Lugar de estudio

Universidad Nacional del Callao, cito en Av. Juan Pablo II N^a306, Bellavista Callao, 2023.

4.5 Técnicas e instrumentos para la recolección de la información

La técnica utilizada es el análisis documental, a la vez el instrumento de ficha de análisis de contenido.

4.6 Análisis Y Procesamiento De Datos

En esta investigación se han seguido los siguientes procesos metodológicos:

- Revisión bibliográfica.
- Programación en Fortran 4, utilizando los métodos de
- aproximación de Runge-Kutta y de Corrector Predictor.

- Generación de resultados.
- Análisis e interpretación.

4.7 Aspectos Éticos en Investigación

Se ha tenido en consideración las normas éticas de la Universidad, así como las directivas de investigación dispuestas para el posgrado.

V. RESULTADOS

5.1 Resultados Descriptivos

No se aplica

5.2 Resultados Inferenciales

Se ha observado que todos los electrones de la capa particular de un átomo tienen densidades de probabilidad que son aproximadamente de la misma forma en la región donde sus valores son grandes; por el contrario, son apreciablemente diferentes en la región cercana a r = 0. De lo cual se concluye que las energías totales de los electrones en una capa no son iguales.

5.3 Otro tipo de resultados

5.3.1 Construcción de la Tabla de Potenciales

En esta parte se explicarán los criterios que se tomaron en cuenta para hacer los programas (software) que permitieron confeccionar una tabla de potenciales y posteriormente utilizados para calcular los valores propios de la energía y sus correspondientes funciones de onda.

La tabla del Anexo 3, muestra la solución numérica de la ecuación de Thomas-Fermi.

$$\frac{d^2\phi}{dx^2} = \phi^{\frac{3}{2}} x^{-\frac{1}{2}}$$
(1)

Nótese que esta solución cumple con las condiciones iniciales, es decir:

- $\varphi(x) = 1$ cuando $x \to o$ (2)
- $\varphi(x) = 0$ cuando $x \to \infty$

el parámetro φ es la relación entre cargas eléctricas

$$\phi = \frac{Z_{ef}(x)}{Z}$$

Siendo: Z_{ef} : carga efectiva Z: número atómico y; x es la distancia expresada en múltiplos de una unidad B la cual numéricamente es:

$$B = \frac{Z^{\frac{1}{3}}}{0.885341 a_0}$$
 a_0 : radio de Bohr

Entonces definimos: r = x / B r: distancia radial ó $r = 0.885341 Z^{-1/3} x$

Aquí se ha hecho $a_0 = 1$ ya que se está trabajando en unidades atómicas.

Partiremos inicialmente del gráfico 1 que corresponde a la solución general de la ecuación de Thomas-Fermi Ec.(1) y pasamos a definir la función φ (x) como una función que depende del número atómico Z a través de:

$$K = -0.083 \left(\frac{Z - N + 1}{Z}\right)^3$$
(3)

N: Número de electrones del átomo cuyos orbitales se desea calcular

Así:
$$\phi(x) = \phi_0(x) + K\eta_0(x)$$
 (4)

Donde $\varphi_0(x)$ y $\eta_0(x)$ son los valores obtenidos de la solución general de la ecuación de Thomas-Fermi (Anexo 3) y K representa la pendiente de la función $\varphi(x)$.

El cálculo numérico de $\varphi(x)$ y el valor del punto de intercepción x₀, con el eje x lo realiza el software PEON.

Al encontrar, en la primera interacción, el valor de x_0 , se calcula r_0 (= x_0/B), siendo su valor la máxima distancia a la cual se debe considerar la carga electrónica; más allá de r_0 , ésta puede despreciarse.

De otro lado, teniendo en cuenta las condiciones Ec. (2) de la solución general de la ecuación de Thomas-Fermi, la nueva función $\varphi(x)$ evaluada en el punto x₀ debe también cumplirlas, esto es:

$$\varphi(x_0) = 0$$
 Primera condición (lejos del núcleo) (5)

y considerando para $x < x_0$

$$V(x) = V_0 + \frac{Z\phi(x)}{x}$$
 y $V'(x) = \frac{Z}{x}\phi'(x) - \frac{Z}{x^2}\phi(x)$

y para $x > x_0$

$$V(x) = \frac{Z - N + 1}{x}$$
 y $V'(x) = -\left(\frac{Z - N + 1}{x^2}\right)$

Veremos que:
$$Z\left[\frac{x\phi'(x)-\phi(x)}{x^2}\right] = -\left[\frac{Z-N+1}{x^2}\right]$$

y en particular para $x = x_0$, se cumple que:

$$x_0 \phi'(x_0) = -\left[\frac{Z - N + 1}{x^2}\right]$$
 Segunda condición (cerca del núcleo) (6)

El programa THOM.FOR mediante una interpolación en el software PEON, al determinar x₀, determina también sus correspondientes valores que en la condición (5) se cumple (gráfico 1), pero al comprobar la condición (6) esto es:

$$x_0 \varphi'(x_0) = \left[\frac{Z - N + 1}{x^2}\right] \neq 0$$
 (7)

se observa, que la igualdad es diferente de cero.

Esto nos lleva a suponer que el valor de x_0 determinado inicialmente no es el valor buscado. Como $\varphi(x)$ depende de dos parámetros x y k, trataremos de aproximar mejor estos parámetros para satisfacer la condición (6).

El método de aproximación aplicado está basado en el TEOREMA DE TAYLOR (Anexo 7), donde la primera condición toma ahora la forma:

$$\varphi(\mathbf{x}_0 + \Delta \mathbf{x}, \mathbf{k} + \Delta \mathbf{k}) = \mathbf{0}$$
(8)

cuyo desarrollo nos lleva a encontrar el incremento ∆k para el parámetro k. Así:

$$\varphi(\mathbf{x}_{0} + \Delta \mathbf{x}, \mathbf{k} + \Delta \mathbf{k}) = \varphi(\mathbf{x}_{0}, \mathbf{k}) + \Delta \mathbf{x} \, \varphi'_{\mathbf{x}}(\mathbf{x}_{0}, \mathbf{k}) + \Delta \mathbf{k} \, \varphi'_{\mathbf{k}}(\mathbf{x}_{0}, \mathbf{k}) = \mathbf{0}$$

Como: $\phi(\mathbf{x}_0, \mathbf{k}) = 0$ $\Delta \mathbf{k} = -\frac{\phi'_{\mathbf{x}}(\mathbf{x}_0, \mathbf{k})}{\phi'_{\mathbf{k}}(\mathbf{x}_0, \mathbf{k})} \Delta \mathbf{x}$ (9)

Con su equivalente para el cálculo numérico:

$$\Delta \mathbf{k} = -\frac{\left[-\phi_{0}'\left(\mathbf{x}_{0}\right) + \mathbf{k}\eta_{0}'\left(\mathbf{x}_{0}\right)\right]}{\eta_{0}'\left(\mathbf{x}_{0}\right)}\Delta \mathbf{x}$$
(9')

Y la segunda condición toma la forma:

$$(\mathbf{x}_{0} + \Delta \mathbf{x}) \varphi' (\mathbf{x}_{0} + \Delta \mathbf{x}, \mathbf{k} + \Delta \mathbf{k}) = -\left[\frac{Z - N + 1}{Z}\right]$$
(10)

Siendo su desarrollo:

$$(\mathbf{x}_{0} + \Delta \mathbf{x}) \Big[\boldsymbol{\varphi}_{\mathbf{X}}' (\mathbf{x}_{0}, \mathbf{k}) + \Delta \mathbf{x} \, \boldsymbol{\varphi}_{\mathbf{xx}}'' (\mathbf{x}_{0}, \mathbf{k}) + \Delta \mathbf{x} \, \boldsymbol{\varphi}_{\mathbf{xk}}'' (\mathbf{x}_{0}, \mathbf{k}) \Big] = - \Big[\frac{Z - N + 1}{Z} \Big]$$

$$\begin{split} x_{0} \, \phi_{x}' \left(x_{0}, k\right) + x_{0} \, \Delta x \, \phi_{xx}'' \left(x_{0}, k\right) + x_{0} \, \Delta k \, \phi_{xk}'' \left(x_{0}, k\right) + \Delta x \, \phi_{x}' \left(x_{0}, k\right) + \Delta x^{2} \, \phi_{xx}' \left(x_{0}, k\right) + \Delta x \Delta k \phi_{xk}'' \left(x_{0}, k\right) \\ \text{Como solamente nos interesa la primera aproximación se ignorará el término cuadrático } \Delta x^{2} \, y \, \text{el producto } \Delta x \Delta k. \end{split}$$

Luego:

$$\Delta x \left[x_{0} \phi_{xk}'' \left(x_{0}, k \right) + \phi_{x}'' \left(x_{0}, k \right) \right] + x_{0} \Delta k \phi_{xk}' \left(x_{0}, k \right) = - \left[\frac{Z - N + 1}{Z} \right] - x_{0} \phi_{k}' \left(x_{0}, k \right)$$
(11)

Siendo:

 $\phi'_{xk}\left(x_{0},k\right) \qquad \qquad \text{Función cuyo equivalente es } \phi'_{x}=-\phi'_{0}\left(x_{0}\right)+k\eta'_{0}\left(x_{0}\right)$

$$\phi_{xk}''(x_0,k)$$
 Función cuyo equivalente es $\eta_0'(x_0)$

 $\varphi_{xk}''(x_0,k)$ Función que se calculará a partir de la definición:

$$\varphi_{xx}''(x_0,k) = \varphi_{0xk}''(x_0,k) + k \eta_{0xk}''(x_0,k)$$

donde $\varphi_{xk}^{"}(x_0,k)$ depende de la aproximación hecha por $\varphi_{0xk}^{"}(x_0,k)$ y por $\eta_{0xk}^{"}(x_0,k)$ tal como se verá más adelante.

El gráfico 2 muestra el gráfico de $\varphi(x)$, Ec.(4) en función de los valores de la variable x dados en la tabla (Anexo 3) donde se muestra la posición de los puntos x₂, x₁, x₀.

Vamos a determinar mediante el teorema de expansión de Taylor una aproximación general válida para $\varphi_{xk}^{"}(x_0,k) \ y \ \eta_{0_{xk}}^{"}(x_0,k)$.

Puesto que los puntos x_2 , x_1 , x_0 están ubicados tal como se mostró en el gráfico 2 ; el siguiente esquema grafica la posición de ellos y sus respectivas funciones tomadas de la solución de la ecuación general de Thomas-Fermi. Si consideramos:

$$h_2 = x_2 - x_1 \quad \rightarrow \qquad x_2 = x_1 + h_2$$

 $h_1 = x_0 - x_1 \qquad \rightarrow \qquad \qquad x_0 = x_1 + h_1$

Luego:

$$\varphi(x_0) = \varphi(x_1 + h_1) = \varphi(x_1) + h_1 \varphi'(x_1) + \frac{h_1^2}{2} \varphi''(x_1) + \text{términos de } 0^3$$

$$\varphi(x_2) = \varphi(x_1 + h_2) = \varphi(x_1) + h_2 \varphi'(x_1) + \frac{h_2^2}{2} \varphi''(x_1) + \text{términos de } 0^3$$

de donde se obtiene:

$$\varphi(\mathbf{x}_{0}) - \varphi(\mathbf{x}_{1}) = \mathbf{h}_{1} \varphi'(\mathbf{x}_{1}) + \frac{\mathbf{h}_{1}^{2}}{2} \varphi''(\mathbf{x}_{1})$$

$$\varphi(\mathbf{x}_{2}) - \varphi(\mathbf{x}_{1}) = \mathbf{h}_{2} \varphi'(\mathbf{x}_{1}) + \frac{\mathbf{h}_{2}^{2}}{2} \varphi''(\mathbf{x}_{1})$$
(12)

Los términos de orden tres no se toman en cuenta por ser su variación bastante pequeña.

GRÁFICO 1

SOLUCIÓN GENERAL DE LA ECUACIÓN DE THOMAS-FERMI



GRÁFICO 2

PUNTO DE INTERCEPTACIÓN x₀ DE LA FUNCIÓN φ(x)



Así:

$$\varphi'(\mathbf{x}_{1}) = \frac{\begin{vmatrix} \left[\varphi(\mathbf{x}_{0}) - \varphi(\mathbf{x}_{1})\right] & h_{1}^{2} \\ \left[\varphi(\mathbf{x}_{2}) - \varphi(\mathbf{x}_{1})\right] & h_{2}^{2} \end{vmatrix}}{\begin{vmatrix} h_{1} & h_{1}^{2} \\ h_{2} & h_{2}^{2} \end{vmatrix}}$$
$$\varphi'(\mathbf{x}_{1}) = \frac{\left(h_{1}^{2} - h_{2}^{2}\right)\varphi(\mathbf{x}_{1}) + h_{2}\varphi(\mathbf{x}_{0}) - h_{1}\varphi(\mathbf{x}_{2})}{h_{1}h_{2}(h_{2} - h_{1})}$$
(13)

Expresión que representa la forma general de la derivada de la función $\phi(x_1)$ en el punto x_1 .

Aparentemente no se ha tomado en cuenta el punto x_0 , que es justamente el punto que necesita aproximarse, pero eso queda aclarado toda vez que podemos asumir que la segunda derivada de x_0 no varía mucho respecto a la segunda derivada de x_1 , lo cual hace que sean aproximadamente iguales. Esto se justifica puesto que x_0 es un punto que varía en el entorno de x_1 .

Derivando nuevamente $\varphi'(x_1)$, Ec. (13) tendremos:

$$\phi''\left(x_{1}\right) \equiv \phi_{0_{xx}}'' = \frac{\left(h_{1}^{2} - h_{2}^{2}\right)\phi'\left(x_{1}\right) + h_{2}^{2}\phi'\left(x_{0}\right) - h_{1}^{2}\phi'(x_{2})}{h_{1} h_{2} (h_{2} - h_{1})}$$

Un análisis similar nos permite deducir que:

$$\eta_{o_{xk}}'' = \frac{\left(h_{1}^{2} - h_{2}^{2}\right)\eta'(x_{1}) + h_{2}^{2}\eta'(x_{0}) - h_{1}^{2}\eta'(x_{2})}{h_{1} h_{2}(h_{2} - h_{1})}$$

Ahora ya estamos en condiciones de calcular a partir de la Ec. (11) y de la Ec. (9) el incremento Δx , el cual será de la forma:

$$\Delta \mathbf{x} = \frac{\left[\frac{Z - N + 1}{Z}\right] - x_0 \,\phi'_x\left(x_0, k\right)}{x_0 \,\phi''_{xk}\left(x_0, k\right) + \phi'_x\left(x_0, k\right) - \frac{\phi'_k\left(x_0, k\right) \phi''_{xk}\left(x_0, k\right)}{\phi'_k\left(x_0, k\right)} x_0$$

Y que finalmente se escribirá como:

$$\Delta x = -\frac{\left[\frac{Z - N + 1}{Z}\right] - x_{0} \phi_{x}'(x_{0}, k)}{x_{0} \phi_{xk}''(x_{0}, k) + \phi_{x}'(x_{0}, k) \left[1 - \frac{x_{0} \phi_{xk}''(x_{0}, k)}{\phi_{k}'(x_{0}, k)}\right]}$$

Con esta expresión se determinarán $\Delta x \ y \ \Delta k$ lo que permitirá aproximarnos mejor a las condiciones de la Ec. (5) y Ec. (6). Si aún no se cumplen; el programa continúa con el proceso iterativo, aproximando $\Delta x \ y \ \Delta k$, hasta que se satisfaga la condición.

$$x_0 \phi'(x_0) + \left[\frac{Z - N + 1}{Z}\right] = 0.000001$$

Con lo cual estamos en condiciones de calcular para x₀:

$$V_0 = \left[\frac{Z - N + 1}{r_0}\right] \qquad y \qquad V_r = V_0 + \frac{Z\phi}{r_0}$$

Y teniendo en cuenta la definición de carga eléctrica dado por:

$$Z(r) = r_0 V_r = r_0 V_0 + Z\varphi$$

Y que unidades atómicas es de la forma:

$$Z2(r) = 2Z\varphi + 2r_0V_r$$

Se confecciona la tabla de potenciales Z2(r) en función de r, para cualquier átomo neutro.

Los cálculos numéricos mostrados a continuación se han realizado para los siguientes elementos: Fierro, Bario y Uranio.

5.3.2 Método numérico para el cálculo de la ecuación diferencial

$$\left(\frac{d^2}{dx^2} + V(x)\right)y(x) = \lambda y(x)$$
(1)

Consideramos la ecuación exacta de la forma:

$$\left(\frac{d^2}{dx^2} + V(x)\right) y_0(x) = \lambda_0 y_0(x)$$
(2)

Con la condición: $y_0(0) = y_0(\infty) = 0$

donde $y_0(x)$ es la autofunción exacta y λ_0 es el autovalor exacto.

El método numérico para evaluar la solución de la ecuación diferencial será el METODO ITERATIVO DE HARTREE.

Sea λ_1 el estimado inicial del autovalor.

Asi: $\lambda_1 = \lambda_0 + \delta \lambda_1$, siendo $\delta \lambda_1$, el error en el estimado de λ_0 . Donde

$$\left|\frac{\delta\lambda_1}{\lambda_1}\right| << 1$$

Al usar λ_1 como autovalor e integrar la ecuación diferencial (1) desde el origen x = 0 hasta x = x₁, asumimos que $y_f^{(1)}$ es la función que resulta de la integración.

Luego:

suponemos que:

donde consideramos también que:

$$y_0(0) = y_f^{(1)}(0) = 0$$
 $y_0(0) = y_f(0)$

Ahora si multiplicamos la ecuación (2) por $y_f^{(1)}(x)$ y la ecuación (3) por $y_0(x)$; y restamos (2) de (3), obtenemos:

$$y_0 \frac{d^2}{dx^2} y_f^{(1)} - y_f^{(1)} \frac{d^2}{dx^2} y_0 = (\lambda_1 - \lambda_0) y_0 y_f^{(1)}$$

con

$$y_f^{(1)}$$
 en $0 \le x \ge x_1$

$$\acute{0} \qquad \frac{d}{dx} \left[y_0 \frac{d}{dx} y_f^{(1)} - y_f^{(1)} \frac{d}{dx} y_0 \right]_{x=0}^{x=1} = \delta \lambda_1 y_0 y_f^{(1)} \tag{4}$$

Al integrar (4) de x = 0 a x = x, se tiene:

$$y_0 \frac{d}{dx} y_f^{(1)} - y_f^{(1)} \frac{d}{dx} y_0 \bigg]_{x=0}^{x=x_1} = \delta \lambda_1 \int_0^{x_1} y_0 y_f^{(1)} dx$$
(5)

Si asumimos que: $y_{f}^{(1)} = y_{f}^{(1)}(x_{1})$

 $y_0 e$

y definimos:
$$\overline{y}_{f_1}^{(1)}(x) = \frac{y_{f_1}^{(1)}(x)}{y_{f_1}^{(1)}}$$

se puede tener una primera conclusión particular; que:

$$\overline{y}_{f}^{(1)}(x_{1}) = 1$$

Con lo que la Ec. (5) puede reescribirse al dividir ésta por $y_{f_1}^{(1)}$;

$$y_{0} \frac{d}{dx} \overline{y}_{f}^{(1)} - \overline{y}_{f}^{(1)} \frac{d}{dx} y_{0} \bigg]_{x=0}^{x=x_{1}} = \delta \lambda_{1} \int_{0}^{x_{1}} y_{0} \overline{y}_{f}^{(1)} dx$$
(6)

Ahora queremos integrar la ecuación diferencial (4):

de x=x₂, (con x₂ >> x₁) a x = x₁ esto es; una integración hacia adentro. Para esto es necesario conocer el punto inicial y(x₂) ; y su derivada dy/dx. Considerando la forma asintótica de la ecuación diferencial cuando x $\rightarrow \infty$, es posible hacer un estimado para $\frac{1}{y}dx$ en el punto x = x₂ (x₂ $\rightarrow \infty$), no así en el punto $x = x_1$ en razón de que el estimado del autovalor en $x = x_2$ es intrascendente.

Al hacer la integración hacia adentro de la Ec. (4) consideremos a la función $y_d^{(1)}(x)$ como resultado de la misma, siendo λ_1 , también su autovalor. Por un análisis similar al obtenido en la expresión (4), tendremos:

$$\frac{d}{dx} \left(y_0 \frac{d}{dx} y_d^{(1)} - y_d^{(1)} \frac{d}{dx} y_0 \right) = \delta \lambda_1 y_0 y_d \quad \text{para} \quad X_1 \le X \le X_2$$

$$\delta \qquad y_0 \frac{d}{dx} y_d^{(1)} - y_d^{(1)} \frac{d}{dx} y_0 \Big]_{x=x_2}^{x=x_1} = \delta \lambda_1 \int_{x_2}^{x_1} y_0 y_d^{(1)} dx \quad (7)$$

....

Análogamente definimos:

$$y_{d_1}^{(1)} = y_d^{(1)}$$
 e $\overline{y}_d^{(1)}(x) = \frac{y_d^{(1)}(x)}{y_{d_1}^{(1)}}$

Dividiendo (7) por $y_{d_1}^{(1)}(x_1)$, obtenemos:

$$y_{0} \frac{d}{dx} \overline{y}_{d}^{(1)} - \overline{y}_{d}^{(1)} \frac{d}{dx} y_{0} \bigg]_{x=x_{2}}^{x=x_{1}} = \delta \lambda_{1} \int_{x_{2}}^{x_{1}} y_{0} \overline{y}_{d}^{(1)} dx$$
(8)

Ahora, restamos (8) de (6) y tendremos:

$$\left(y_{0}\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{(1)} - y_{f}^{(1)}\frac{d}{dx}y_{0}\right)\Big|_{x=0}^{x=x_{1}} + \left(y_{0}\frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{(1)} - y_{d}^{(1)}\frac{d}{dx}y_{0}\right)\Big|_{x=x_{1}}^{x=x_{2}} = \delta\lambda_{1}\int_{0}^{x_{2}}y_{0}y^{(1)}dx \qquad (9)$$

donde se ha tenido en cuenta que:

$$\overline{y}^{(1)}(x_2); \ \frac{d}{dx}\overline{y}^{(1)}(x_2); \ y_0(x_2); \ \frac{d}{dx}(x_2)$$

se pueden despreciar.

Luego:

$$\overline{y}^{(1)}(x) = \begin{cases} \overline{y}^{(1)}_f, & 0 \le x \le x_1 \\ \overline{y}^{(1)}_d, & x_1 \le x \le x_2 \end{cases}$$

Puesto que habíamos considerado que $y_0(x)$ era la solución exacta de la Ec.(2) lo cual hace que sea continua en $x = x_1$ como también su derivada dy₀ /dx. Vamos a asumir que las funciones $y_f^{(1)} e y_d^{(1)}$ cumplen que:

$$\overline{y}_{f}^{(1)}(x_{1}) = \overline{y}_{d}^{(1)}(x_{1}) = 1$$

Con lo cual la Ec.(9) se reduce a:

$$\left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{(1)} - \frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{(1)}\right)\Big|_{x=x_{1}} = \delta\lambda_{1}\int_{0}^{x_{2}}y_{0}\overline{y}^{(1)}dx$$
(10)

Como hemos asumido que λ_1 era el autovalor para $y_f^{(1)} e y_d^{(1)}$ es posible esperar que las derivadas de esas funciones coincidan en el punto x = x₁.

Además, puesto que no se conoce $y_0(x)$ no es posible evaluar la integral de la Ec.(10) y por lo tanto no se puede calcular $\delta\lambda_1$.

Es posible tener un estimado de $\delta\lambda_1$ si hacemos que $y_0(x) \cong y(1)(x)$ debido a que $\delta\lambda_1$ representa un valor pequeño.

Si ahora usamos la expresión $\lambda' = \lambda_1 + \Delta \lambda$, siendo $\Delta \lambda_1$ una cantidad pequeña y conocida, tendremos:

$$\left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{(1)} - \frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{(1)}\right)\Big|_{x=x_{1}} = (\lambda' - \lambda_{0})\int_{0}^{x_{2}}y_{0}\overline{y}^{(1)}dx$$
(11)

Como

 $\lambda_1 - \lambda_0 = \delta \lambda_1$ Entonces $\lambda_1 - \lambda_0 = \delta \lambda_1 + \Delta \lambda$

 $\lambda' - \lambda_1 = \Delta \lambda$

Luego:
$$\left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{(1)} - \frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{(1)}\right)\Big|_{x=x_{1}} = (\delta\lambda' + \Delta\lambda)\int_{0}^{x_{2}}y_{0}\overline{y}^{(1)}dx$$
 (12)

Haciendo la aproximación $\lambda' = \overline{y}^{(1)}$, debido a que $\Delta\lambda$ es pequeño, restamos la Ec.(11) de la Ec.(12), obteniendo:

$$\left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{\prime(1)} - \frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{\prime(1)}\right)\Big|_{x=x_{1}}\left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{(1)} - \frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{(1)}\right)\Big|_{x=x_{1}} = \Delta\lambda\int_{0}^{x_{2}}y_{0}\overline{y}^{(1)}dx$$
(13)

Pudiéndose ahora calcular la integral.

Por lo que es posible calcular $\delta\lambda_1$ de la Ec.(10) relacionándola con la Ec. (13).

Así:

$$\delta\lambda_{1}\Delta\lambda \left[\frac{\left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{(1)}-\frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{(1)}\right)}{\left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{\prime}-\frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{\prime}\right)_{x=x_{1}}-\left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f}^{\prime(1)}-\frac{d}{dx}\overline{y}_{d}^{\prime(1)}\right)_{x=x_{1}}}\right]_{x=x_{1}}$$
(14)

Ahora definimos:
$$D = \left(\frac{d}{dx}\overline{y}_{f} - \frac{d}{dx}\overline{y}_{d}\right)\Big|_{x=x_{f}}$$

Así, la Ec.(14) toma la forma:

$$\delta \lambda_1 = \Delta \lambda = \left(\frac{D^{(1)}}{D' - D^{(1)}} \right)$$

Un mejor estimado del autovalor λ_2 es:

$$\lambda_2 = \lambda_1 - \delta \lambda_1 = \lambda_0 + \delta \lambda_2^0$$
, toda vez que $\lambda_1 = \lambda_0 + \delta \lambda_1$

Debido a todas las aproximaciones introducidas $\delta \lambda_1$ no representa el error exacto $\delta \lambda_1^0$.

Por lo que repetiremos las integraciones para λ_2 y obtendremos:

$$\mathsf{D}^{(2)} = \left(\frac{d}{dx} \, \overline{\mathsf{y}}_{\mathsf{f}}^{(2)} - \frac{d}{dx} \, \overline{\mathsf{y}}_{\mathsf{d}}^{(2)} \right) \Big|_{\mathsf{x}=\mathsf{x}_1} = \delta \lambda_2^1 \int_0^{\mathsf{x}_2} \mathsf{y}_0 \, \, \overline{\mathsf{y}}^{(2)} d\mathsf{x} \tag{15}$$

Luego:

$$\mathsf{D}^{(1)} = \delta\lambda_0 \int_0^{\mathbf{x}_2} \mathbf{y}_0 \, \overline{\mathbf{y}}^{(1)} \mathrm{d}\mathbf{x} \tag{16}$$

Y como: $\lambda_1 = \lambda_0 + \delta \lambda_1^0$ tendremos: $\delta \lambda_2^1 = \delta \lambda_1^0 - \delta \lambda_1$ Restando la Ec.(15) de la Ec.(16), obtenemos:

$$D^{(1)} - D^{(2)} = \delta \lambda_1 \int_{0_{(1)}}^{x_2} y_0 \ \overline{y}^{(2)} dx$$
 (17)

Aquí se ha aproximado: $\overline{y}^{(2)} = \overline{y}^{(1)}$

Obteniendo $\delta\lambda_2$ de las ecuaciones (15) y (17):

$$\delta\lambda_2 = \delta\lambda_1 \left(\frac{D^{(2)}}{D^{(1)} - D^{(2)}} \right)$$
 (18)

Se ha considerado $\delta \lambda_2$ en lugar de $\delta \lambda_2^0$ por las aproximaciones introducidas.

Así, la Ec.(18) nos permite escribir una expresión general para la n-ésima corrección $\delta \lambda_n$; del autovalor.

Por lo tanto:

$$\delta \lambda_n = \delta \lambda_{n-1} \left(\frac{D^{(n)}}{D^{(n-1)} - D^{(n)}} \right)$$

Las interacciones continúan hasta cumplir la condición:

$$\left|\frac{\delta\lambda_n}{\delta\lambda_{n-1}}\right| < \varepsilon$$

Siendo ϵ el grado de precisión que se desea obtener. Además, durante el proceso iterativo se comprueba que;

$$\delta\lambda_n < \Delta\lambda$$

Si $|\delta\lambda_1| > \Delta\lambda$ se utiliza $\lambda_2^1 = \lambda_1 - \Delta\lambda$ en lugar de $\lambda_1 - \delta\lambda_1$.

Un análisis similar se hace con $\delta\lambda_2$.

El número de iteraciones a realizarse estará en función del grado de precisión ε.

5.3.3 Proceso de Integración de la Ecuación de Onda

Consideramos la ecuación diferencial

$$\left[-\frac{1}{2} \frac{d^2}{dx^2} + \frac{\ell(\ell+1)}{2x^2} + V(x)\right] y(x) = \lambda y(x)$$
(1)

Si el núcleo se considera puntual, esta ecuación diferencial toma la forma:

$$\frac{d^2}{dx^2}y(x) = \left[\frac{\ell(\ell+1)}{x^2} + 2V(x) - 2\lambda\right] y(x)$$
(2)

dónde: $0 \le x < \infty$

Siendo: $V(x) = -\frac{z}{x}$ cuando $x \to 0$

Si x = 0, V(x) es indefinida.

Al iniciar la integración para encontrar la función y(x), es necesario analizar su comportamiento en la vecindad de x = 0, para lo cual se utilizará el método de solución en series de potencias de la forma:

$$y(x) = x^{s} \sum_{n=0}^{\infty} a_{n} x^{n}$$
(3)

Expresión para que y(x) deba satisfacer las condiciones de ser finita y analítica.

Al sustituir la Ec.(3) en la Ec.(2) podemos encontrar las relaciones que permiten determinar las constantes s y a_n .

Así: $s = \ell + 1$ $a_0 = constante \neq 0$

$$a_{1} = \frac{-2Z}{s(\ell+1)} a_{0}$$

$$a_{2} = \left[\frac{(2Z)^{2}}{4(\ell+1)(2\ell+3)} - \frac{2\lambda}{2(2\ell+3)}\right] a_{0}$$

$$a_{m+2} = -\frac{2Za_{m+1} + 2\lambda a_{m}}{m(2\ell+m+\ell)}$$

por lo que, la función y(x) en la vecindad del origen toma la forma:

$$y(x) = x^{\ell+1} \left(a_0 + a_1 x + a_2 x^2 + \right)$$

= $x^{\ell+1} \left[a_0 + \frac{-2Z}{2(\ell+1)} a_0 x + \left\{ \frac{(2Z)^2}{4(\ell+1)(2\ell+3)} - \frac{2\lambda}{2(2\ell+3)} \right\} a_0 x^2 + .. \right]$
= $x^{\ell+1} \left[1 - \frac{2Z}{2(\ell+1)} x + \frac{1}{2(2\ell+3)} \left\{ \frac{(2Z)^2}{2(\ell+1)} 2\lambda \right\} x^2 + 0(x^3) \right]$ (4)

donde se han omitido los términos de orden 3 (en x^3) por ser x bastante pequeño (próximo a la vecindad de x = 0)

Con y(x) omitiendo términos de orden 2 (en x^2).

Así, para la función:

$$y(x) = x^{(\ell+1)}a_0\left[1 + \frac{-Z}{(\ell+1)}x + O(x^2)\right]$$

Su derivada será de la forma:

$$y'(x) = (\ell + 1)x^{\ell} a_{0} \left[1 + \frac{-Z}{(\ell + 1)}x + 0(x^{2}) \right] + x^{\ell + 1}a_{0} \left[\frac{-Z}{(\ell + 1)} + 0(x^{2}) \right]$$
$$= (\ell + 1)x^{\ell} a_{0} \left[1 + \frac{-Z}{(\ell + 1)}x + \frac{-Z}{(\ell + 1)^{2}}x + 0(x^{2}) \right]$$
$$= (\ell + 1)x^{\ell} a_{0} \left[1 - \frac{Z}{(\ell + 1)} \left(1 + \frac{1}{\ell + 1} \right)x + 0(x^{2}) \right]$$
$$y'(x) = (\ell + 1)x^{\ell} a_{0} \left[1 - \frac{(\ell + 2)Z}{(\ell + 1)}x + 0(x^{2}) \right]$$
(5)

Aplicando las condiciones de frontera en la Ec.(4) (para x = 0, y(0) = 0) y siendo necesario conocer y'(x) en x = 0 para iniciar el proceso de integración hacia afuera con las condiciones:

$$y'(0) = \begin{bmatrix} a_0 & \text{para} & \ell = 0 \\ 0 & \text{para} & \ell > 0 \end{bmatrix}$$

El proceso de integración no puede iniciarse en x = 0 puesto que el potencial V(x) es indefinido, por lo que la integración se inicia en un punto x_0 cercano al origen. Por lo tanto, la Ec.(4) y la Ec.(5) podrán reescribirse como:

$$y_{0} = y(x_{0}) = a_{0}x_{0}^{\ell+1} \left[1 - \frac{Z}{(\ell+1)}x_{0} + O(x_{0}^{2}) \right]$$
$$p_{0} = y'(x_{0}) = a_{0}(\ell+1)x_{0}^{\ell} \left[1 - \frac{Z(\ell+2)}{(\ell+1)}x_{0} + O(x_{0}^{2}) \right]$$

Donde p_0 puede ponerse en función de y_0 , toda vez que x_0 es bastante pequeño. Así, se muestra en la siguiente expresión:

$$p_0 \cong \frac{(\ell+1)y_0}{x_0} = p^* = \frac{(\ell+1)a_0x_0^{\ell+1}}{x_0} \left[1 - \frac{Z}{(\ell+1)}x_0 + O(x_0^2) \right]$$

El valor estimado de p* contiene un error relativo δ , dado por:

$$\delta = \frac{p^* - p_0}{p_0}$$

Luego:

$$\delta = \frac{\frac{(\ell+1)a_0x_0^{\ell+1}}{x_0} \left[1 - \frac{Z}{(\ell+1)}x_0 + 0(x_0^2) \right] - \frac{(\ell+1)a_0x_0^{\ell+1}}{x_0} \left[1 - \frac{Z(\ell+2)}{(\ell+1)^2}x_0 \right]}{\frac{(\ell+1)a_0x_0^{\ell+1}}{x_0} \left[1 - \frac{Z(\ell+2)}{(\ell+1)}x_0 + 0(x^2) \right]}$$

simplificando:

$$\delta = \frac{\frac{Zx_0}{\left(\ell + 1\right)^2}}{1 - \frac{Z\left(\ell + 2\right)}{\left(\ell + 1\right)^2}x_0} \cong \frac{Zx_0}{\left(\ell + 1\right)^2}$$

Expresión que permite evaluar las aproximaciones que se introducen en el cálculo.

Al iniciar la integración hacia adentro, a partir de x = x_2 , consideremos el comportamiento asintótico de la solución de la Ec.(2) cuando x $\rightarrow \infty$. En esta región se cumple la siguiente condición:

$$\frac{\ell \left(\ell + 1\right)}{x^2} + 2V(x) - 2\lambda > 0 \qquad \text{para} \qquad x > x_1$$

cuya solución viene dada por la expresión:

$$\lim_{x \to \infty} y(x) = C \quad \exp \left[-\int_{x_2}^{x_1} \sqrt{\frac{\ell(\ell+1)}{x^2} + 2V(x) - 2\lambda} dx' \right]$$

siendo su derivada:

$$\lim_{x \to \infty} y(x) \frac{d}{dx} y(x) = -\sqrt{\frac{\ell(\ell+1)}{x^2} + 2V(x) - 2\lambda} \quad y(x)$$

Por lo que los valores iniciales para la integración hacia adentro se muestran seguidamente:

$$y(x_2) = y_2 = constante arbitraria \neq 0$$

$$y'(x_2) = y'_2 - \sqrt{\frac{\ell(\ell+1)}{x^2} + 2V(x) - 2\lambda} y_2$$

Siendo $x_2 > x_1$ y suficientemente grande para que el error en el estimado de y'₂ sea convenientemente más pequeño.

De lo expuesto anteriormente se deduce que, los valores iniciales de las derivadas de y(x) no se conocen con precisión por lo que en el estimado de los mismos se introduce un error.

Error que debe tenerse en cuenta al hacer uso del método de integración de RUNGE-KUTTA. El efecto de estos errores iniciales puede minimizarse al escoger para x_0 y x_2 una red de integración conveniente. Además, si el método de integración es estable los efectos de estos errores se atenúan por el mismo proceso de integración. (Bravo, 1971)

VI. DISCUSIÓN DE RESULTADOS

6.1 Contrastación y Demostración de las Hipótesis con los Resultados

El cálculo de las funciones de onda de campo central utilizando el potencial de Thomas-Fermi modificado para átomos en diferentes estados de ionización positiva fue realizado computacionalmente por el PROGRAMA ELIG, el cual me ha permitido determinar los niveles de energía para los diferentes átomos.

6.2 Contrastación de los resultados con otros estudios similares.

Teniendo en cuenta el MARCO TEORICO y el rubro antecedentes internacionales, en la Revista Colombiana de Física, Vol.39, N°1, se presentan resultados para el elemento H- (Hidrógeno negativo) satisfactorios, así también en antecedentes nacionales, en la Tesis "Cálculo del Potencial de lonización y Afinidad Electrónica de los Átomos de oro, cobre y plata" se presenta una buena aproximación en base a los métodos computacionales utilizados.

6.3 Responsabilidad Ética

De acuerdo a los reglamentos vigentes, el autor se responsabiliza por la información emitida en el informe.

Se ha tomado en cuenta las referencias bibliográficas respetando la Directiva 004, así mismo, los niveles de similitud que corresponden a la maestría.

VII. CONCLUSIONES

En el presente trabajo se realizó:

- El estudio teórico de las propiedades de los átomos y de este conocimiento se obtuvo la información relacionada con su estructura lo que permite la aplicación de la ecuación del potencial de Thomas-Fermi modificado y de crear el algoritmo que permita el cálculo del potencial estadístico para cualquier átomo o ion en cualquier estado de ionización en base al método iterativo de Hartree.
- Se encontró una solución aproximada al aplicar la ecuación de Schrödinger para átomos con más de un electrón apoyado en la solución dada por E. Hylleras.
- 3. Se encontró un método de aproximación en el hamiltoniano con el fin de que este adquiera una forma más simple para el operador de interacción de intercambio electrónico y dar una interpretación acerca del término de intercambio para el estado base, así como de forma menos exacta, para estados excitados de los átomos.
- Se determinaron los resultados a partir de la ecuación de Schrödinger para los orbitales de algunos átomos y se les comparó con valores experimentales calculados en tablas.
- Se encontró, considerando el potencial estadístico de Thomas-Fermi modificado, en la ecuación de Schrödinger, la solución que permite obtener los estados cuánticos estacionarios descritos por

las funciones de onda y sus correspondientes niveles de energía para los átomos de fierro, bario y uranio.

En el proceso de integración numérica se hicieron aproximaciones para la solución a través del desarrollo en series, con la aplicación del Método de Runge-Kutta que permite resolver ecuaciones diferenciales ordinarias de segundo orden, el otro Método es el de Correctores-Predictores que se basa en la sustitución de las derivadas por una aproximación en diferencias finitas. Esto ha permitido aproximarse mejor al valor esperado, pero siempre dentro de un margen de error.

VIII. RECOMENDACIONES

- 1. Los métodos iterativos utilizados para el cálculo de la ecuación universal de Thomas-Fermi y su función de corrección, así como para la solución de la ecuación radial de Schrödinger que determina los autovalores de la energía para diferentes orbitales, fueron hechos dentro de un determinado rango de precisión, esto es, los pasos o intervalos de integración tuvieron determinados valores los cuales pueden variarse para precisar aún más los resultados.
- 2. Finalmente, este trabajo puede tener mejores resultados si se considera un potencial más elaborado que el potencial de Thomas-Fermi.

IX. REFERENCIAS BIBLIOGRAFICAS

- Allen, T., & L.Tassie. (1991). Dirac equations in the Field of the Charge Cosmic string and in the Field of a Point charge With z 137. *Aust J. Phys*, 585-590.
- Alonso, M., & Finn, E. J. (1981). *Físic a Volumen III, Fundamentos cuánticos y estadísticos.* Bogotá: Fondo Educativo Interamericano .
- Arotaipe Ala, R. (2019). Cálculo del potencial de ionización y afinidad electrónica de los átomos de oro, cobre y plata mediante electrodinámica cuántica variacional. *Tesis*. Universidad Nacional de San Agustín, Arequipa.
- Baker, E. B. (s.f.). The Aplication of the Fermi-Thomas Statical model to the calculation of potenetial Distribution in Positive ions. *Physical Review*, *36*, 630-647.
- Beiser, A. (2017). Conceptos de Física Moderna. México : McGraw Hill.
- Beiser, A. (2017). *Conceptos de la fisica moderna*. Nueva York: McGraw Hill Book Company inc.
- Bravo, J. A. (1971). Photoionizacion of neutral barium vapor by sun ligth in the upper atmosphere of the eart. *Tesis Doctoral.* North Carolina State University.
- Buj, J. A. (2015). Un Método para el Cálculo de la Mejor Función de Interacción Electrón-Electrón para un Funcional de Intercambio y Correlación Dado. *Tesis de maestria*. Universidad de Zaragoza, Zaragoza. Obtenido de https://zaguan.unizar.es/record/31648
- Cabrera Arista, C. (2023). https://scholar.google.com/citations?view_op=view_citation&hl=es&user=BNZtZ9EAA AAJ&citation_for_view=BNZtZ9EAAAAJ:KlAtU1dfN6UC.
- Carbajal. (2017). Implementación de la Funcional de Intercambio exacto con la aproximación de KLI en el quantum espesso. *tesis de Licenciatura*. Universidad Nacional de Cuyo, Mendoza- Argentina.
- Eisberg, R. (2000). Fundamentos de la Física Moderna. México: Editorial Limusa.
- Eisberg, R. M. (2002). Fundamentos de la Fisidca Moderna . Mexico: Limusa-Wiley S.A.
- Equations of State of Elements Based on the Generalized Fermi-Thomas Theory. (1948). *Physical Review Journal Archive*. doi:https://doi.org/10.1103/PhysRev.75.1561
- Gombas, P. (1963). Present State of the Statistical Theory of Atoms. *Reviews of Mpdernn Physics, 35*(3), 512-516.
- Juan, R. A. (2013). Calculo de parametro de reddel sistema AlZr-B2 en estructuras BBC utilizando el metodo FP-LAPW. *Tesis de Licenciatura*. Universiada Nacional del Callao, callao.

- Pueyo, A. G. (2015). Un Método para el Cálculo de la Mejor Función de Interacción Electron-Electron para un Funcional de Intercambio y Correlación Dado. *Tesis de maestria*. Universidad de zaragoza, Zaragoza.
- Ramos Alvarado, J. (2013). Cálculo del parámetro de reo del sistema A1Zr-B2 en la estructura BBC utilizando el método FP-LAPW. *Tesis de licenciatura*. Univeersidad Nacional del Callao, Callao.
- Segura, M., Tamayo, G. M., & Espejo, C. (2007). EL ION H– EN EL MODELO DE THOMAS-FERMI-AMALDI. *REVISTA COLOMBIANA DE F'ISICA, 39*(1).
- Serway, R. A., & Vuille, C. (2012). Fundamentos de Física. México : Cengaje Learning.
- Slater, J. C. (1928). The Self Consistent Field and the Structure of Atoms. *Physical Review Journals Archive, 32*, 339. doi:https://doi.org/10.1103/PhysRev.32.339
- Tippler, P. A. (2001). Física para la Ciencia y la Tecnología. Barcelona: Editorial Reverte S.A.
- Vitery, F. C., & Castañeda, É. G. (2011). *Mecánica cuántica Sobre su interpretación, historia y filosofía* (1º ed.). Bogota: Fundación Universidad de Bogotá Jorge Tadeo Lozano.
- Wikipedia. (s.f.). sin titulo. Obtenido de https://es.wikipedia.org/wiki/Mec%C3%A1nica_cu%C3%A1ntica

ANEXO 1

Matriz de Consistencia

CÁLCULO DE FUNCIONES DE ONDA DE CAMPO CENTRAL UTILIZANDO EL POTENCIAL DE THOMAS – FERMI MODIFICADO PARA ÁTOMOS EN DIFERENTES ESTADOS DE IONIZACIÓN POSITIVA, CALLAO 2023"

PROBLEMA GENERAL	OBJETIVOS GENERAL	HIPÓTESIS	VARIABLES	INDICADORES	METODOLOGÍA
¿Cuáles serán las funciones de	Determinar las funciones de	El uso del potencial de	VARIABLE		Enfoque. Mixto
onda y los niveles de energía	onda y los niveles de energía	Thomas-Fermi modificado	I: Funciones		Tipo. cuantitativo
para los átomos de fierro, bario	para los átomos de fierro, bario	permite determinar en la	de Onda de	Niveles de	Método. Hipotetico
y uranio, mediante el uso	y uranio, mediante el uso	ecuación de Schrödinger las	Campo Central	energía de los	deductivo
potencial de Thomas-Fermi	potencial de Thomas-Fermi	funciones de onda y los niveles	utilizando el	diferentes átomos	El proceso
modificado en la ecuación de	modificado en la ecuación de	de energía para los átomos de	Potencial de		metodológico
Schrödinger:?	Schrödinger	fierro, bario y uranio.	Thomas –		consiste en el estudio
OBJETIVOS ESPECÍFICOS	OBJETIVOS	HIPOTESIS ESPECÍFICAS	Fermi		de las teorías Thomas
	<u>ESPECÍFICOS</u>				Fermi, y su
¿Cuáles serán las funciones de		El método estadístico		Aproximado de	aplicación en un
onda y sus niveles de energía	Determinar las funciones de	corrector-predictor permite	VARIABLE	los Niveles de	programa Fortran 90
para los átomos de fierro, bario	onda y sus niveles de energía	determinar los resultados	II: Atomos en	energía del	mediante los sistemas
y uranio, mediante el método	para los átomos de fierro, bario	numéricos de las funciones de	diferentes	Bario, Fierro y	iterativos numéricos
estadístico corrector-predictor?	y uranio, mediante el método	onda y sus niveles de energía	estados de	Uranio	como Runge Kutta
	estadístico corrector-predictor.	para los átomos de fierro, bario	ionización		para calcular los
¿Cuál serán las funciones de		y uranio.	positiva.		niveles de energía de
onda y sus niveles de energía	Determinar las funciones de				diferentes elementos
para los átomos de fierro, bario	onda y sus niveles de energía	El método estadístico Runge	T 1		como Bario, Fierro y
y uranio, mediante el método	para los átomos de fierro,	Kutta permite determinar los	Estados y		Uranio.
estadístico Runge Kutta?	bario y uranio, mediante el	resultados numéricos de las	niveles energía		
	método estadístico Runge	funciones de onda y sus niveles	de los		
	Kutta,	de energía para los átomos de	elementos	Mayor precisión	
		fierro, bario y uranio.	Bario, Fierro y	de los Niveles de	
			Uranio.	energia del	
				Bario, Fierro y	
				Uranio	

ANEXO 2

UNIDADES ATÓMICAS

MAGNITUD	DEFINICIÓN	NOMBRE	SISTEMA INTERNACIONAL
Longitud	$a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0\hbar^2}{m_e e^2}$	bohr	5,29177 x 10 ⁻¹¹ m
Masa	m_e		9,10939 x 10 ⁻³¹ kg
Carga	e		1,602218 x 10 ⁻¹⁹ C
Energía	$E_k = \frac{m_e e^2}{(4\pi\epsilon_0)^2\hbar^2}$	hartrre	4,35975 x 10 ⁻¹⁵ J
Momento Angular	ħ		1,05457 x 10 ⁻³⁴ J s
Tiempo	$\frac{\hbar}{E_k}$		2,41888 x 10 ⁻¹⁷ s
Permitividad	$\frac{1}{\pi}$		8,85419 x 10 ⁻¹² J ⁻¹ C ² m ⁻¹
Potencial Eléctrico	$\frac{E_k}{e}$		27,2114 v
Momento Dipolar Eléctr	ico $e a_0$		8,87836 x 10 ⁻³⁰ C m
Densidad de Flujo Magi	nético $\frac{\hbar}{e a_0}$		2,35052 x 10⁵ T
Momento Dipolar Magn	ético $\frac{e\hbar}{m_e}$		1,85480 x 10 ⁻²³ J T ⁻¹
Constante de Estructura	$\alpha = \frac{1}{c} \sim \frac{1}{137}$		
fina de Sommerfield			
	Velocidad de la lu	Z	c = 137

ANEXO 3

Solución general de la ecuación de Thomas- Fermi

THOMAS-DAT

x	ρ₀(x)	- ρ´₀(x)	η₀(x)	η´₀(x)
0.00000	1.0000000000	1.5880710000	0.00000	1.00000
0.01000	0.9854500000	1.3895600000	0.01000	1.00100
0.02000	0.9719800000	1.3093000000	0.02002	1.00281
0.03000	0.9592000000	1.2489700000	0.03006	1.00514
0.04000	0.9469600000	1.1991000000	0.04013	1.00788
0.05000	0.9351900000	1.1560000000	0.05022	1.01098
0.06000	0.9238300000	1.1177400000	0.06035	1.01438
0.07000	0.9128200000	1.0831900000	0.07051	1.01807
0.08000	0.9021500000	1.0516100000	0.08071	1.02202
0.09000	0.8917800000	1.0224600000	0.09095	1.02620
0.10000	0.8817000000	0.9953500000	0.10123	1.03060
0.20000	0.7930600000	0.7942300000	0.20686	1,08460
0.30000	0.7206400000	0.6618000000	0.31862	1.15277
0.40000	0.6595400000	0.5646400000	0.43778	1.23208
0.50000	0.6069900000	0.4894100000	0.56536	1.32103
0.60000	0.5611600000	0.4291700000	0.70228	1.41873
0.70000	0.5207900000	0.3797900000	0.84938	1.52464
0.80000	0.4849300000	0.3386100000	1.00747	1.63843
0.90000	0.4528600000	0.3037800000	1.17731	1.75991
1.00000	0.4240100000	0.2739900000	1.35969	1.88895
1.20000	0.3742400000	0.2259100000	1.76504	2.16960
1.40000	0.3329000000	0.1890400000	2.22960	2.48050
1.60000	0.2981000000	0.1601100000	2.75930	2.82220
1.80000	0.2684700000	0.1370000000	3.36050	3.19540
2.00000	0.2430100000	0.1182400000	4.03960	3.60120
2.20000	0.2209500000	0.1028300000	4.80320	4.04060

2.40000	0.2017000000	0.0900260000	5.65820	4.51490
2.60000	0.1848000000	0.0792860000	6.61160	5.02530
2.80000	0.1698800000	0.0702000000	7.67080	5.57300
3.00000	0.1566300000	0.0624570000	8.84340	6.15940
3.20000	0.1448200000	0.0558130000	10.13700	6.78580
3.40000	0.1342500000	0.0500770000	11.56100	7.45380
3.60000	0.1247400000	0.0450980000	13.12200	8.16460
3.80000	0.1161700000	0.0407530000	14.82900	8.91980
4.00000	0.1084000000	0.0369440000	16.69300	9.72080
4.50000	0.0919480000	0.0292710000	22.09400	11.93300
5.00000	0.0788080000	0.0235600000	28.67900	14.46600
5.50000	0.0681600000	0.0192210000	36.61800	17.34200
6.00000	0.0594230000	0.0158680000	46.08400	20.58900
6.50000	0.0521730000	0.0132360000	57.27300	24.23000
7.00000	0.0460980000	0.0111432000	70.38500	28.29400
7.50000	0.0409620000	0.0094583000	85.64100	32.80700
8.00000	0.0365870000	0.0080886000	103.27000	37.79700
8.50000	0.0328330000	0.0069642000	123.52000	43.29300
9.00000	0.0295910000	0.0060331000	146.66000	49.32200
9.50000	0.0267740000	0.0052559000	172.94000	55.91600
10.00000	0.0243140000	0.0046029000	202.67000	63.10500
10.50000	0.0221550000	0.0040502000	236.15000	70.91800
11.00000	0.0202500000	0.0035798000	273.69000	79.39000
11.50000	0.0185640000	0.0031771000	315.65000	88.54000
12.00000	0.0170640000	0.0028305000	362.35000	98.42000
12.50000	0.0157250000	0.0025309000	414.20000	109.05000
13.00000	0.0145260000	0.0022705000	471.53000	120.47000
13.50000	0.0134490000	0.0020434000	534.80000	132.71000
14.00000	0.0124780000	0.0018445000	604.40000	145.80000
14.50000	0.0116010000	0.0016696000	680.74000	159.79000
15.00000	0.0108050000	0.0015153000	764.33000	174.69000

15.50000	0.0100830000	0.0013787000	855.59000	190.57000
16.00000	0.0094241000	0.0012574000	955.04000	207.44000
16.50000	0.0088229000	0.0011494000	1063.20000	225.43000
17.00000	0.0082728000	0.0010529000	1180.60000	244.34000
17.50000	0.0077683000	0.0009664500	1307.70000	264.43000
18.00000	0.0073048000	0.0008888300	1445.20000	285.67000
18.50000	0.0068782000	0.0008189600	1593.60000	308.11000
19.00000	0.0064847000	0.0007559200	1753.50000	331.78000
19.50000	0.0061213000	0.0006989100	1925.60000	356.72000
20.00000	0.0057849000	0.0006472500	2110.40000	382.97000
21.00000	0.0051839000	0.0005576600	2521.20000	439.57000
22.00000	0.0046646000	0.0004832300	2991.50000	501.92000
23.00000	0.0042134000	0.0004209400	3527.10000	570.40000
24.00000	0.0038194000	0.0003684900	4134.40000	645.20000
25.00000	0.0034738000	0.0003240400	4819.90000	727.00000
26.00000	0.0031691000	0.0002861700	5590.70000	815.80000
28.00000	0.0026602000	0.0002258000	7417.90000	1016.60000
30.00000	0.0022558000	0.0001806700	9679.00000	1250.70000
35.00000	0.0015509000	0.0001089100	17707.00000	2003.00000
40.00000	0.0011136000	0.0000696680	30179.00000	3097.00000
42.00000	0.0008275400	0.0000466940	48650.00000	4412.00000
50.00000	0.0006322600	0.0000324990	74960.00000	6188.00000
60.00000	0.0003939100	0.0000171980	16024.10000	11220.00000
70.00000	0.0002622700	0.0000099566	30752.10000	18710.00000
80.00000	0.0001835500	0.0000061662	54470.10000	29300.00000
90.00000	0.0001335500	0.0000040245	90620.10000	43700.00000
100.00000	0.0001002400	0.0000027393	14340.10000	62670.00000
ANEXO 4

PROGRAMA PARA CALCULAR EL POTENCIAL ESTADÍSTICO DE FERMI-THOMAS

Para un átomo dado su número atómico, Z, y su número de electrones, N, que contiene.

Si se da un numero de electrones como N=Z, el programa calcula el potencial del átomo neutro.

DIMENSION R(128), Z2(128)

COMMON XX,FX,DFX,GX,FXX,GXX,X,Z,N, YY1,YY2,FX1,FX2,XX1,XX2,GX1,

1GX2,YY,Y,DGX,AK,DGX1,DGX2,DGXX,FIXX,DFX1,DFX2,DFXX,KJ,XX0,DFX0,

DGX

```
20,FFXX,DFFX,GIXX,TARJ(84,5),L,JJ,B,VO
```

COMMON/INOUT/IR,IW

```
OPEN(10,FILE='THOMAS.DAT',STATUS='OLD')
```

```
OPEN(20,FILE='POTENC.DAT',STATUS='UNKNOWN')
```

IR=10

IW=20

CALL REY

J1=JJ

```
WRITE(6,400)AK
```

400 FORMAT(1H1,30X,'POTENCIAL CENTRAL PARA EL ATOMO DE'/42X,'

'//1X,'CONSTANTE DE AJUSTE AK=',F15.10//1X,'LA TABLA DE DATOS DE

ESTÉ EN UNIDADES ATOMICAS '///10X,'DISTANCIA RADIAL',15X,'DOBLE DE

LA CARGA EFECTIVA'/17X,'UAT',29X,'HARTREES')

DO 2000 I=1,J1

XOX=TARJ(I,1)

XXJ=TARJ(I,2)+AK*TARJ(I,4)

```
WRITE(6,*) XOX,XXJ
```

R(I)=XOX/B

2000 Z2(I)=2.0*Z*XXJ+2.0*R(I)*VO

DO 401 I=1,J1

401 WRITE(6,2007) R(I),Z2(I)

2007 FORMAT(12X,2(F10.6,25X))

WRITE(20,2006) (R(I),Z2(I) ,I=1,J1)

2006 FORMAT(8F10.6)

CLOSE (10)

CLOSE (20)

CALL EXIT

END

SUBROUTINE PEON

```
COMMON XX,FX,DFX,GX,FXX,GXX,X,Z,N, YY1,YY2,FX1,FX2,XX1,XX2,GX1,
```

1GX2,YY,Y,DGX,AK,DGX1,DGX2,DGXX,FIXX,DFX1,DFX2,DFXX,KJ,XX0,DFX0,D

GΧ

20,FFXX,DFFX,GIXX,TARJ(84,5),L,JJ,B,VO

REAL N

Y=0

YY=FX+AK*GX

IF(-YY) 9,9,20

9 XX1=XX

FX1=FX

DFX1=DFX

GX1=GX

DGX1=DGX

YY1=YY

L=0

RETURN

20 XX2=XX

FX2=FX

DFX2=DFX

GX2=GX

DGX2=DGX

KJ=KJ-2

```
XX0=TARJ(KJ,1)
```

DFX0=TARJ(KJ,3)

```
DGX0=TARJ(KJ,5)
```

L=1

YY2=YY

```
X=((Y-YY1)*(XX2-XX1))/(YY2-YY1)+XX1
```

WRITE(6,8) X

8 FORMAT(1X,'X=',F15.10/)

RETURN

END

SUBROUTINE ALFIL

COMMON XX,FX,DFX,GX,FXX,GXX,X,Z,N, YY1,YY2,FX1,FX2,XX1,XX2,GX1, 1GX2,YY,Y,DGX,AK,DGX1,DGX2,DGXX,FIXX,DFX1,DFX2,DFXX,KJ,XX0,DFX0,D GX

20,FFXX,DFFX,GIXX,TARJ(84,5),L,JJ,B,VO

FXX=((FX1-FX2)/(XX1-XX2))*(X-XX2)+FX2

DFXX=((DFX2-DFX1)*(X-XX1)/(XX2-XX1))+DFX1

WRITE(6,88) FXX,DFXX

88 FORMAT(1X,'FXX=',F15.10,2X,'DFXX=',F15.10/)

H2=XX2-XX1

H1=XX0-XX1

DEN=H1*H2*(H2-H1)

WRITE(6,985) H2,H1,DEN

985 FORMAT(1X,'H2=',F15.5,2X,'H1=',F15.5,2X,'DEN=',F15.5/)

FIXX=-((H1**2-H2**2)*DFX1+DFX0*(H2**2)-DFX2*H1**2)/DEN

GIXX=((H1**2-H2**2)*DGX1+DGX0*(H2**2)-DGX2*(H1**2))/DEN

WRITE(6,984) FIXX,GIXX

984 FORMAT(1X,'FIXX=',F15.10,2X,'GIXX=',F15.10/)

GXX=((GX2-GX1)/(XX2-XX1))*(X-XX1)+GX1

WRITE(6,888) GXX

888 FORMAT(1X,'GXX=',F15.7/)

DGXX=((DGX2-DGX1)/(XX2-XX1))*(X-XX1)+DGX1

WRITE(6,889) DGXX

889 FORMAT(1X,'DGXX=',F15.7/)

FFXX=FIXX+AK*GIXX

```
DFFX=-DFXX+AK*DGXX
```

WRITE(6,988) FFXX,DFFX

988 FORMAT(1X,'FFXX=',F15.10,2X,'DFFX=',F15.10/)

RETURN

END

REAL N,Z

COMMON XX,FX,DFX,GX,FXX,GXX,X,Z,N, YY1,YY2,FX1,FX2,XX1,XX2,GX1,

1GX2,YY,Y,DGX,AK,DGX1,DGX2,DGXX,FIXX,DFX1,DFX2,DFXX,KJ,XX0,DFX0,D

GΧ

20,FFXX,DFFX,GIXX,TARJ(84,5),L,JJ,B,VO

CE=1

VO=0.

VR=0.

```
WRITE(6,*) 'NO. DE ELECTRONES EN, N; Y NO. ATOMICO DE ATOMO, Z'
```

write(6,*)

READ(5,*) N,Z

```
1490 FORMAT(F4.0,F4.0)
```

С

IGRAD = Z-N

```
WRITE(6,1491) IGRAD,Z
```

1491 FORMAT(1H1,'GRADO DE IONIZACION = ',I2,6X,'NUMERO ATOMICO DEL ELEMENTO = ',F4.0/)

С

```
UNTER=1./3
```

B=(Z**UNTER)/0.885341

AA=(Z-N)/Z

WRITE(6,30) AA

```
30 FORMAT(1X,'AA=',F15.10/)
```

С

RN=N

AK=-0.083*(1.-RN/Z)**3

DO 26 J=1,84

26 READ(10,1480) (TARJ(J,K), K=1,5)

1480 FORMAT(F10.5,F15.10,F15.10,F15.5,F15.5)

WRITE(6,1492) AK

```
1492 FORMAT(1X,'AK=',F15.10/)
```

IF(ABS(AK) - 1.E-9) 28,28,29

28 JJ=84

```
VO = 0.
```

GOTO 80

29 ICHEC = 0

```
С
```

JK=25

1493 DO 25 J=JK,84

XX=TARJ(J,1)

FX=TARJ(J,2)

DFX=TARJ(J,3)

GX=TARJ(J,4)

DGX=TARJ(J,5)

KJ=J

73 CALL PEON

WRITE(6,70) YY,Y

70 FORMAT(1X,'YY=',F15.10,2X,'Y=',F15.10)

IF(L-1) 25,35,35

25 CONTINUE

35 JJ=J

RO=X/B

WRITE(6,71) RO

71 FORMAT(1X,'RO= ', F15.10/)

40 CALL ALFIL

XXJ=FXX+AK*GXX

AB=X*DFFX

WRITE(6,770) XXJ,AB

770 FORMAT(1X,'XXJ=',F15.10,2X,'AB=',F15.10/)

CHECK=ABS(AB+AA)

IF(CHECK-0.000001) 768,768,769

769 DELX=-((AA+X*DFFX)/(X*(FIXX+AK*GIXX)+DFFX*(1-X*DGXX/GXX)))

WRITE(6,1101) DELX

1101 FORMAT(1X,'DELX=',F15.10/)

DELAK=-(DFFX/GXX)*DELX

WRITE(6,1100) DELAK

```
1100 FORMAT(1X,'DELAK=',F15.10/)
```

IF(ABS(DELAK)-ABS(AK/4)) 894,895,895

894 AK1=AK+DELAK

GO TO 1501

895 IF(DELAK) 1,1,2

1 AK1=AK+AK/4

GO TO 1501

2 AK1=AK-AK/4

1501 WRITE(6,1102) AK1

1102 FORMAT(1X,'AK1=',F15.10/)

AK=AK1

XO1=X+DELX

WRITE(6,1103) XO1

1103 FORMAT(1X,'XO1=',F15.10/)

X=XO1

RO=X/B

WRITE(6,71) RO

IF(TARJ(JJ,1)-100) 1500,80,80

1500 IF(XO1-TARJ(JJ,1)) 880,881,881

881 JK=JJ

GO TO 1493

880 IF(XO1-TARJ(JJ-1,1)) 890,891,891

891 ICHEC = ICHEC+1

IF(ICHEC - 2) 893,893,768

```
890 IF(XO1-TARJ(JJ-4,1)) 892,893,893
```

```
892 WRITE(6,1999)TARJ(JJ-4,1)
```

1999 FORMAT(1X,'TARJ(JJ-4,1)=',F10.5/)

GO TO 80

893 JK=JJ-8

GO TO 1493

768 CALL ALFIL

XXJ=FXX+AK*GXX

VO=(Z-N)*CE/RO

```
VR=VO+(Z*CE/RO)*XXJ
```

WRITE(6,900) XXJ,VO,VR

900 FORMAT(1X,'XXJ=',F15.10,2X,'VO=',F15.10,2X,'VR=',F15.10/)

AB=X*DFFX

WRITE(6,901) AB

901 FORMAT(1X,'AB=',F15.10/)

80 RETURN

END

ANEXO 5

CÁLCULO DE LA TABLA DEL POTENCIAL CENTRAL DEL ÁTOMO DE BARIO

GRADO DE IONIZACION= 0 NUMERO ATOMICO= 56 NUMERO MASICO = 137. RADIO NUCLEAR= (0.12E-04*A**1/3)/0.5291720= 0001169027 AA= (Z-N+1)/Z = 0178571400 (3*PI/8*2**1/2)**2/3 = 0.885341B= $(Z^{**} 1/3)/0.885341 = 4.3213430000$

 $AK = -0.083(1 - RN/Z)^{**}3 = -.0000004726$

J	XX	YY=FX+AK*GX	FX	-DFX	GX DGX	DYY=	-DFX+AK*DGX
35	4.00	.1083921000	.108400	.03694400	16.69300	9.72	03694859
36	4.50	.0919375600	.091948	.02927100	22.09400	11.93	02927664
37	5.00	.0787944500	.078808	.02356000	28.67900	14.47	02356684
38	5.50	.0681426900	.068160	.01922100	36.61800	17.34	01922920
39	6.00	.0594012200	.059423	.01586800	46.08400	20.59	01587773
40	6.50	.0521459300	.052173	.01323600	57.27300	24.23	01324745
41	7.00	.0460647300	.046098	.01114300	70.38500	28.29	01115637
42	7.50	.0409215200	.040962	.00945830	85.64100	32.81	00947381
43	8.00	.0365381900	.036587	.00808860	103.27000	37.80	00810646
44	8.50	.0327746200	.032833	.00696420	123.52000	43.29	00698466
45	9.00	.0295216900	.029591	.00603310	146.66000	49.32	00605641
46	9.50	.0266922700	.026774	.00525590	172.94000	55.92	00528233
47	10.00	.0242182100	.024314	.00460290	202.67000	63.10	00463272
48	10.50	.0220433900	.022155	.00405020	236.15000	70.92	00408372
49	11.00	.0201206500	.020250	.00357980	273.69000	79.39	00361732
50	11.50	.0184148200	.018564	.00317710	315.65000	88.54	00321895
51	12.00	.0168927400	.017064	.00283050	362.35000	98.42	00287702
52	12.50	.0155292400	.015725	.00253090	414.20000	109.05	00258244

53 13.00	.0143031400	.014526	.00227050	471.53000 120.47	00232744
54 13.50	.0131962400	.013449	.00204340	534.80000 132.71	00210612
55 14.00	.0121923500	.012478	.00184450	604.40000 145.80	00191341
56 14.50	.0112792700	.011601	.00166960	680.74000 159.79	00174512
57 15.00	.0104437600	.010805	.00151530	764.33000 174.69	00159786
58 15.50	.0096786290	.010083	.00137870	855.59000 190.57	00146877
59 16.00	.0089727270	.009424	.00125740	955.04000 207.44	00135544
60 16.50	.0083204090	.008823	.00114940	1063.20000 225.43	00125594
61 17.00	.0077148220	.008273	.00105290	1180.60000 244.34	00116838
62 17.50	.0071502520	.007768	.00096645	1307.70000 264.43	00109143
63 18.00	.0066217670	.007305	.00088883	1445.20000 285.67	00102384
64 18.50	.0061250300	.006878	.00081896	1593.60000 308.11	00096458
65 19.00	.0056559570	.006485	.00075592	1753.50000 331.78	00091273
66 19.50	.0052112190	.006121	.00069891	1925.60000 356.72	00086750
67 20.00	.0047874780	.005785	.00064725	2110.40000 382.97	00082825
68 21.00	.0039923250	.005184	.00055766	2521.20000 439.57	00076541
69 22.00	.0032507510	.004665	.00048323	2991.50000 501.92	00072045
70 23.00	.0025464150	.004213	.00042094	3527.10000 570.40	00069052
71 24.00	.0018653910	.003819	.00036849	4134.40000 645.20	00067343
72 25.00	.0011958090	.003474	.00032404	4819.90000 727.00	00066764
73 26.00	.0005268117	.003169	.00028617	5590.70000 815.80	00067174
74 28.00	0008456632	.002660	.00022580	7417.90000 1016.60	00070627

X = 26.000000000 RO = X/B = 6.0166470000

H2= 2.000000000	H1=-1.0000000000	DEN=-6.0000000000
F"(X1)= .0000352798	F'''(X1)=00000533	398

112

G'''(X1)= 7.8004760000 G"(X1)=92.5995500000 D2YY1=D2FX1+AK*D2GX1= -.0000084848 D3YY1=D3FX1+AK*D3GX1= -.0000090265 DEL0=-YY1/DYY1= .7842551000 F(X1+DEL0)= -.0000033350 F'(X1+DEL0)= -.0006811652 DEL1=-FX1D/DFX1D= -.0048959770 DEL=DEL0+DEL1= .7793592000 X = X + DEL = 26.7793600000 F(X1+DEL)= .0029563640 F'(X1+DEL)= .0002626450 G(X1+DEL)= 6255.239000000 G'(X1+DEL)= 894.0477000000 $FXXJ = F(X1+DEL) + AK^*G(X1+DEL) = -.0000000001$ PRIMERA CONDICION DFFX=-F'(X1+DEL)+AK*G'(X1+DEL)= -.0006851917 AA = Z-N+1/Z = .0178571400 AB=X*DFFX= -.0183490000 AB+AA= .0004918518 SEGUNDA CONDICION DELTA X = .3232072000 DELTA AK = .0000000354 AK= -.0000004372 X= X + DELTA X = 27.1025700000 RO = X/B = 6.2717920000

DEL= DEL+DELTA X= 1.1025660000

JXXYY=FX+AK*GXFX-DFXGXDGXDYY=-DFX+AK*DGX6619.50.0052793920.006121.000698911925.60000356.72.000854876720.00.0048621940.005785.000647252110.40000382.97.000814696821.00.0040815850.005184.000557662521.20000439.57.000749856922.00.0033566610.004665.000483232991.50000501.92.000702687023.00.0026712870.004213.000420943527.10000570.40.000670337124.00.0020117650.003819.000324044819.90000727.00.000641907326.00.0007247435.003169.000225807417.900001016.60.00067028

X = 26.000000000 RO = X/B = 6.0166470000

H2= 2.0000000000 H1=-1.000000000 DEN=-6.0000000000

F"(X1)= .0000352798 F"'(X1)= -.0000053398

G"(X1)=92.5995500000 G"'(X1)= 7.8004760000

D2YY1=D2FX1+AK*D2GX1= -.0000052064 D3YY1=D3FX1+AK*D3GX1= -.0000087503

DEL0=-YY1/DYY1= 1.1273870000

F(X1+DEL0)= -.0000053984 F'(X1+DEL0)= -.0006542831

DEL1=-FX1D/DFX1D= -.0082508450 DEL=DEL0+DEL1= 1.1191360000

X = X + DEL = 27.1191300000

F(X1+DEL)= .0028696830 F'(X1+DEL)= .0002523889

G(X1+DEL)= 6563.5020000000 G'(X1+DEL)= 928.1612000000

 $FXXJ = F(X1+DEL) + AK^*G(X1+DEL) = -.0000000006$ PRIMERA CONDICION

DFFX=-F'(X1+DEL)+AK*G'(X1+DEL)= -.0006581980 AA = Z-N+1/Z = .0178571400

AB=X*DFFX= -.0178497600 AB+AA= .0000073841 SEGUNDA CONDICION

DELTA X = -.0050603510 DELTA AK = -.0000000005

AK= -.0000004377

X= X + DELTA X = 27.1140700000 RO = X/B = 6.2744550000

DEL= DEL+DELTA X= 1.1140750000

 J
 XX
 YY=FX+AK*GX
 FX
 -DFX
 GX
 DGX
 DYY=-DFX+AK*DGX

 66
 19.50
 .0052784160
 .006121
 .00069891
 1925.60000
 356.72
 -.00085506

 67
 20.00
 .0048611230
 .005785
 .00064725
 2110.40000
 382.97
 -.00081489

 68
 21.00
 .0040803050
 .005184
 .00055766
 2521.20000
 439.57
 -.00075007

 69
 22.00
 .0033551430
 .004665
 .00048323
 2991.50000
 501.92
 -.00067062

 70
 23.00
 .0026694980
 .004213
 .00036849
 4134.40000
 645.20
 -.00065091

 71
 24.00
 .0013640050
 .003474
 .00032404
 4819.90000
 727.00
 -.00064227

 73 26.00
 .0007219064
 .003169
 .00028617
 5590.70000
 815.80
 -.00064327

 74 28.00
 .0005868061
 .002660
 .00022580
 7417.90000
 1016.60
 -.00067079

X = 26.000000000 RO = X/B = 6.0166470000

H2= 2.0000000000 H1=-1.0000000000 DEN=-6.0000000000

F"(X1)= .0000352798 F"'(X1)= -.0000053398

G"(X1)=92.5995500000 G"'(X1)= 7.8004760000

D2YY1=D2FX1+AK*D2GX1= -.0000052534 D3YY1=D3FX1+AK*D3GX1= -.0000087543

DEL0=-YY1/DYY1= 1.1222510000

F(X1+DEL0)= -.0000053704 F'(X1+DEL0)= -.0006546750

DEL1=-FX1D/DFX1D= -.0082031610 DEL=DEL0+DEL1= 1.1140470000

X = X + DEL = 27.1140500000

F(X1+DEL)= .0028709560 F'(X1+DEL)= .0002525425

G(X1+DEL)= 6558.800000000 G'(X1+DEL)= 927.6503000000

 $FXXJ = F(X1+DEL) + AK^*G(X1+DEL) = -.0000000005$ PRIMERA CONDICION

DFFX=-F'(X1+DEL)+AK*G'(X1+DEL)= -.0006585990 AA = Z-N+1/Z = .0178571400

AB=X*DFFX= -.0178572800 AB+AA= .0000001402 SEGUNDA CONDICION

YY1= .0007219064 DYY1= -.0006432667

D2YY1=D2FX1+AK*D2GX1= -.0000052534 D3YY1=D3FX1+AK*D3GX1= -.0000087543

F(X1+DEL0)= -.0000053704 F'(X1+DEL0)= -.0006546750

DEL0=-YY1/DYY1= 1.1222510000 DEL1=-FX1D/DFX1D= -.0082031610 DEL= 1.1140470000

X = X + DEL = 27.1140500000

H2= 2.0000000000 H1=-1.0000000000 DEN=-6.0000000000

F"(X1)= .0000352798 F"'(X1)= -.0000053398

G"(X1)=92.5995500000 G"'(X1)= 7.8004760000

D2YY1=D2FX1+AK*D2GX1= -.0000052534 D3YY1=D3FX1+AK*D3GX1= -.0000087543

DEL0=-YY1/DYY1= 1.1222510000

F(X1+DEL0)= -.0000053704 F'(X1+DEL0)= -.0006546750

DEL1=-FX1D/DFX1D= -.0082031610 DEL=DEL0+DEL1= 1.1140470000

X = X + DEL = 28.2281000000

F(X1+DEL)= .0028709560 F'(X1+DEL)= .0002525425

G(X1+DEL)= 6558.800000000 G'(X1+DEL)= 927.6503000000

 $FXXJ = F(X1+DEL) + AK^*G(X1+DEL) = -.0000000005$ PRIMERA CONDICION

DFFX=-F'(X1+DEL)+AK*G'(X1+DEL)= -.0006585990 AA = Z-N+1/Z = .0178571400

X = 27.1140500000 RO = X/B = 6.2744490000

AB=X*DFFX= -.0178572800 AB+AA= .0000001402 SEGUNDA CONDICION

FXXJ= -.0000000005 VO=(Z-N+1)/RO= .1593765000 VR=Z/RO*FXXJ + VO= .1593765000

POTENCIAL CENTRAL PARA EL ÁTOMO DE BARIO

GRADO DE IONIZACION = 0 CONSTANTE DE AJUSTE AK = -.0000004377

LA DISTANCIA RADIAL ESTA EN UNIDADES ATOMICAS LA CARGA Z2 = 2*Z*FXXJ + 2*R*VO ESTA EN HARTREES

TABLA DE DATOS PARA EL ÁTOMO DE BARIO

	R	Z2	R	Z2	R	Z2	R	Z2
.0000	0001 ⁻	12.000000	.002314	110.371100	.004628′	108.863200	.0069421	07.432600
.0092	2561	06.062500	.011570 ⁻	104.745000	.013885′	103.473400	.0161991	02.241000
.018	51310	01.046700	.020827	99.885990	.023141	98.757770	.046282	88.837460
.0694	423 8	0.733800	.092564	73.897960	.115705	68.019730	.138846	62.894150
.1619	987 5	8.380070	.185128	54.371120	.208269	50.786650	.231410	47.562820
.2776	691 4	2.003310	.323973	37.387950	.370255	33.505080	.416537	30.201250
.4628	319 2	7.364450	.509101 2	24.908440	.555383	22.767150	.601665	20.889060

.647947 ′	19.232720	.694229 2	17.763410	.740510	16.455380	.786792	15.286230
.833074 ⁻	14.235780	.879356 ^	13.290610	.925638	12.435030	1.041343	10.629020
1.157048	9.193903	1.272752	8.037819	1.388457	7.095692	1.504162	6.320024
1.619867	5.675863	1.735571	5.136764	1.851276	4.682781	1.966981	4.298222
2.082686	3.970865	2.198390	3.690953	2.314095	3.450857	2.429800	3.244289
2.545505	3.065970	2.661209	2.911962	2.776914	2.778554	2.892619	2.662925
3.008324	2.562708	3.124028	2.475863	3.239733	2.400580	3.355438	2.335495
3.471143	2.279126	3.586848	2.230669	3.702552	2.188878	3.818257	2.153122
3.933962	2.122637	4.049666	2.096783	4.165371	2.075011	4.281076	2.056838
4.396781	2.041808	4.512486	2.029551	4.628191	2.019696	4.859600	2.006007
5.091010	1.998551	5.322419	1.995521	5.553828	1.995383	5.785238	1.996831
6.016647	1.998678	6.479466	1.999628				

CÁLCULO DE LA TABLA DEL POTENCIAL CENTRAL DEL ÁTOMO DE FIERRO GRADO DE IONIZACION= 0 NUMERO ATOMICO= 26. NUMERO MASICO = 56. RADIO NUCLEAR = (0.12E-04*A**1/3)/0.5291720 = .0000867588AA= (Z-N+1)/Z = .0384615400 (3*PI/8*2**1/2)**2/3 = 0.885341B= $(Z^{**} 1/3)/0.885341 = 3.3461640000$ AK= - $0.083(1 - RN/Z)^{**}3 = -.0000047223$

J	XX	YY=FX+AK*GX	FX	-DFX	GX	DGX	DYY=-DFX+AK*DGX
1	.00	1.0000000000	1.000000	1.58807100	.00000	1.00	-1.58807600
2	.01	.9854500000	.985450	1.38956000	.01000	1.00	-1.38956500
3	. 02	.9719799000	.971980	1.30930000	.02002	1.00	-1.30930500
4	.03	.9591999000	.959200	1.24897000	.03006	1.01	-1.24897500
5	.04	.9469598000	.946960	1.19910000	.04013	1.01	-1.19910500
6	.05	.9351898000	.935190	1.15600000	.05022	1.01	-1.15600500

7	.06	.9238297000	.923830	1.11774000	.06035	1.01	-1.11774500
8	.07	.9128196000	.912820	1.08319000	.07051	1.02	-1.08319500
9	.08	.9021496000	.902150	1.05161000	.08071	1.02	-1.05161500
10	.09	.8917796000	.891780	1.02246000	.09095	1.03	-1.02246500
11	.10	.8816995000	.881700	.99535000	.10123	1.03	99535490
12	.20	.7930591000	.793060	.79423000	.20686	1.08	79423510
13	.30	.7206385000	.720640	.66180000	.31862	1.15	66180550
14	.40	.6595379000	.659540	.56464000	.43778	1.23	56464580
15	.50	.6069873000	.606990	.48941000	.56536	1.32	48941620
16	.60	.5611567000	.561160	.42917000	.70228	1.42	42917670
17	.70	.5207860000	.520790	.37979000	.84938	1.52	37979720
18	.80	.4849252000	.484930	.33861000	1.00747	1.64	33861770
19	.90	.4528544000	.452860	.30378000	1.17731	1.76	30378830
20	1.00	.4240036000	.424010	.27399000	1.35969	1.89	27399890
21	1.20	.3742317000	.374240	.22591000	1.76504	2.17	22592020
22	1.40	.3328895000	.332900	.18904000	2.22960	2.48	18905170
23	1.60	.2980870000	.298100	.16011000	2.75930	2.82	16012330
24	1.80	.2684541000	.268470	.13700000	3.36050	3.20	13701510
25	2.00	.2429909000	.243010	.11824000	4.03960	3.60	11825700
26	2.20	.2209273000	.220950	.10283000	4.80320	4.04	10284910
27	2.40	.2016733000	.201700	.09002600	5.65820	4.51	09004732
28	2.60	.1847688000	.184800	.07928600	6.61160	5.03	07930973
29	2.80	.1698438000	.169880	.07020000	7.67080	5.57	07022632
30	3.00	.1565882000	.156630	.06245700	8.84340	6.16	06248609
31	3.20	.1447721000	.144820	.05581300	10.13700	6.79	05584504
32	3.40	.1341954000	.134250	.05007700	11.56100	7.45	05011220
33	3.60	.1246780000	.124740	.04509800	13.12200	8.16	04513656
34	3.80	.1161000000	.116170	.04075300	14.82900	8.92	04079512
35	4.00	.1083212000	.108400	.03694400	16.69300	9.72	03698990
36	4.50	.0918436600	.091948	.02927100	22.09400	11.93	02932735
37	5.00	.0786725700	.078808	.02356000	28.67900	14.47	02362831

38	5.50	.0679870800	.068160	.01922100	36.61800	17.34	01930290
39	6.00	.0592053800	.059423	.01586800	46.08400	20.59	01596523
40	6.50	.0519025400	.052173	.01323600	57.27300	24.23	01335042
41	7.00	.0457656200	.046098	.01114300	70.38500	28.29	01127661
42	7.50	.0405575700	.040962	.00945830	85.64100	32.81	00961323
43	8.00	.0360993200	.036587	.00808860	103.27000	37.80	00826709
44	8.50	.0322496900	.032833	.00696420	123.52000	43.29	00716864
45	9.00	.0288984200	.029591	.00603310	146.66000	49.32	00626602
46	9.50	.0259573200	.026774	.00525590	172.94000	55.92	00551995
47	10.00	.0233569200	.024314	.00460290	202.67000	63.10	00490090
48	10.50	.0210398200	.022155	.00405020	236.15000	70.92	00438510
49	11.00	.0189575400	.020250	.00357980	273.69000	79.39	00395471
50	11.50	.0170733900	.018564	.00317710	315.65000	88.54	00359522
51	12.00	.0153528600	.017064	.00283050	362.35000	98.42	00329527
52	12.50	.0137690000	.015725	.00253090	414.20000	109.05	00304587
53	13.00	.0122992700	.014526	.00227050	471.53000	120.47	00283940
54	13.50	.0109234900	.013449	.00204340	534.80000	132.71	00267010
55	14.00	.0096238130	.012478	.00184450	604.40000	145.80	00253302
56	14.50	.0083863080	.011601	.00166960	680.74000	159.79	00242418
57	15.00	.0071955670	.010805	.00151530	764.33000	174.69	00234025
58	15.50	.0060426060	.010083	.00137870	855.59000	190.57	00227864
59	16.00	.0049140680	.009424	.00125740	955.04000	207.44	00223700
60	16.50	.0038021000	.008823	.00114940	1063.20000	225.43	300221396
61	17.00	.0026975950	.008273	.00105290	1180.60000	244.34	00220676
62	17.50	.0015928850	.007768	.00096645	1307.70000	264.43	300221518
63	18.00	.0004800625	.007305	.00088883	1445.20000	285.67	00223786
64	18.50	0006473343	.006878	.00081896	1593.60000	308.11	00227396

X=18.000000000 RO=X/B= 5.3792940000

H2= .50 H1= -.50 DEN= -.03125

119

F"(X1)= .00014760 F"'(X1)= -.00003048 G"(X1)= 43.600100 G"'(X1)= 5.520264 D2YY1=-.0000582970 D3YY1=-.0000565466 DEL0= .214518 DEL1= -.000637 DEL= .213881 X= 18.213880 FXX= .0071180230 DFXX= .0008589422 GXX= 1507.306000 DGXX= 295.269000

FXXJ = FXX + AK*GXX = .0000000000 PRIMERA CONDICION

DFFX=-DFXX+AK*DGXX= -.0022533050 AA= .0384615400

AB=X*DFFX= -.0410414300 AB+AA= .0025798910 SEGUNDA CONDICION

DELX= .5727642000 DELAK= .0000008562 AK= -.0000038661

X=18.7866400000 RO=X/B= 5.6143820000

J XX YY=FX+AK*GX FX -DFX GX DGX DYY=-DFX+AK*DGX

 64 18.50
 .0007171670
 .006878
 .00081896
 1593.60000
 308.11
 -.00201015

 65 19.00
 -.0002945242
 .006485
 .00075592
 1753.50000
 331.78
 -.00203862

X=18.500000000 RO=X/B= 5.5287190000

H2= .50 H1= -.50 DEN= -.03125 F"(X1)= .00013240 F"'(X1)= -.00002737 G"(X1)= 46.000000 G"'(X1)= 4.561523 D2YY1=-.0000454405 D3YY1=-.0000450023 DEL0= .356773 DEL1= -.001593 DEL= .355180 X= 18.855180

 FXX= .0065954690
 DFXX= .0007741789
 GXX= 1705.970000
 DGXX=

 324.924200
 FXXJ = FXX + AK*GXX = .0000000000
 PRIMERA CONDICION

 DFFX=-DFXX+AK*DGXX= -.0020303720
 AA= .0384615400

AB=X*DFFX= -.0382830200 AB+AA= .0001785147 SEGUNDA CONDICION

DELX= -.0435087800 DELAK= -.0000000518 AK= -.0000039179 X=18.8116700000 RO=X/B= 5.6218620000

J XX YY=FX+AK*GX FΧ -DFX GX DGX DYY=-DFX+AK*DGX 57 15.00 .0078104370 .010805 .00151530 764.33000 174.69 -.00219972 58 15.50 .0067308910 .010083 .00137870 855,59000 190,57 -.00212533 59 16.00 .0056823560 .009424 .00125740 955.04000 207.44 -.00207013 60 16.50 .0046573980 .008823 .00114940 1063.20000 225.43 -.00203261 61 17.00 .0036473360 .008273 .00105290 1180.60000 244.34 -.00201020 62 17.50 .0026448730 .007768 .00096645 1307.70000 264.43 -.00200246 63 18.00 .0016426630 .007305 .00088883 1445.20000 285.67 -.00200805 64 18.50 .0006346471 .006878 .00081896 1593.60000 308.11 -.00202610 65 19.00 -.0003853240 .006485 .00075592 1753.50000 331.78 -.00205580 X=18,500000000 RO=X/B= 5.5287190000 H2= .50 H1= -.50 DEN= -.03125 F"(X1)= .00013240 F'''(X1)= -.00002737 G"(X1)= 46.000000 G"'(X1)= 4.561523 D2YY1=-.0000478225 D3YY1=-.0000452385 DEL0= .313236 DEL1= -.001262 DEL= .311974 X= 18.811970 FXX= .0066290100 DFXX= .0007796264 GXX= 1691.984000 DGXX= 322.878800 $FXXJ = FXX + AK^{*}GXX = -.0000000002$ PRIMERA CONDICION DFFX=-DFXX+AK*DGXX= -.0020446310 AA= .0384615400 AB=X*DFFX= -.0384635400 AB+AA= .0000020032 SEGUNDA CONDICION

DELX= .0004850219 DELAK= .000000006 AK= -.0000039173

X=18.812	24600000	RO=X	/B= 5.622097	70000			
JXX	YY=FX+AK*GX	FX	-DFX	GX	DGX D	YY=-DFX+AK*DGX	
57 15.00	.0078108850	.010805	.00151530	764.33000	174.69	00219961	
58 15.50	.0067313920	.010083	.00137870	855.59000	190.57	00212522	
59 16.00	.0056829160	.009424	.00125740	955.04000	207.44	00207001	
60 16.50	.0046580210	.008823	.00114940	1063.20000	225.43	00203248	
61 17.00	.0036480280	.008273	.00105290	1180.60000	244.34	00201005	
62 17.50	.0026456390	.007768	.00096645	1307.70000	264.43	00200230	
63 18.00	.0016435100	.007305	.00088883	1445.20000	285.67	00200789	
64 18.50	.0006355812	.006878	.00081896	1593.60000	308.11	00202592	
65 19.00	0003842962	.006485	.00075592	1753.50000	331.78	00205560	
X=18.	5000000000	RO=	=X/B= 5.5287	7190000			
H2=	.50 H ²	=50	DEN=	03125			
F"(X1)=	.00013240	F'''(X1)=	00002737				
G"(X1)=	46.000000	G'''(X1)=	4.561523				
D2YY1=	0000477955	D3YY1=	000045235	58			
DEL0=	.313725 DE	L1=001	265 DEL=	.312459	X= 18	8.812460	
FXX= .(322.9018	0066286320 D 300	FXX= .00	07795651 G	XX= 1692.1	41000 [DGXX=	
FXXJ =	FXX + AK*GXX	x =0000	000001	l	PRIMER	A CONDICION	
DFFX=-	DFXX+AK*DG>	(X=002	0444700	AA= .03	8461540	0	
AB=X*D	FFX=038461	5100 AE	3+AA= .0000	000246	SEGUND	DA CONDICION	
H2=	.50 H ²	=50	DEN=	03125			
F"(X1)=	.00013240	F'''(X1)=	00002737				
G"(X1)= 46.000000 G'''(X1)= 4.561523							
D2YY1=0000477955 D3YY1=0000452358							
DEL0=	.313725 DI	EL1=00 ⁴	1265 DEL	.= .312459	X=	19.124920	
FXX=.00	66286320 DI	-XX= .000)7795651GX)	K=1692.1410	00 DG	XX= 322.901800	

 FXXJ = FXX + AK*GXX = -.0000000001
 PRIMERA CONDICION

 DFFX=-DFXX+AK*DGXX= -.0020444700 AA= .0384615400
 .0384615400

 X=18.8124600000
 RO=X/B= 5.6220970000

 AB=X*DFFX= -.0384615100 AB+AA= .0000000246
 SEGUNDA CONDICION

 FXXJ= -.000000001
 VO= .1778696000 VR= .1778696000

POTENCIAL CENTRAL PARA EL ÁTOMO DE FIERRO

GRADO DE IONIZACION= 0

CONSTANTE DE AJUSTE AK = -.0000039173

LA DISTANCIA RADIAL ESTA EN UNIDADES ATOMICAS

LA CARGA $Z2 = 2^{*}Z^{*}XXJ + 2^{*}R^{*}VO$ ESTA EN HARTREES

TABLA DE DATOS PARA EL ÁTOMO DE FIERRO

R	Z2	R	Z2	R	Z2	R	Z2
.000000 \$	52.000000	.002988	51.244460	.005977	50.545080	.008965	49.881580
.011954 4	49.246160	.014942	48.635190	.017931	48.045520	.020919	47.474060
.023908 4	46.920290	.026896	46.382110	.029885	45.859010	.059770	41.260340
.089655	37.505110	.119540	34.338520	.149425	31.616520	.179310	29.243970
.2091952	27.155320	.239080	25.301210	.268965	23.644160	.298850	22.154560
.358620	19.587700	.418390	17.459180	.478159	15.670740	.537929	14.151120
.597699	12.848320	.657469	11.722310	.717239	10.742400	.777009	9.884665
.836779	9.129872	.896549	8.461896	.956319	7.868775	1.016089	7.340108
1.075859	6.866532	1.135629	6.441807	1.195399	6.058650	1.344823	5.255202
1.494248	4.623737	1.643673	4.121580	1.793098	3.718484	1.942523	3.392361
2.091948	3.126946	2.241373	2.909923	2.390797	2.731988	2.540222	2.585811
2.689647	2.465670	2.839072	2.366989	2.988497	2.286169	3.137922	2.220238
3.287346	2.166687	3.436771	2.123624	3.586196	2.089267	3.735621	2.062234
3.885046	2.041364	4.034471	2.025628	4.183896	2.014115	4.333320	2.006117
4.482745	2.000854	4.632170	1.997876	4.781595	1.996512	4.931019	1.996374
5.080444	1.997010	5.229869	1.998042	5.379294	1.999088	5.528719	1.999832
5.678144	1.999954						

CÁLCULO DE LA TABLA DEL POTENCIAL CENTRAL DEL ATOMO DE URANIO

GRADO DE IONIZACION = 0 NUMERO ATOMICO= 92. NUMERO MASICO = 238.									
RADIO NUCLEAR = (0.12E-04*A**1/3)/0.5291720 = .0001405325									
AA= (Z-N+1)/ Z = .0108695700 (3*PI/8*2**1/2)**2/3 = 0.885341									
$B= (Z^{**} \ 1/3)/0.885341 = 5.0990040000$									
AK= - 0.083(1 - RN/Z)**3 =0000001066									
J XX YY=FX+AK*GX FX -DFX	GX DGX DYY=-DFX+AK*DGX								
1 .00 1.0000000000 1.000000 1.58807100	.00000 1.00 -1.58807100								
2 .01 .9854500000 .985450 1.38956000	.01000 1.00 -1.38956000								
3 .02 .9719800000 .971980 1.30930000	.02002 1.00 -1.30930000								
4 .03 .9592000000 .959200 1.24897000	.03006 1.01 -1.24897000								
5 .04 .9469600000 .946960 1.19910000	.04013 1.01 -1.19910000								
6 .05 .9351900000 .935190 1.15600000	.05022 1.01 -1.15600000								
7 .06 .9238300000 .923830 1.11774000	.06035 1.01 -1.11774000								
8 .07 .9128200000 .912820 1.08319000	.07051 1.02 -1.08319000								
9 .08 .9021500000 .902150 1.05161000	.08071 1.02 -1.05161000								
10 .09 .8917800000 .891780 1.02246000	.09095 1.03 -1.02246000								
11 .10 .8817000000 .881700 .99535000	.10123 1.0399535010								
12 .20 .7930600000 .793060 .79423000	.20686 1.0879423010								
13 .30 .7206399000 .720640 .66180000	.31862 1.1566180010								
14 .40 .6595399000 .659540 .56464000	.43778 1.2356464010								
15 .50 .6069899000 .606990 .48941000	.56536 1.3248941020								
16 .60 .5611600000 .561160 .42917000	.70228 1.4242917020								
17 .70 .5207899000 .520790 .37979000	.84938 1.5237979020								
18 .80 .4849299000 .484930 .33861000	1.00747 1.6433861020								
19 .90 .4528599000 .452860 .30378000	1.17731 1.7630378020								
20 1.00 .4240099000 .424010 .27399000	1.35969 1.8927399020								
21 1.20 .3742398000 .374240 .22591000	1.76504 2.1722591020								
22 1.40 .3328997000 .332900 .18904000	2.22960 2.4818904030								
23 1.60 .2980997000 .298100 .16011000	2.75930 2.8216011030								
24 1.80 .2684696000 .268470 .13700000	3.36050 3.2013700030								

25	2.00	.2430096000	.243010	.11824000	4.03960	3.60	11824040
26	2.20	.2209495000	.220950	.10283000	4.80320	4.04	10283040
27	2.40	.2016994000	.201700	.09002600	5.65820	4.51	09002648
28	2.60	.1847993000	.184800	.07928600	6.61160	5.03	07928654
29	2.80	.1698792000	.169880	.07020000	7.67080	5.57	07020060
30	3.00	.1566291000	.156630	.06245700	8.84340	6.16	06245765
31	3.20	.1448189000	.144820	.05581300	10.13700	6.79	05581372
32	3.40	.1342488000	.134250	.05007700	11.56100	7.45	05007779
33	3.60	.1247386000	.124740	.04509800	13.12200	8.16	04509887
34	3.80	.1161684000	.116170	.04075300	14.82900	8.92	04075395
35	4.00	.1083982000	.108400	.03694400	16.69300	9.72	03694503
36	4.50	.0919456500	.091948	.02927100	22.09400	11.93	02927227
37	5.00	.0788049500	.078808	.02356000	28.67900	14.47	02356154
38	5.50	.0681560900	.068160	.01922100	36.61800	17.34	01922285
39	6.00	.0594180900	.059423	.01586800	46.08400	20.59	01587019
40	6.50	.0521668900	.052173	.01323600	57.27300	24.23	01323858
41	7.00	.0460905000	.046098	.01114300	70.38500	28.29	01114602
42	7.50	.0409528700	.040962	.00945830	85.64100	32.81	00946180
43	8.00	.0365759900	.036587	.00808860	103.27000	37.80	00809263
44	8.50	.0328198300	.032833	.00696420	123.52000	43.29	00696881
45	9.00	.0295753700	.029591	.00603310	146.66000	49.32	00603836
46	9.50	.0267555700	.026774	.00525590	172.94000	55.92	00526186
47	10.00	.0242924000	.024314	.00460290	202.67000	63.10	00460963
48	10.50	.0221298300	.022155	.00405020	236.15000	70.92	00405776
49	11.00	.0202208300	.020250	.00357980	273.69000	79.39	00358826
50	11.50	.0185303600	.018564	.00317710	315.65000	88.54	00318654
51	12.00	.0170253800	.017064	.00283050	362.35000	98.42	00284099
52	12.50	.0156808500	.015725	.00253090	414.20000	109.05	00254252
53	13.00	.0144757400	.014526	.00227050	471.53000	120.47	00228334
54	13.50	.0133920000	.013449	.00204340	534.80000	132.71	00205755
55	14.00	.0124135800	.012478	.00184450	604.40000	145.80	00186004

56 14.50	.0115284400	.011601	.00166960	680.74000 159.79	00168663
57 15.00	.0107235300	.010805	.00151530	764.33000 174.69	00153392
58 15.50	.0099918030	.010083	.00137870	855.59000 190.57	00139901
59 16.00	.0093223020	.009424	.00125740	955.04000 207.44	00127951
60 16.50	.0087095740	.008823	.00114940	1063.20000 225.43	00117343
61 17.00	.0081469600	.008273	.00105290	1180.60000 244.34	00107894
62 17.50	.0076289130	.007768	.00096645	1307.70000 264.43	00099464
63 18.00	.0071507570	.007305	.00088883	1445.20000 285.67	00091928
64 18.50	.0067083390	.006878	.00081896	1593.60000 308.11	00085180
65 19.00	.0062977950	.006485	.00075592	1753.50000 331.78	00079128
66 19.50	.0059160520	.006121	.00069891	1925.60000 356.72	00073693
67 20.00	.0055599530	.005785	.00064725	2110.40000 382.97	00068807
68 21.00	.0049151660	.005184	.00055766	2521.20000 439.57	00060451
69 22.00	.0043457370	.004665	.00048323	2991.50000 501.92	00053673
70 23.00	.0038374480	.004213	.00042094	3527.10000 570.40	00048174
71 24.00	.0033787160	.003819	.00036849	4134.40000 645.20	00043726
72 25.00	.0029600490	.003474	.00032404	4819.90000 727.00	00040153
73 26.00	.0025731900	.003169	.00028617	5590.70000 815.80	00037313
74 28.00	.0018695290	.002660	.00022580	7417.90000 1016.60	00033416
75 30.00	.0012241200	.002256	.00018067	9679.00000 1250.70	00031398
76 35.00	0003364809	.001551	.00010891	17707.00000 2003.00	00032241

X=30.000000000 RO=X/B= 5.8835020000

H2= 5.00 H1= -2.00 DEN=-350.00000 F"(X1)= .00001991 F"'(X1)= -.00000242 G"(X1)=126.381400 G"'(X1)= 9.347193 D2YY1= .0000064437 D3YY1=-.0000034195 DEL0= 3.898700 DEL1= .048273 DEL= 3.946973 X= 33.946970 FXX= .0016729880 DFXX= .0001240230 GXX= 15695.690000 DGXX= 1844.562000

 FXXJ = FXX + AK*GXX = -.0000000081
 PRIMERA CONDICION

 DFFX=-DFXX+AK*DGXX= -.0003206340
 AA= .0108695700

 AB=X*DFFX= -.0108845500
 AB+AA= .0000149876
 SEGUNDA CONDICION

 DELX= .0208422500
 DELAK= .000000004
 AK= -.000001062

X=33.9678200000 RO=X/B= 6.6616560000

J XX YY=FX+AK*GX FX -DFX GX DGX DYY=-DFX+AK*DGX 68 21.00 .0049162400 .005184 .00055766 2521.20000 439.57 -.00060433 69 22.00 .0043470110 .004665 .00048323 2991.50000 501.92 -.00053652 70 23.00 .0038389500 .004213 .00042094 3527.10000 570.40 -.00048150 71 24.00 .0033804760 .003819 .00036849 4134.40000 645.20 -.00043699 72 25.00 .0029621010 .003474 .00032404 4819.90000 727.00 -.00040122 73 26.00 .0025755700 .003169 .00028617 5590.70000 815.80 -.00037278 74 28.00 .0018726880 .002660 .00022580 7417.90000 1016.60 -.00033373 75 30.00 .0012282410 .002256 .00018067 9679.00000 1250.70 -.00031345 76 35.00 -.0003289418 .001551 .00010891 17707.00000 2003.00 -.00032156

X=30.000000000 RO=X/B= 5.8835020000

H1 = -2.00H2 = 5.00DEN=-350.00000 F"(X1)= .00001991 F'''(X1)= -.00000242 G"(X1)=126.381400 G'''(X1)= 9.347193 D2YY1= .0000064975 D3YY1=-.0000034155 DEL0= 3.918471 DEL1= .049754 DEL= 3.968225 X= 33.968220 FXX= .0016704210 DFXX= .0001237180 GXX= 15734.460000 DGXX= 1847.759000 $FXXJ = FXX + AK^{*}GXX = -.0000000086$ PRIMERA CONDICION DFFX=-DFXX+AK*DGXX= -.0003198831 AA= .0108695700

AB=X*DFFX= -.0108658600 AB+AA= .0000037044 SEGUNDA CONDICION DELX= -.0051704070 DELAK= -.0000000001 AK= -.0000001063

X=33.9630500000 RO=X/B= 6.6607230000

GX J XX YY=FX+AK*GX FX -DFX DGX DYY=-DFX+AK*DGX 68 21.00 .0049159750 .005184 .00055766 2521.20000 439.57 -.00060437 69 22.00 .0043466970 .004665 .00048323 2991.50000 501.92 -.00053657 70 23.00 .0038385790 .004213 .00042094 3527.10000 570.40 -.00048156 4134.40000 645.20 71 24.00 .0033800420 .003819 .00036849 -.00043705 72 25.00 .0029615950 .003474 .00032404 4819.90000 727.00 -.00040130 73 26.00 .0025749830 .003169 .00028617 5590.70000 815.80 -.00037286 74 28.00 .0018719080 .002660 .00022580 7417.90000 1016.60 -.00033383 75 30.00 .0012272230 .002256 .00018067 9679.00000 1250.70 -.00031358 76 35.00 -.0003308031 .001551 .00010891 17707.00000 2003.00 -.00032177

X=30.000000000 RO=X/B= 5.8835020000 H2= 5.00 H1= -2.00 DEN=-350.00000 F"(X1)= .00001991 F"'(X1)= -.00000242

G"(X1)=126.381400 G'''(X1)= 9.347193 D2YY1= .0000064842 D3YY1=-.0000034165 DEL1= .049386 DEL0= 3.913583 DEL= 3.962969 X= 33.962970 FXX= .0016710550 DFXX= .0001237935 GXX= 15724.860000 DGXX= 1846.968000 $FXXJ = FXX + AK^{*}GXX = -.000000084$ **PRIMERA CONDICION** DFFX=-DFXX+AK*DGXX= -.0003200687 AA= .0108695700 AB=X*DFFX= -.0108704800 AB+AA= .0000009197 SEGUNDA CONDICION

H2= 5.00 H1= -2.00 DEN=-350.00000

F''(X1)= .00001991F'''(X1)= -.00000242G''(X1)=126.381400G'''(X1)= 9.347193D2YY1= .000064842D3YY1=-.0000034165DEL0= 3.913583DEL1= .049386DEL= 3.962969X= .0016710550DFXX= .0001237935GXX= 15724.860000FXX= .0016710550DFXX= .0001237935GXX= 15724.860000DGXX=1846.968000FXXJ = FXX + AK*GXX = -.000000084PRIMERA CONDICIONDFFX=-DFXX+AK*DGXX= -.0003200687AA= .0108695700

 X=33.9629700000
 RO=X/B=
 6.6607070000

 AB=X*DFFX= -.0108704800
 AB+AA= .0000009197
 SEGUNDA CONDICION

 FXXJ=
 -.000000084
 VO=
 .1501342000
 VR=
 .1501341000

POTENCIAL CENTRAL PARA EL ATOMO DE URANIO

GRADO DE IONIZACION = 0 CONSTANTE DE AJUSTE AK = -.0000001063

LA DISTANCIA RADIAL ESTA EN UNIDADES ATOMICAS LA CARGA $Z2 = 2^{*}Z^{*}XXJ + 2^{*}R^{*}VO$ ESTA EN HARTREES

TABLA DE DATOS PARA EL ÁTOMO DE URANIO

R	Z2	R	Z2	R	Z2	R	Z2
.000000	184.000000	.001961	181.323400	.0039221	78.845500	.005884176	.494600
.007845 [,]	174.243000	.009806	172.077900	.0117671	69.988300	.013728167	.963000
.015689 [,]	166.000300	.017651 <i>′</i>	164.092800	.0196121	62.238700	.039223145	.934800
.058835	132.615400	.078447	121.378900	.0980581	11.715600	.117670103	.288800
.137282	95.866550	.156893	89.274210	.176505	83.379220	.196117 7	8.076700
.235340	68.930790	.274563	61.335990	.313787	54.944560	.353010 4	9.504410
.392233	44.831540	.431457	40.784260	.470680	37.254020	.509903 3	4.156180

.549127	31.422660	.588350	28.996410	.627573	26.835120	.666797 2	4.901990
.706020	23.163900	.745244	21.598760	.784467	20.180820	.882525 1	7.182990
.980584	14.794550	1.078642	12.864610	1.176700	11.286260	1.274759 9	9.981482
1.372817	8.892870	1.470875	7.976991	1.568934	7.201090	1.666992 6	6.539402
1.765051	5.971865	1.863109	5.482467	1.961167	5.058690	2.059226 4	.690223
2.157284	4.368412	2.255342	4.086812	2.353401	3.839343	2.451459 3	3.621397
2.549517	3.429104	2.647576	3.259142	2.745634	3.108561	2.843693 2	2.975144
2.941751	2.856490	3.039809	2.751301	3.137867	2.657562	3.235926 2	2.574271
3.333984	2.500201	3.432043	2.434331	3.530101	2.375803	3.628159 2	2.323850
3.726218	2.277763	3.824276	2.236976	3.922334	2.200909	4.118451 2	2.141180
4.314568	2.095321	4.510684	2.060715	4.706801	2.035232	4.902918 2	2.017125
5.099035	2.004876	5.491268	1.993286	5.883502	1.992439	6.864085 2	2.000201

ANEXO 6

TAREAS QUE REALIZA EL PROGRAMA *ELIG* PARA EL CÁLCULO DE FUNCIONES DE ONDA EN ELECTRONES LIGADOS

Código	Tarea
A03	Descripción del orbital electrónico ligado cuya función de onda se calcula.
A05	Cálculo de los polinomios de interpolación de la energía potencial:
	- Numero de intervalos de interpolación.
	- Coordenadas radiales de los intervalos.
	- Grados de los polinomios de interpolación.
A04	Información sobre la energía potencial electrostática atómica.
	 Numero de datos en la tabla de esta energía potencial.
	- Tabla de distancias radiales y doble de la carga nuclear efectiva.
	 Número Z y número de masa A del átomo, y número total de electrones presentes
A06	Información sobre la grilla de integración de la ecuación de onda:
	- Numero de intervalos.
	- Tabla de las coordenadas radiales de los intervalos de integración.
	- Número de pasos de integración en cada intervalo.
A07	Valor inicial del doble del autovalor de energía del orbital por calcular
A10	Datos sobre las propiedades del orbital por calcular:
	- Valor del momento angular orbital.
	- Valor del número cuántico relativistico.
	- Factor de aplicación para incluir la energía de la interacción fina.
	- Factor de aplicación para incluir la energía relativistica por masa.
A14	Valor de la corrección inicial en el autovalor para la primera iteración y de la
	corrección final como criterio de convergencia.
A15	Datos requeridos para la integración hacia adentro de la ecuación de onda:
	- valor del intervalo donde se inicia la integración de la ecuación de onda bacia adentro
	- Ubicación del punto de la grilla donde se comparan los valores de la
	función de onda y su derivada para calcular la siguiente corrección en
	el autovalor
A17	Se ordena llevar a cabo la integración de la ecuación de onda si se cuenta
	Se lleva a cabo basta 16 iteraciones para ballar un puevo autovalor que
	cumpla con el criterio de convergencia. Se listan los resultados de cada
	iteración.
	- Si no se cumple con este requisito se da por terminado el proceso de
	integración.
A18	Se lleva a cabo el proceso de normalización de la función de onda.
A26	Se determina el número de ceros de la función de onda calculada y se
	determina el numero cuantico principal del orbital calculado. De esta manera
	orbital deseado. Si no fuera así, este resultado permite deducir un nuevo valor
	inicial del autovalor para un siguiente intento,

A28	Se guardan los resultados de la función de onda calculada. Esto incluye:				
	- Descripción del orbital.				
	 Número de pasos de la grilla de integración. 				
	 Número de intervalos de integración utilizados. 				
	- Energía del orbital calculado.				
	- Tabla de la componente radial de la componente principal.				
	- Tabla de la componente radial de la componente secundaria.				
A27	Se da por terminada la tarea.				

0A03

FIERRO N=1 L=0 J=1/2 K=-1 Z=26 A=56

0A05

OINTERVALOS Y GRADOS DE LAS CURVAS DE AJUSTE

.000000 .028000 .200000 .330000 .800000 1.250000 2.150000 3.000000

 $4.500000 \hspace{0.1in} 6.100000 \hspace{0.1in} 10.000000 \hspace{0.1in} 30.000000$

33222222111

0A04

TABLA DEL RADIO Y DEL DOBLE DE LA CARGA DEL ELEMENTO

.000000 52.00000	.002988	51.244460	.005977 క	50.545080	.008965 4	49.881580
.011954 49.24616	.014942	48.635190	.017931 4	48.045520	.020919 4	47.474070
.023908 46.92029	.026896	46.382110	.029885 4	45.859010	.059770 4	41.260340
.089655 37.5051	10 .119540	34.338520	.149425 3	31.616530	.1793102	29.243970
.209195 27.15533	.239080	25.301210	.2689652	23.644170	.298850 2	22.154560
.358620 19.5877	.418390	17.459190	.478159 ⁻	15.670750	.537929 1	14.151130
.597699 12.84834	40 .657469	11.722330	.717239 ⁻	10.742420	.777009	9.884687
.836779 9.12989	6 .896549	8.461921	.956319 7	.868803 1	.016089 7	.340136
1.075859 6.86656	62 1.135629	6.441838	1.195399	6.058683	1.344823	5.255239
1.494248 4.62377	78 1.643673	4.121625	1.793098	3.718533	1.942523	3.392413
2.091948 3.12700)3 2.241373	2.909983	2.390797	2.732052	2.540222	2.585878
2.689647 2.46574	40 2.839072	2.367063	2.988497	2.286246	3.137922	2.220317
3.287346 2.16676	69 3.436771	2.123709	3.586196	2.089355	3.735621	2.062323
3.885046 2.04145	55 4.034471	2.025721	4.183896	2.014210	4.333320	2.006212
4.482745 2.0009	50 4.632170	2.000004	4.781595	2.000000	4.931019	2.000000
5.080444 2.00000	00 5.229869	2.000000	5.379294	2.000000	5.528719	2.000000
5.678144 2.00000	00 5.827569	2.000000	5.976994	2.000000	6.275843	2.000000

6.574693 2.000000 6.873542 2.000000 7.172392 2.000000 7.471242 2.000000 7.770092 2.000000 8.367791 2.000000 8.965490 2.000000 10.459740 2.000000 11.953990 2.000000 12.551690 2.000000 14.942480 2.000000 17.930980 2.000000 20.919480 2.000000 23.907970 2.000000 26.896470 2.000000 29.884970 2.000000 LA CARGA NUCLEAR ES 26.0 Y EL NÚMERO DE MASA ES 56.0 Y EL NÚMERO DE ELECTRONES ES 26.0

Ingrese el valor de BETA

AJUSTE DE CURVA PARA EL POTENCIAL ATÓMICO

NÚMERO DE INTERVALO ERROR ESTANDAR GRADO DEL POLINOMIO

1	.469E-02	3
2	.215E-01	3
3	.663E-02	2
4	.773E-01	2
5	.100E-01	2
6	.177E-01	2
7	.359E-02	2
8	.373E-02	2
9	.114E-05	1
10	.000E+00	1
11	.000E+00	1

0A06

0A07

0VALOR DE ENTRADA DE 2E = -.35000000E+03

0A10

0MOMENTUM ANGULAR L = 0EL NÚMERO CUÁNTICO RELATIVÍSTICO ES -1.00 LA CORRECCIÓN RELATIVISTA POR VELOCIDAD TIENE UN PESO = 1.00 LA CORRECCIÓN DE SPIN SE TOMA CON UN PESO= 1.00 -350.000000000000000 02ZP O DELT2ZP CALCULADO DE LAS CURVAS DE AJUSTE 0INTERVALO DE R = .000001 A R = .000011 .899004 1.348431 1.797769 2.246987 2.696056 3.144946 3.593627 4.042069 4.490242 4.938117 5.385663 5.832851 6.279650 6.726032 7.171966 7.617422 8.062370 8.506781 8.950624 9.393870 9.836490 0INTERVALO DE R = .000011 A R = .000031 9.836490 10.719727 11.600099 12.477364 13.351286 14.221624 15.088140 15.950595 16.808750 17.662366 18.511205 19.355027 20.193594 21.026667 21.854006 22.675373 23.490530 24.299236 25.101254 25.896345 26.684269 0INTERVALO DE R = .000031 A R = .000071 26.684269 28.237661 29.759522 31.247939 32.701001 34.116798 35.493418 36.828951 38.121484 39.369108 40.569911 41.721983 42.823411 43.872285 44.866694 45.804727 46.684473 47.504020 48.261459 48.954876 49.582363 0INTERVALO DE R = .000071 A R = .000151 49.582363 50.631897 51.394773 51.855703 51.973118 51.972095 51.971072 51.970050 51.969027 51.968005 51.966983 51.965961 51.964938 51.963916 51.962894 51.961873 51.960851 51.959829 51.958807 51.957786 51.956764

0INTERVALO DE R = .000151 A R = .000311 51.956764 51.954722 51.952679 51.950637 51.948595 51.946554 51.944513 51.942472 51.940431 51.938391 51,936351 51,934312 51,932272 51,930233 51,928195 51.926156 51.924118 51.922081 51.920043 51.918006 51.915970 0INTERVALO DE R = .000311 A R = .000631 51.915970 51.911897 51.907826 51.903756 51.899687 51.895619 51.891553 51.887488 51.883424 51.879362 51.875300 51.871240 51.867182 51.863124 51.859068 51.855013 51.850959 51.846906 51.842855 51.838805 51.834756 0INTERVALO DE R = .000631 A R = .001271 51.834756 51.826662 51.818574 51.810490 51.802411 51.794337 51.786267 51.778203 51.770144 51.762090 51.754040 51.745996 51.737956 51.729922 51.721892 51.713867 51.705847 51.697832 51.689822 51.681817 51.673817 0INTERVALO DE R = .001271 A R = .002551 51.673817 51.657830 51.641864 51.625916 51.609988 51,594080 51,578190 51,562320 51,546469 51,530637 51,514824 51,499031 51,483256 51,467500 51,451763 51.436045 51.420346 51.404666 51.389004 51.373361 51.357737 0INTERVALO DE R = .002551 A R = .005111 51.357737 51.326545 51.295426 51.264382 51.233411 51.202513 51.171688 51.140936 51.110255 51.079647 51.049110 51.018644 50.988249 50.957925 50.927670 50.897485 50.867370 50.837324 50.807347 50.777438 50.747598

0INTERVALO DE R = .005111 A R = .010231 50.747598 50.688119 50.628909 50.569965 50.511284 50.452863 50.394700 50.336791 50.279135 50.221728 50.164569 50.107653 50.050979 49.994543 49.938344 49.882378 49.826642 49.771134 49.715852 49.660792 49.605952 0INTERVALO DE R = .010231 A R = .020471 49.605952 49.496921 49.388737 49.281379 49.174824 49.069051 48.964039 48.859767 48.756211 48.653352 48.551167 48.449635 48.348734 48.248443 48.148739 48.049602 47.951010 47.852941 47.755374 47.658287 47.561659 0INTERVALO DE R = .020471 A R = .040951 47.561659 47.369691 47.179299 46.990309 46.802548 46.615845 46.430026 46.244919 46.059192 45.886354 45.714631 45.544015 45.374501 45.206083 45.038752 44.872504 44.707331 44.543228 44.380187 44.218202 44.057267 0INTERVALO DE R = .040951 A R = .081911 44.057267 43.738520 43.423893 43.113336 42.806795 42.504220 42.205557 41.910756 41.619765 41.332530 41.049002 40.769127 40.492855 40.220132 39.950907 39.685128 39.422744 39.163702 38.907951 38.655438 38.406113 0INTERVALO DE R = .081911 A R = .163831 38.406113 37.916813 37.439639 36.974173 36.520002 36.076709 35.643880 35.221100 34.807954 34.404026 34.008902 33.622166 33.243403 32.872198 32.508136 32.150801 31.799780 31.454656 31.115014 30.780440 30.450518

0INTERVALO DE R = .163831 A R = .327671 30,450518 29,802970 29,169050 28,545436 27,928808 27.441614 26.909498 26.391077 25.886351 25.395319 24,917983 24,454340 24,004393 23,568140 23,145582 22.736719 22.341551 21.960077 21.592298 21.238213 20.897823 0INTERVALO DE R = .327671 A R = .777351 20.897823 19.805346 19.023841 18.271534 17.548425 16.854514 16.189801 15.554285 14.947968 14.370848 13.822927 13.304203 12.814677 12.354349 11.923219 11.521287 11.148553 10.805017 10.490678 10.205538 9.949596 0INTERVALO DE R = .777351 A R = 1.510711 9.949596 9.384039 8.964988 8.567231 8.190767 7.835597 7.501721 7.189138 6.897850 6.627855 6.379153 6.151746 5.945632 5.653406 5.483773 5.319590 5.160858 5.007576 4.859745 4.717364 4.580434 0INTERVALO DE R = 1.510711 A R = 3.021421 4.580434 4.315540 4.073775 3.855140 3.659634 3.487259 3.338013 3.211897 3.108910 2.971646 2.877495 2.789508 2.707687 2.632032 2.562542 2.499217 2.442058 2.391064 2.346236 2.307573 2.256167 0INTERVALO DE R = 3.021421 A R = 6.042841 2.256167 2.229423 2.204180 2.180439 2.158198 2.137458 2.118219 2.100481 2.084244 2.069508 2.056272 2.044538 2.034304 2.025572 2.018340 2.004423 2.004695 2.012609 2.008379 2.005651 2.000002 2.000001 2.000001 2.000001 2.000001 2.000001 2.000001 2.000001 2.000001 2.000001 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000
2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 1.999999 1.999999 0INTERVALO DE R = 6.042841 A R = 12.085681 1.999999 2.000000 0INTERVALO DE R = 12.085681 A R = 24.171361 2.000000

0A14

OINCREMENTO INICIAL Y FINAL EN 2E

.4000000E+02 .1000000E-02

0A15

INTEGRACIÓN HACIA ADENTRO SE INICIA EN EL INTERVALO 17 Y LA COMPARACIÓN SE HACE A 2 PASOS DEL INTERVALO 14

341.75701	13404535300	-350.000000000000000	357
0D1 =2085	561E+02		
341.75701	13404535300	-310.000000000000000	357
0D1 =1566	305E+02		
DE2 = .400	000E+02		
-270.0000	0000000000000000		
262.40311	14321358700	-270.000000000000000	357
0D1 = .1176	644E+02		
DE2 =171	587E+02		
-287.15870	08794882700		
279.43759	9798222900	-287.158708794882700	357
0D1 = .1015	597E+01		
DE2 =162	189E+01		
-288.7805	96283834800		
281.04733	39854634600	-288.780596283834800	357
0D1 = .1717	′76E+00		
DE2 =330	020E+00		
-289.1106 ²	16415456700		
281.37487	79662465200	-289.110616415456700	357
0D1 = .2927	'09E-02		
DE2 =572	107E-02		
-289.11633	37485597000		
281.38055	57709334900	-289.116337485597000	357
0D1 = .8554	185E-05		
VALOR PRO	PIO 2E =2891	16354E+03 =39336274E+01	l keV
ENCONTRA	DO DESPUÉS D	DE, 6 ITERACIONES	

0A18

LOS FACTORES DE NORMALIZACIÓN SON .30452E+04 .20105E+01

NÚMERO DE CEROS = 0 NÚMERO CUÁNTICO PRINCIPAL N = 1 NÚMERO CUÁNTICO DEL MOMENTUM ANGULAR L = 0

NÚMERO CUÁNTICO EFECTIVO NX = .058812

EL DEFECTO CUÁNTICO = .941188

EL CORRIMIENTO DE FASE EXTRAPOLADO ES = 2.956830 RAD

0A28

0A27

0A03

Bario I N=1 L=0 J=1/2 K=-1 Z=56 A=130

0A05

OINTERVALOS Y GRADOS DE LAS CURVAS DE AJUSTE

.000000 .020000 .120000 .400000 .800000 1.250000 2.500000 3.300000 4.500000 7.500000 13.000000 27.600000

3 3 3 3 4 4 4 3 2 2 2

0A04

TABLA DEL RADIO Y DEL DOBLE DE LA CARGA DEL ELEMENTO

.000000112.000000	.002314110.370400	.004628108.86180	0 .006942107.430400
.009256106.059500	.011570104.741300	.013885103.46900	0 .016199102.235800
.018513101.040800	.020827 99.879360	.023141 98.750400	.046282 88.822720
.069423 80.711680	.092564 73.868480	.115705 67.982880	.138846 62.849920
.161987 58.328480	.185128 54.312160	.208269 50.720320	.231410 47.489120
.277691 41.914880	.323973 37.284800	.370255 33.387200	.416537 30.068640
.462819 27.217120	.509101 24.746400	.555383 22.590400	.601665 20.697600
.647947 19.026560	.694229 17.542560	.740510 16.219840	.786792 15.036000
.833074 13.970880	.879356 13.011040	.925638 12.140800	1.041343 10.298180
1.157048 8.826496	1.272752 7.633920	1.388457 6.655376	1.504162 5.843376
1.619867 5.162976	1.735571 4.587744	1.851276 4.097744	1.966981 3.677296
2.082686 3.314192	2.198390 2.998688	2.314095 2.723168	2.429800 2.481360
2.545505 2.268000	2.661209 2.079168	2.776914 1.911168	2.892619 1.761200
3.008324 1.626912	3.124028 1.506288	3.239733 1.397536	3.355438 1.299312
3.471143 1.210160	3.586848 1.129296	3.702552 1.055499	3.818257 .988165

3.933962 .926554 4.049666 .870050 4.165371 .818138 4.281076 .770358 4.396781 .726286 4.512486 .685586 4.628191 .647909 4.859600 .580597 5.091010 .522435 5.322419 .471901 5.553828 .427773 5.785238 .389066 6.016647 .354939 6.479466 .297942 6.942286 .252650 8.099333 .173701 9.256381 .124723 9.719200 .092684 11.570480 .070813 13.884570 .044118 16.198670 .029374 18.512760 .020558 20.826860 .014958 23.140950 .011227 LA CARGA NUCLEAR ES 56.0 Y EL NÚMERO DE MASA ES 130.0 Y EL NÚMERO DE ELECTRONES ES 56.0

Ingrese el valor de BETA

AJUSTE DE CURVA PARA EL POTENCIAL ATÓMICO

NÚMERO DE INTERVALO ERROR ESTANDAR GRADO DEL POLINOMIO

1	.861E-02	3
2	.238E-01	3
3	.290E-01	3
4	.122E-01	3
5	.000E+00	4
6	.187E-02	4
7	.172E-04	4
8	.191E-03	3
9	.458E-02	2
10	.109E-01	2
11	.915E-03	2

0A06

0VALOR DE ENTRADA DE 2E = -.15000000E+04 0A10 0MOMENTUM ANGULAR L = 0EL NÚMERO CUÁNTICO RELATIVÍSTICO ES -1.00 LA CORRECCIÓN RELATIVISTA POR VELOCIDAD TIENE UN PESO = 1.00 LA CORRECCIÓN DE SPIN SE TOMA CON UN PESO= 1.00 -1500.000000000000000 02ZP O DELT2ZP CALCULADO DE LAS CURVAS DE AJUSTE 0INTERVALO DE R = .000001 A R = .000011 1.462400 2.193530 2.924578 3.655515 4.386313 5.116945 5.847383 6.577599 7.307566 8.037256 8.766641 9.495694 10.224387 10.952691 11.680580 12.408026 13.135001 13.861478 14.587427 15.312823 16.037637 0INTERVALO DE R = .000011 A R = .000031 16.037637 17.485409 18.930521 20.372752 21.811879 23.247683 24.679940 26.108429 27.532929 28.953218 30.369073 31.780275 33.186601 34.587828 35.983737 37.374105 38.758710 40.137331 41.509746 42.875733 44.235072 0INTERVALO DE R = .000031 A R = .000071 44.235072 46.932915 49.601502 52.239059 54.843815 57.413995 59.947826 62.443536 64.899351 67.313499 69.684205 72.009698 74.288203 76.517948 78.697160 80.824066 82.896892 84.913866 86.873213 88.773162 90.611940 0INTERVALO DE R = .000071 A R = .000151 90.611940 94.098886 97.319868 100.260700 102.907199 105.245178 107.260453 108.938840 110.266154 111.228209 111.810822 111.910656 111.907797 111.904939 111.902080 111.899222 111.896365 111.893507 111.890650 111.887793

111.884937

0INTERVALO DE R = .000151 A R = .000311 111.884937 111.879225 111.873514 111.867804 111.862096 111.856388 111.850682 111.844978 111.839274 111.833571 111.827870 111.822170 111.816471 111.810774 111.805077 111.799382 111.793688 111.787995 111.782304 111.776613 111.770924 0INTERVALO DE R = .000311 A R = .000631 111.770924 111.759549 111.748179 111.736814 111.725453 111.714098 111.702747 111.691401 111.680059 111.668722 111.657391 111.646064 111.634741 111.623424 111.612111 111.600803 111.589499 111.578201 111.566907 111.555617 111.544333 0INTERVALO DE R = .000631 A R = .001271 111.544333 111.521778 111.499242 111.476725 111.454227 111.431747 111.409287 111.386844 111.364421 111.342016 111.319630 111.297263 111.274914 111.252583 111.230271 111.207978 111.185703 111.163446 111.141208 111.118988 111.096787 0INTERVALO DE R = .001271 A R = .002551 111.096787 111.052438 111.008163 110.963961 110.919831 110.875773 110.831787 110.787873 110.744031 110.700260 110.656560 110.612931 110.569373 110.525885 110.482467 110.439119 110.395841 110.352633 110.309493 110.266423 110.223421 0INTERVALO DE R = .002551 A R = .005111 110.223421 110.137623 110.052098 109.966842 109.881856 109.797136 109.712681 109.628489 109.544558 109.460886 109.377471 109.294313 109.211407 109.128754 109.046350 108.964195 108.882285 108.800620 108.719198 108.638016 108.557072

0INTERVALO DE R = .005111 A R = .010231 108.557072 108.395895 108.235649 108.076322 107.917896 107.760359 107.603695 107.447888 107.292924 107.138789 106.985466 106.832942 106.681202 106.530229 106.380010 106.230530 106.081773 105.933725 105.786370 105.639695 105.493684 0INTERVALO DE R = .010231 A R = .020471 105.493684 105.203593 104.915979 104.630722 104.347704 104.066804 103.787904 103.510883 103.235623 102.962005 102.689908 102.419214 102.149803 101.881556 101.614353 101.348076 101.082604 100.817818 100.553600 100.289829 100.040013 0INTERVALO DE R = .020471 A R = .040951 100.040013 99.545697 99.055789 98.570251 98.089044 97.612130 97.139472 96.671032 96.206770 95.746649 95.290631 94.838678 94.390751 93.946813 93.506826 93.070751 92.638549 92.210184 91.785617 91.364810 90.947725 0INTERVALO DE R = .040951 A R = .081911 90.947725 90.124566 89.315838 88.521234 87.740450 86.973181 86.219122 85.477967 84.749413 84.033155 83.328887 82.636304 81.955102 81.284975 80.625620 79.976730 79.338001 78.709128 78.089807 77.479731 76.878597 0INTERVALO DE R = .081911 A R = .163831 76.878597 75.701934 74.557378 73.442488 72.354828 71.291956 70.251434 69.230823 68.227683 67.239576 66.198482 65.311332 64.440165 63.584754 62.744873 61.920295 61.110794 60.316142 59.536115 58.770484 58.019024

0INTERVALO DE R = .163831 A R = .327671 58.019024 56.557709 55.150359 53.795160 52.490301 51.233970 50.024354 48.859641 47.738019 46.657676 45.616799 44.613577 43.646198 42.712848 41.811717 40.940991 40.098859 39.283509 38.493128 37.725904 36.980025 0INTERVALO DE R = .327671 A R = .777351 36.980025 35.027825 33.185298 31.414977 29.990017 28.574099 27.245216 25.998881 24.830604 23.735898 22.710273 21.749241 20.848313 20.003000 19.208815 18.461267 17.755869 17.088132 16.453567 15.847686 15.266000 0INTERVALO DE R = .777351 A R = 1.510711 15.266000 14.394301 13.594449 12.854490 12.169760 11.535733 10.948022 10.402377 9.894686 9.420976 8.977411 8.560296 8.166070 7.807648 7.469713 7.150583 6.849209 6.564581 6.295727 6.041714 5.801645 0INTERVALO DE R = 1.510711 A R = 3.021421 5.801645 5.568048 5.347438 5.138962 4.941811 4.755215 4.578451 4.410835 4.251729 4.100534 3.956697 3.819706 3.689092 3.564429 3.445332 3.331462 3.222518 3.118247 3.018434 2.922909 2.831546 2.744257 2.661003 2.581781 2.506636 2.435654 2.368962 2.294268 2.229168 2.166540 2.106277 2.048273 1.992430 1.938649 1.886838 1.836908 1.788773 1.742353 1.697569 1.654348 1.612620 0INTERVALO DE R = 3.021421 A R = 6.042841 1.612620 1.533381 1.459369 1.390162 1.325017 1.264712 1.207857 1.154279 1.103807 1.056268 1.011490 .969300 .929528 .891999 .856543

	.822987	.791159	.760886	.731996	.704318
	.674446	.652789	.631687	.611139	.591147
	.571709	.552827	.534499	.516726	.499509
	.482846	.466738	.451185	.436187	.421744
	.407856	.394522	.381744	.369520	.357852
	.346738				
01	NTERVALO	D DE R = 6	6.042841 A	R = 12.08	5681
	.346738	.336180	.326176	.316727	.307833
	.299494	.291710	.284481	.277807	.271688
	.266124	.261114	.256660	.252760	.249416
	.246626	.244391	.242711	.241586	.241016
	.211006	.205743	.200580	.195518	.190555
	.185693	.180931	.176269	.171707	.167245
	.162884	.158623	.154462	.150401	.146441
	.142581	.138820	.135161	.131601	.128141
	.124782	.121523	.118364	.115306	.112347
	.109489	.106731	.104073	.101516	.099058
	.096701	.094444	.092287	.090231	.088274
	.086418	.084662	.083006	.081451	.079996
	.078640	.077385	.076231	.075176	.074222
	.073368	.072614	.071960	.071407	.070953
	.070600	.070347	.070195	.070142	.070190
	.070338	.070586	.070935	.071383	.071932
	.072581				
01	NTERVALO	D DE R = 12	2.085681 A	R = 24.17	1361
	.072581	.074180	.076179	.078579	.081380
	.084582	.088185	.048758	.047696	.046649
	.045617	.044601	.043601	.042615	.041646
	.040691	.039752	.038828	.037920	.037027
	.036149	.035287	.034440	.033608	.032792
	.031991	.031205	.030435	.029681	.028941
	.028217	.027509	.026815	.026137	.025475

.024828	.024196	.023579	.022978	.022393
.021822	.021267	.020728	.020204	.019695
.019201	.018723	.018260	.017813	.017381
.016964	.016563	.016177	.015807	.015451
.015112	.014787	.014478	.014184	.013906
.013643	.013396	.013163	.012946	.012745
.012559	.012388	.012233	.012093	.011968
.011859	.011765	.011686	.011623	.011575
.011543	.011526	.011524	.011538	.011567

.011611

0A14

OINCREMENTO INICIAL Y FINAL EN 2E

.1000000E+03 .1000000E-04

0A15

INTEGRACIÓN HACIA ADENTRO SE INICIA EN EL INTERVALO 16 Y LA COMPARACIÓN SE HACE A 2 PASOS DEL INTERVALO 13

0A17

1441.903204793847000 -1500.00000000000000 336

0D1 = .668173E+01

1441.903204793847000 -1400.00000000000000 336

- 0D1 = .302662E+02
- DE2 = -.750000E+02

-1475.000000000000000

1417.873841232184000 -1475.000000000000000 336

- 0D1 = .182160E+02
- DE2 = -.750000E+02
- -1550.0000000000000000
- 1489.912008794142000 -1550.00000000000000 336

0D1 = -.111398E+02

DE2 = .284607E+02

-1521.539338835338000

1462.592923806361000 -1521.539338835338000 336

0D1 = -.170841E+01

DE2 = .515538E+01

-1516.383958788495000

1457.642022345199000 -1516.383958788495000 336

0D1 = .189323E+00

DE2 = -.514314E+00

-1516.898272929374000

1458.135968947075000 -1516.898272929374000 336

0D1 = -.292589E-02

DE2 = .782751E-02

-1516.890445423026000

1458.128451473396000 -1516.890445423026000 336

0D1 = -.494300E-05

DE2 = .132461E-04

-1516.890432176879000

1458.128438751903000 -1516.890432176879000 336

0D1 = .129305E-09

VALOR PROPIO 2E =-.151689043E+04 =-.20638340E+02 keV

ENCONTRADO DESPUÉS DE, 8 ITERACIONES

0A18

LOS FACTORES DE NORMALIZACIÓN SON .14183E+05 .12294E-01

0A26

NÚMERO DE CEROS = 0

NÚMERO CUÁNTICO PRINCIPAL N = 1 NÚMERO CUÁNTICO DEL MOMENTUM ANGULAR L = 0

NÚMERO CUÁNTICO EFECTIVO NX = .025676

EL DEFECTO CUÁNTICO= .974324

EL CORRIMIENTO DE FASE EXTRAPOLADO ES= 3.060930 RAD

0A28

0A27

URANIO 1MAS N=1 L=0 J=1/2 K= -1 Z=92 A=238

0A05

OINTERVALOS Y GRADOS DE LAS CURVAS DE AJUSTE

.000000 .011000 .040000 .130000 .400000 .800000 1.400000 2.300000

3.000000 5.500000 80.000000

4 4 3 3 3 3 3 2 1 0

0A04

TABLA DEL RADIO Y DEL DOBLE DE LA CARGA DEL ELEMENTO

.000000184.000000 .001961181.323400 .003922178.845500 .005884176.494600)
.007845174.243000 .009806172.077900 .011767169.988300 .013728167.963000)
.015689166.000300 .017651164.092800 .019612162.238700 .039223145.934800)
.058835132.615400 .078447121.378900 .098058111.715600 .117670103.288800)
.137282 95.866600 .156893 89.274260 .176505 83.379270 .196117 78.076760	
.235340 68.930870 .274563 61.336080 .313787 54.944660 .353010 49.504520	
.392233 44.831660 .431457 40.784390 .470680 37.254170 .509903 34.156340	
.549127 31.422820 .588350 28.996590 .627573 26.835320 .666797 24.902200	
.706020 23.164120 .745244 21.598990 .784467 20.181060 .882525 17.183270	
.980584 14.794850 1.078642 12.864940 1.176700 11.286620 1.274759 9.981874	
1.372817 8.893291 1.470875 7.977441 1.568934 7.201571 1.666992 6.539912	
1.765051 5.972404 1.863109 5.483036 1.961167 5.059287 2.059226 4.690850	
2.157284 4.369069 2.255342 4.087496 2.353401 3.840056 2.451459 3.622138	
2.549517 3.429873 2.647576 3.259940 2.745634 3.109386 2.843693 2.975997	
2.941751 2.857369 3.039809 2.752208 3.137867 2.658496 3.235926 2.575230	
3.333984 2.501186 3.432043 2.435342 3.530101 2.376839 3.628159 2.324911	
3.726218 2.278849 3.824276 2.238086 3.922334 2.202042 4.118451 2.142358	
4.314568 2.096542 4.510684 2.061977 4.706801 2.036532 4.902918 2.018460	
5.099035 2.006243 5.491268 2.000000 5.883502 2.000000 10.000000 2.000000	
20.000000 2.000000 40.000000 2.000000 80.000000 2.000000	

LA CARGA NUCLEAR ES 92.0 Y EL NÚMERO DE MASA ES 238.0 Y EL NÚMERO DE ELECTRONES ES 91.0

Ingrese el valor de BETA

AJUSTE DE CURVA PARA EL POTENCIAL ATÓMICO

NÚMERO DE INTERVALO ERROR ESTANDAR GRADO DEL POLINOMIO

1	.138E-02	4
2	.249E-03	4
3	.000E+00	3
4	.764E-01	3
5	.162E-01	3
6	.662E-02	3
7	.369E-02	3
8	.328E-02	2
9	.967E-01	1
10	.000E+00	0

0A06

21 INTERVALOS DE INTEGRACIÓN. PUNTOS EXTREMOS Y NÚMERO DE PASOS .000001 .000011 .000031 .000071 .000151 .000311 .000631 .001271

 $.002551 \ .005111 \ .010231 \ .020471 \ .040951 \ .081911 \ .163831 \ .327671$

.777351 1.510711 3.021421 6.042841 12.085681 24.171361

20

0A07

0VALOR DE ENTRADA DE 2E = -.51500000E+04

0A10

0MOMENTUM ANGULAR L = 0

EL NÚMERO CUÁNTICO RELATIVÍSTICO ES -1.00

LA CORRECCIÓN RELATIVISTA POR VELOCIDAD TIENE UN PESO = 1.00

LA CORRECCIÓN DE SPIN SE TOMA CON UN PESO= 1.00

-5150.000000000000000

02ZP O DELT2ZP CALCULADO DE LAS CURVAS DE AJUSTE

0INTERVALO DE R = .000001 A R = .000011 1.963925 2.945826 3.927652 4.909379 5.890981 6.872434 7.853713 8.834793 9.815650 10.796258 11.776592 12.756628 13.736341 14.715705 15.694697 16.673291 17.651463 18.629187 19.606438 20.583193 21.559425 0INTERVALO DE R = .000011 A R = .000031 21.559425 23.510224 25.458636 27.404463 29.347505 31.287564 33.224441 35.157936 37.087852 39.013989 40.936148 42.854130 44.767737 46.676769 48.581028 50.480315 52.374431 54.263177 56.146353 58.023763 59.895205 0INTERVALO DE R = .000031 A R = .000071 59.895205 63.619395 67.317331 70.987423 74.628079 78.237709 81.814722 85.357525 88.864529 92.334142 95.764773 99.154830 102.502723 105.806861 109.065652 112.277506 115.440831 118.554036 121.615531 124.623723 127.577022 0INTERVALO DE R = .000071 A R = .000151 127.577022 133.312577 138.809466 144.054960 149.036331 153.740849 158.155787 162.268414 166.066003 169.535824 172.665149 175.441248 177.851394 179.882856 181.522906 182.758816 183.577856 183.967298 183.796220 183.790544 183.784869 0INTERVALO DE R = .000151 A R = .000311 183.784869 183.773523 183.762181 183.750844 183.739512 183.728185 183.716862 183.705544 183.694230 183.682921 183.671617 183.660317 183.649022 183.637731 183.626445 183.615164 183.603887 183.592615 183.581347 183.570084 183.558826

0INTERVALO DE R = .000311 A R = .000631 183.558826 183.536322 183.513836 183.491369 183.468919 183.446488 183.424074 183.401678 183.379300 183.356939 183.334597 183.312271 183.289963 183.267673 183.245400 183.223145 183.200906 183.178685 183.156481 183.134295 183.112125 0INTERVALO DE R = .000631 A R = .001271 183.112125 183.067837 183.023616 182.979463 182.935376 182.891356 182.847402 182.803513 182.759689 182.715930 182.672235 182.628604 182.585037 182.541532 182.498091 182.454711 182.411393 182.368136 182.324941 182.281806 182.238731 0INTERVALO DE R = .001271 A R = .002551 182.238731 182.152760 182.067026 181.981524 181.896252 181.811207 181.726386 181.641786 181.557403 181.473235 181.389280 181.305534 181.221994 181.138658 181.055523 180.972586 180.889845 180.807297 180.724939 180.642769 180.560784 0INTERVALO DE R = .002551 A R = .005111 180.560784 180.397360 180.234647 180.072627 179.911280 179.750589 179.590537 179.431105 179.272279 179.114042 178.956378 178.799273 178.642712 178.486683 178.331171 178.176164 178.021650 177.867617 177.714054 177.560951 177.408298 0INTERVALO DE R = .005111 A R = .010231 177.408298 177.104302 176.801999 176.501327 176.202235 175.904678 175.608622 175.314040 175.020914 174.729235 174.439003 174.150224 173.862916 173.577103 173.292819 173.010105 172.729013 172.449602 172.171938 171.896099 171.622169

0INTERVALO DE R = .010231 A R = .020471 171.622169 171.080419 170.527999 169.988275 169.453197 168.922655 168.396540 167.874745 167.357169 166.843711 166.334273 165.828762 165.327085 164.829155 164.334884 163.844191 163.356995 162.873220 162.392790 161.915634 161.441683 0INTERVALO DE R = .020471 A R = .040951 161.441683 160.503139 159.576665 158.661816 157.758191 156.865437 155.983244 155.111350 154.249539 153.397638 152.555524 151.723116 150.900382 150.087332 149.284027 148.490568 147.707107 146.933837 146.171002 145.418888 144.516912 0INTERVALO DE R = .040951 A R = .081911 144.516912 143.065427 141.637711 140.233379 138.852051 137.493343 136.156874 134.842261 133.549121 132.277073 131.025734 129.794722 128.583654 127.392148 126.219823 125.066294 123.931182 122.814102 121.714673 120.632512 119.567237 0INTERVALO DE R = .081911 A R = .163831 119.567237 117.485816 115.467352 113.508786 111.607059 109.759113 107.961890 106.212332 104.507378 102.843973 101.219056 99.629569 97.977625 96.533797 95.117676 93.728860 92.366946 91.031533 89.722219 88.438601 87.180276 0INTERVALO DE R = .163831 A R = .327671 87.180276 84.737901 82.391876 80.138984 77.976008 75.899729 73.906931 71.994397 70.158908 68.397249 66.706201 65.082546 63.523069 62.024551 60.583775 59.197523 57.862579 56.575725 55.333743 54.133417 52.971529

0INTERVALO DE R = .327671 A R = .777351 52.971529 49.953954 47.135177 44.448676 42.105961 39.964539 37.962137 36.091430 34.345093 32.715801 31.196229 29.779052 28.456944 27.222580 26.068636 24.987786 23.972705 23.016068 22.110550 21.248826 20.423570 0INTERVALO DE R = .777351 A R = 1.510711 20.423570 19.150064 18.063005 17.052614 16.114692 15.245039 14.439456 13.693742 13.003698 12.365125 11.773823 11.225592 10.716232 10.241544 9.797329 9.379386 8.983516 8.595868 8.263545 7.948121 7.648969 0INTERVALO DE R = 1.510711 A R = 3.021421 7.648969 7.081330 6.574594 6.123278 5.721895 5.364963 5.046995 4.762508 4.506017 4.272037 4.055084 3.864165 3.697075 3.541705 3.398056 3.266128 3.145920 3.037433 2.940666 2.855620 2.571769 0INTERVALO DE R = 3.021421 A R = 6.042841 2.571769 2.548937 2.526105 2.503273 2.480440 2.457608 2.434776 2.411943 2.389111 2.366279 2.343447 2.320614 2.297782 2.274950 2.252118 2.229285 2.206453 2.183621 2.160789 2.137956 2.115124 2.092292 2.069460 2.046627 2.023795 2.000963 1.978131 1.955298 1.932466 1.909634 1.886801 1.863969 1.841137 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000

0INTERVALO DE R = 6.042841 A R = 12.085681

2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
DER = 12	.085681 A	R = 24.1713	361
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
	2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000	$\begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$	2.000000 2.000000

2.000000	2.000000	2.000000	2.000000	2.000000
2.000000	2.000000	2.000000	2.000000	2.000000

2.000000 2.000000 2.000000 2.000000 2.000000

2.000000

0A14

OINCREMENTO INICIAL Y FINAL EN 2E

.1000000E+04 .1000000E-02

0A15

INTEGRACIÓN HACIA ADENTRO SE INICIA EN EL INTERVALO 17 Y LA COMPARACIÓN SE HACE A 2 PASOS DEL INTERVALO 12

0A17

4788.074284206641000 -5150.00000000000000 357

0D1 = -.157930E+01

4788.074284206641000 -4150.0000000000000 357

0D1 = .115312E+03

DE2 = -.986489E+03

-5136.489130283013000

4776.409940963558000 -5136.489130283013000 357

0D1 = .971076E+00

DE2 = -.837806E+01

-5144.867192254492000

4783.643548233301000 -5144.867192254492000 357

0D1 = -.617725E+00

DE2 = .325739E+01

-5141.609805693353000

4780.831347181204000 -5141.609805693353000 357

0D1 = -.286163E-02

DE2 = .151602E-01

-5141.594645519992000

4780.818258281216000 -5141.594645519992000 357

0D1 = .846774E-05

VALOR PROPIO 2E =-.514159469E+04 =-.69954942E+02 keV

ENCONTRADO DESPUÉS DE, 5 ITERACIONES

0A18

LOS FACTORES DE NORMALIZACIÓN SON .64216E+05 .87266E-38

0A26

NÚMERO DE CEROS = 0

NÚMERO CUÁNTICO PRINCIPAL N = 1 NÚMERO CUÁNTICO DEL MOMENTUM ANGULAR L = 0

NÚMERO CUÁNTICO EFECTIVO NX = .027892

EL DEFECTO CUÁNTICO= .972108

EL CORRIMIENTO DE FASE EXTRAPOLADO ES= 3.053967 RAD

0A28

0A27

ANEXO 7

TEOREMA DE TAYLOR

Si todas las n=ésimas derivadas parciales de f(x,y) son continuas en una región cerrada y si las (n+1)-ésimas derivadas parciales existen en la región abierta, se tiene:

$$f(x_{0} + h, y_{0} + k) = f(x_{0}, y_{0}) + \left(h\frac{\partial}{\partial x} + k\frac{\partial}{\partial y}\right)f(x_{0}, y_{0}) + \frac{1}{2!}\left(h\frac{\partial}{\partial x} + k\frac{\partial}{\partial y}\right)^{2}f(x_{0}, y_{0}) + \dots + \frac{1}{n!}\left(n\frac{\partial}{\partial x} + k\frac{\partial}{\partial y}\right)^{n}f(x_{0}, y_{0}) + R_{n}$$

siendo: $\left(h\frac{\partial}{\partial x} + k\frac{\partial}{\partial y}\right) f(x_0, y_0) = hf_x(x_0, y_0) + kf_y(x_0, y_0)$ Así para la función $\varphi(x_0 + \Delta x, k + \Delta k) = 0$

que representa la primera condición en la solución general de la ecuación de Thomas-Fermi, se observa que:

$$\varphi(x_0 + \Delta x, k + \Delta k) = \varphi(x_0, k) + \Delta x \varphi'_x(x_0, k) + \Delta k \varphi'_k(x_0, k) = 0$$

Aquí, $\varphi(x_0,k)$ es cero, debido a esta condición la función $\varphi(x_0,k)$ en el punto x₀ será cero y los términos de las potencias cuadráticas, cúbicas, etc se desprecian por ser bastante pequeños.

Luego: $\Delta x \phi'_x(x_0,k) + \Delta k \phi'_k(x_0,k) = 0$

donde:
$$\Delta k = -\frac{\varphi'_x(x_0,k)}{\varphi'_k(x_0,k)} \Delta x = -\frac{\varphi'_x(x_0) + k\eta'_x(x_0)}{\eta(x_0)} \Delta x$$

y para el programa:

$$\Delta k = -\frac{DFFX}{GXX}DELX = -\frac{DFFX + AK.DGXX}{GXX}DELX$$

ANEXO 8

MÉTODO DE RUNGE-KUTTA DE ORDEN 4

Teniendo en cuenta que el método de Euler no es muy útil en problemas prácticos porque requiere un tamaño de paso muy pequeño para precisión razonable y el método de Taylor de orden superior es inaceptable como procedimiento de propósito general debido a la necesidad de obtener derivadas totales de orden alto para y(x).

El método de Runge-Kutta trata de obtener mayor precisión y al mismo tiempo evitan la necesidad de derivadas de orden superior, calculando la función f(x,y) en puntos seleccionados de cada subintervalo.

Así, para la ecuación y'=f (x,y), con y (x₀) = y₀ se requieren generar aproximaciones y_n a y(x₀+nh) para un h fijo y para n = 0,1,2, ... usando la fórmula de recurrencia:

$$y_{n+1} = y_n + \frac{1}{6} (k_1 + 2k_2 + 2k_3 + k_{14})$$

donde:

$$k_2 = hf\left(x_n + \frac{h}{2}; y_n + \frac{1}{2}k_1\right)$$
$$k_3 = hf\left(x_n + \frac{h}{2}; y_n + \frac{1}{2}k_2\right)$$

 $k_1 = hf(x_0,y_0)$

 $k_{4} = hf(\mathbf{x}_{n} + \mathbf{h}; \mathbf{y}_{n} + \mathbf{k}_{3})$