

Universidad Nacional Autónoma de México

Facultad de Química

MODELOS ESTADISITICOS APLICADOS A

ATOMOS Y MOLECULAS.

ESIS Т QUE PARA OBTENER EL TITULO DE:

Ingeniero Químico Ε

N

т

:

EDUARDO ANTONIO HERNANDEZ PEREZ

P

Е

s



Universidad Nacional Autónoma de México



UNAM – Dirección General de Bibliotecas Tesis Digitales Restricciones de uso

DERECHOS RESERVADOS © PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL

Todo el material contenido en esta tesis esta protegido por la Ley Federal del Derecho de Autor (LFDA) de los Estados Unidos Mexicanos (México).

El uso de imágenes, fragmentos de videos, y demás material que sea objeto de protección de los derechos de autor, será exclusivamente para fines educativos e informativos y deberá citar la fuente donde la obtuvo mencionando el autor o autores. Cualquier uso distinto como el lucro, reproducción, edición o modificación, será perseguido y sancionado por el respectivo titular de los Derechos de Autor. Jurado asignado originalmente

segun el tema

PRESIDENTEJAIME KELLER TORRESVOCALANDONI GARRITZ RUIZSECRETARIOJOSE LUIS GAZQUEZ MATEOSIer. SUPLENTECARMEN VAREA G. DE ALVAREZ2do. SUPLENTEALEJANDRO PISANTY BARUCH

Sitio donde se desarrolló el tema:

Departamento de Química T_eórica División de Estudios de Postgrado Facultad de Química U.N.A.M.

Nombre completo y firma del sustentante Eduardo Antonio Hernández Pérez

Nombre completo y firma del asesor del tema

<u>é dura (55 guas</u> Gázquez Mateos José

A MIS PADRES

MA. DE JESUS Y EDUARDO

A CHIQUIS

CON CARIÑO

A MI TIA LYDIA

POR SU COMPRENSION

AGRADECIMIENTOS

Quiero expresar aquí mi agradecimiento hacia el Dr. J. L. Gázquez por su <u>paciencia</u>, consejos y ens<u>e</u> ñanzas, de los cuales espero haber aprendido algo y sin cuya ayuda, no hubiera podido realizar este trabajo.

Agradezco también a toda la gente que de alguna manera hace posible que exista un Depto. de Quím<u>i</u> ca Teórica en la Facultad, donde las personas con in-quietudes como las mias pueden desarrollarse. A QUIENES EMPRENDIERON EL ESTUDIO DE LA FISICA POR AMOR A ELLA Y A QUIENES, PESE A LOS CURSOS, DEMANDAS DE RESULTADOS SOLIDOS Y PRESIONES DEL MERCADO, AUN AMAN SU CIENCIA, NO PERDIERON LA ESPERANZA DE COMPRENDERLA MEJOR Y SE ATREVEN A FORMULAR PREGUNTAS RADICALES. PUES DE ELLOS -ES EL REINO DE LOS FOTONES.

1

MARIO BUNGE

PREFACIO

El presente trabajo tiene dos objetivos principales. El primero es mostrar la derivación teórica de los diferentes modelos de gas de electrones que existen para estudiar la estructura electrónica de átomos, tratando de presentar estos modelos de una manera uniforme y accesible y presentando los aspectos más importantes en la deducción de cada uno de ellos.

En el Capitulo I, se empieza desde el formalismo <u>ge</u> neral y el modelo más simple (Thomas-Fermi) del cual analizamos algunas de sus características, predicciones y limitaciones, hasta llegar a los modelos más complicados que incluyen correcciones en gradientes para la densidad. Al final de este capitulo se presentan los diferentes métodos posibles para obtener resultados prácticos de estos modelos y las diferen-tes complicaciones que cada una de estas alternativas presenta.

El Capítulo II, tiene por objeto realizar cálculos con los modelos mediante un procedimiento variacional restrin gido que pueda ser comparado directamente con un cálculo - --Hartree-Fock base minima y así probar la calidad del funcio-nal y poder concluir si estos modelos que se derivan en la -- aproximación de un gas de electrones, pueden ser aplicables a átomos y moléculas, donde esta aproximación es cuestionable.

ł	Ν	D	С	E

•

CAPITULO I.	DESARR	DLLO TEORICO	1
SECCION I.	Funcior	nales de la Densidad	1
	1.1	Introducción	1
	1.2	Teoremas de Hohenberg y Koh	1
SECCION II.	Modelo	de Thomas-Fermi (TF)	8
	11.1	Funcional de Thomas-Fermi	8
	11.2	La ecuación diferencial de Thomas-Fermi .	10
	11.3	Energía Total	18
	11.4	Teorema Virial y relaciones entre las componentes de la energía total	21
	11.5	Principio de Maximización	25
SECCION III.	Modelo	de Thomas-Fermi-Dirac (TFD)	33
	111.1	La ecuación para la Matriz de Densidad	33
	111.2	Modelo de Thomas-Fermi-Dirac (TFD)	44
SECCION IV.	Correco de TF	ciones Cuánticas al Modelo	53
	10.1	Modelo de Thomas-Fermi- Weizsacker (TFW)	53
	11.2	Método de Kirzhnits	60
	10.3	La expansión en Gradientes	66

Pág.

		10.4	Corrección de 2do. Orden para la energia de intercambio	72
		10.5	Funcional Completo de la Ene <u>r</u> gia	72
SECCION	۷.	Modelo	de Bader	74
		V.1	Comportamiento Local de la De <u>n</u> sidad de Energía Cinética	74
		۷.2	Expansión en Gradientes	81
		V.3	Modelo de Descomposición de la Densidad	84
SECCION VI.		Aspectos Variacionales		87
		VI.1	Derivación de la Ecuación de Euler	88
CAPITULO	11,	CALCULO	DS VARIACIONALES	94
SECCION	۱.	Introdu	ucción	94
1	11.	Modelo	de Wang y Parr	96
		Modelo de Combinación Lineal		
IV. N		Modelo de Combinación Lineal Base Minima (MBS)		
	۷.	Aplicad	ción a Moléculas	137

CONCLUSIONES

I. FUNCIONALES DE LA DENSIDAD.

1.1 Introducción.

El objetivo fundamental que se persigue en la teoria de funcionales de la densidad, aplicados a átomos, moléculas y sólidos, es el de relacionar directamente la energia con la densidad electrónica, sin necesidad de calcular pre-viamente la función de onda. De esta forma, para un sistema con n-electrones, el problema 3n-dimensional se reduce a un problema tridimensional que, supuestamente es más facil de resolver.

Los modelos de gas de electrones corresponden, pr<u>e</u> cisamente a este tipo de filosofia. En estos modelos se introduce una simplificación adicional suponiendo que en cualquier punto de la distribución, el sistema se comporta de m<u>a</u> nera local, al igual que un gas de electrones uniforme, con una densidad igual a la del sistema en ese punto. De esta forma, el problema de muchos cuerpos se reduce considerablemente.

1.2 Teoremas de Hohenberg y Kohn

La teoria de funcionales de la densidad esta fund<u>a</u> mentada en dos teoremas propuestos por Hohenberg y Kohn.

Teorema I. El estado basal.

Consideremos un sistema con n-electrones moviénd<u>o</u> se bajo la acción de un potencial $\mathcal{V}(r)$ (en el caso de un átomo, el potencial creado por el núcleo) y la mutua repulsión coulómbica. El hamiltoniano tiene la forma

$$H = T * V + U \tag{1-1}$$

donde:

$$T = \frac{1}{2} \int \nabla \psi^{*}(r) \cdot \nabla \psi(r) d^{3}r \qquad (1-2)$$

$$V = \int v(r) \psi^{*}(r) \psi(r) d^{3}r$$
 (1-3)

$$U = \frac{1}{2} \iint \frac{\psi(r) \ \psi(r') \ \psi(r') \ \psi(r')}{|r - r'|} \ d^{3}r \ d^{3}r' \qquad (1-4)$$

La densidad electrónica del estado basal ψ está dada por los elementos diagonales de la matriz de densidad de primer orden:

$$p(r_1) = N \int \psi^*(\bar{r}) \, \psi(\bar{r}) \, d^*r_2 \dots d^3r_n \qquad (1-5)$$

donde \mathcal{F} representa las coordenadas de los n-electrones r= (x₁, y₁, z₁,.....x_n, y_n,z_n). Como \mathcal{V} esta determinada por \mathcal{V} (r), entonces ρ (r) es un funcional de \mathcal{V} (r) . Deseamos mostrar que $\mathcal{V}(\mathbf{r})$ es un funcional único de $\rho(\mathbf{r})$, excepto por una constante aditiva, La demostración se hace por reducción al absurdo. Supongamos que otro potencial $\mathcal{V}'(\mathbf{r})$ tiene un estado basal $\mathcal{W}^{i}(\mathbf{r})$ que da lu-gar a la misma densidad $\rho(\mathbf{r})$. A menos que $\mathcal{V}'(\mathbf{r}) - \mathcal{V}(\mathbf{r})$ sea igual a una constante, $\mathcal{V}'(\mathbf{r})$ no puede ser igual a $\mathcal{V}(\mathbf{r})$ ya que satisfacen ecuaciones de Schrödinger diferentes. Por lo tanto si H, H', E y E' son los hamiltonianos y energías correspondientes a \mathcal{V} y \mathcal{V}' , tendremos, por el principio variacional que

$$E' = \langle \psi'|H'|\psi' \rangle \langle \langle \psi|H'|\psi \rangle = \langle \psi|H+V'-V|\psi \rangle \quad (1-6)$$

puede reescribirse en la forma

$$E' < E + \int [v'(r) - v(r)] p(r) d^3r$$
 (1-7)

de la misma forma

1

$$E < E' + \int [v(r) - v'(r)] p(r) d^{3}r \qquad (1-8)$$

sumando las ecuaciones (I-7) y (I-8) llegamos al absurdo

$$E + E' < E + E' \tag{1-9}$$

lo que significa que $\mathcal{V}(\mathbf{r})$ y $\mathcal{V}'(\mathbf{r})$ no pueden dar lu-gar a la misma $\rho(\mathbf{r})$ si son diferentes. O sea, $\mathcal{V}(\mathbf{r})$ es un funcional único de $\rho(\mathbf{r})$. Ya que $\mathcal{V}(\mathbf{r})$ determina a H, podemos ver que el estado basal de un sistema es un funcional único de $\rho(\mathbf{r})$.

Teorema II. El principio variacional.

Ya que ψ es un funcional de $\rho(\gamma)$, también lo serán la energia cinética y la de interacción. Por lo tanto podemos definir

$$F[\rho(r)] = \langle \psi | T + U | \psi \rangle \qquad (1-10)$$

donde $F[\rho]$ es un funcional universal, válido para cualquier número de partículas y cualquier potencial externo. -Así, la energía total la podemos expresar como,

$$E_{v}[p] = \int v(r) p(r) dr + F[p] \qquad (1-12)$$

Para la densidad de carga correcta $\rho(r)$, $E_{v}[\rho]$ es igual a la energía del estado fundamental E. Deseamos d<u>e</u> mostrar que cualquier otra densidad $\rho'(r)$ que satisface la restricción:

$$N = \int p(r) dr \qquad (1-11)$$

da lugar a una energía $E_{v}[p']$ mayor que E. Es decir la igualdad solo se cumple cuando p'(r) = p(r).

Sabemos que :

$$E_{\upsilon}[\psi'] = \langle \psi' | \vee | \psi' \rangle + \langle \psi' | T + U + \psi' \rangle \qquad (1-13)$$

tiene un valor minimo para el estado basal correcto Ψ , r<u>e</u> lativo a variaciones arbitrarias de W en las que el número de particulas se mantiene constante. En particular, si 🎬 es el estado basal asociado a otro potencial externo $\vartheta'(\gamma)$. entonces, usando las ecuaciones (I-11) y (I-13) tenemos que

$$E_{v}[\psi] = \int v(r) p'(r) d^{3}r + F[p']$$

> $E_{v}[\psi] = \int v(r) p(r) d^{3}r + F[p]$
(1-14)

$$E_{v}[p'] \gg E_{v}[p]$$
 (1-15)

Con base en estos dos teoremas, es posible describir un sistema de n partículas utilizando a la densidad como variable básica. La dificultad estriba en que el primer teo rema afirma la existencia del funcional universal, pero no nos dice la forma explicita de éste. Si logramos conocerlo, el segundo teorema nos garantiza que los resultados que se obtengan serán idénticos a los que proporciona la ecuación de Schrödinger.

Es conveniente separar la energia coulómbica clási ca de F[p] y escribir

$$F[p] = \frac{1}{2} \int \frac{p(r) p(r')}{|r-r'|} d^{3}r d^{3}r' + G[p] \quad (1-16)$$

donde G[p] es un funcional universal al igual que F[p] Podemos escribir G[p] como:

$$G[P] = T[P] + E_{xc}[P]$$
 (1-17).

donde $T[\rho]$ es el funcional de energía cinética y $Exc[\rho]$ es el funcional de energía de intercambio y correlación.

Tanto $T[\rho]$ como $E_{xc}[\rho]$ pueden ser expresados en términos de las energias cinética y de intercambio correlación por electrón, $t[\rho]$ y $U_{xc}[\rho]$ respectivamente, si la densidad varia lentamente, es decir

$$T[p] = \int p(r) t[p] d^{3}r \qquad (1-18)$$

$$E_{xc}[p] = \frac{1}{2} \int p(r) \ U_{xc}[p] \ d^{3}r \qquad (1-19)$$

Utilizando las ecuaciones anteriores podemos expr<u>e</u> sar la energía total de un sistema de n-electrones como:

$$E[p] = \int p(n t[p] d^{3}r + \int p(n v(r) d^{3}r + \frac{1}{2} \int \frac{p(n p(r'))}{|r - r'|} d^{3}r d^{3}r + \frac{1}{2} \int p(r) U_{xc}[p] d^{3}r \quad (1-20)$$

Si conociéramos la forma explicita de $t[\rho]$ y de $U_{xc}[\rho]$ podriamos hacer la variación sujeta a la res--tricción (I-12) y determinar así la ecuación que debe satisfacer ρ_{\perp}

Como podemos ver de la ecuación (1-20), es necesario modelar tanto $t[\rho]$ como $U_{xc}[\rho]$ para trabajar con un funcional cuya variable básica sea la densidad. En las siguientes secciones se describirán algunos modelos que exi<u>s</u> ten para $t[\rho]$ y $U_{xc}[\rho]$ y a lo largo de estas se mo<u>s</u> trarán las diferencias que existen entre estos modelos y los alcances de cada uno de ellos para explicar principalmente propiedades de átomos y moléculas. 11. MODELO DE THOMAS-FERMI.

Thomas y Fermi² (T-F) propusieron independienteme<u>n</u> te, en 1927 y 1928, lo que podemos considerar actualmente c<u>o</u> mo el funcional de la denoidad más simple, ya que la energia cinética se aproxima por la de un gas de electrones libres -(sistema homogéneo) y la energia de intercambio y correla- ción se desprecia, incluyéndose únicamente la interacción -coulómbica entre los electrones y la de estos con el núcleo.

11.1 Funcional de Thomas-Fermi 3,4

Para desarrollar el funcional de la energia cinét<u>i</u> ca consideremos que P_X , P_Y y P_Z son los componentes del momento de un electrón en la posición Υ , el elemento de volumen en el espacio de fase estará dado por

De acuerdo con las reglas de la mecánica estadísti ca, una celda de volumen h^3 en el espacio de fase es equivalente a un estado cuántico. Cuando el spin es tomado en - cuenta, cada celda puede acomodar dos electrones, por lo que el número de estados cuánticos que llenan el elemento de volumen d Ω es (2d Ω /h³). Si suponemos que dentro de cada d Ω el potencial creado por el núcleo y los electrones va--

ria lentamente, y alrededor del punto r, el espacio de mo-mentos está ocupado hasta un momento máximo $P_F(Y)$ que ll<u>a</u> maremos momento de Fermi, entonces, el número de electrones

 $p(\mathbf{r}) d\mathbf{r}$ en un elemento de volumen d \mathbf{r} alrededor del punto r esta dado por:

$$\rho(r) d^{3}r = \frac{2 d^{3}r}{h^{3}} \int_{0}^{p} \int_{0}^{2\pi} p^{2} dp \, \operatorname{sen} \Theta \, d\Theta \, d\varphi \qquad (11-2)$$

integrando obtenemos que:

$$p(r) = \left(\frac{8\pi}{3h^3}\right) P_i^3 \tag{11-3}$$

la energia promedio por partícula (energia cinética) es

$$T_{prom} = \frac{\int_{0}^{p_{F}} \frac{p^{2}}{2m} d^{3}p}{\int_{0}^{p_{F}} d^{3}p} = \frac{3}{5} \left(\frac{p_{F}^{2}}{2m}\right)$$
(11-4)

substituyendo la ecuación (II-3) en la ecuación (II-4) obtenemos:

$$t [p] = \frac{3h^2}{10m} \left(\frac{3}{8\pi}\right)^{2/3} p^{2/3}(r)$$
 (11-5)

De esta forma utilizando la ecuación (I-20) con - $U_{xc}[\rho] = 0$ obtenemos el funcional de TF (en unidades atómicas fi=m=e=1).

$$E[p] = \frac{3}{10} (3\pi^2)^{2/3} \int p^{5/3}(r) d^3r - \mathcal{Z} \int \frac{p(r)}{r} d^3r$$

+ $\frac{1}{2} \int \int \frac{p(r)}{|r-r'|} d^3r d^3r'$ (11-6)

II.2 La ecuación diferencial de Thomas-Fermi.

Para obtener la densidad de carga correspondiente a la minima energia, hacemos la variación de $E[\rho]$ sujeta a la restricción :

$$n = \int \rho(r) d^3r \qquad (11-7)$$

siendo n el número de electrones. Así, obtenemos:

$$\int \delta \left[\frac{3}{10} \left(3\pi^2\right)^{2/3} \rho'(r) + V(r) \rho(r) + \mu \rho(r)\right] d^3r = 0 \quad (11-8)$$

donde μ es un multiplicador de Lagrange no determinado y $V(\nu)$ es el potencial electrostático dado por :

$$V(r) = -\frac{Z}{r} + \int \frac{p(r')}{|r-r'|} d^3r'$$
 (+1-9)

por lo tanto,

$$\rho(r) = \frac{1}{3\pi^2} \left[2 \left(\mu - V(r) \right) \right]^{3/2}$$
(11-10)

Cuando $(\mu - V(n))$ es cero, la densidad vale cero. Esta, también debe ser cero en regiones donde $(\mu - V)$ es n<u>e</u> gativo, porque la energía cinética no puede ser negativa. -Por lo tanto, la ecuación $(\mu - V) = 0$ determina la frontera del átomo.

Para un átomo neutro, no existe campo externo fuera de su radio, por lo tanto $\mu=0$

Como el potencial $V(\mathbf{r})$ y la nube electrónica de carga $_{-}\rho(\mathbf{r})$ están relacionados por la ecuación de Poisson:

$$\nabla^2 V(r) = -4\pi p(r)$$
 (11-11)

tendremos, substituyendo la ecuación (II-10) en ésta, que

$$\nabla^{2}(\mu - \nu) = \left(\frac{4}{3\pi}\right) \left[2(\mu - \nu)\right]^{3/2}$$
(11-12)

cuya solución nos permite conocer el potencial electrostát<u>i</u> co y la densidad de cargas del átomo. Si definimos :

$$(\mu - V(n)) = \frac{Z}{r} \chi(x)$$
 (11-13.a)

donde $X = \alpha r$ y

$$d = 2 \left(\frac{4}{3\pi}\right)^{3/3} \overline{Z}^{1/3}$$
 (11-13.b)

la ecuación (II-12) se convierte (suponiendo que X es esfer<u>i</u> camente simétrica) en:

$$\chi^{\frac{1}{2}} \frac{d^2 \chi}{d \chi^2} = \chi^{\frac{3}{2}}$$
 (11-14)

que es la ecuación diferencial de TF. Podemos ver que se -trata de una ecuación de segundo orden no lineal y, lo que es muy importante, independiente de Z, por lo que su solu- ción es la misma para cualquier átomo.

Para valores pequeños de r, el potencial debido al núcleo debe ser dominante, por lo tanto

$$\lim_{r \to 0} r V(r) = Z \tag{11-15}$$

$$\chi(0) = L \tag{11-16}$$

Así, las posibles soluciones de la ecuación (II-14) tienen la forma mostrada en la fig.(II-1). Sin embargo, físicamente esta ecuación es válida para X positiva;



para X negativa la densidad electrónica desaparece debido a que no hay ningún estado con P_Z Pf. Por lo tanto la ecua- - ción diferencial para X negativa es:

$$\frac{d^2 \chi}{dx^2} = 0 \qquad (\chi < 0) \qquad (11-17)$$

Si Xo es el punto donde X cruza al eje X, tendremos X(x)= A(X-Xo), por continuidad A=X'(Xo). Así, la solución quedará completamente determinada si encontramos X > O. En Xo, X(Xo)=0 y X'(Xo) debe ser diferente de cero ya que si -fuera cero la ecuación (II-14) indicaria que X'' y todas las derivadas superiores desaparecerían dando lugar a la solución trivial X=0.

Las condiciones adicionales para la solución de la ecuación diferencial las podemos determinar considerando al átomo neutral o al ión confinados a una esfera de radio r_o. -El número total de electrones será

$$h = 4\pi \int_{0}^{r_{o}} p(r) r^{2} dr = \int_{0}^{r_{o}} r \frac{d^{2}}{dr^{2}} (rV) dr$$

= $Z \int_{0}^{x_{o}} \chi''(x) dx$ (11-18)

Usando la condición en x_0 , la ecuación anterior se reduce a

$$\chi(x_0) - x_0 \chi'(x_0) = \frac{Z - n}{Z} = \frac{q}{Z}$$
 (11-19)

donde q es la carga neta del sistema. En el caso de áto-mos o iones libres, $\rho(r)=0$ en $Y=Y_0$, lo que implica que:

$$\chi(x_0) = 0$$
, $x_0 \chi'(x_0) = -\frac{4}{Z}$ (11-20)

para átomos neutros q=o y la ecuación (II-20) tiene como - consecuencía

$$\chi(x_{o}) = 0$$
 $\chi_{o} \chi'(x_{o}) = 0$ (11-21)

Si x_0 es un número finito, de la ecuación anterior se obtiene que $X(x_0) = 0$ y $X'(x_0) = 0$, no existiendo en este caso una solución no trivial. Para obtener la solución no --trivial suponemos que la superficie del átomo se encuentra en el infinito e interpretamos la ecuación (11-21) como

$$\lim_{x \to \infty} \chi(x) = 0 \qquad \lim_{x \to \infty} \chi(x) = 0 \qquad (11-22)$$

Estas ecuaciones determinan por si solas una solu-ción única que es asintótica al eje ×. Como la función X desaparece solo en el infinito, el átomo neutro no tiene front<u>e</u> ras en el modelo de Thomas-Fermi.

Para iones libres $(q\neq 0)$, la condición (11-20)indica que como la pendiente de X debe ser negativa en $x=x_0$, los iones negativos no existen en esta teoría mientras que los iones positivos son de tamaño finito con radio igual a ro. Una vez establecidas las condiciones, a la frontera, la ecuación (II-14) puede resolverse numéricamente 5. -Expresiones analíticas para esta solución han sido dadas por numerosos autores, Latter⁶ encontró que la función

$$\chi(x) = \left[1 + 0.02747 x^{1/2} + 1.243 x - 0.1486 x^{3/2} + 0.2302 x^{2} + 0.007298 x^{5/2} + 0.006944 x^{3}\right]^{-1} (11-23)$$

se aproxima a la solución de la ecuación de TF dentro de un error del 3%. La figura (II-2) muestra una comparación en-tre las funciones de distribución radial para el átomo de Ne calculadas por el método de TF y por el de H-F. Podemos ver que el modelo de TF, reproduce la forma general, aunque los detalles no son exhibidos correctamente.

Si substituimos la ecuación (II-13) en la ecuación (II-10) encontramos que

$$p(x) = \frac{32 Z^2}{9 \pi^3} \left(\frac{\chi}{x}\right)^{3/2}$$
(11-24)

lo que indica que la densidad de carga en todos los átomos está gobernada por la misma función de distribución con jugando el papel de una longitud característica y por lo tanto no presentará estructura de capas. De las ecuaciones - --



(11-23) y (11-24) se observa que cuando $\Upsilon \rightarrow 0$, la densidad diverge como $\Upsilon^{-3/2}$ en lugar de permanecer finita y -que cuando $\Upsilon \rightarrow \infty$, la densidad decrece como r^{-6} en lugar de hacerlo exponencialmente.

11.3 Energía Total.

Antes de considerar las energias que se obtienen con el modelo de TF, tratemos el caso de Z electronos que no interactúan entre ellos mismos y que se mueven en un poten-cial de Coulomb Z/r. Esto nos ayudará a entender las características generales de la energia de enlace de los electrones en los átomos, así como las limitaciones de la aproximación de TF.

Para el campo de Coulomb la solución cuántica es por supuesto conocida. Si tenemos N capas llenas, la ener-gia total Ec. (solamente la suma de los eigen-valores) está dada por:

$$E_{c} = -\frac{Z^{2}}{2n^{2}} 2n^{2} N \qquad (11-25)$$

habiendo $2n^2$ electrones en la capa de número cuántico principal n y siendo la relación entre N y Z

$$\sum_{n=1}^{N} 2n^2 = Z$$

ó

$$N(N+1)(2N+1) = 3\frac{7}{2}$$
(11-26)

En principio las ecuaciones (II-25) y (II-26) dan la energia total como una función de Z. Sin embargo, tratemos el caso de Z grande y desarrollemos una expresión asint<u>á</u> tica para N. De (II-26) fácilmente se obtiene que

$$N = \left(\frac{3}{2}\right)^{1/3} Z^{1/3} - \frac{1}{2} + \frac{1}{8} \left(\frac{3}{2}\right)^{2/3} Z^{-1/3} + O(Z^{-5/3})$$
(11-27)

y entonces de las ecuaciones (11-25) y (11-27) obtenemos

$$E_{z} = -\left(\frac{3}{2}\right) Z^{\frac{7}{3}} + \frac{1}{2} Z^{2} - \frac{1}{18} \left(\frac{3}{2}\right)^{\frac{2}{3}} Z^{\frac{5}{3}} + O(Z^{\frac{1}{3}})$$
(11-28)

Ahora, apliquemos la aproximación de TF al mismo -problema con la densidad, ρ , dada por la ecuación (II-10) con $\sqrt{(\gamma)} = -\frac{7}{\gamma} \gamma \mu$ escogida de tal manera que la densidad integre a Z electrones. Substituyendo esta expresión en la - ecuación (II-6) y recordando que los electrones no interactúan obtenemos integrando que:

$$E_{e,TF} = -\left(\frac{3}{2}\right)^{\frac{1}{3}} \underline{\xi}^{\frac{7}{3}}$$
 (11-29)

comparando las ecuaciones (11-28) y (11-29) vemos que la aproximación de TF dá el resultado correcto en el límite $Z \rightarrow \infty$.

Podemos obtener la energia de un átomo en la aproximación de TF, substituyendo la solución X de la ecuación diferencial de TF en las ecuaciones (II-13), (II-10) y (II-6) llegando a la expresión siguiente:

$$E_{TF} = Z^{7/9} \left(\frac{3\pi}{4}\right)^{1/9} \left\{\frac{8}{\pi} \int \left[\frac{\chi(x)}{x}\right]^{3/2} x^2 dx - \frac{8}{3\pi} \int \left[\frac{\chi(x)}{x}\right]^{3/2} x dx + \frac{4}{3\pi} \int \int \frac{1}{|x-x'|} \left[\frac{\chi(x)}{x}\right]^{3/2} \left[\frac{\chi(x')}{x}\right]^{3/2} \left[\frac{\chi(x')}{x'}\right]^{3/2} x^2 x'^2 dx dx' \right\}$$
(11-30)

con la cual, integrando numéricamente se obtiene :

$$E_{TF} = -0.7687 Z^{7/3}$$
 (11-31)

Esta energia es por supuesto mucho mayor que la de los electrones moviéndose en un campo coulombiano puro, ecu<u>a</u> ción (11-29), ya que los electrones exteriores en un átomo son apantallados por los electrones de las capas internas.

Las energias calculadas por medio de la relación - (11-31) difieren de los valores experimentales en un 20-30%, pero es claro que esta ecuación no nos puede dar más que el primer término de una expansión de la energía en potencias - de $Z^{1/3}$.

11.4 Teorema Virial y relaciones entre las componentes de la energía total.

La energia total de un átomo es el resultado de sumar la energia cinética y la energia potencial, por lo tanto, puede ocurrir que para un cierto modelo, al efectuar la suma haya cancelación de errores y el resultado sea un valor prec<u>i</u> so de la energia. Sin embargo, las componentes individuales pueden estar mal descritas. En mecánica cuántica se sabe, a partir de la ecuación de Schrödinger, que un sistema atómico satisface el llamado Teorema Virial que establece

$$T = -E$$
 (11-32,a)
 $V = 2E$ (11-32,b)

donde T, V y E son los valores esperados de las energías ciné tica, potencial y total respectivamente. Es importante saber si el modelo de TF satisface también esta relación.

Supongamos que la ß(r) correspondiente a la minima energia del funcional de TF es conocida y definamos una dens<u>i</u> dad escalada

$$P_{z}(r) = \zeta^{3} p(s)$$
 (11-33)

donde

$$s = \zeta^3 r \qquad (11-34)$$

siendo Z el factor de escalamiento. De esta última ecua-ción obtenemos que

$$d^{3}r = \frac{1}{5^{3}}d^{3}s$$
 (11-35)

El número de electrones en función de la densidad escalada debe ser el mismo que para la función sin escalas,es decir,

$$N = \int P_{3}(r) d^{3}r = \zeta^{3} \int P(s) d^{3}r = \int P(s) d^{3}s \quad (11-36)$$

La energia cinética para la densidad escalada es

$$T = \frac{3}{10} (3\Pi^2)^{2/3} \int \rho_3^{5/9}(r) d^3r = \zeta^2 \left[\frac{3}{10} (3\Pi^2) \int \rho^{5/3}(s) d^3s \right] (11-37)$$

y la energia potencial para la densidad escalada es:

$$V = -\frac{Z}{2} \int \frac{P_{z}(r)}{r} d^{3}r + \frac{1}{2} \iint \frac{P_{z}(r)}{|r-r'|} dr dr' \qquad (11-38)$$
$$= \frac{Z}{2} \left[-\frac{Z}{2} \int \frac{P(s)}{s} d^{3}s + \frac{1}{2} \iint \frac{P(s)}{|s-s'|} ds ds' \right]$$

Por lo tanto, la energía total para la densidad es calada es:

$$E_3 = \zeta^2 T + \zeta V \tag{11-39}$$

Como la energia total es minima para $\zeta = 1$, ten--dremos:

$$\frac{dE}{d\zeta}\Big|_{\zeta=1} = (2\zeta T + V)\Big|_{\zeta=1} = 2T + V = 0$$
(11-40)

y por lo tanto, como E = T + V, se obtiene que T = - E y que V= 2E. Que demuestra que el modelo de TF satisface el teor<u>e</u> ma virial. Es decir que el balance de energía cinética y p<u>o</u> tencial es correcto, sin embargo, como ya vimos los valores obtenidos para la energía total son bastante imprecisos. E<u>s</u> to significa que las modificaciones al modelo de TF deben d<u>i</u> rigirse tanto a la energía cinética como la energía poten--- cial. Si el teorema virial no se hubiera satisfecho, nos -- podría haber servido de guía para mejorar el modelo.

Además del teorema virial, el modelo de TF satisf<u>a</u> ce otras relaciones entre las componentes de la energia to-tal. Si escribimos la energia potencial como

$$V = Vne + Vee \qquad (11-41)$$

donde Vne represente la energia de interacción núcleo elec-trón y Vee se presenta a la energia de interacción electrónelectrón, obtenemos a partir de la ecuación (II-40), que

2T + Vne + Vee = 0 (11-42)

Por otro lado, substituyendo la ecuación (II-10) en la expresión para la energía cinética, encontramos que:

$$T = \frac{3}{5} \int \left[\mu - V(n) \right] p(n) d^{3}r$$

= $-\frac{3}{5} V_{ne} - \frac{6}{5} V_{ee} - \frac{3}{5} \mu n$ (11-43)

Combinando esta ecuación con la ecuación (II-43) y recordando que para un átomo neutro μ =o se obtiene que

y haciendo uso de la ecuación (II-32) se encuentra que

$$T = -E$$
 (11-45.a)
 $Vee = -\frac{1}{3}E$ (11-45.b)
 $Vne = \frac{7}{3}E$ (11-45.c)

Así, el modelo de TF no solo satisface el Teorema virial, sino que además predice cuánto de la energía total corresponde a la interacción electrón-electrón y cuánto a la electrón-núcleo. Fraga⁸ demostró que las ecuaciones (II-45) se satisfacen con bastante precisión cuando se calculan los valores esperados de T, Vee y Vne, utilizando los orbita-les de H-F.

11.5 Principio de Maximización.

Regresando a la ecuación de TF, ecuación (11-6), una manera de obtener información a partir de ella sin resol ver la ecuación diferencial, es hacer un cálculo variacional restringido, tal como, proponer una función de prueba y obt<u>e</u> ner una cota superior al valor de la energía. En 1957, O.B. Firsov⁹, obtuvo un funcional de una cierta función de las -coordenadas tal que su valor máximo de la misma energía ele<u>c</u> trónica que el valor minimo del modelo de TF, es decir, nos dá una cota inferior a este valor. Aunque en el modelo de -TF el resultado es conocido, este tipo de estudio nos dá información acerca de qué tan cerca está un cálculo variacional restringido-del-valor exacto, si podemos determinar las co-tas superior e inferior.

En esta sección presentaremos el caso general de un sistema de átomos que interactúan en el modelo de TF y -del funcional de maximización,que permite encontrar una propiedad importante en la descripción de moléculas homonucleareas diátomicas dentro del modelo de TF.

La energia electrónica total de un sistema de va-rios electrones es una generalización directa de la ecuación (11-6).

$$E = \frac{3}{5} \lambda \int p^{5/3} d^{3}r - \int \sum_{i} \frac{Z_{i}}{|r-r_{i}|} p d^{3}r + \frac{1}{2} \iint \frac{p(r)}{|r-r'|} d^{3}r d^{3}r' \qquad (11-46)$$

donde $\lambda = \frac{1}{2} (3\pi^2)^{2/3}$

De la variación de E con respecto a ρ se obti<u>e</u> ne

$$\lambda p_{o}^{2/3} = \sum_{i} \frac{Z_{i}}{r_{i}} - \int \frac{p_{o}(r')}{|r-r'|} d^{3}r \qquad (11-47)$$

El potencial electrostático está dado por

$$\phi(r) = \sum_{i} \frac{Z_{i}}{|r-r_{i}|} - \int \frac{\rho(r')}{|r-r'|} d^{3}r' \qquad (11-48)$$

De la ecuación de Poisson y de la ecuación (11-47) obtenemos

$$\nabla \dot{\phi}(r) = -4\pi \sum_{\lambda} Z_{\lambda} \delta(r-r') + 4\pi \lambda^{-3/2} \phi_{\lambda}^{4/2}(r)$$
 (11-49)

la cual es la ecuación de TF para un número arbitrario de n<u>ú</u> cleos.
Si se encuentra la solución de la ecuación (II-47), puede ser usada para simplificar E=Eo,

$$E_{0} = \frac{\lambda}{10} \int p_{0}^{5/3} d^{3}r - \frac{1}{2} \int \sum_{i} \frac{Z_{i}}{|r-r_{i}|} p_{0} d^{3}r \qquad (11-50)$$

si $\rho = \rho_0 + \delta \rho$, $\delta \rho \ll \rho_0$, de la ecuación (11-47) obten<u>e</u> mos

$$E = E_{0} + \frac{1}{3} \lambda \int p_{0}^{-1/3} (\delta p)^{2} d^{3}r + \frac{1}{2} \iint \frac{\delta p(r) \, \delta p(r')}{|r-r'|} d^{3}r d^{3}r' \quad (11-51)$$

de la ecuación (II-51) observamos que lo que es agregado a -Eo, es esencialmente positivo, por lo que Eo, es el minimo valor de E.

Ahora consideremos otro funcional de alguna fun- - ción f:

$$E_{1} = -\frac{1}{4\pi} \int \left[\frac{1}{2} \left(\nabla f \right)^{2} + \frac{8\pi}{5 \lambda^{3/2}} \left(\sum_{i} \frac{Z_{i}}{|t-r_{i}|} - f \right)^{5/2} \right] d^{3}r \qquad (11-52)$$

con las siguientes restricciones para la función f: a) $f < \sum_{i=1}^{n} \frac{Z_i}{|r-r_i|}$ (si f= $\sum_i Z_i / |r-r_i|$ entonces H, = -∞, b) Que f, tienda a cero cuando r tiende a infinito, y c) Tomaremos las raíces pos<u>i</u> tivas de (.....)^{5/2}. Claramente H, (o y puede tomar cual- quier valor negativo dependiendo de f. El máximo valor de H, está dado por la condición

$$SH_{1} = 0$$
 (11-53)

la cual nos dá la siguiente ecuación para f=fo (ver ecuación VI-16).

$$\nabla^{2} f_{o} + 4\pi \lambda^{\frac{3}{2}} \left(\sum_{i} \frac{Z_{i}}{|r-r_{i}|} - f_{o} \right)^{3/2} = 0 \qquad (11-54)$$

si hacemos f=fo + δ f con f \ll fo, entonces

$$E_{1} = E_{10}$$

$$-\frac{1}{4\pi} \int \left[(\nabla f_{0} \cdot \nabla \delta f) - 4\pi \lambda^{3/2} \left(\sum_{i} \frac{Z_{i}}{1r \cdot r_{i}} - f_{0} \right)^{3/2} \delta f \right] d^{3}r$$

$$-\frac{1}{4\pi} \int \left[\frac{1}{2} (\nabla \delta f)^{2} + 3\pi \lambda^{3/2} \left(\sum_{i} \frac{Z_{i}}{1r - r_{i}} - f_{0} \right)^{1/2} (\delta f)^{2} \right] d^{3}r \qquad (11-55)$$

dado que

$$\int (\Delta t^{\circ} \cdot \Delta \delta t) q_3 t = \int \Delta \cdot (\delta t \Delta t^{\circ}) q_3 t - \int \Delta_s t^{\circ} \delta t q_3 t$$

la primera integral puede ser reemplazada por una integral de superficie, la cual desaparece en vista de las condicio-nes impuestas en f y off. Por lo que el segundo término en la ecuación (II-55) se convierte en:

$$\frac{1}{4\pi} \int \left[\nabla^2 f_0 + 4\pi \, \lambda^{3/2} \left(\sum_{i=1}^{\infty} \frac{Z_i}{|r-r_i|} - f_0 \right)^{3/2} \right] \, df \, d^3r$$

el cual vale cero en vista de la ecuación (II-54). Entonces lo que se agrega a Hio (ie, el último término de la ecua- ción II-55) es esencialmente negativo, por lo que cuando - f=fo, el valor de E, es máximo.

La función $\sum_{i} (Z_i / 1r - r_i 1) - fo$, satisface, por la - ecuación (11-54), que:

$$\nabla^{2} \left(\sum_{i} \frac{Z_{i}}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}_{i}|} - f_{o} \right) = -4\pi \sum_{i} Z_{i} \, \delta(\mathbf{r} - \mathbf{r}_{i}) + 4\pi \, \lambda^{-3/2} \left(\sum_{i} \frac{Z_{i}}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}_{i}|} - f_{o} \right)^{3/2}$$
(11-56)

que es idéntica a la ecuación (11-49) para $\phi_{o}(r)$. Como las condiciones a la frontera para $\phi_{o}(r)$ (tienda a cero en infinito) son las mismas que para ($\sum_{i} Z_{i}/1r-r_{i}l - fo$), tenemos entonces que:

$$\sum_{i} \frac{Z_{i}}{|r_{i}-r|} - f_{o} = \phi_{o} \qquad (11-57)$$

de las ecuaciones (II-47 y 48) se sigue entonces que:

$$f_{o} = \int \frac{p_{o}(r')}{|r-r'|} d^{3}r' = \sum_{i} \frac{Z_{i}}{|r-r_{i}|} - \lambda p_{o}^{3/2} \qquad (11-58.a)$$

$$\nabla^{2} f_{o} = -4TT p_{o} \qquad (11-58.b)$$

de la ecuación (II-52), H, puede ser escrito en la forma

$$E_{1} = \frac{1}{8\pi} \int f \nabla^{2} f d^{3}r - \frac{2}{5} \int^{3/2} \int \left(\sum_{i} \frac{Z_{i}}{|r-r_{i}|} - f \right)^{5/2} d^{3}r \qquad (11-59)$$

usando las ecuaciones (11-58) para f=fo, tenemos

$$E_{10} = -\frac{1}{2} \int \left(\sum \frac{Z_i}{|r - r_i|} - \lambda \rho_o^{2/5} \right) \rho_o d^3 r - \frac{2}{5} \lambda \int \rho_o^{5/5} d^3 r$$
$$= \frac{\lambda}{10} \int \rho_o^{5/3} d^3 r - \frac{1}{2} \int \sum_{i} \frac{Z_i}{|r - r_i|} \rho_o d^3 r = E_o \quad (11-60)$$

que es igual a Eo dado por la ecuación (II-50). Por lo tanto Eo, es el minimo absoluto para E y el máximo absoluto de E_1 .S; f≠fo, entonces E < Eo.

El proceso de minimización para átomos fue aplicado por Jensen¹⁰. La función de prueba que uso para la dens<u>i</u> dad fue:

$$\overline{P} = \frac{\overline{Z}}{A} - \frac{e^{x}}{x^{3}} \left[P(x) \right]^{3}$$
(11-61)

donde A es un factor de normalización, $X=(\alpha Z^{V3}r)$ donde α es un parámetro variacional y P(x)=1+Cx, donde C es - otro parámetro variacional. Usando esta densidad obtuvo una cota superior, la cual se muestra en la Tabla I, R. Roberts", una cota inferior de la energía usando como densidad de pru<u>e</u> ba

$$\overline{P} = \frac{\overline{Z}}{A} \frac{\overline{e^{2}}}{x^{3}}$$
(11-62)

y generando \tilde{f} a partir de la ecuación (ll-58-a), es decir

$$\hat{f} = \int \frac{\bar{p}(r')}{|r-r'|} d^3r' = d Z^{4/3} \left[\frac{1-\bar{e}^{(x+1)}}{x^2} \right] \quad (11-63)$$

obteniendo el resultado que se muestra en la Tabla l.

Método	Energia (Z=1) a. u.
Jensen (Cota Superior)	- 0.76776
Exacto	- 0.76873
Roberts (Cota I _n ferior)	- 0.76920

TABLA I. CALCULOS PARA ATOMOS

Lo que se desearia seria poder generalizar, el --principio de maximización a funcionales mas complejos, como los que se describirán en las siguientes secciones. En gen<u>e</u> ral una cota superior es fácil de conocer ya que la energia es minima con respecto a variaciones de la densidad. El pr<u>o</u> blema es encontrar funcionales del tipo de la ecuación - - -(II-52) quienes proporcionen cotas inferiores para la ener-gía en los otros modelos. Un resultado importante de este principio de maximización es que le permitió a Roberts calcular cotas inferio res y superiores de la energia de TF para moléculas diátomicas homonucleares a diferentes distancias internucleares que diferian cuando mas en un 5% y analizar el comportamiento a grandes distancias para concluir que dentro de este modelo este tipo de moléculas no son estables. III. MODELO DE THOMAS-FERMI-DIRAC (TFD).

El modelo de Thomas-Fermi ignora ciertos efectos fisicos tales como la interacción de intercambio y la correlación. Si queremos obtener un funcional mas exácto estos efectos deben ser incluidos dentro de la teoria. La primera corrección al modelo de TF consiste en incluir en el funcional la energía de intercambio. Para ésto, primero desarro-llaremos las ecuaciones de Hartree-Fock en términos de la m<u>a</u> triz de densidad, ya que por medio de este formalismo pode-mos entender mejor qué efectos no han sido incluidos.

III.1 La ecuación para la Matriz de Densidad¹².

El método de Hartree-Fock (HF) está basado en el hecho de que la integral

$$\int \Psi^* H \Psi \, dq \qquad (111-1)$$

sea estacionaria para todos los eigen valores del hamiltoni<u>a</u> no átomico (que denota el conjunto de coordenadas de espacio y de spin del átomo). La función de onda está sujeta a la condición

$$\int |\mathcal{Y}|^{\lambda} dq = 1 \qquad (111-2)$$

En la aproximación de HF esta función se escribe como el producto de funciones monoelectrónicas, ψ , de tal manera que la función Ψ sea antisimétrica con respecto a -las permutaciones de los electrones individuales, por lo que la función Ψ para un átomo neutro es

$$\Psi = (Z!)^{-\frac{1}{2}} \sum_{p} (-1)^{p} \prod_{i} \psi_{i}(Pq_{i})$$
(111-3)

donde P denota las permutaciones de las coordenadas de los electrones individuales.

Si la función de onda $\tilde{\Psi}$ es seleccionada en la -forma (III-3), es posible, sin pérdida de generalidad, intr<u>o</u> ducir como una condición adicional:

$$\int \psi_{i}^{*}(q) \,\psi_{k}(q) \,dq = \delta_{ik} \qquad (111-4)$$

en lugar de la condición (III.2).

Antes de hacer la variación de la integral de la energia, la pondremos en una forma especial haciendo uso de que el hamiltoniano contiene sólamente términos que se refi<u>e</u> ren a los electrones individuales y a sus interacciones por pares.

$$H = \sum_{i} U(q_{i}) + \frac{1}{2} \sum_{i, k \neq i} V(q_{i}, q_{k})$$
(111-5)

donde la función V es simétrica con respecto a las variables que entran en ella. En el átomo U es la suma de la energia. cinética y potencial del electrón en el campo del núcleo, y V es la energia de interacción electrostática de los electr<u>o</u> nes. Substituyendo las ecuaciones (III.3 y 5) en la expre-sión (III.1) y haciendo uso de la ecuación (III.4), obtene-mos

$$\int \Psi \hat{H} \Psi dq = \sum_{i} \int \psi_{i}(q) U(q) \psi_{i}(q) dq +$$

$$\sum_{i,k\neq i} \int \int \psi_{i}^{4}(q) \psi_{k}^{4}(q) V(q,q') \left[\psi_{i}(q') \psi_{k}(q) - \psi_{i}(q) \psi_{k}(q') \right] dq dq' \qquad (111-6)$$
La variación de (111.6) está dada por:

$$\int \delta \Psi^* \hat{H} \Psi dq = \sum_{i} \int \delta \psi_i^*(q) dq \left\{ U(q) \psi_i(q) + \sum_{k < i} \psi_{k}^*(q) dq \left[U(q) \psi_i(q) - \psi_i(q') \psi_{k}(q) \right] dq' \right\}$$

$$= \sum_{i} \int \delta \psi_i^*(q) dq \left[U(q) \psi_i(q) + B(q) \psi_i(q) - \sum_{k} B_{i,k}(q) \psi_{k}(q) \right]$$

$$(111-7)$$

donde hemos definido:

$$B_{ibc}(q) \equiv \int \psi_{ic}^{*}(q') \ \forall (q, q') \ \psi_{i}(q') \ dq' \qquad (111-8)$$

y

$$\mathcal{B}(q) \equiv \sum_{\mathbf{k}} \mathcal{B}_{\mathbf{k}\mathbf{k}}(q) \qquad (111-9)$$

Multiplicando la condición (III.4), por el parám<u>e</u> tro variacional $\mathcal{Q}_{i,\mathbf{h}}$ y añadiendo la variación de (III.4) a la variación de la integral de la energia, obtenemos un ~ sistema de ecuaciones para las funciones ψ_i :

$$U(q) \psi_{i}(q) + B(q) \psi_{i}(q) - \sum_{k} B_{ik}(q) \psi_{k}(q) + \sum_{k} \alpha_{ik} \psi_{k}(q) = 0$$
(111-10)

Es fácil expresar los parámetros Ω_{ik} en térmi-nos de las integrales para V, B y B_{ik} , haciendo uso de la condición (111.4), esto es:

$$a_{ik} = \int \Psi_{k}^{*} U \psi_{i} dq + \int \Psi_{k}^{*} B \psi_{i} dq - \sum_{k} \int \Psi_{k}^{*} B_{ik} \psi_{k} dq$$
(111-11)

Haciendo uso de las definiciones puede demostrarse que la matriz \mathcal{A}_{ik} es hermitiana $\mathcal{A}_{ik} = \mathcal{A}_{ki}^*$

La ecuación (III-40) puede ser escrita en forma -compacta si introducimos la matriz de densidad $\rho(q,q')$ que se define como

$$\rho(q, q) = \sum_{i} \psi_{i}(q) \psi_{i}(q')$$
 (111-12)

Para llegar a una ecuación para la matriz de dens<u>i</u> dad $\rho(q,q')$, junto con (III.10) escribimos la ecuación para la función conjugada $\eta_{i}^{*}(q')$

$$U^{*}(q') \psi^{*}_{i}(q') + B^{*}(q') \psi^{*}_{i}(q') + \sum_{k} \alpha^{*}_{i,k} \psi^{*}_{k}(q') = 0 \qquad (111-10*)$$

Ahora multiplicamos la ecuación (III.10) por $\Psi_i(q')$ y la ecuación (III.10*) por $\Psi_i(q)$ sumamos sobre i y re<u>s</u> tamos (III.10*) de (III.10). Los términos que contienen Ω_{ik} y Ω_{ki}^* son iguales por ser (Ω_{ik}) hermitiana.

Los términos con U y B contienen a la matriz $\rho(q_1q')$ la expresión que contiene a B_{ijk} también puede ser escrita con la ayuda de ρ . De (III.IO) obtenemos:

(111-15)

la ecuación (III.13) puede ser reescrita como $\sum_{i,k} B_{i,k}(q) \psi_{k}(q) \psi_{i}(q') = \int A(q,q'') dq'' p(q'',q')$

$$A(q, q^{"}) \equiv P(q, q^{"}) V(q, q^{"})$$
 (111-14)

si introducimos el operador:

on una transformación análoga para (111.10*).

$$\sum_{i,k} \psi_i(q) \psi_k^*(q') \int \psi_k(q'') V(q',q'') \psi_i^*(q'') dq''$$

$$= \int P(q,q'') dq'' P(q'',q') V(q'',q')$$
(111-13*)

С

$$\begin{split} &\sum_{i,k} B_{i,k}(q) \ \psi_{k}(q) \ \psi_{i}(q') \\ &= \sum_{k} \int \psi_{k}^{*}(q'') \ V(q,q'') \ \psi_{i}(q'') \ dq'' \ \psi_{k}(q) \ \psi_{i}^{*}(q') \\ &= \int V(q,q'') \ \rho(q,q'') \ dq'' \ \rho(q'',q') \ (111-13) \end{split}$$

mientras que (III.13*) toma la forma

$$\sum_{i,k} B_{i,k}^{*}(q^{i}) \psi_{i}(q) \psi_{k}^{*}(q^{i}) = \int A(q^{i}, q^{i}) dq^{i} \rho(q, q^{i})$$
(111-15*)

donde hemos hecho uso de la propiedad de simetría del oper<u>a</u> dor V.

Los términos que derivan de B también pueden ser expresados en términos de la matriz de densidad

$$B \sum_{i} \eta_{i}(q) \eta_{i}^{*}(q') = \left(\int \rho(q_{i}, q'') V(q, q'') dq''\right) \rho(q, q')$$
(111-16)

e introduciendo los operadores

y

$$B(d'd_{n}) \equiv P(d-d_{n}) \int b(d_{n}',d_{n}) \wedge (d'd_{n}) qd_{n}$$

(111 - 17)

$$U(q,q') = \hat{U}(q) \delta(q-q')$$
 (111-18)

obtenemos una ecuación para la matriz de densidad en la forma:

(111 - 19)

Esta última ecuación representa el paréntesis de -Poisson entre la matriz de energia

$$H(q, q^{*}) \equiv U(q, q^{*}) + B(q, q^{*}) - A(q, q^{*})$$
 (111-20)

y la matriz de densidad:

$$H_{p-pH}=0 \qquad (111-21)$$

En la matriz H, el término B corresponde al campo auto consistente que está asociado con la densidad electrón<u>i</u> ca, mientras que el término A corresponde a la energia de i<u>n</u> tercambio.

Ahora eliminaremos la variable de spin, haciendo uso del hecho de que el hamiltoniano inicial no depende del spin. Podemos escribir cada una de las funciones $\gamma_i(q)$ como el producto de una función especial φ_i y una función de spin X

$$\psi_i(q) = \psi_i(r) \chi(s)$$
 (111-22)

donde r denota las coordenadas espaciales, s la coordenada de spin y X es alguna de las funciones de spin $\propto o \beta$, esta<u>n</u> do éstas definidas por

$$\alpha(s) = \delta_{s, \frac{1}{2}}$$
 (111-23.a)

$$\beta(s) = \delta_{s,-\frac{1}{2}}$$
 (111-23.b)

si ρ_+ y ρ_- son las componentes de la matriz de densidad asociadas con spin positivo y negativo respectivamente, podemos escribir la matriz de densidad como

Ahora la matriz B(q,q') comprende a diferencia de las matrices A(q,q') y V(q,q') una integración sobre la va-riable de spin, por lo tanto tenemos

$$B(q,q') = \delta(q-q') \int \rho(q'',q'') V(q,q'') dq''$$

$$= \delta(s-s') \delta(r-r') \sum_{s''=-\frac{1}{2}}^{s''=\frac{1}{2}} \int (\rho_{+}(r'',r'') |d(s'')|^{2}$$

$$+ \rho_{-}(r'',r'') (\beta(s'')|^{2}) V(r_{7}r'') dr''$$

$$= \delta(s-s') \delta(r-r') \int \rho(r'',r'') V(r,r'') dr''$$
(111-25)

Y

donde

$$V(r,r'') = \frac{e^2}{|r-r''|}$$
 (111-26)

y a $\rho(r,r')$ le llamaremos matriz de densidad*

$$p(r,r') = p_{+}(r,r') + p_{-}(r,r') = \sum_{n} p_{n} \varphi_{n}(r) \varphi_{n}^{*}(r')$$
 (111-27)

donde ρ_n es el número de ocupación del orbital φ_n . Por último para la matriz A(q,q') tenemos

$$A(q,q') = V(q,q') p(q,q')$$

Ahora en el caso particular de un sistema donde -- $\rho_+(r,r') = \rho_-(r,r')$ tenemos

$$A(q,q') = \delta_{s,s'} \frac{1}{2} V(r,r') p(r,r')$$
 (111-28)

* De aqui en adelante trabajaremos con p(r,r') y cabe hacer notar que esta matriz de densidad es diferente a la definida en la ecuación (111.12). Con esto no tenemos que describir todas las cantidades por el conjunto total de variables q,sino solamente -por las variables espaciales r, porque todas las expresiones son diagonales con respecto a la variable de spin,

$$P(r,r') = \sum_{n} P_{n} \varphi_{n}(r) \varphi_{n}^{*}(r')$$
 (111-29)

$$U(r,r') = \hat{U}(r) \delta(r-r')$$
 (111-30)

$$B(r,r') = \delta(r-r') \int p(r'',r'') V(r,r'') dr'' (111-31)$$

У

У

$$A(r,r') = \frac{1}{2} V(r,r') \rho(r,r')$$
 (111-32)

Para desarrollos posteriores es importante encontrar el operador cuyos elementos de matriz corresponden a la matriz de densidad. La transición de un operador a la forma matricial se consigue con ayuda de las siguientes relaciones equivalentes

$$\hat{Q}f(r) = \int Q(r,r'') f(r'') dr''$$
 (111-33.a)

 $Q(r,r'') = \hat{Q}(r,\hat{p}) \delta(r-r'')$ (111-33.b)

El operador \hat{p} ' contenido en la última ecuación, actua sobre la función δ y sobre la coordenada r' que pueda contener el operador \hat{Q} . Por lo tanto puede ser escrito en la forma

$$\hat{p}' = -i\hbar \frac{\partial}{\partial r'} + \hat{p}_{s}$$
 (111-33-c)

donde el subindice δ indica el objeto de operación de \hat{p}_{δ}

Con este fin introduzcamos el operador de ocupa--ción , $\hat{\rho},\,$ cuyo espectro son los números de ocupación

$$\hat{p}(r, \hat{p}) \psi_n(r) = \rho_n \psi_n(r)$$
 (111-34)

entonces la ecuación (III.29) toma la forma

$$p(r,r') = \hat{p}(r,\hat{p}) \sum_{n} \varphi_{n}(r) \varphi_{n}^{*}(r')$$

= $\hat{p}(r,\hat{p}) \delta(r-r')$ (111-35)

Esto último se sigue del teorema de completitud y por lo tanto $\hat{\rho}$ es precisamente el operador cuyos elementos de matriz son la matríz de densidad.

III.2 Modelo de Thomas-Fermi-Dirac (TFD).

La primera corrección al modelo de TF consiste en incluir en el funcional la energia de intercambio. En 1928 Dirac¹³ aproximó el funcional de intercambio por el corres-pondiente a un gas de electrones libres; en esta sección introduciremos el intercambio de una manera cuasiclásica, llegando a la misma expresión final que la obtenida por Dirac.

El principio de correspondencia¹⁴, establece que los elementos de matriz de un operador dentro de la aproxim<u>a</u> ción cuasiclásica corresponden a la transformada de Fourier de la función a la que se reduce el operador en el caso clásico. Si $\lambda(r,p)$ corresponde a esta función para el oper<u>a</u> dor Λ , haciendo el análisis de Fourier de $\lambda(r,p)$ tene--mos

$$\lambda(\mathbf{r},\mathbf{p}) = \int \lambda_{\mathbf{r}\xi} e^{\frac{\mathbf{i}\mathbf{p}\xi}{\mathbf{f}_1}} d^3\xi \qquad (111-36)$$

de donde por el principio de correspondencia

$$\lambda_{13} = \Lambda(r_{1}r_{2}\xi)$$

$$= \langle r | \Lambda | r_{1}\xi \rangle \qquad (111-37)$$

por lo que obtenemos

$$\lambda(r,p) = \int \langle r|\Lambda|r+3\rangle e^{\frac{ip5}{h}} d^3 \xi \qquad (111-38)$$

Los elementos de matriz H(r,r') de la matriz de -energía son los que representan al hamiltoniano H con respe<u>c</u> to a los estados $\langle Y | y | Y' \rangle$. Para una transición clásica esta representación de los elementos de matriz no es conve-niente porque en mecánica estadística, la función de distribución está siempre definida en términos de las variables r y p. Por lo tanto vamos a obtener a los elementos de matriz de H en una representación en la cual los kets y bras básicos estén denotados por $\langle Y | y | p \rangle$.

La transición de una representación pura a una mix ta de cualquier operador f puede ser conseguida por medio de la ley de transformación.

$$f(r,r') = \langle r|f|r' \rangle = \int \langle r|f|p \rangle d^{3}p \langle p|r' \rangle$$
 (111-39.a)

similarmente

$$\langle r|f|p \rangle = \int \langle r|f|r' \rangle d^{3}r' \langle r'|p \rangle$$
 (111-39.b)

para las funciones de onda, escogemos ondas planas dadas por

$$\langle r'|p \rangle = e^{\frac{ip\cdot r}{k}}$$
 (111-40)

Si $\beta(r,p)$ es el operador a que se reduce el operador de ocupación $\hat{\beta}$, en la aproximación cuasiclásica, ie, $\beta(r,p)$ nos dá la ocupación de los estados on el espacio de fase, entonces por la ecuación (III.38), $\beta(r,p)$ está dada -por

$$\rho(r,p) = \int \langle r|\hat{\rho}|r+\xi \rangle e^{\frac{ip\cdot\xi}{\hbar}} d^3\xi \qquad (111-41)$$

Por el teorema inverso de Fourier, los elementos de matriz $\langle r | \hat{\rho} | r + \xi \rangle$ están dados por :

$$\langle r|\hat{p}|r+3\rangle = \frac{1}{h^3} \int p(r,p) e^{\frac{hp\cdot s}{h}} d^3p$$
 (111-42)

haciendo $\xi = 0$ obtenemos

$$\langle r|\hat{\rho}|r\rangle = \frac{1}{h^3} \int \rho(r,p) d^3p$$
 (111-43)

lo que muestra que $\rho(r,p)$ denota al número de electrones por volumen h³ del espacio de fase.

Ahora expresaremos los elementos de la matriz H en la representación mixta tratando a r y p como variables que conmutan (aproximación cuasiclásica), tenemos entonces que:

$$H(r, p) = E(r, p) + B(r, p) - A(r, p)$$
 (111-44)

donde las transformaciones para E(r,p) y B(r,p) son simples y están dadas por

$$E(r,p) = \frac{p^2}{2m} + V(r)$$
 (111-45)

У

$$B(r,p) = \frac{e^2}{h^3} \int \frac{dr'}{|r-r'|} \int p(r',p') \frac{d^3r'}{dp'} \qquad (111-46)$$

Consideremos <u>ahora la matriz</u> de intercambio, usando la ecuación (111,32) para el elemento de matriz obtenemos

$$A(r, p) = \frac{e^2}{2} \int \frac{\langle r| \hat{p} | r' \rangle}{|r-r'|} e^{\frac{p \cdot (r'-r)}{\hbar}} d^3r'$$

que con la ecuación (111.43) se obtiene

$$A(r, p) = \frac{e^2}{2h^3} \iint \frac{p(r, p')}{|r-r'|} e^{\frac{i(p-p')(r'-r)}{h}} d^3r' d^3p'$$

(111-47)

La integral sobre r' en la ecuación anterior es el potencial en el punto r debido a la distribución de carga -- exp (i(p-p')/h) y de la ecuación de Poisson este potencial es igual a

$$\frac{h^{2}}{\pi} = \frac{e^{\frac{h(p-p')\cdot r}{h}}}{|p-p'|^{2}}$$
(111-48)

con lo que la ecuación (III.47) se convierte en

$$A(r,p) = \frac{e^2}{2\pi \hbar} \int \frac{p(r,p')}{|p-p'|^2} d^3p' \qquad (111-49)$$

por lo que obtenemos finalmente

$$H(r, p) = E(r, p) + B(r) - \frac{e^2}{2\pi \hbar} \int \frac{p(r, p')}{|p - p'|^2} d^3 p'$$
(111-50)

Supongamos ahora que el espacio de fase está ocup<u>a</u> do hasta un momento máximo p_f, mientras que los estados con momento mayor que p_f están vacios, por lo que p(r,p) está dada por

$$P(r,p) = 2$$
 para $P \leq P_F$
= 0 para $P > P_F$ (111-51)

Usando (III.51) encontramos que

$$p(r_1r) = \frac{1}{h^3} \int p(r_1p) d^3p = \frac{8\pi}{3h^3} P_F^3$$
 (111-52)

y para la matriz de intercambio

$$A(r, p) = \frac{e^{2}}{\pi h} \int \frac{d^{3}p'}{|p'-p|^{2}}$$

= $\frac{2e^{2}}{h} \int_{0}^{P_{F}} \int_{0}^{T} \frac{p'^{2} \sin \theta \, dp' \, d\theta}{(p^{2}+p'^{2}-2pp'\cos \theta)}$
= $\frac{2e^{2}}{ph} \int_{0}^{P_{F}} \log \left| \frac{p+p'}{p-p'} \right| p' \, dp'$ (111-53)

como puede verse haciendo el cambio de variable

$$p^2 + p^{12} - 2pp' \cos \theta = 1p' - pl^2$$
 (111-54)

Esta última integral puede evaluarse por partes y el resultado final está dado por:

$$A(r, p) = \frac{e^2}{h} \left[\frac{P_F^2 - P^2}{p^2} \log \frac{P_F + P}{P_F - P} + 2P_F \right] \quad (111-55)$$

Esta última ecuación representa a la energía de in tercambio para un electrón con momento p. Para encontrar la energía de intercambio promedio por electrón, promediamos so bre todos los edos ocupados:

$$A prom = \frac{\int_{0}^{P_{F}} A(r,p) 4 \pi p^{2} dp}{\int_{0}^{P_{F}} 4 \pi p^{2} dp}$$

obteniéndoser

$$A_{\text{prom}} = \frac{3e^2}{h}P_F \qquad (111-56)$$

podemos dejar esta última expresión en función de la densi-dad, utilizando la ecuación (III.53) con lo que llegamos finalmente a

A prom =
$$\frac{3}{2} \left[\frac{3}{\pi} p(r) \right]^{1/3}$$
 (111-57)

donde Aprom. está expresada en unidades atómicas.

La energia total en el modelo de TFD se obtiene -reemplazando la ecuación (111.5) por $U_x[\rho]$ en la ecuación (1.20) y aproximando $t[\rho]$ de la misma forma que en TF, -con lo que obtenemos

$$E[p] = T_0[p] + V_{ne}[p] + J[p] - K[p]$$
 (111-58)

donde

$$\Gamma_{o}[\rho] = \frac{3}{10} (3\Pi^{2})^{3/3} \int \rho^{5/3}(r) d^{3}r \qquad (111-59)$$

$$Vne[p] = -Z \int \frac{p(r)}{r} d^3r \qquad (111-60)$$

$$\int [p] = \frac{1}{2} \iint \frac{p(r) p(r')}{|r-r'|} d^3r d^3r' \quad (111-61)$$

 $K[p] = \frac{3}{4} \left(\frac{3}{\pi}\right)^{\sqrt{3}} \int p^{\sqrt{3}}(r) d^{3}r$ (111-62)

en esta última ecuación hemos introducido el factor de 1/2 para evitar contar la interacción electrónica dos veces. IV. CORRECCIONES CUANTICAS AL MODELO DE TF.

El modelo de Thomas-Fermi es uno de los métodos -que existen para describir estadísticamente un sistema que contiene un gran número de partículas idénticas. La base del método está en la idea de que los electrones se mueven clas<u>i</u> camente con la condición adicional de que en cada celda del espacio de fase no habrá más de dos partículas. La interacción entre las partículas es considerada aquí, el campo aut<u>o</u> consistente (con o sin intercambio).

El modelo de TF es aproximado, por lo que ha habido diferentes intentos para hacerlo más preciso, introducien do correcciones al modelo. En esta tesis desarrollaremos -las correcciones de tipo cuántico (o lo que es lo mismo co-rrecciones por inhomogeneidad) que reflejan el hecho de que la densidad de un átomo varia mucho de una región a otra a medida que nos alejamos del núcleo. La primera modificación fue encontrada por Weizsacker por un método variacional, que discutiremos en la siguiente sección.

IV.1 Modelo de Thomas-Fermi-Weizsacker (TFW)¹⁵.

En el modelo de TF, se supone que ningún lugar en el sistema se distingue energéticamente de otra y que la de<u>n</u>

sidad es constante. Este modelo en el fondo solo es consecuente para sistemas con un número infinito de particulas. -En los sistemas reales, que solo tienen un número finito de particulas debería suponerse que la densidad decrece hasta un valor de cero en la superficie. Por lo tanto el cálculo de la energia potencial es incorrecto para particulas que se encuentran demasiado cerca de la superficie, las particulas se encuentran bajo un potencial de atracción más bajo que en el interior.

Además una reducción infinitamente abrupta de la densidad en la orilla del sistema es imposible por la rela-ción de incertidumbre. Porque una disminución infinitamente abrupta, de las funciones propias en este punto daria según la fórmula

$$E_{kin} = \frac{k^2}{2M} |\nabla \psi|^2 \qquad (1V-1)$$

una energía cinética infinitamente grande como consecuencia.

En el método TF este efecto puede ser tomado en -cuenta si a la expresión de energia usual se le agrega un -miembro que indique la variación de la energia cinética por la reducción de la densidad. Si se determina en este modelo ampliado, la densidad por el requisito de que la energia total deba ser un minimo, la densidad decrecerá suavemente hacia cero.

La dependencia de la energia cinética en la reducción espacial de la densidad se debe tomar en cuenta de la siguiente manera: el método de TF se basa en plantear determinadas funciones propias muy sencillas, que pertenecen a -una densidad dada, normalmente se toma la densidad como cons tante en un volumen pequeño cte, y se plantean las funciones propias como ondas planas, los distintos puntos espaciales se diferencian solo porque en ellos distintos números de par tículas aportan carga a la densidad total. Ahora también se debe plantear una dependencia de la amplitud de la función de onda en cada punto del volumen para tomar en cuenta el -hecho de que no solo la cantidad de particulas, sino también la derivada de la función propia de cada particula en espe-cial es importante para la energia total ya que derivaciones mayores de la función propia no entran en la expresión de la energia, hasta tomar una dependencia lineal del punto. - - -Weizsacker propone que en la vecindad de un punto tomado como Y=0, las funciones de onda de las partículas están dadas -aproximadamente por :

$$\Psi_{p} = \frac{1}{\sqrt{V}} \left(1 + \alpha \cdot r \right) \exp\left(\frac{i \cdot p \cdot r}{\hbar} \right)$$
(1V-2)

donde V es el volumen parcial pequeño observado, el vector a su supone que es pequeño y puede depender de p.

Si $(2V/K^3) d^3 p$ es el número de estados cuánticos en V y con momento entre p y p+dp, entonces la probabilidad -

de encontrar un electrón, con momento entre O y el momento de Fermi pf, en V está dado por

$$\int_{0}^{P_{F}} \frac{2V}{h^{3}} d^{3}p \int \psi^{*} \psi d^{3}r = \int p(r) d^{3}r \qquad (1V-3)$$

donde $\rho\left(\boldsymbol{\gamma}\right)$ es la densidad, estando dada entonces por :

$$p(r) = \frac{2}{h^3} \int_0^{p_F} [1 + a \cdot r]^2 d^3 p$$
 (1V-4)

por lo que la densidad alrededor de r=o está dada aproximad<u>a</u> mente por

 $P(r) = \frac{8\pi}{3h^3} \rho_F^3$ (1V-5)

en cambio el agradiente de la densidad en V está dado por

$$\nabla \rho = \frac{4}{h^3} \int_0^{\rho_F} a(p) d^3 p \qquad (1V-6)$$

la energia cinética por unidad de volúmen entonces está dada por

$$E_{kin} = \frac{1}{V} \int_{0}^{P_{F}} \frac{V}{h^{3}} d^{3}P \int d^{3}r \frac{2h^{2}}{2M} \nabla \eta * \nabla \eta$$

. .

donde

$$E_{K} = \frac{4 \pi P_{F}^{2}}{5 M h^{3}} = \frac{3}{40} \left(\frac{3}{\pi}\right)^{2/3} \frac{h^{2}}{M} P^{3} = K_{K} P^{5/3}$$
(1V-8)

que es la energia cinética que se obtiene en el modelo de TF y

$$E_{W} = \frac{1}{4\pi^{2}hM} \int \left[a(p)\right]^{2} d^{3}p \qquad (1V-9)$$

el cual es debido a la inhomogeneidad del sistema.

La dependencia de a en p, se obtiene haciendo que E_W sea minimo y tal que se satisfaga la ecuación (IV.6) para una densidad suponiendo además que a(p) solo depende de la magnitud de p. Este es un problema típico de cálculo de variaciones con una restricción y la ecuación que debe de sar-tisfacer a(p) es ¹⁶:

$$F_{\gamma} - \frac{d}{dx}F_{\gamma'} + \lambda G_{\gamma} - \frac{d}{dx}G_{\gamma'} = 0 \qquad (1V-10.a)$$

donde

$$X = P \qquad (IV-10.b)$$

=

$$F(x, y, y') = \frac{1}{4\pi^{2}hM} [a(p)]^{2}$$
 (IV-10.d)

$$G(x, y, y') = \frac{4}{h^3} \alpha(p)$$
 (IV-10.e)

y λ es una constante de la ecuación (IV.10) se obtiene en-tonces que a(p) es independiente de p, con lo que obtenemos de la ecuación (IV.6) que

$$\nabla \rho = \frac{16 \rho_F^3}{3 h^3} = 2 \rho \alpha$$
 (IV-11)

y E_w puede ser expresado como

$$E_{W} = \frac{h^{2}}{8M} \frac{(\nabla p)^{2}}{p} = K_{W} \frac{(\nabla p)^{2}}{p}$$
(1V-12)

La energia total del sistema (en unidades atómicas) queda finalmente como

$$E = \frac{3}{10} (3\pi^2)^{2/3} \int p^{5/3}(r) d^3r + \frac{1}{8} \int \frac{(\nabla p)^2}{p} d^3r$$
$$- \frac{7}{2} \int \frac{p(r)}{r} d^3r + \frac{1}{2} \int \int \frac{p(r) p(r')}{|r - r'|} d^3r d^3r'$$
(1V-13)

Aquí, en el modelo de TFW no hemos incluído la -energía de intercambio, que resulta en el modelo de TFD.

Cuando la ecuación (IV.13) es minimizada para un número fijo de particulas (véase sec. VI), la correspo<u>n</u> diente ecuación para la densidad está dada por

$$\frac{5}{3} k_{x} p^{2/3} + k_{w} \left[\frac{(\nabla p)^{2}}{p^{2}} - 2 \frac{\nabla^{2} p}{p} \right] + V(r) = V_{0} \qquad (1V-14)$$

donde

$$V(r) = -\frac{Z}{r} + \int \frac{p(r')}{|r-r'|} d^3r'$$
 (1.V-15)

y Vo es un multiplicador de Lagrange relacionado con el núme ro total de partículas.

La ecuación (IV.14) ha sido aplicada al cálculo de algunos átomos^{17,18} y la energía obtenida es mayor en un 20 a 30% que el valor experimental. Sin embargo, el comporta--miento de la densidad de carga mejora mucho respecto de las teorías anteriores, tiene un valor finito en el origen y decae exponencialmente a distancias muy grandes.

La corrección de Weizsacker ha sido sujeta a crit<u>i</u> cas tanto en su derivación como en la comparación con los valores experimentales¹⁹. Hay varios puntos en la derivación que pueden ser criticados, pero probablemente el más serio es el uso de funciones de onda oscilantes (energía cinética positiva) para todas las particulas en regiones donde el potencial varia. Cuando el potencial aumenta, la densidad aso ciada con partículas de energía cinética positiva aumenta, mientras que la densidad asociada con partículas de energía cinética negativa disminuye debido al decaimiento de las fun ciones de onda no oscilantes. La densidad total decrece y esta disminución es debida al decaimiento de las funciones de onda de energia negativa. Por lo que la aproximación ---(IV.2) no es válida para las particulas que contribuyen mayor mente al cambio a la densidad. Se ha establecido que el tér mino de Weizsacker es cuantitativamente muy grande, por lo que ha sido mejorado por varios investigadores (referencia - introduciendo empiricamente un coeficiente menor que la unidad.

Es posible introducir correcciones cuánticas al mo delo de TF, donde se obtiene el término de Weizsacker multiplicado por (1/9) y también correcciones de mayor orden en gradientes para la densidad. Este método es discutido en la siguiente sección.

IV.2 Método de Kirzhnits. 20,21

El formalismo de Hohenberg y Kohn (HK) introduce un funcional G[p] de la densidad electrónica

$$G[\rho] = T[\rho] + E_{xc}[\rho] \qquad (1-17)$$

donde T[p] es, a orden cero, la energia cinética de un gas de electrones que no interaccionan de densidad p y -- $E_{xc} [p]$ es la energia de intercambio y correlación -del gas. Hay dos tipos de expansiones que han sido usadas en la literatura. La primera consiste en expander Exc. en una serie en gradientes, y considerar a T[p] en la forma convencional que comprende funciones de onda monoelectrónicas:

$$T[p] = \sum_{i} \int |\nabla \psi_{i}|^{2} d^{3}t \qquad (1V-16)$$

Si los términos en gradientes en $E_{xc}[\rho]$ son pequeños, esta aproximación nos lleva a ecuaciones de tipo Schrödinger para las funciones ψ_i con un potencial efectivo de intercam bio y correlación de la forma propuesta por Kohn y Sham. En el segundo tipo de expansión en gradientes, se trata de ex-pander T [ρ], así como Exc [ρ] en una serie en gradien tes con objeto de evitar resolver la ecuación de Schrödinger para las funciones monoelectrónicas ψ_i del problema. Abordaremos el problema de ésta última manera en esta sección y además en el método de Kirzhnits, que aqui seguiremos, los -términos en gradientes de Exc [ρ] se supone que son peque-ños para concentrarse únicamente en T [ρ] En 1957, Kirzhnitz desarrolla un método para enco<u>n</u> trar correcciones cuánticas a la aproximación de Thomas-Fermi y encuentra las correcciones de segundo, $\delta_2 \rho$, y cuarto orden, $\delta_4 \rho$, para la densidad, y partiendo de las ecu<u>a</u> ciones de Hartree-Fock, encuentra las correcciones de segundo y cuarto orden para la energía cinética, $\delta_2 T$ y $\delta_4 T$, respectivamente; pero en 1973 Hodges, en su artículo, hace notar que las integrales

$$\int \delta_2 \rho d^3 r \qquad y \qquad \int \delta_4 \rho d^3 r \qquad (1V-17.a,b)$$

en general no son cero, lo que significa que si μ , el poten cial químico, permanece constante, el número total de partículas cambia, cuando correcciones cuánticas a la densidad -son agregadas, por lo que para calcular el cambio en la ene<u>r</u> gia total, conservando el número total de partículas fijo, en lugar de partir de las ecuaciones de Hartree-Fock consid<u>e</u> ra correcciones cuánticas, a la energía libre del sistema y encuentra que la corrección de segundo orden, $\delta_2 T$, es la misma que la obtenida por Kirzhnits, pero la nueva expresión para la corrección de cuarto orden es diferente.

En este trabajo seguiré la exposición del método de Kirzhnits que hace Hodges en su artículo, porque consideró que lo presenta de una manera mas sencilla y directa y po<u>r</u> que nos permite así, encontrar la expresión correcta para la corrección de cuarto orden.
En principio, el método de Kirzhnits para calcular correcciones a la aproximación de Thomas-Fermi es muy sencillo. Uno trabaja con la matriz de densidad para un sistema de fermiones, la cual puede ser escrita en forma de opera-dor como

$$\hat{\rho} = f(\hat{H}) \qquad (1V-18)$$

donde f es la función de distribución de Fermi-Dirac:

$$f(\hat{H}) = [1 + exp((\hat{H} - \mu)/kT]^{-1}$$
 (1V-19)

y H es el Hamiltoniano para un fermión en un potencial V,

$$\hat{H} = \frac{1}{2} \hat{p}^2 + \hat{V}$$
 (1V-20)

Donde V es considerado como un potencial local. Pa ra un gas de electrones que interacciona V será el poten- -cial autoconsistente que incluye las contribuciones de Hartree y los potenciales locales de intercambio y correlación del tipo Slater. El trabajo de otros investigadores²², su-giere que las correcciones cuánticas a los potenciales de i<u>n</u> tercambio y correlación son pequeñas, por lo que no serán -consideradas; las correcciones cuánticas a la energía cinética de Thomas-Fermi surgen porque la matriz de densidad, ecua ción (IV.18), es una función de operadores que no conmutan - \hat{p} y \hat{V} . Uno puede imaginar una expansión de Taylor de $\hat{\rho}$ en potencias ascendentes de ($\frac{1}{2}p^2 + V$) y conmutar los operado res de tal manera que todos los operadores \hat{p} esten a la der<u>e</u> cha de los operadores \hat{V} . Un producto expresado de esta man<u>e</u> ra será llamado un producto normal. Si la expansión de - - $f(\frac{1}{2}\hat{p}^2 + \hat{V})$ ha sido reducido a la forma normal, los operadores \hat{p} y \hat{V} pueden ser tratados como variables clásicas en la determinación de valores esperados. Por ejemplo si g y h son dos funciones cualesquiera, entonces

 $\langle r|q(\hat{r})h(\hat{p})|r\rangle = q(r) \langle r|h(\hat{p})|r\rangle = \left(\frac{2}{2\pi}\right)^3 q(r) \int h(p)d^3p \quad (1V-21)$ y similarmente

$$\langle p|q(\hat{r}) h(p)|p \rangle = \left(\frac{2}{2\pi}\right)^3 h(p) \int q(r) d^3r$$
 (1V-22)

Esto significa que la expresión de $\hat{\rho}$ en forma normal, es exa<u>c</u> tamente equivalente a la distribución clásica del espacio de fase $\rho(r,p)$.

En lugar de llevar a cabo una expansión de Taylor para reducir $\hat{\rho}$ a la forma normal, la función de Fermi es expresada como una integral de Fourier:

$$f(\hat{H}) = \int c(z) \exp(iz\hat{H}) dz \qquad (1V-23)$$

La exponencial exp(i^cH) es ahora reducida a la forma nor-mal escribiéndola como:

$$exp(iG\hat{H}) = exp(iGV) \hat{K} exp(iG_1\hat{p}^2)$$
 (IV-24)

y determinando el operador \widehat{K} que está dado por:

$$\hat{\mathbf{K}} = \exp(-i\mathbf{\partial}\mathbf{V}) \exp\left[i\mathbf{\partial}\left(\frac{1}{2}\hat{\boldsymbol{p}}^{2}+\hat{\mathbf{V}}\right)\right] \exp\left(-i\frac{\mathbf{\partial}}{2}\hat{\boldsymbol{p}}^{2}\right) \qquad (1V-25)$$

De aqui en adelante i \mathcal{C} será denotado por λ por conveniencia notacional. De la ecuación (IV.25) podemos obtener una ecuación diferencial para K:

$$\frac{\partial \hat{k}}{\partial \lambda} = \left[\frac{\hat{P}^2}{2}, \hat{k}\right] + \left[e^{-\lambda V} \frac{\hat{P}^2}{2}, e^{\lambda V}\right] \hat{k} \qquad (1V-26)$$

donde los paréntesis cuadrados denotan conmutadores. Una ex pansión de \hat{k} en potencias ascendentes de λ es obtenida usan do las relaciones:

$$\left[\hat{p},\hat{F}\right] = -i\nabla\hat{F} \qquad (1V-27.a)$$

$$\left[\frac{\hat{p}^{2}}{2},\hat{F}\right] = -i\nabla\hat{F}\cdot\hat{p} - \frac{1}{2}\Delta\hat{F} \qquad (1V-27.b)$$

$$e^{\lambda V}\left[\frac{p^{2}}{2}, e^{\lambda V}\right] = \lambda \left(-i\nabla \hat{V} \cdot \hat{p} - \frac{i\Delta \hat{V}}{2}\right) - \left(\frac{\lambda^{2}}{2}\right) \left(\nabla \hat{V}\right)^{2} \quad (1V-27.c)$$

y resolviendo la ecuación (IV.26) iterativamente, es decir - expandemos \hat{K} como:

$$\hat{K} = K_{a} + K_{1} + K_{2} + \dots$$
 (1V-28)

donde el primer término es Ko=1, que se obtiene haciendo - ζ =o en (1V.25). Debemos de tener cuidado porque \hat{K} ya está expresado en forma normal, por lo que los operadores \hat{p} en -- (1V.26) deben ser conmutados a la derecha de \hat{K} . Habiendo he cho ésto todos los operadores pueden ser reemplazados por -- sus contrapartes clásicas como en las ecuaciones (1V.21) y - (1V.22). Con lo que la ecuación (1V.26) se convierte en:

$$\frac{\partial K}{\partial K} = \left\{ \left(-i\rho \cdot \nabla - \frac{1}{2}\Delta \right) + \lambda \left(-i\nabla V \cdot \hat{p} - \nabla V \cdot \nabla - \frac{1}{2}\Delta V \right) - \left(\frac{\lambda^2}{2} \right) \left(\nabla V \right)^2 \right\} K \quad (1V-29)$$

Sustituyendo el primer término K=l en las ecuaciones (IV.23) y (IV.24), se obtiene la distribución clásica de Thomas-Fermi.

$$P_{TF} = f(E) = [1 + exp((E-\mu)/kT)]^{-1}$$
 (IV-30)

donde E, es la contraparte clásica de H y es igual a $\frac{1}{2}p^2+V$. Iterando la ecuación (IV.29) obtendremos correcciones cuánt<u>i</u> cas a la distribución de TF, ecuación (IV.30). Para las it<u>e</u> raciones la transformada de Fourier es fácilmente llevada a cabo, observando que cada potencia de λ en la expansión de K introduce un factor de 3/2E que actua sobre f(E) en la expr<u>e</u> sión para $p(r,p)^{23}$.

IV.3 La Expansión en Gradientes.

En esta sección, la iteración de la ecuación - - -(IV.29) será llevada a cabo para obtener una expansión de K y por lo tanto de la función de distribución $\rho(r,p)$ en pote<u>n</u> cias ascendentes del operador ∇ . Esto nos permitirá determ<u>i</u> nar la densidad y la energia total en potencias ascendentes del gradiente del potencial, y finalmente la energia cinética en términos de gradientes de la densidad $\rho(r)$. Para ex-pander K en potencias ascendentes de ∇ , podemos reescribir la ecuación (IV.29) como:

$$\frac{\partial K}{\partial \lambda} = (O_1 + O_2) K \qquad (1V-31)$$

donde O_1 es de primer orden en \overline{V} ,

~ • •

$$O_1 = -i\rho \cdot (\nabla + \lambda \nabla V) \qquad (1V-32)$$

y 0, es de segundo orden en ∇ ,

$$O_{2} = -\left[\frac{\Delta}{2} + \lambda \left(\frac{\Delta V}{2} + \nabla V \cdot \nabla\right) + \left(\frac{\lambda^{2}}{2}\right) \left(\nabla V\right)^{2}\right]$$
(1V-33)

Podemos iterar ahora la ecuación (IV.31), recogiendo sólamen te términos del mismo orden en ∇ . En el cálculo de densid<u>a</u> des de carga y energías promediaremos la función de distribución $\rho(r,p)$ sobre p, y como resultado todas las potencias impares de p y por lo tanto de ∇ , no aparecerán. Sólamente es necesario calcular potencias pares de ∇ . El término de segundo orden está dado por:

$$S_2 \mathbf{K} = \int O_2 \mathbf{K}_0 + \int O_1 \int O_1 \mathbf{K}_0 \qquad (1 \vee -34)$$

y el de cuarto orden por:

$$\delta_{4}K = \int O_{1} \int O_{1} \int O_{1}K_{0} + \int O_{2} \int O_{1} \int O_{1}K_{0} + \int O_{1} \int O_{2}K_{0}$$

+ $\int O_{2} \int O_{2}K_{0}$ (1V-35)

substituyendo las ecuaciones (IV.32) y (IV.33), en estas dos últimas ecuaciones y aplicando la transformada inversa de --Fourier obtenemos las correcciones cuánticas a la función de distribución de Fermi-Dirac, estando ésta dada, hasta correcciones de segundo orden por:

$$\rho(\hat{r}, \hat{p}) = \rho_{TF} - \left\{ \frac{1}{6} \frac{d^{3}p}{dE^{3}} (p \cdot \nabla)(p \cdot \nabla V) + \frac{1}{8} \frac{d^{4}p}{dE^{4}} (p \cdot \nabla V)^{2} + \frac{1}{4} \frac{d^{2}p}{dE^{2}} \Delta V + \frac{1}{6} \frac{d^{3}p}{dE^{3}} (\nabla V)^{2} \right\}$$
(1V-36)

y una expresión más complicada para el término de cuarto orden.

La densidad electrónica la podemos obtener a par-tir:

$$p(r) = \frac{2}{(2\pi)^3} \int p(r, p) d^3p$$
 (1V-37)

Las correcciones de segundo y cuarto orden para la densidad, se obtienen para una temperatura de T=O, donde los estados cuánticos están ocupados hasta un nivel máximo, Ef - que se conoce como energía de Fermi, y por lo que la primera derivada de la función de distribución $\rho(r,p)$ está dada por

$$\frac{dP}{dE} = -S(E-E_F)$$
(1V-38)

mediante esta ecuación podemos obtener las derivadas de o<u>r</u> den mayor. Integrando la ecuación (IV.37) se encuentra que las correcciones de segundo y cuarto orden para la densidad están dadas por:

$$\delta_{2} p(\dot{\mathbf{r}}) = -\frac{1}{24\pi^{2}} \left\{ 2 k_{F}^{-1} \Delta V + k_{F}^{-3} (\nabla V)^{2} \right\} \qquad (1V-39.a)$$

$$\begin{split} \delta_{4} \beta &= \frac{1}{\pi^{2}} \left\{ k_{F}^{-3} \frac{\Delta^{2} V}{240} + k_{F}^{-5} \left[\frac{(\Delta V)^{2}}{96} + \frac{(\nabla_{i} \nabla_{j} V)^{2}}{120} + \frac{\nabla V \cdot \nabla \Delta V}{40} \right] \\ &+ k_{F}^{-7} \left[\frac{5}{96} \left(\nabla V \right)^{2} \Delta V + \frac{\nabla V \cdot \nabla (\nabla V)^{2}}{32} \right] \\ &+ k_{F}^{-9} \frac{35}{84} \left(\nabla V \right)^{4} \right\} \end{split}$$
(1V-39.b)

donde $k_{\mathbf{x}}$ es el momento local de TF, dado por:

$$k_F^2 = 2\left[\mu - V(r)\right] \tag{1V-40}$$

Como ya se hizo notar, las ecuaciones (IV.17-a-b), en general no son cero, por lo que para calcular el cambio en la energia total manteniendo el número total de particu-las constante, es necesario considerar correcciones cuánti-cas a la energia libre total

$$\langle H \rangle - \mu N = \frac{2}{(2\pi)^3} \int (\frac{p^2}{2} + V - \mu) p(r, p) d^3r d^3p$$
 (1V-41)

Estas son determinadas de la misma manera que para f(r). La corrección de segundo orden está dada por:

$$\delta_{2}(\langle H \rangle - \mu N) = \frac{1}{24\pi^{2}} \int \left[2 k_{F} (\Delta V) - k_{F}^{-1} (\nabla V)^{2} \right] d^{3}r \quad (1V-42)$$

y la corrección de cuarto orden por:

$$S_{4}(\langle H \rangle - \mu N) = \frac{1}{\pi^{2}} \int \left[k_{F}^{-3} \frac{(\nabla V)^{2}}{480} + k_{F}^{-5} \frac{(\nabla V)^{2} \Delta V}{240} + k_{F}^{-7} \frac{(\nabla V)^{4}}{384} \right] d^{3}r \quad (1V-43)$$

Ahora con estas ecuaciones obtendremos una expresión para la energia cinética en términos de los gradientes de la densidad $\rho(r)$, La energia cinética total T(ρ] puede ser escrita como:

$$T[p] = T_0[p] + T_2[p] + T_4[p]$$
(1V-44)

donde To[p] esta energia cinética del modelo de TF:

$$T_{o}[p] = \frac{3}{10} (3\pi^{2})^{2/3} \int p^{5/3}(r) d^{3}r$$

y queremos encontrar expresiones para $\mathsf{T}_2[\rho]$ y $\mathsf{T}_4[\rho]$. La de<u>n</u> sidad puede ser escrita como

$$g(\mathbf{r}) = g_0 + \delta g \qquad (1V-45)$$

donde ρ_{o} es la densidad de TF.

$$f_{0} = \left(\frac{1}{3\pi^{2}}\right) \left\{ 2\left[\mu - V(r)\right] \right\}^{3/2}$$
(11-10)

Esta ecuación es substituída en la ecuación (IV.44), la cual es expandida en potencias de $\delta \rho$. Notando que:

$$\left(\frac{\delta T_{o}[p]}{\delta p(r)}\right)_{p=g_{o}} = \mu - V(r) \qquad (1V-46)$$

obtenemos la relación:

$$T + \int (V - \mu) \delta \rho d^{3}r = T_{0}[\rho_{0}] + \frac{1}{2} \int \left(\frac{\delta^{2}T_{0}}{\delta \rho^{2}}\right) (\delta \rho)^{2} d^{3}r + \dots +$$
$$+ T_{2}[\rho_{0}] + \int \left(\frac{\delta T_{2}}{\delta \rho}\right) \delta \rho d^{3}r + \dots +$$
$$+ T_{4}[\rho_{0}] \qquad (1V-47)$$

Escribiendo $\delta_{\beta} = \delta_{2\beta} + \delta_{4\beta} + \dots$ e igualando términos en -- (IV.47) de segundo orden obtenemos:

$$T_2[p_o] = \delta_2(\langle H \rangle - \mu N) \qquad (1V-48)$$

e igualando términos de cuarto orden en V se obtiene

$$T_{4}[P_{0}] = \delta_{4} (\langle H \rangle - \mu N) - \frac{1}{2} \int \left(\frac{\delta^{2} T_{0}}{\delta g^{2}} \right)_{P_{0}} (\delta_{2} P)^{2} d^{3}r$$

$$- \int \left(\frac{\delta T_{2}}{\delta g} \right)_{P_{0}} \hat{\delta}_{2} g d^{3}r \qquad (1V-49)$$

Substituyendo las expresiones para $\int_2 (\langle H \rangle - \mu N)$, $\int_4 (\langle H \rangle - \mu N)$ y $\int_2 \rho$, podemos determinar las formas funcionales de T₂[ρ] y T₄[ρ]. El resultado final es:

$$T_{2}[p] = \frac{1}{72} \int \frac{(\nabla p)^{2}}{p} d^{3}r - \frac{\pi}{3} \left[\frac{\partial p}{\partial r}\right]_{0}^{\infty}$$
(1V-50)

у

$$T_{4}[\rho] = \frac{(3\pi^{2})^{-2/3}}{540} \int \rho^{1/3} \left[\left(\frac{\Delta \rho}{\rho}\right)^{2} - \frac{9}{8} \left(\frac{\Delta \rho}{\rho}\right) \left(\frac{\nabla \rho}{\rho}\right)^{2} + \frac{1}{3} \left(\frac{\nabla \rho}{\rho}\right)^{4} \right] d^{3}r (1V-51)$$

El primer término de T₂[ρ] coincide en forma funcional con la corrección de Weizsacker para la densidad, pero es numer<u>i</u> camente menor por un factor de 9. El segundo término no es importante si en la ecuación (IV.52) usamos la densidad de -Hartree-Fock o una densidad con un comportamiento correcto en r=0. IV.4 Corrección de 2^{ndo} Orden para la Energía de Intercambio.

El lógico pensar que así como es necesario incluir correcciones a la energía cinética de un gas de electrones libres en términos de los gradientes de la densidad, también será necesario incluir este tipo de correcciones a la ener-gía de intercambio de un gas de electrones libres. En 1979 J.L. Gázquez et al.,²⁴ proponen un modelo para el agujero de Fermi, en donde suponen que la densidad dentro de este no es homogénea y encuentran una corrección de segundo orden para el intercambio, el resultado final es:

$$K_{2}[p] = -\frac{5(n)}{2^{2/3}} \int \frac{|\nabla p|^{2}}{p^{4/3}} d^{3}r \qquad (1V-52)$$

donde:

$$S(n) = \frac{n_{+}S(n_{+}) + n_{+}S(n_{+})}{n_{+} + n_{+}}$$
(1V-53)

siendo η_{\dagger} el número de electrones en el sistema con un -cierto spin y $S(\eta_{\dagger})$ está dado por:

$$S(n_{\uparrow}) = 3\left(\frac{3}{2\pi}\right)^{1/3} 0.00206 \frac{1-\frac{1}{n_{\uparrow}}}{\left(1+\frac{4.0436}{n_{\uparrow}}\right)^{4/3}}$$
(1V-54)

IV.5 Funcional Completo de la Energía.

Conjuntando todos los modelos anteriores se propo-

ne un funcional de la energía E[ρ], para un sistema átomico que contenga todos los términos expuestos,

$$E(p) = To[p] + T_2[p] + T_4[p] + Vne[p] + J[p]$$

$$-Ko[p] - K_2[p]$$
(IV-55)

donde:

$$T_{0}[\rho] = \frac{3}{10} (3\pi^{2})^{2/3} \int \rho^{5/3}(r) d^{3}r \qquad (11-6)$$

$$T_{2}[p] = \frac{1}{72} \int \frac{(\nabla p)^{2}}{p} d^{3}r \qquad (1V=50)$$

$$T_{4}[\rho] = \frac{(3\pi^{2})^{-2/3}}{540} \int \rho^{1/3} \left[\left(\frac{\nabla^{2} \rho}{\rho} \right)^{2} + \frac{9}{8} \left(\frac{\nabla^{2} \rho}{\rho} \right) \left(\frac{\nabla \rho}{\rho} \right)^{2} + \frac{1}{3} \left(\frac{\nabla \rho}{\rho} \right)^{4} \right] d^{3}r \quad (1V-51)$$

$$Vne[p] = -Z \int \frac{p(r)}{r} d^{3}r \qquad (11-6)$$

$$J[p] = \frac{1}{2} \iint \frac{p(r) p(r')}{|r-r'|} d^{3}r d^{3}r' \qquad (11-6)$$

$$K_0[P] = \frac{3}{4} \left(\frac{3}{\pi}\right)^{1/3} \int \beta^{4/3}(r) d^3r$$
 (111-61)

$$K_2[p] = \frac{5(n)}{2^{2/3}} \int \frac{|\nabla p|^2}{p^{4/3}} d^3r$$
 (1V-52)

La precisión y los resultados de este modelo se discutirán - ampliamente en la parte 2.

V. MODELO DE BADER.²⁵

Hasta ahora, se han presentado las derivaciones de diferentes modelos para un gas de electrones y sólo en los modelos de TF y TFD hemos discutido algunas propiedades de estos modelos. Antes de analizar los valores de las ener- gias que se obtienen con estos modelos, sustituyendo densid<u>a</u> des de Hartree Fock (lo cual se discutirá en la siguiente -sección) o mediante un cálculo variacional restringido, que constituye el tema de la segunda parte, se presentará un modelo propuesto por Bader, el cual se basa en un estudio del comportamiento local de la densidad de energía cinética para los modelos anteriores.

V.1 Comportamiento Local de la Densidad de Energia Cinética.

La densidad de energía cinética para un sistema -cuántico puede ser expresada en términos de la matriz de de<u>n</u> sidad de primer orden $\rho(r,r')$ en dos formas posibles:

$$g_{t}[p] = \frac{1}{2} \nabla \cdot \nabla' p(r,r') \Big|_{r=r'}$$
(V-1)

74

ó

В

$$g_{k}[p] = -\frac{1}{2} \nabla^{2} p(r, r') \Big|_{r=r'}$$
(V-2)

Mientras que ambas integran al valor correcto de la energia cinética total, difieren localmente y están relacionadas por la expresión:

$$9_{k}[p] = 9_{t}[p] - \frac{1}{2}\nabla^{2}p$$
 (V-3)

Como $\nabla^2 \rho(\mathbf{r})$ es un término de divergencia, no contribuirá a la ecuación de Euler que se obtiene de la variación total de la energia (ver siguiente sección). Ambas densidades han s<u>i</u> do estudiadas anteriormente, mientras que q_k muestra todas las peculiaridades de una energia cinética cuántica (valores infinitos, positivos y negativos), q_t se comporta bien en el sentido clásico, es finita y siempre mayor que cero.

Las figuras V-l-a,b,c, muestran el comportamiento local típico de la densidad de energia cinética, ilustrando su dependencia en la coordenada r.



(a)

Figura 1. Gráficas del logaritmo de la densidad de energia cinética contra la coordenada radial r para el estado basal de H-F para el neón. (-)y= $q_t[\rho]$, ec.(V.1), (-.-) y= $q_{tf}[\rho]$, ecuación (V.10); (---) y= $gw[\rho]$, ec.(V.11); (-..-)y= $q_p[\rho]$, ec.(V.24). En (a) la gráfica de $g_p[\rho]$ es indistinguible del resultado cuántico $q_t[\rho]$. En (c), ambas, $q_p[\rho]$ y $qw[\rho]$ son indistinguibles de $q_t[\rho]$.





Observamos que $g_t [\rho]$ es monotonicamente decreciente desde un valor inicial, en r=o hasta cero en el infinito. De la condición de cusp en el núcleo²⁶.

$$\left(\frac{\partial \rho}{\partial r}\right)_{r=0} = -2 Z \rho(0) \qquad (V-4)$$

fácilmente se obtiene que el valor de $g_t[\rho(r)]$ para r=o está dado por:

$$g_t[g(0)] = \frac{1}{2} Z^2 g(0)$$
 (V-5)

donde $\rho(o)$ es el valor de la densidad de carga en la posi- - ción del núcleo.

El comportamiento para r grande, puede ser discut<u>i</u> do si escribimos g_t en términos de las densidades orbitales

 $\rho_i(r) = \phi_i^*(r) \phi_i(r)$, con lo que se obtiene:

$$9_{t}[p] = \frac{1}{8} \sum_{i} \lambda_{i} \nabla p_{i} \cdot \nabla p_{i} / p_{i} \qquad (v-6)$$

donde λ_i es el número de ocupación del orbital ϕ_i . Ha sido demostrado²⁷ que todos los orbitales de un sistema exh<u>i</u> ben un comportamiento típico cuando r tiende a infinito y -que el comportamiento de $\rho(r)$ puede ser expresada como²⁸.

$$p(r \rightarrow \infty) = r^{\beta} e^{-dr} \qquad (v-7)$$

donde lpha y meta son constantes cuya forma no es importante en la presente discusión.

Denotando el comportamiento radial a largo alcance por $f(\mathbf{x})$ obtenemos que:



por lo que el valor limite correspondiente de g_t se convierte en:

$$g_{t}[p(n)] \longrightarrow \frac{1}{8} \frac{\nabla p \cdot \nabla p}{p} = \alpha^{2} r^{\beta} e^{-\alpha r} = \alpha^{2} p(r) \qquad (V-9)$$

En resumen tenemos entonces, que $g_t[\rho]$ varia monotonicamente entre sus dos valores minimos, los cuales son determinados por el correspondiente valor límite de $\rho(r)$.

A. Comportamiento Local del Término de TF.

En la teoria de Thomas-Fermi el funcional de la -densidad de energia cinética está dado aproximadamente por:

$$g_t[p] \simeq g_{tF}[p] = c_k p^{5/3}$$
 (V-10)

donde

$$C_{\rm K} = \left(\frac{3}{10}\right) \left(3\Pi^2\right)^{2/2}$$

Comparando q_{tf} con q_t como funciones de r (figs.V.1) observa mos que el comportamiento local de q_{tf} , exhibe porcentajes de error aún mayores que su valor integrado, hay cancelación de errores entre los valores de q_{tf} para r pequeña y los correspondientes valores para radios grandes en comparación -con q_t . En general, q_{tf} sobre estima el valor de $q_t[\rho(0)]$ por un factor de 4-5 y para r grande g_{tf} decrece como - $e^{-5 \, \alpha r/3}$ mientras que g_t lo hace como $e^{-\alpha r}$. La adi- - ción del término de Weizsacker, o un múltiplo de él, aunque disminuye el error en la estimación de la energía cinetica, no mejora el comportamiento local para radios pequeños, ya que la adición de este término sirve para aumentar todavia más los valores de q_{tf} en esta región.

B. Comportamiento Local del Término de Weizsacker,

۰.

Como ya se hizo notar con anterioridad, el comportamiento límite de g_t en r=o y r= ∞ está determinado solamente por los correspondientes valores de la densidad, por lo tanto el funcional de Weizsacker escrito como:

$$g_{\omega}[\rho] = \frac{1}{8} \frac{\nabla \rho \cdot \nabla \rho}{\rho} \qquad (v-11)$$

exhibirá automáticamente el mismo comportamiento limite que q_t . Aún más, q_w es exacto en un sistema monoelectrónico, dá el mismo resultado que se obtiene con Hartree-Fock en un si<u>s</u> tema de dos electrones, y se aproxima al valor de q_t para aquellos sistemas que pueden ser descritos por orbitales fue<u>r</u> temente localizados en regiones separadas del espacio. Este resultado es evidente de la siguiente expresión:

$$9t - 9w = \left(\frac{1}{8p}\right) \sum_{n>0} \sum_{j} \frac{\lambda_i \lambda_j}{p_i p_j} \left[p_j \nabla p_j - p_i \nabla p_j \right] \quad (v-12)$$

y $q_t = q_w$ en r=o y cuando r = ∞ , para un sistema de mu-chos electrones. Por lo que en general, q_w coincide con g_t en los limites pero lo sobreestima para valores intermedios.

V.2 Expansión en Gradientes.

y

Consideremos ahora la expansión en gradientes del funcional universal G[ρ], ec.(1.16) (ref. 1) , y analizémo<u>s</u> la desde el punto de vista de su comportamiento local. Ha-ciendo un desarrollo en términos de los gradientes de la de<u>n</u> sidad tanto pata T[ρ] como Exc[ρ] se obtiene que:

$$g_{t}[p] = t[p] p = \sum_{k=0}^{\infty} \sum_{l=0}^{k} t_{2k}^{2k-l}(p) (\nabla p \cdot \nabla p)^{k-l} (\nabla^{2} p)^{l}$$
(V-13)

$$g_{v}[\rho] = U_{xc}[\rho]\rho = \sum_{k=0}^{\infty} \sum_{\ell=0}^{k} v_{2k}^{2k-k}(\rho) (\nabla \rho \cdot \nabla \rho)^{k-k} (\nabla^{2} \rho) \quad (v-14)$$

donde los coeficientes t(ρ) y v(ρ), que son funciones de ρ , serán determinados excepto por una constante.

La energia cinética es una función homogenea de -grado dos, con respecto al escalamiento de las coordenadas electrónicas:

$$T[p(z_r)] = z^{2}T[p(r)] \qquad (v-15)$$

Esta relación debe cumplirse para cada término del desarrollo $q_t[\rho]$. Por lo tanto, dados los valores de k y l, el requisito de homogeneidad determina la potencia de ρ que debe aparecer en el coeficiente. Así, se encuentra que:

$$\frac{2R-2}{2\pi}(p) = Q_{RR} p$$
 (V-16)

donde las a_{kl} son coeficientes númericos indeterminados. S<u>i</u> milarmente, como la energía potencial es una función homogénea de grado uno,

$$V[p(3r)] = \Im V[p(r)] \qquad (v-17)$$

se encuentra que los coeficientes deben tener la forma,

$$v_{2k}^{2k-1}(p) = b_{kk} p$$
 (V-18)

Utilizando las ecs. (V.17) y (V.18) podemos rees-cribir los desarrollos (V.13) y (V.14) en la forma:

$$g_{t}[p] = \sum_{k=1}^{\infty} \sum_{a=k}^{\alpha} \alpha_{k} p \left(\frac{\nabla p \cdot \nabla p}{p^{2}} \right)^{k-2} \left(\frac{\nabla^{2} p}{p} \right)^{k}$$
(V-19)

y

$$g_{v}[p] = \sum_{\mathbf{k}} \sum_{\mathbf{k}} b_{\mathbf{k}\mathbf{k}} p^{(4-2\mathbf{k})/3} \left(\frac{\nabla p \cdot \nabla p}{p^{2}} \right)^{\mathbf{k}-\mathbf{k}} \left(\frac{\nabla^{2} p}{p} \right)^{\mathbf{k}}$$
(V-20)

Escribiendo explicitamente los términos hasta k=2 en el des<u>a</u> rrollo de $q_t[\rho]$, se obtiene que

$$g_{t}[p] = a_{00} p^{5/3} + a_{10} \left(\frac{\nabla p \cdot \nabla p}{p} \right) + a_{11} \nabla^{2} p + p^{4/3} \left[a_{20} \left(\frac{\nabla p \cdot \nabla p}{p} \right)^{2} + a_{21} \left(\frac{\nabla p \cdot \nabla p}{p^{2}} \right) \left(\frac{\nabla^{2} p}{p} \right) \right] + \dots \qquad (v-21)$$

De esta forma podemos ver que se han recuperado el término de TF y las correcciones de Weizsacker y de Hodges. Procediendo en forma similar se encuentra que el término dominante en la expansión de $g_v[\rho]$ corresponde al intercambio de Dirac y el siguiente término corresponde a la ecuación --(IV.52).

> A. Condición de Cusp y Comportamiento a Largo Alcance.

Ahora investiguemos las condiciones que deben de satisfacer los coeficientes en la expansión en gradientes, para que la expresión resultante satisfaga la condición de cusp ec. (V.5). Considerando la doble suma en la ec.(V.19) como una suma de términos, cada uno suma sobre k para un valor fijo de l, se encuentra que cada término se comporta como r $^{-1}$ cuando r tiende a cero. Para que se satisfaga la -condición de cusp, cada término para l>0 debe hacerse cero separadamente.

En contraste a la condición de cusp para ρ , el com portamiento a largo alcance de $\rho(r)$, reduce significativamen te el número de términos en la expansión en gradientes para $g_t[\rho]$ que tengan un comportamiento aceptable. Como cuando r tiende a infinito, $\rho(r)$ se comporta como $r^{\beta} e^{-\alpha r}$ todos -los términos en la ec.(V.19) que tengan potencias negativas de ρ (ie, k>2) divergerán. Y considerando la parte de la ecuación de Euler (ver sección VI) que resulta de la varia-ción de $q_t[\rho]$ con respecto a ρ , se encuentra que todos los - términos con k >1, contribuirán con términos con potencias negativas de β , lo que impartirá propiedades físicas inaceptables a la ec. de Euler. Por lo tanto se concluye que los únicos términos con comportamiento aceptable en la expansión en gradientes para q_t(ρ) son aquellos con k=0 y l, i e, -los términos de TF y de Weizsacker.

Considero que es importante aclarar que todo este razonamiento está basado principalmente en la ec. (V.7), por lo que la validez de este razonamiento, se basa en las diferentes aproximaciones que se hayan hecho para deducir esta relación.

V.3 Modelo de Descomposición de la Densidad.

Los resultados de las secciones previas, muestran que ninguno de los modelos para q_t propuestos, exhiben un -comportamiento local aceptable sobre el rango completo de v<u>a</u> lores de r. En particular, el hecho de que solo dos térmi-nos en la expansión en gradientes tengan comportamiento ace<u>p</u> table desde este punto de vista, hace parecer que $q_t[p]$ no pueda ser escrita como un funcional local de la densidad de cargo total.

Podria parecer que uno se encuentra antes dos al-ternativas: una expresión que es un funcional no local de ó uno que empleé una participación de la densidad de carga,

como en el modelo de Kohn y Sham²9 donde se obtienen ec. an<u>á</u> logas a la de Hartree=Fock. Sin embargo, no es necesario -proceder a una expansión en orbitales para ρ , para obtener un modelo aceptable para el funcional de la densidad de ene<u>r</u> gia cinética. Junto con ésto sabemos que q_w puede modelar adecuadamente q_t en la región donde ρ varia rápidamente y -que el otro término en la expansión describe bien la densi-dad de energia cinética donde la densidad varia lentamente.

Basados en estos razonamientos Bader y Tal propo-nen la siguiente partición de $\rho(r)$.

$$p(r) = p_1(r) + p_2(r)$$
 (V-22)

donde $\rho_i(r)$ es la componente que varia rápidamente:

$$p_{1}(r) = p(0) e^{-22r}$$
 (V-23)

y $\rho_2(r)$ es la que varia lentamente.

Esta descomposición de $\rho(r)$ es completamente general y siempre es posible. El modelo ocurre cuando uno trata de obtener una expresión para la densidad de energia cinética como un funcional de ρ_1 , y ρ_2 . Bader y Tal proponen el m<u>o</u> delo:

$$g_{p}[p] = \frac{1}{8} \frac{\nabla p_{1} \cdot \nabla p_{1}}{p_{1}} + \frac{1}{8} \frac{\nabla p_{2} \cdot \nabla p_{2}}{p_{2}} + C_{x} p_{2}^{5/3}$$
(V-24)

La comparación del comportamiento local general de este funcional, con la expresión cuántica g_t se muestra en - la fig.(V.1).

El valor de la energia atómica total que se obtiene con este modelo, será discutido conjuntamente con los - otros modelos en la siguiente sección. VI. ASPECTOS VARIACIONALES.

•

En las secciones anteriores hemos obtenido las diferentes correcciones que se pueden añadir al modelo de TF, para considerar ciertos efectos físicos que por las aproxim<u>a</u> ciones del modelo no se han considerado. Esta sección trata sobre las diferentes formas, en que podemos usar el funcional dado por la ecuación (IV.55) para obtener densidades y energías atómicas y comparar estos resultados con los que se obtienen con el modelo de Hartree-Fock.

La aplicabilidad en átomos, de la expresión para la energia de un gas de electrones ha sido probada utilizando en el funcional de la energia, densidades de carga obten<u>i</u> das por el método de HF o por el método de interacción de -configuraciones (CI) y comparando los resultados con el mod<u>e</u> lo de HF y con CI.

Primeramente, Kim y Gordon³⁰ calcularon energías atómicas usando un funcional de la densidad que no incluía términos en gradientes . Las energías atómicas obtenidas así, tienen un error del 5 al 10%. Posteriormente C.C.Shih³¹ incluyó la primera corrección en gradientes para la energía cinética, T₂[p], y encontró que el valor esperado de la energía para átomos con $\chi = 2$ a $\chi = 36$ difería del valor - --

obtenido por HF con un error del 1 al 1.6%. Finalmente W.P. Wang y el al³², incluyen la corrección de cuarto orden a la energía cinética y encuentran que el error está dentro de un 0.3% del valor exacto de HF para la energía cinética.

El paso siguiente consiste en analizar la preci-sión del funcional para predecir energias y densidades de -carga cuando no se toman previamente resultados de otro mét<u>o</u> do. Para ello debemos encontrar la ecuación de Euler que r<u>e</u> sulta de la variación del funcional, sujeta a la restricción (1.12).

VI.1 Derivación de la Ecuación de Euler.

Mediante el cálculo de variaciones encontraremos la ecuación diferencial que debe satisfacer la densidad de carga para que la energía sea minima. Por simplicidad enco<u>n</u> traremos la ecuación diferencial que corresponde a $E[\rho]$ de la ec.(IV.55), sin incluir el término de cuarto orden y que satisfagan que la densidad integre al número de electrones, ec.(1.12).

Supongamos que $\rho(x, y, z)$ es la densidad que minimiza a E[ρ]. Cualquier otra densidad la podemos escribir c<u>o</u>mo:

$$\overline{\rho}(r) = \overline{\rho}(x, \gamma, \overline{z}) = \rho(x, \gamma, \overline{z}) + \varepsilon \eta(x, \gamma, \overline{z})$$
(VI-1)

89

en donde ξ es un parámetro y γ (x,y,z) es una función arb<u>i</u>traria salvo por ec.(1.12).

La condición de que E[p] sea estacionaria es:

$$\delta\{E[g] - \mu N\} = \delta H[g] = 0 \qquad (VI-2)$$

ó en forma equivalente:

$$\frac{\partial H[P]}{\partial \varepsilon} = 0 \qquad (VI-3)$$

Es decir, queremos que:

$$\delta \int h(\bar{p}, \bar{p}_{x}, \bar{p}_{y}, \bar{p}_{z}) d\Omega = \int \frac{\partial h}{\partial \varepsilon} (\bar{p}, \bar{p}_{x}, \bar{p}_{y}, \bar{p}_{z}) d\Omega = 0 \quad (VI-4)$$

donde

$$(\bar{P}, \bar{P}_{x}, \bar{P}_{y}, \bar{P}_{z}) = \xi (\bar{P}, \bar{P}_{x}, \bar{P}_{y}, \bar{P}_{z}) - \mu \bar{P} \qquad (VI-5)$$

$$\overline{P}_{x} = \frac{\partial P}{\partial x} \qquad (VI-6)$$

similarmente para y y z ξ es tal que:

$$E[p] = \int \xi d\Omega \qquad (v_{1-7})$$

A partir de las definiciones anteriores se tiene que:

$$\frac{\partial h}{\partial \epsilon} = \frac{\partial \tilde{\xi}}{\partial \tilde{\rho}} + \frac{\partial \tilde{\xi}}{\partial \tilde{\rho}} + \frac{\partial \tilde{\xi}}{\partial \tilde{\rho}} = \frac{\partial \tilde{\rho}}{\partial \tilde{\rho}} + \frac{\partial \tilde{\xi}}{\partial \tilde{\rho}} = \frac{\partial \tilde{\rho}}{\partial \tilde{\rho}} = \frac{\partial \tilde{\rho}}{$$

y con ayuda de la ec.(VI.1) obtenemos que:

$$\frac{\partial h}{\partial \epsilon} = \frac{\partial \xi}{\partial \rho} \eta + \frac{\partial \xi}{\partial \rho_x} \eta \times + \frac{\partial \xi}{\partial \rho_y} \eta \times + \frac{\partial \xi}{\partial \rho_z} \eta_z - \mu \eta \qquad (VI-9)$$

como

$$\frac{\partial \bar{p}_{x}}{\partial z} \eta_{x} = \frac{\partial x}{\partial z} \left(\frac{\partial \bar{p}_{x}}{\partial z} \eta \right) - \left[\frac{\partial x}{\partial z} \left(\frac{\partial \bar{p}_{x}}{\partial z} \right) \right] \eta \qquad (1.10)$$

y similarmente para y yz. La ec.(VI.9) se transforma en:

$$\frac{\partial h}{\partial \epsilon} = \frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}} + \frac{\partial}{\partial x} \left(\frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{x}} \eta \right) - \left[\frac{\partial}{\partial x} \left(\frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{x}} \right) \right] \eta + \frac{\partial}{\partial y} \left(\frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{y}} \eta \right)$$

$$- \left[\frac{\partial}{\partial y} \left(\frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{y}} \right) \right] \eta + \frac{\partial}{\partial z} \left(\frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{z}} \eta \right) - \left[\frac{\partial}{\partial z} \left(\frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{z}} \right) \right] \eta - \mu \eta \quad (VI-11)$$
substituyendo en la ec.(VI.4) y rearreglando obtenemos que:

$$\int \left\{ \left[\frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}} - \frac{\partial}{\partial x} \frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{x}} - \frac{\partial}{\partial y} \frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{y}} - \frac{\partial}{\partial z} \frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}_{z}} - \mu \right] \eta$$

$$\int \left\{ \left[\frac{\partial \xi}{\partial p} - \frac{\partial}{\partial x} \frac{\partial \xi}{\partial p} - \frac{\partial}{\partial y} \frac{\partial \xi}{\partial p} - \frac{\partial}{\partial z} \frac{\partial \xi}{\partial p} - \frac{\partial}{\partial z} \frac{\partial \xi}{\partial p} - \frac{\mu}{\rho} \right] \eta + \frac{\partial}{\partial z} \left(\frac{\partial \xi}{\partial p} \eta \right) + \frac{\partial}{\partial z} \left(\frac{\partial \xi}{\partial p} \eta \right) \right\} = 0 \qquad (VI-12)$$

la cual podemos escribir como:

$$\int \left[\left[\frac{\partial \xi}{\partial \bar{p}} - \nabla \cdot \nabla_{\bar{p}} \xi - \mu \right] \eta + \nabla \cdot \eta \nabla \bar{p} \xi \right] d\Omega = 0 \qquad (VI-13)$$

donde

$$\nabla_{\bar{p}} = \hat{i} \frac{\partial}{\partial \bar{p}_{x}} + \hat{j} \frac{\partial}{\partial \bar{p}_{y}} + \hat{k} \frac{\partial}{\partial \bar{p}_{z}} \qquad (VI-14)$$

Utilizando el Teorema de Green, tenemos que:

$$\int \left\{ \left[\frac{\partial \xi}{\partial p} - \nabla \cdot \nabla_{p} \xi - \mu \right] \eta \right\} \left| \begin{array}{c} d \Omega \\ \varepsilon = 0 \\ + \oint \eta \left(\nabla_{p} \xi \cdot \bar{n} \right) dS = 0 \end{array} \right.$$
(VI-15)

donde n es el rector normal a la superficie. Cuando la su-perficie está en el infinito la segunda integral vale cero y para que la primera integral valga cero para alguna varia-ción arbitraria η , se necesita que:

$$\frac{\partial \xi}{\partial \rho} = -\nabla \cdot \nabla \rho \xi - \mu \Big|_{\rho=\rho} = 0 \qquad (v_1 - 10)$$

que es la ecuación de Euler-Lagrange.

Para el funcional dado por la ecuación (IV.55), -- sin considerar el término de cuarto orden, ξ , está dado -- por:

$$\xi = C_{K} p^{4/3} + C_{W} \frac{|\nabla p|^{2}}{p} - \frac{z}{r} p + \frac{1}{2} p(r) \int \frac{p(r')}{|r-r'|} + C_{X} p^{4/3} + C_{XI} \frac{|\nabla p|^{2}}{p^{4/3}}$$
(VI-17)

donde las constantes están dadas por la ec.(IV.55). Para ob tener la ec. de Euler-Lagrange tenemos que:

$$\frac{\partial E}{\partial p} = \frac{5}{3} \zeta_{k} p^{2'_{3}} - \frac{|\nabla p|^{2}}{p^{2}} - \frac{Z}{r} + \int \frac{p(r')}{|r-r'|} dr' + \frac{4}{3} \zeta_{k} p^{1'_{3}} - \frac{4}{3} \zeta_{k'} \frac{|\nabla p|^{2}}{p^{1'_{3}}}$$
(VI-18)

$$\nabla \cdot \nabla_{p} \xi = C_{w} \nabla \cdot \nabla \rho \frac{P_{x}^{2} + P_{y}^{2} + P_{z}^{2}}{\rho} + C_{x1} \nabla \cdot \nabla_{p} \frac{P_{x}^{2} + P_{y}^{2} + P_{z}^{2}}{\rho^{4/3}}$$
$$= 2 C_{w} \left[\frac{\nabla^{2} \rho}{\rho} - \frac{|\nabla \rho|^{2}}{\rho^{z}} \right] + 2 C_{x1} \left[\frac{4}{3} \frac{|\nabla \rho|^{2}}{\rho^{7/3}} - 2 \frac{\nabla^{2} \rho}{\rho^{4/3}} \right] (VI-19)$$

si además:

$$V(r) = \frac{7}{r} - \int \frac{p(r')}{|r-r'|} d^3r \qquad (VI-20)$$

y Vo= - μ se obtiene de la ec. (VI.16) que:

$$V(\mathbf{y}) - V_{0} = \frac{5}{3} C_{\mathbf{x}} \rho^{2/3} + C_{\mathbf{w}} \left[\frac{|\nabla \rho|^{2}}{\rho} - 2 \frac{\nabla^{2} \rho}{\rho} \right] + \frac{4}{3} C_{\mathbf{x}} \rho^{1/3} + C_{\mathbf{x}1} \left[\frac{4}{3} \frac{|\nabla \rho|^{2}}{\rho^{1/3}} - 2 \frac{\nabla^{2} \rho}{\rho^{4/3}} \right]$$
(VI-21)

La ec. (VI.21) es una ecuación diferencial de segundo orden no lineal. En general este tipo de ecuaciones son dificiles de resolver. No obstante la inclusión de gradientes mejora mucho el comportamiento de la densidad con -respecto al modelo de Thomas-Fermi. Sin considerar la corrección de segundo orden al intercambio en la ec. (VI.21), haciendo $C_{x1}=0$ se encuentra que la densidad obtenida media<u>n</u> te este funcional es finita en el origen y decae exponencia<u>l</u> mente a distancias muy grandes³³. Sin embargo, los valores de la energía son bastante imprecisos.

Si incluimos el término de cuarto grado, es decir, si trabajamos con el funcional de la ec. (IV.55), la ecua--ción de Euler es de cuarto orden y no lineal, aumentando notoriamente las dificultades para encontrar sus soluciones.

Debido a esto, se han buscado otras alternativas que permitan analizar la calidad de estos funcionales.

Una alternativa posible seria tener ún principio de maximización como en el modelo de TF, pero no se ha encon trado el análogo para los otros modelos.

Otra alternativa consiste en efectuar un desarro-llo de la densidad en términos de un conjunto completo de -funciones conocidas $\{\phi\}$, es decir:

$$p = \sum_{n} c_{n} \phi_{n} \qquad (VI-22)$$

Para determinar los coeficientes Cn, se podría substituir es ta ecuación en el funcional E[p] y hacer la variación de la energía con respecto a los coeficientes. Así se llegaría a un sistema de ecuaciones simultáneas, algebraicas, cuya solu ción nos proporcionaría el conjunto $\{C_n\}$ óptimo. En princ<u>i</u> pio, este procedimiento es análogo al de resolver la ecuación de Euler, si el número de funciones es muy grande. Pero podemos hacer un cálculo variacional restringido, es de-cir, utilizar un número limitado de funciones ϕ_n , y así o<u>b</u> tener un resultado aproximado.

Como ya se indicó uno de los objetivos de esta tesis es el de probar la calidad del funcional $E[\rho]$ dado por la ec. (IV.55) y el del modelo de Bader ec. (V-24), por lo que esta alternativa nos proporciona una manera de hacerlo.

El cálculo variacional restringido, así como el -análisis de los resultados obtenidos constituye la parte - principal del capítulo dos, donde serán expuestos ampliamente.

II. CALCULOS VARIACIONALES.

I. INTRODUCCION.

Como ya lo hicimos notar (sección 1-VI), se ha demostrado que, para átomos, funcionales de la energia que incluyen términos en gradientes por inhomogeneidad del sistema o correcciones cuánticas han resultado sorprendentemente - exactos, cuando densidades de carga obtenidas del modelo de Hartree-Fock son utilizadas.

El siguiente paso a desear, es proceder variacio-nalmente a partir del funcional total de la energía para determinar la densidad de carga y el valor de la energía que se obtiene con éste, sin recurrir a ningún otro método. Una variación total es complicada por el carácter no lineal de la ecuación que se obtiene (ec.1-V1.21). Un acercamiento -más simple es usar funciones de prueba, para la densidad, -que dependan de algunos parámetros, los cuales son determin<u>a</u> dos requiriendo que la energía sea un minimo con respecto a ellos.

Uno de los objetivos principales de esta tesis, es el de desarrollar esta última idea, probando diferentes funciones de prueba para la densidad y poder comparar las ener-

gias y densidades que se obtengan con el modelo de Hartree-Fock.

Cabe aclarar desde un principio que todos los cálcu los realizados fueron hechos para gases nobles, ya que estos son esféricamente simétricos lo que simplifica enormemente los cálculos de las integrales que aparecen en los diferentes modelos.

En la última sección de este capítulo, se presenta una aplicación de estos modelos a moléculas, haciendo uso de la aproximación de un solo centro, los casos analizados son: CH_4 , S_1H_4 , GeH_4 , BeH_4 , NH_4^+ . II. Modelo de Wang y Parr³⁴.

Las densidades electrónicas para los estados basales de los átomos He, Ne, Ar, y Kr se muestran en las figu-ras 1-4.







Fig. 2. Ne





Fig. 3. Ar

Fig. 4. Kr.

Observando las figuras podemos hacer la siguiente generalización: La densidad electrónica del estado basal de un átomo es una función monotonicamente decreciente de $r_{,,}^{35}$ puede ser bien representada por una función exponencial por zonas, continua, con tantas regiones exponenciales diferen-tes como números cuánticos principales haya.

En un átomo real o de Hartree-Fock, la transición de una exponencial a otra ocurre sobre un cierto intérvalo y no puede ser asociada a un solo punto. Sin embargo, los minimos en la densidad radial están bien definidos y podemos asociarles un significado físico que nos permita separar el átomo en diferentes regiones exponenciales. Este hecho ace<u>r</u> ca de la densidad es el punto de partida del modelo, un min<u>i</u> mo en la distribución radial define un buen radio para dividir el átomo en zonas.

La medida de la validez de esta aproximación será establecido por comparación con las energías obtenidas en el modelo de HF.

.

Estas consideraciones anteriores hacen postular la siguiente densidad electrónica.

$$\rho(r) = \begin{cases} A_1 & \exp(-a_1r) & o \leq r \leq R_1 \quad (capa \ K) \\ A_2 & \exp(-a_2r) & R_1 \leq r \leq R_2 \quad (capa \ L) \\ A_3 & \exp(-a_3r) & R_2 \leq r < \infty \quad (capa \ M) \end{cases}$$
(11-1)
con $0 < R_1 < R_2$ y $a_1 > a_2 > a_3$. Además suponemos que p es continua pero no dp/dr ya que esto nos llevaria a una sola - exponencial.

Otra suposición de la densidad electrónica altern<u>a</u> tiva a la ec. (11.1), sugerida por consideraciones de momento angular es:

$$\begin{split} \rho(r) &= \begin{cases} A_1 r^0 \exp(-a_1 r) & o \in r \in R_1 \pmod{k} \\ A_2 r^2 \exp(-a_2 r) & R_1 \leq r \in R_2 \pmod{k} \pmod{11-2} \\ A_3 r^4 \exp(-a_3 r) & R_2 \leq r < \infty \pmod{k} \end{aligned}$$
Cálculos.

Nombraremos como sigue los diferentes modelos est<u>a</u> disticos, la definición de cada una de los términos está dada por la ec. (IV.55) y siguientes:

$$TF: E[p] = T_{o}[p] + Vne[p] + J[p]$$
(11-3)

$$TFD: E[p] = T_{o}[p] + Vne[p] + J[p] - K_{o}[p]$$
(11-4)

$$TFD_{9}^{1}W: E[p] = T_{o}[p] + T_{2}[p] + Vne[p]$$
(11-5)

En todos los casos, la expresión de la energia es minimizada con respecto a los parámetros en la densidad, sujeto a las restricciones de continuidad y normalización. Por ejemplo para el átomo de Neón, tenemos dos capas, por lo que

los parámetros que determinan la densidad son A_1 , A_2 , a_1 , a_2 , y R_1 . Dado el número total de electrones, n, la condición de continuidad y la de normalización dejan tres parámetros independientes. Similarmente trabajamos con los átomos de -He y Ar.

En la tabla I se muestran los valores de las energias obtenidas

	=========================			-
FUNCIONAL	He	Ne	Ar	
HF (Exacto)	2.86	128.54	526.81	
TF (Exacto) ^a	3.87	165.6	652.7	
TFDb	2.94	143.30	583.81	
TF D9W ^C	2.62	128.18	540.63	
TFD9W ^d		123.60		
======================================		,		==

TABLA 1. Energias (a.u.)

^a ETF es calculado a partir de $E_{tf} = -0.7687$

b,c Cálculos para la densidad, definida por la ec. 11.1.

^d Cálculo para la densidad definida por la ec. 11.2.

TABLA II. PA

	==================								
ATOMO	MODELO	al	^a 2	a3	۹ _۱	^A 2	^A 3	R	R ₂
Ne	TFD	43.431	43.012		2.538.18	29.922		0.1134	
Ne ^a	TFD	49.413	9.102	2.749	2,993.732	125.483	6.1063	0.0786	0.475
Ne	TFD	25.103	3.866		878.572	21,049		0.1757	
Ne ^b	TF D	34.1786	9.2863	2.831	1.368.519	122.870	6.965	0.0968	0.444
Ne ^C	$TFD\frac{1}{9}W$	20.120	6.174		625.552	252.306		0.2588	
Ar	TFD	55.928	10.749	3.272	8.610.49	353.46	18.946	0.0706	0.39132
Ar	TFD1 9	67.5985	16.854	3.761	9.403.332	909.454	31.798	,	

a,b Cálculo hecho para tres exponenciales. Referirse al texto.

c Cálculo hecho para la densidad definida por la ec.(II.2), todos los demás para la definida por la ec.(II.1)

Analizando los resultados obtenidos para el átomo de Neón, observamos que la energía del modelo modificado de TFD es -143.303, que es menor que el valor obtenido por H**F**, 128.54. Sin embargo es mucho mejor que el valor de TFD original de - 178.36.

Cuando son incluídas las correcciones por inhomoge neidad, las energías se acercan mas al modelo de HF, en el átomo de Neón casi son iguales, estando la energía para este arriba del valor de HF, pero para el átomo de Ar la energía ya se encuentra por debajo. Sin embargo, esto indica que el funcional (bajo ciertas restricciones), empieza a ser una r<u>a</u> zonable aproximación al verdadero funcional de la energía p<u>a</u> ra el sistema.

Las figs. 5 y 6 muestran la función de distribución radial para los átomos de Ne y Ar respectivamente, obtenidas con el modelo de TFD $\frac{1}{9}$ W* comparadas con la densidad de HF**. Es importante hacer notar que el modelo ya dá una estructura de capas, aunque los mínimos de la distribución radial no están bien predichos, lo cual no sucedía en el modelo de TF.

* Con la ec.II.l como modelo para la densidad.

**

En la fig. 8 similarmente se muestra la distribución - radial del átomo de Neón obtenida con la ec.II.2.







Uno podría preguntarse si el funcional completo de TFD $\frac{1}{9}$ W sin restricciones no sería mas deseable, pero no exis ten aún cálculos hechos de esta forma. Sin embargo, podemos hacer un cálculo con esta técnica de multizonas para anticipar los resultados que se obtendrían con el modelo de TFD $\frac{1}{9}$ W. Calculando el átomo de Neón con dos y tres zonas obtenemos energías de -128.18 y -134.69. Cuando tendieramos a un núme ro infinito de zonas, el límite del modelo de TFD $\frac{1}{9}$ W restringida sería el modelo de TFD $\frac{1}{9}$ W libre. Aunque este resultado sería mejor que los obtenidos con los modelos de TF y TFD -exactos, todavía estaría por debajo de la energía exacta de Hartre-Fock.

Esta deficiencia está asociada en parte con la co<u>n</u> dición nuclear de cusp. Un cálculo TFDW sin restricciones produciria la condición de cusp correcta; pero el factor de 1/9 en la corrección de Weizsacker arruina esto.

Cabe hacer notar que esta deficiencia en la condición de cusp es general para el modelo de $TFD_{\overline{9}}^{1}W$, por lo que también se presentará en los modelos que se describirán en las siguientes secciones.

III. MODELO DE COMBINACION LINEAL.

Uno de los logros principales del modelo anterior, es que presenta ya una estructura de capas. Pero debido a que la primera derivada de la densidad, d p/dr, no es conti-nua, ésto nos impide utilizar la corrección de cuarto orden para la energía cinética, ya que ésto involucra derivadas de segundo orden. Una manera de solucionar ésto y además de s<u>e</u> guir las ideas del modelo anterior es proponer como modelo para la densidad una función con primera derivada continua, pero en donde aparezca un número de exponenciales igual al número de número cuánticos principales que aparezcan en el átomo.

Siguiendo esto, y por consideraciones de momento angular se propone como modelo para la densidad la función

$$p(r) = \sum_{i} A_{i} r^{n_{i}} e^{\alpha_{i} r} \qquad (111-1)$$

donde i corre sobre el número de números cuánticos princip<u>a</u> les y n; puede tomar los valores 0, 2,4, ...

Siguiendo la notación del modelo anterior el fun-cional que contiene la corrección de cuarto orden comprende:

$$E[p] = T_{0}[p] + T_{2}[p] + T_{4}[p] + V_{ne}[p] + J[p] - K_{0}[p]$$
(111-2)

al cual denotaremos como $TFD_{\alpha}^{1}W4^{to}$.

Ahora solo tenemos como condición para la densidad que ésta integre al número de electrones. Escogiéndose para el cálculo que esta condición determine a Al, quedan como pa rámetros libres A2, A3, a1, a2, a3.

En la tabla III se muestran los valores de la ener gia que con este modelo para la densidad se obtienen para -los átomos de Ne y Ar. El cálculo para el átomo de He es -igual al del modelo anterior. Para el funcional de TFD $_{d}^{l}W^{4to}$ sin restricciones tampoco existen cálculos reportados. En la tabla (V se muestran los valores de los parámetros obteni dos.

A T OMO	FUNCIONAL	n ^{.a} 2	n3	Energia (a.u.) ^b
Ne	TDF	0		- 146.276
Ne	TDF ¹ W	0		- 131.459
Ne	TFD 1 W	2		- 126.807
Ne	TFD	0		- 128.705
Ne	TFD <u>1</u> W ^{4to}	2		- 124.35
Ar	TFD	0	0	- 538.290
Ar	TFD	2	2	~ 530.281
a Pa	ara todos los cál	culos n. =	- 0	

TABLA 111

Para todos los cálculos $n_1 = 0$

Las energías de HF para los átomos de Ne y Ar son -128.54 Ь y -526.81 a.u., respectivamente.

	АТОМО	FUNCIONAL	ha	n ₃	al	az	• a3	Al	^A 2	A ₃
	Ne	TFD	0		49.099	4.353		2 901.951	30.816	
	Ne	TF DgW	0	.,	30.370	3.864		1 080.843	20.741	
	Ne	TF D 9	2		20.416	6.053		627.038	219.681	
	Ne	TFD] W4to	0		25.306	3.613		794.953	16.454	
	Ne	TFD <mark>9</mark> W4to	2		19.094	5.279		573.769	10.786	
	Ar	TFD <mark>9</mark> W4to	0	0	68.409	13.506	2.994	7 493.30	475.940	13.419
	Ar	TFD ¹ 9 ¹ 4to	2	2	45.553	19.650	5.141	5 123.25 48	3 938.07	138.235
========										

TABLA IV. PARAMETROS PARA EL MODELO DE COMBINACION LINEAL

а

Para todos los cálculos n_l=0.

De la Tabla III se observa que las energias para el funcional de TFD $\frac{1}{9}$ W4to. se encuentran por arriba de las del -funcional de TFD $\frac{1}{9}$ W, que la dependencia en r² aumenta la energia y que en general se presenta un error del $\frac{+}{2}$ 5% con respe<u>c</u> to al modelo de HF. Y además se mejora el valor de la ener-gia para el átomo de Ar con respecto al modelo anterior.

En las figs. 8, 9, 10, 11, 12 se muestran las dis-tribuciones radiales que se obtienen con este modelo.

De las figuras 8, 9 y 10, se observa que para el átomo de Neón se obtienen mejores distribuciones radiales que en el modelo anterior. Además que con la dependencia en r^2 se obtienen una mejor descripción de la posición de los máximos y de los minimos. Además que la incorporación del término de cuarto orden mejora el comportamiento de la densidad t<u>o</u> mando como base la que se obtiene en el modelo de HF.

De la fig. 10 para el átomo de Ar puede observarse que el funcional de TFD_9^1W4 to sin dependencia en r no presenta estructura de capas, mientras que el mismo funcional con de-pendencia en r² que si bien no predice exactamente los máxi-mos y minimos si presenta la forma general de la distribución radial, a diferencia de la del modelo por zonas (fig.6).











cribir un orbital atómico el cual fue estudiado por primera vez por J.C. Slater en 1930^{37} .

El método de Slater consiste en tomar simplemente como la parte radial de la función monoelectrónica en el modelo de HF a la función:

$$r^{n-1} \exp\left(-\frac{\zeta_{ne}}{n}r\right) \tag{(1V-1)}$$

que es la forma asintótica de la función de onda para un át<u>o</u> mo de tipo hidrogenoide con número cuántico principal n y \Im nl es un parámetro, por lo que el orbital completo toma la forma:

$$\chi_{nem} = A_n r^{n-1} e^{-\left(\frac{2\pi r}{n}\right)r} Y_{e}^{m}(\theta, \phi) \qquad (1V-2)$$

donde An es un factor de normalización y $Y_1^m(\Theta, \emptyset)$ corresponde a un esférico armónico de números cuánticos de momento angular y magnético l y m respectivamente y a partir de este conjunto, por consideraciones de simetria se construye un -conjunto ortonormal $\{ \phi_i \}$

En un principio Slater dió un conjunto de reglas empiricas para calcular el parámetro $\overline{\zeta}$ nl en términos de la constante de apantallamiento electrónica. Actualmente se -puede obtener variacionalmente el parámetro $\overline{\zeta}$ n1, de tal manera que se obtenga la minima energía átomica. A este tipo de cálculo se le conoce como HF base minima (MBS).

Construcción de la Densidad.

A semejanza del modelo de HF-MBS, podemos proponer como modelo para la densidad:

$$p(\mathbf{r}) = \sum_{i} n_{i} \phi_{i}^{*} \phi_{i} \qquad (1V-3)$$

donde n_i es el número de ocupación del orbital y los orbitales \emptyset son construídos de la siguiente manera: como los e<u>s</u> féricos armónicos satisfacen la relación

$$\int Y_{k}^{m}(\Omega) Y_{k'}^{m'}(\Omega) d\Omega = \delta_{k,k'} \delta_{m,m'} \qquad (1V-4)$$

solo tenemos que ortonormalizar la parte radial de los orbitales con el mismo número cuántico l, y esto se hizo media<u>n</u> te el procedimiento de ortogonalización de Gram-Schmidt³⁸.

Cálculos.

Se realizaron dos tipos de cálculos (en cuanto a la forma de la densidad), uno donde los parámetros ζ nl eran va riados libremente y otro donde seguimos una de las reglas de Slater que consiste en dividir los electrones en los siguien tes grupos, cada uno teniendo diferente constante de apanta-llamiento: ls; 2s, p; 3s, p; 3d; 4s, p; pero también hacien do variar los parámetros ζ nl con esta restricción. Con esto se logra además restringir el número de parámetros libres.

En cuanto a la notación seguiremos la notación dada anteriormente para los otros funcionales. Trabajaremos además con un funcional que incluye la corrección de segundo orden a la energía de intercambio en la forma que se introduce en el método X $\propto \beta$ ³⁹.

$$K'_{z}[\rho] = 3\beta \left(\frac{3}{2\pi}\right)^{1/3} \int \frac{|\nabla \rho|^{2}}{\rho^{4/3}} d^{3}r$$
 (1V-5)

donde $\beta = 0.003$. Este funcional comprende los términos

$$TFD_{\frac{1}{9}}W4t_{0}\beta : E[p] = T_{0}[p] + T_{2}[p] + T_{4}[p] + Vne[p] + J[p] - K_{0}[p] - K_{2}'[p] \quad (1V-6)$$

También se trabajo con un funcional que toma en -- cuenta que el número de electrones es finito 26 .

$$K_{o}[p] = \alpha K_{o}^{p}[p]$$
 (IV-7.a)

donde

$$d_{\gamma} = 0.6893 \frac{1 + \frac{2.6957}{n_{\gamma}}}{\left(1 + \frac{4.0436}{n_{\gamma}}\right)^{2/3}}$$
 (IV-7.b)

n, es el número de electrones con spin positivio, y

$$d = \frac{N_{\uparrow} d_{\uparrow} + N_{\downarrow} d_{\downarrow}}{N_{\uparrow} + N_{\downarrow}}$$
(1V-8)

este funcional también incluye la corrección de segundo or-den al intercambio, dada por la ec. (1-IV-52) por lo que este funcional comprende:

$$TFD_{\frac{1}{9}}W4to.a\beta:$$

$$E[p] = T_{0}[p] + T_{2}[p] + T_{4}[p] + Vne[p]$$

$$+ J[p] - K_{0}[p] - K_{2}[p] \qquad (1V-9)$$

Y por último también con el funcional de la ener-gía cinética propuesto por Bader, ec.(1.V.24).

$$T[p] = C_{k} \int p_{2}^{5/3} d^{3}r + \frac{1}{8} \int \frac{\nabla p \cdot \nabla p}{p_{1}} d^{3}r + \frac{1}{8} \int \frac{\nabla p_{2} \cdot \nabla p_{2}}{p_{2}} d^{3}r$$

el cual contiene a la energia de intercambio $\ll \beta$.

Resultados.

Todos los cálculos siguientes fueron realizados si guiendo la regla de Slater ya mencionada a excepción de aqu<u>e</u> llos que se marcan explicitamente y todos corresponden a gases nobles, que por tener capas llenas es aplicable al teor<u>e</u> ma de adición de esféricos armónicos, lo que simplifica los cálculos. TABLA Va - He

· = = = = = = = = = = = = = = = = = = =	====	====	********
FUNCIONAL	ъ	E	(a.u.)
HF		2.8	8616
HF - MBS ^a		2.8	8476
TFDgW & B		2.1	8858
$TFD_{9}W4to \alpha \beta$		2.	8005
	=====	*==:	

а

Los valores de las energías y de los parámetros en los -- cálculos HF-MBS que se muestran en esta tabla y en las si guientes se encuentran reportados en la ref.40.

TABLA Vb - Ne

FUNCIONAL	- E (a.u.)
НĘ	128.547
HF-MBS	127.8121
TFD <mark>1</mark> W	126.1539
TF D W ^a	129.2299
TFD j W4to	124.1670
TFD1/9W4to ^a	127.4480
TFD1/9W4to β	125.6061
TFD1/9₩ ∝ <i>β</i>	127.3531
TFD1/9W4to & B	125.3521
TFD1/9W4to $\propto \beta$	128.5773
M.Bader	125.3116

Parámetros libres.

а

FU	INCIONAL	- E	(a.u.)
HF		5	26.8174
HF	-MBS	5	25.7652
TF	D1/9W4to β	5	21.538
TF	D1/9W4to ß ^a	5	27.9926
TF	D1/9W «β	5	27.5616
TF	D1/9W4to αβ	5	21.2956
м.	Bader	5	25.3590

Parámetros libres.

· a

TABLA V d - Kr

FUNCIONAL	- E (a.u.)
HF	2 752.056
HF-MBS	2 744.5196
TFD1/9W4 to β	2 766.0618
م ۲FD1/9W م	2 793.1147
TFD1/9W4to a β	2 737.9328
M.Bader	2 857.8384

TABLA VI a PARAMETROS HELIO

=======================================					
FUNCIONAL	ORBITAL (15)				
HF-MBS	1.6875				
TFD1/9W αβ	1.6747				
TFD1/9W4to ap	1.6252				

TABLA VI & PARAMETROS NEON

2р
.8792
.9418
.5693
.9451
.5759
.9548
.9634
.9668
. 5977
.8559

Parámetros libres.

а

TABLA VI c PARAMETROS Ar

	****************	=================	*===================		
FUNCIONAL	ls	2 s	2p	3 s	3p
HF-MBS	17.5075	6.1152	7.0041	2.5856	2.2547
TFD1/9W4to	16.8106	6.7156	6.7156	2.7800	2.7800
TFD1/9W4top ^a	17.9582	3.2600	7.4807	1.3700	3.4700
TFD1/9₩∝β	17.2049	6,6965	6.6965	2.8018	2.8018
TFD1/9W4to a \$	16.7808	6.7145	6.7145	2.8009	2.8009
M.Bader	16.8731	7.1419	7.1419	3.0391	3.0391
			:		
a					

Parámetros libres.

		· TABLA VI d			S Kr			
FUNCIONAL	ls	2 s	2 p	3 s	3p	4s	3d	4p
HF-MBS	35.2316	13.1990	16.0235	7.0109	6.8114	2.8289	6.8753	2.4423
TFD1/9W4to	29.9345	9.0881	9.0881	12.1523	12.1523	12.8201	2.9281	12.8201
TFD1/9W & B	30.8603	9.7397	9.7397	12.8800	12.8800	13.4287	3.1148	13.4287
TFD1/9W4to \$	33.8603	7.3183	7.3183	12.5204	12.5204	12.9476	2.2577	12.9476
M. Bader	31.3685	20.2288	20.2288	3.5668	3.5668	2.8807	9.4217	2.8807
=======================================						============		

En las figs. 13 a 22 se muestran las diferentes -densidades obtenidas para los átomos de He, Ne, Ar y Kr con los diferentes funcionales.

De las tablas anteriores observamos que los valores de las energías difieren en un 5% a menos del valor de HF, a excepción del átomo de Kr donde los errores son mayores. Sin embargo, podemos hacer notar que el funcional de TFD $\frac{1}{9}$ W4to es el que presenta un mejor comportamiento, es decir, las - energías cuando agrupamos los parámetros según la regla de --Slater se encuentran por arriba de la energía de HF y cuando variamos libremente los parámetros la energía se encuentra -muy cerca del valor de HF (átomo de Ne y de Ar aunque este ú<u>1</u> timo con el funcional de TFD $\frac{1}{9}$ W4to $\alpha\beta$). Con esto podemos con-cluir que el límite exacto de este funcional se encuentra ya muy cerca del valor de HF.

De las figs. 13-22 podemos sacar las siguientes co<u>n</u> clusiones:

- a) Para el caso más crítico en el que podemos aplicar el modelo, átomo de Helio, se obtiene una distribución radial semejante a la de HF.
- b) Comparando las distribuciones radiales de densidad cuando variamos libremente los parámetros y cuando seguimos la regla de Slater mencionada, fig. 14 y 15 se observa que se obtienen mejores resultados si- -

guiendo esta última restricción, por lo que la mayoría de los cálculos se realizaron asi.

- c) Para el átomo de Ne la distribución radial obtenida con los funcionales de TF $D_9^1 W \not{\alpha} \beta$, TF $D_9^1 W \not{4} to \not{\alpha} \beta$ y de Bader, coincide casi exactamente con la de HF-MBS fig. 15 y para el átomo de Ar esta se encuentra bastante cerca, fig. 18 y 19, mejorando notableme<u>n</u> te las distribuciones radiales de los modelos ant<u>e</u> riores para este átomo.
- d) No se obtienen para el átomo de Kr, distribuciones radiales que representen una estructura de capa -adecuada para los funcionales de $TDF\frac{1}{9}W4$ to α_{β} y de Bader figs. 21 y 22, a diferencia del modelo de --HF-MBS, fig. 20. Esto puede ser debido a que los electrones 3d del Kr, no estén bien representados dentro del modelo.















1:3






V. APLICACION A MOLECULAS.

Como última aplicación de los funcionales de la -densidad estudiados en esta tesis, presentaremos el cálculo de energías y longitudes de enlace en la aproximación de un solo centro para las moléculas de CH_4 , S_1H_4 , GeH_4 , NH_4^+ y -- BH_{L}^- que presentan una gran simetría esférica.

La aproximación de un solo centro⁴¹, se basa en -el hecho de que cualquier función de onda molecular puede -ser expandida en términos de funciones con origen en un punto previamente escogido.

Para el cálculo de la energia y de la longitud de enlace debemos de incluir dentro del funcional la energia de interacción de los protones con el centro y entre la de - -ellos mismos, Epp, y la de la densidad de carga con los protones, Ep**p**.

La energía de interacción Epp, para cuatro protones colocados en los vértices de un tetraedro regular en cuyo -centro se encuentra un núcleo de carga Z está dada por - -(en a.u.)

$$E_{PP} = \frac{4}{R} \left(Z + \frac{3\sqrt{6}}{8} \right)$$
 (V-1)

137

donde R es la distancia de enlace.

Para el cálculo de la interacción de la densidad de carga electrónica con los protones, usaremos la aproximación de promediar la carga de los cuatro protones sobre una esfera de radio R con centro en el nucleo central. La expr<u>e</u> sión para Epp está dada entonces por:

$$E_{PS} = -4 \int \frac{\rho(r)}{|r-r'|} d^3r$$
 (V-2)

Los cálculos fueron realizados sustituyendo estas dos últi-mas expresiones en los funcionales y tomando a R también como parámetro libre, y los resultados obtenidos se muestran en las siguientes tablas:

≝≈ॼॾॾड़ड़य़ॾॡख़ॼख़ॼख़ॾड़ॿढ़ॱॱ			
FUNCIONAL	MODELO	-E(a.u.) R	(a.u.)
Experimental		40.53	2.07
Hartree-Fock		40.23	2.07
HF-53BS-OCA		40.07	2.08
HF-MBS-OCA		39.05	2.19
TF	Exp.Zonas, r ^{o^a}	38.21	1.90
TFD	Exp.Zonas, ro	44.15	
TF D <mark>1</mark> W	Exp.Zonas, r ^o	39.02	1.83
TF D	Exp.Zonas, r ²	37.45	1.62
$TFD_{9}^{L}W4to$	Com.Lin, r ^O	39.05	1.73
TFD <mark>1</mark> W4to	Com.Lin, R ²	37.88	1.86
TFD W AB	Com.Lin, (MBS)	38.37	1.86
$TFD_{\overline{9}}^{\overline{1}}W4to \alpha\beta$	Com.Lin, (MBS)	39.06	1.86
M. Bader		38.55	2.09

a)

Los cálculos fueron hechos tomando la misma forma funci<u>o</u> nal para la densidad que en el caso del Ne.

	TABLA	VIII	s; H ₄ ,	GeH ₄	, NH ₄ ,	BH4	
MOLECULA		FUNCIONAL			E (a.u.) R	(a.u.)
SiH4	I	Exp.			292.141		2.78
	i	4F					
		TFD1/9W αβ			289.48		2.49
		TFD1/9W4to ∝	β		285.70		2.49
	1	M. Bader			286.55		2.19
GeH ₄		Exp.					2.91
	ł	łF					
	· ·	TFD1/9W $\propto \beta$		2	093.53		3.63
·		TFD1/9W4to		2	071.68		3.50
	ł	M. Bader		2	119.29		2.82
NH4+]	Exp.			56.84		1.96
	1	HF-OCA ^b			56.30		1.91
		TFD1/9W & B			55.38		1.76
		TFD1/9W4to a	β		54.42		1.76
	١	M. Bader			54.62		1.91
вн ₄		Exp.			27.20		2.37
	I	HF-OCA			26.615	5	2.24
		TFD1/9W «β			25.85		2.14
		TFD1/9W4to a	ß		25.38		2.14
· • • • • • • • • • • • • • • • • • • •		M. Bader			25.53		2.38

a Cálculos para el M. de Comb.Lineal (MBS), tomando para la densidad la misma forma funcional que para los átomos de Ar, Kr y Ne.

b Albany & Cooper (1963).

CONCLUSIONES.

La pregunta básica que se quería contestar en esta tésis era qué tan buena era la teoría de gas electrones descrita comparada con métodos más exactos de la mecánica cuántica, como lo es el modelo de Hartree-Fock en el cálculo de propiedad atómicas y su posible uso en el cálculo de propied<u>a</u> des moleculares.

La ventaja indiscutible que presenta esta teoria es que reduce el problema al estudiar un sistema de n elec-trones a un problema de 3 coordenadas, en donde por ejemplo el modelo de Hartree-Fock resultaría en un problema de 3n -coordenas. Esto último es una ventaja práctica bastante - fuerte para cuando se quieran estudiar sistemas polielectrónicos.

Considerémos la pregunta en dos aspectos, uno teórico y uno práctico.

Desde el punto de vista teórico a mi juicio, uno de los puntos mas cuestionables, no en la obtención teórica de los funcionales los cuales se basan en propiedades de un gas de electrones libres, sino en la aplicación a átomos y moleculas donde la aproximación de un gas de electrones li-bres deja de ser válida. Por eso el trabajo de Tal y Bader

141

٩,

es interesante ya que trata de corregir aunque sea de una m<u>a</u> nera parcial, estudiando propiedades de la densidad electrónica atómica, para proponer después un modelo.

Podrian seguirse obteniendo correcciones cuánticas de orden mayor para la energia cinética y posiblemente co-rrecciones cuánticas por el método de Kirzhnits a la energia de intercambio y aunque la magnitud relativa de estas corre<u>c</u> cciones con respecto a la energia total son pequeñas podrian mejorar en algo el comportamiento de la densidad electrónica.

Como defecto principal de esto último, es que lasecuaciones diferenciales que resultan (como ya lo es en la corrección de cuarto orden) son muy complicadas de resolver, con lo que se está perdiendo la simplicidad del modelo.

Por tanto pienso que un camino mas realista para la obtención de funcionales de la densidad, sería partir de - aproximaciones que ya tomarán en cuenta propiedades de la de<u>n</u> sidad electrónica en átomos como su comportamundo cerca y l<u>e</u> jos del núcleo, como podría ser obteniendo teoricamente o m<u>o</u> delando alguna forma para las matrices de densidad de primero y segundo orden.

Desde el punto de vista práctico, a partir de los resultados obtenidos aquí, parece ser que los funcionales em piezan a ser predictivos, pero a mi juicio no es posible extraer de ellos un método de aplicación, el cual seguir, para problemas mas complicados que resultan en el estudio de mol<u>é</u> culas.

Por todo ésto, considero que seguir ampliando este trabajo no es adecuado en este momento porque su capacidad predictiva no es competitiva con otros modelos que se usan actualmente para estudiar propiedades atómicas y moleculares y que todavia deben mejorarse los funcionales para que lle-guen a lograr ésto. REFERENCIAS.

- 1. P. Hohenberg y W. Kohn, Phys Rev. B<u>136</u>, 8464 (1964).
- L. H. Thomas, Proc. Cambridge Phil Soc. <u>23</u>, 542 (1927), E. Fermi, Z. Physik <u>48</u> (1928).
- 3. K. S. Viswanatan, The many-electron problem, Asia Publishing House, (1966).
- H. A. Bethe y R. Jackiw, Intermediate Quantum Mechanics, W.A. Benjamin, Inc. (1968).
- S. Kobayashi, T. M tsubuma, S. Nagai y K. Vmeda, J.Phys Soc. Japan <u>10</u>, 759 (1955).
- 6. R. Lalter, Phys. Rev. <u>99</u>, 510 (1955).
- 7. N. H. March, Adv. in Phys. <u>6</u>, 1 (1957).
- 8. S. Fraga, Theoret, Quim. Acta 2, 406 (1964).
- O. B. Firsov J. Exptl. Theor, Phys. <u>32</u>, 1464 (1957), Soviet Phys. J.E.T.P. <u>5</u>, 1192 (1957).
- 10. J. Jensen, Z. Physik. <u>77</u>, 722 (1932).
- 11. R.E. Roberts Phys. Rev. <u>170</u>, 8 (1968).
- 12. A.S. Kompaneets y E.S. Pavlovskii, Soviet Phys. J.E.T.P. <u>4</u>, 328 (1957).
- 13. P. Dirac, Proc. Cambridge. Philos Soc. <u>26</u>, 376 (1930).
- L. Landay y Lifshitz, Mecánica Cuántica (Teoría no rela tivista) Vol. 3, Cap. VII, Ed. Reverté, S.A.

- 15. C.F. Weizsacker. Z.Phys. <u>96</u>, 431 (1935).
- 16. Gelfand y Fomin, Cálculus of Variations, Prentice Hall.
- K. Yonei y Y. Tomishima. J. Phys. Soc. Jap, <u>20</u>, 1051 (1965).
- 18. K. Yonei y Y. Tomishima. J. Phys, Soc. Jap, <u>21</u>, 142 (1966).
- 19. R. Berg y L. Wilets, Proc. Phys, Soc. London <u>68</u>-<u>A</u>, 229 (1955).
- 20. D. A. Kirzhits, J. Exptl. Theor, Phys, (URSS) <u>32</u>, 115 (1957), (Sov. Phys, J.E.T.P. <u>5</u>, 64 (1957)
- 21. C.H. Hodges, Can. J. Phys. <u>51</u>, 1428 (1973).
- Geldart, D.J.W. Rasolt M. y Taylor R., Solid State Commun, <u>10</u>, 279 (1972).
- 23. K. B. Wolf, Integral Transforms in Science and Engineering Plenum Publ. Corp. New York, 1979.
- 24. J. L. Gázquez, E. Ortiz y J. Keller, Int. J. Quantum Chem Symp, <u>13</u>, 000 (1979).
- 25. Y. Tal y R.F.W. Bader, Int. J. of Quantum Chem. Symp, <u>12</u>, 153 (1978).
- 26. E. Steiner, J. of. Chem Phys 39, 2365 (1963).
- 27. M. M. Morrell, R. G. Parr y M. Levy, J. Chem. Phys <u>62</u>, 549 (1975).
- M. Hoffmann-Ostenhof y T. Hoffmann Ostenhof, Phys Rev. <u>A16</u>, 1782 (1977).
- 29. W. Kohn y L. J. Sham, Phys Rev. A1, 764, 1970.

 30.	Yskim y R.G. Gordon, J. Chem Phys, <u>60</u> , 1842 (1974).
31.	C.C. Shih, Phys, Rev. <u>A14</u> ,919 (1976).
32.	W. P. Wang, R. G. Parr, D.R. Murphy y G.A.Henderson (hem, Phys hett, <u>43</u> , 409 (1976).
33.	Y. Tomishima y K. Yonei, J. Phys Soc. Japan <u>21</u> , 142 (1966).
34.	Wen-Ping Wang y Robert G. Parr, Phys Review <u>A16</u> , 891 (1977)
35.	La D _e mostración para el caso de un átomo esfericamente simétrico se puede encontrar en H. Weinstein, P.Politzer, S. Srebrenik, Thear Chim. Acta <u>38</u> , 159 (1975).
36.	N. H. March y J. S. Plaskett, Proc. R. Soc. Lond, <u>A235</u> , 419 (1956).
37.	J. C. Slater, Phys, Rev. <u>36</u> , 57 (1930).
38.	S. Lange, Algebra Lineal, Ed. Fondo Educativo Interam <u>e</u> ricano, S. A. 1973.
39.	J. L. Gázquez y E. Hernández. Notas de la Esc. Latinoa- mericana de Química Cuántica, San Miguel Regla, 1974. (En Prensa).
40.	E. Clement, y D. L. Raimondi, The Journal of Chem Phys <u>38</u> , 2686 (1963).
41.	D. M. Bishop. Single-Center Molecular. Wave Functions.
42.	K. Hensen, M. Achatz y R. Muller, Theoret, Chim. Acta (Berlin) <u>28</u> , 297 (1973).