Teoria do Funcional da Densidade Soluções do Capítulo 5 (Thijssen, 2007) - Parte 1

7600065 - Mecânica Quântica Computacional

Henrique de Almeida Tórtura - henrique.tortura@usp.br 09/11/2020





Sumário

- 1. Revisão Teórica
- 2. Aplicações nos átomos de Hidrogênio e Hélio
- 3. Exercício 5.1 Malha Não-Uniforme

Revisão Teórica

Unidades atômicas de Hartree

Constante	Valor aproximado no SI	Valor em u.a. de Hartree
\hbar	$1,055 \cdot 10^{-34}$ Js	1 u.a. de ação
е	$1,602 \cdot 10^{-19}C$	1 u.a. de carga
a_0	$5,292 \cdot 10^{-11}m$	1 u.a. de comprimento
m_e	$9,109 \cdot 10^{-31} kg$	1 u.a. de massa

Energia: $1E_h = \frac{\hbar}{m_e a_0^2} \approx 27,211eV$

Modelo

· Aproximação de Born-Oppenheimer: resolver a equação de Schrödinger para elétrons se movendo no potencial gerado por núcleos.

- $\begin{tabular}{ll} \bf 12 & Energia \ dada \ pela \ densidade \\ & eletrônica, \ n \to H \to \Psi. \\ \begin{tabular}{ll} \bf 22 & Densidade \ eletrônica \ do \\ & estado \ fundamental \ fornece \\ \end{tabular}$ a energia do estado fundamental, $E_0 = E[n_0]$.
- · Ansatz de Kohn-Sham: $n_0(\mathbf{r})$ de um sist. interagente $\equiv n_0(\mathbf{r})$ de um sist. não-interagente.

Equações de Kohn-Sham

As (N) equações de Kohn-Sham,

$$\left[-\frac{1}{2} \nabla^2 + V_H(\mathbf{r}) + V_{XC}^{\sigma}(\mathbf{r}) + V_{ext}(\mathbf{r}) \right] \psi_k^{\sigma}(\mathbf{r}) = \epsilon_k^{\sigma} \psi_k^{\sigma}(\mathbf{r}), \tag{1}$$

sob a restrição (de autoconsistência)

$$n(\mathbf{r}) = \sum_{\sigma} \sum_{k=1}^{N_{\sigma}} |\psi_k^{\sigma}(\mathbf{r})|^2, \tag{2}$$

sendo a energia total

$$E[n] = \sum_{\sigma} \sum_{k=1}^{N_{\sigma}} \epsilon_{k}^{\sigma} - \frac{1}{2} \int V_{H}(\mathbf{r}) n(\mathbf{r}) d^{3}r - \int V_{XC}^{\sigma}(\mathbf{r}) n(\mathbf{r}) d^{3}r + E_{XC}^{\sigma}[n].$$
 (3)

Aproximação da Densidade Local (LDA)

Ansatz

$$E_{XC}^{LDA}[n] = \int n(\mathbf{r})e_{XC}[n(\mathbf{r})]d^3r, \qquad (4)$$

sendo e_{XC} a energia (por partícula) de troca e correlação de um gás eletrônico homogêneo com densidade n(r) - útil para sistemas em que n(r) não varia muito.

Normalmente, para $n(\mathbf{r}) = n^+(\mathbf{r}) + n^-(\mathbf{r})$,

$$E_{XC}^{LDA}[n] = -\frac{3^{4/3}}{4\pi^{1/3}} \int n^{4/3}(\mathbf{r}) d^3 \mathbf{r} + \int n(\mathbf{r}) \underbrace{e_C[n(\mathbf{r})]}^{\text{Depende da aproximação}} d^3 \mathbf{r}, \tag{5}$$

$$V_X^{LDA} = -\left[\frac{3n(\mathbf{r})}{\pi}\right]^{1/3}.$$
 (6)

Aplicações nos átomos de Hidrogênio e Hélio

Hidrogênio

```
subroutine HydrogenAtom(r_range, Eigenvalue_range,&
&KS_int_max, Eigenvalue_tol, u0_tol, Uniform_Numerov,&
&h, j_max, delta)
```

Inputs (principais):

- r_range: limites radiais;
- Eigenvalue_range: limites de autovalores de KS;
- · KS_int_max: limite do número de iterações para resolver KS;
- Eigenvalue_tol: tolerância na variação do autovalor;
- u0_tol: tolerância na variação da condição de contorno;
- h: discretização radial.

Hidrogênio - Resolvendo Kohn-Sham 1D

Vetores radial (uniforme) e potencial do núcleo

```
r(i) = r_range(1) + h*i
Ext_Potential(i) = -1/r(i)
```

Chamada da subrotina "KohnSham1D" com inputs/outputs **u** e **Eigenvalue**

```
call KohnSham1D(r, u, Ext_Potential, Eigenvalue_Range,&
&Eigenvalue, KS_int_max, Eigenvalue_tol, u0_tol,&
&n, h, rp, delta, Uniform_Numerov)
```

Chutes iniciais $u(r) = r\psi_R(r) = (cte)re^{-r}$ no infinito

```
u(n) = r(n)*<mark>exp</mark>(-r(n))
u(n-1) = r(n-1)*<mark>exp</mark>(-r(n-1))
```

Hidrogênio - Kohn-Sham 1D - Condição de Contorno

```
EigenValue = (Eigenvalue_Range(1)+Eigenvalue_Range(2))/2
u = Numerov(u, -2*(EigenValue-Potential), h, n)
if ((abs(u(1)) > = u0_tol .or.&
if (u(1) < 0) then
      Eigenvalue Range (2) = EigenValue
   else
   end if
else
   exit
```

Hidrogênio - Kohn-Sham 1D - Numerov

Numerov aplicado a equação $\frac{d^2u(r)}{dr^2} = -2\left[\epsilon - V_{ef}^{\sigma}(r)\right]u(r) = f(r)u(r)$

```
function Numerov(u, f, h, n)
...

do i=2, n-1
    a = 2*(1 + 5*(h**2)*f(n-i+1)/12)
    b = (1 - (h**2)*f(n-i+2)/12)
    c = (1 - (h**2)*f(n-i)/12)
    u(n-i) = (a*u(n-i+1) - b*u(n-i+2)) / c
end do
```

Finalmente, normalizamos u

```
u = u/sqrt(sum(u*u*h))
```

Hidrogênio - Resolvendo Poisson

```
Potencial auxiliar U(r) = rV_H(r)
```

```
call Poisson(r, u, Potential_U, n, h, rp, delta,&
&Uniform_Numerov)
```

Chutes inciais U(0) = 0 e U(h) = h (como orientado no Thijssen, 2007)

```
Potential_U(1) = r(1)
Potential_U(2) = r(2)
```

Hidrogênio - Poisson - Verlet

end do

```
Verlet aplicado a \frac{d^2U(r)}{dr^2} = -\frac{u^2(r)}{r} = F(r)
Potential_U = Verlet(Potential_U, -u**2/r, h. n)
function Verlet(Potential U . F. h. n)
    do i=3, n
         Potential U(i) = 2*Potential U(i-1)&
         &- Potential U(i-2) + (h**2)*F(i-1)
```

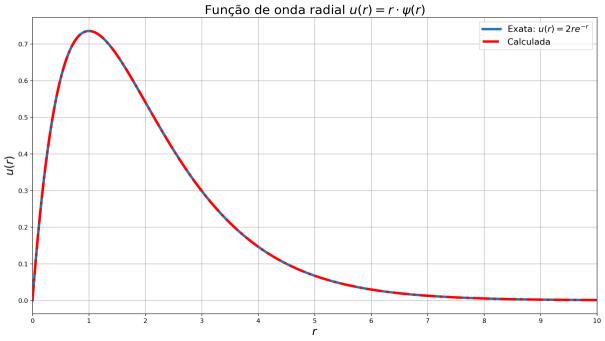
Adicionamos uma solução da homogênea (ar) para garantir $U(r_{max}) = 1$

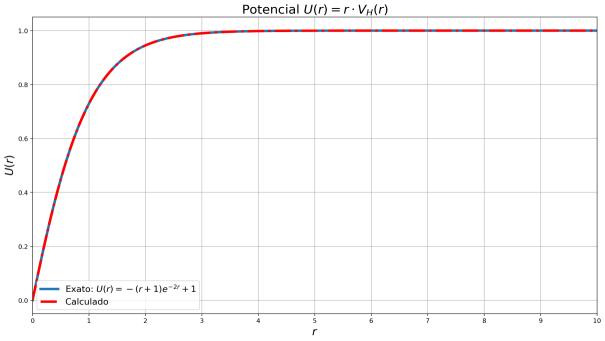
```
a = (1 - Potential_U(n)) / r(n)
Potential_U = Potential_U + a*r
```

Hidrogênio - Resultados

```
r_range = (/ 0., 50./), Eigenvalue_Range = (/-5., 0./)
u0_tol = 0.001
```

eigenvalue_tol	h	u(0)	Erro (abs) do autovalor	cpu_time (s)
10-3	10^{-3}	$-2,64 \cdot 10^{-4}$	$2,56 \cdot 10^{-3}$	0,02
10 ⁻³	10^{-5}	$-5,07\cdot 10^{-5}$	$1,22 \cdot 10^{-4}$	1, 23
10 ⁻⁵	10-3	$2,43 \cdot 10^{-6}$	$1,96 \cdot 10^{-3}$	0,02
10 ⁻⁵	10^{-5}	$1,41\cdot 10^{-6}$	$1,72 \cdot 10^{-5}$	1,78



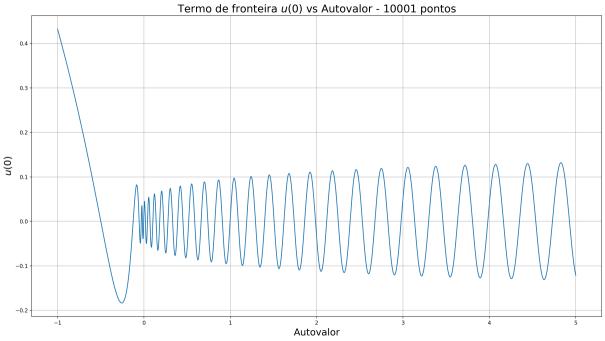


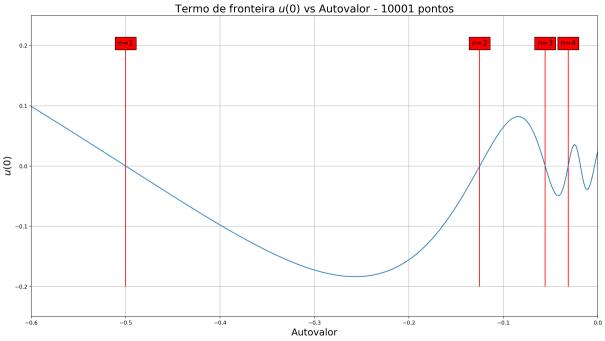
Hidrogênio - Varrendo Autovalores

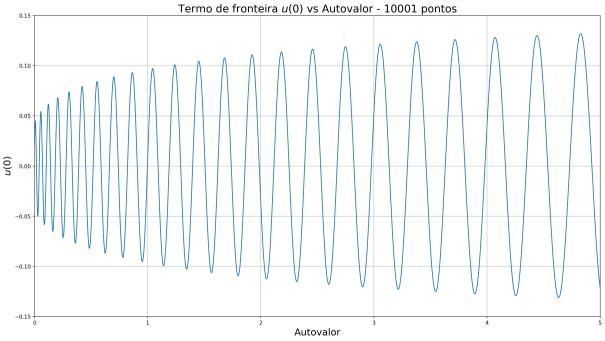
do i=1, n eigenvalues

Termo de fronteira u(0) para $n_{eigenvalues}$ pontos de autovalores

```
Eigenvalues(i) = Eigenvalue Range(1) +&
    &(i-1)*(Eigenvalue Range(2)-Eigenvalue Range(1))&
    &/(n_eigenvalues -1)
end do
call KohnShamSweep(r. u. Potential, h. Eigenvalues, u0s)
do i=1. n eigenvalues
    u = Numerov(u, -2*(Eigenvalues(i)-Potential), h, n)
    u = u/sqrt(sum(u*u*h))
    u0s(i) = u(1)
```







Hélio

```
subroutine HeliumAtom(r_range, Eigenvalue_range,&
&SelfCons_int_max, KS_int_max, Eigenvalue_tol, u0_tol,&
&SelfCons_tol, Uniform_Numerov, h, j_max, delta)
```

Inputs (principais e novos):

- · SelfCons_int_max: limite do número de iterações de autoconsistência;
- SelfCons_tol: tolerância na variação do autovalor numa iteração de autoconsistência.

Potencial externo e chutes iniciais para o de Hartree e de troca

```
Ext_Potential(i) = -2/r(i)
Hartree(i) = 0
Exchange(i) = 0
```

Hélio - Laço de autoconsistência

Potencial efetivo, $V_{ef}^{\sigma}[n] = V_H[n] + V_{\chi C}^{\sigma}[n] + V_{ext}(r)$, na solução de Kohn-Sham

```
do i=1, SelfCons_int_max
        E_Range_aux = Eigenvalue_Range
        Eigenvalue_aux = Eigenvalue

        call KohnSham1D(r, u, Ext_Potential+Hartree+Exchange,&
        &E_Range_aux, Eigenvalue, KS_int_max, Eigenvalue_tol,&
        &u0_tol, n, h, rp, delta, Uniform_Numerov)
```

Hélio - Laço de autoconsistência

Se a tolerância não é satisfeita, atualizamos o potencial de Hartree e de troca

```
if (abs(Eigenvalue-Eigenvalue_aux)>=SelfCons_tol) then
        call Poisson(r, u, Potential U, n, h, rp, delta,&
        &Uniform Numerov)
        Hartree = 2 * Potential U / r
        Exchange = -((3./2.)*(u/(pi * r))**2.)**(1.0/3.0)
    else
        exit
    end if
end do
```

Hélio - Energia

Enfim, obtemos a energia

```
Energy = 2.*Eigenvalue - sum(Hartree*(u**2.)*h)&
&- (1./2.)*sum(Exchange*(u**2.)*h)
```

Hélio - Resultados - Sem potencial de troca

Correção de auto-interação inicialmente sugerida pelo Thijssen

```
Hartree = Potential_U / r
Exchange = 0
```

"For an integration step h = 0.01 (in the Verlet algorithm) you will find for the eigenvalue of the radial Schrödinger equation the value -0.923 a.u. and for the Hartree correction 1.0155 a.u., so that the total energy amounts to E = -2.861 a.u., in good agreement with the result obtained in the previous chapter." (Thijssen, 2007, p. 113)

Hélio - Resultados - Sem potencial de troca

Esperado: autovalor de -0,923 u.a. e energia de -2,861 u.a.

h	Autovalor	Energia	cpu_time (s)
10^{-2}	-0.858	-2,675	0,05
10-4	-0,917	-2,859	4, 53
10 ⁻⁵	-0,918 (não convergiu em 100 iterações)	-2,861	73, 43 🛪

Hélio - Resultados - Com potencial de troca

```
Hartree = 2 * Potential_U / r
Exchange = -((3./2.)*(u/(pi * r))**2.)**(1.0/3.0)
```

"Check If your program is correct, it should give the following values for the energies: ϵ = -0.52 and E = -2.72 a.u." (Thijssen, 2007, p. 114) Usando $h=10^{-4}$,

• Autovalor: **0,51**652193069458008

• Energia: **-2,72**14406731542931

• cpu_time: 3,49744606 s

Exercício 5.1 - Malha

Não-Uniforme

5.1 - a)

Como
$$r(j) := r_j = r_p (e^{j\delta} - 1), j = 0, 1, ..., j_{max},$$

$$dr = r_p \delta e^{j\delta} dj \rightarrow \frac{dj}{dr} = \frac{e^{-j\delta}}{r_p \delta},$$

$$\frac{d^2}{dr^2}u(r) = [V(r) - E]u(r)$$

$$\frac{dr^2}{e^{-j\delta}} \frac{d}{d} \left(\frac{e^{-j\delta}}{e^{-j\delta}} \frac{d}{dt} \right)$$

$$\frac{\partial}{\partial r_p \delta} \frac{\partial}{\partial j} \left(\frac{\partial}{\partial r_p \delta} \frac{\partial}{\partial j} \right) = [V(j) - E] u(j)$$
$$-\delta e^{-j\delta} \frac{\partial}{\partial j} u + e^{-j\delta} \frac{\partial^2 u}{\partial j^2} = r_p^2 \delta^2 e^{j\delta} [V(j) - E] u(j)$$

$$\frac{e^{-j\delta}}{r_p\delta}\frac{d}{di}\left(\frac{e^{-j\delta}}{r_p\delta}\frac{du}{di}\right) = [V(j) - E]u(j)$$

 $\therefore \left| \frac{d^2u}{di^2} - \delta \frac{du}{di} = r_p^2 \delta^2 e^{2j\delta} \left[V(j) - E \right] u(j) \right| \text{ Q.E.D.}$

(7)

5.1 - b)

Usando a Equação 7, temos

$$\int_0^{r_{max}} f(r)dr = \left[r_p \delta \int_0^{j_{max}} e^{j\delta} f(j)dj \right], \tag{10}$$

sendo

$$r_{max} = r_p \left(e^{j_{max}\delta} - 1 \right) \rightarrow \left[j_{max} = \frac{1}{\delta} \ln \left(\frac{r_{max}}{r_p} + 1 \right) \right].$$
 (11)

5.1 - c)

$$\frac{d^2 u(r)}{dr^2} = -2 \left[\epsilon - V_{ef}^{\sigma}(r) \right] u(r)$$

$$\frac{d^2 u}{dj^2} - \delta \frac{du}{dj} = -2r_p^2 \delta^2 e^{2j\delta} \left[\epsilon - V_{ef}^{\sigma}(j) \right] u(j)$$
(12)

Cond. Inic.
$$\begin{cases} u(j_{max}) = r(j_{max})e^{-r(j_{max})} \\ \left(\frac{du}{dr}\frac{dr}{dj}\right)\Big|_{j_{max}} = \frac{du}{dj}(j_{max}) = [1 - r(j_{max})]e^{-r(j_{max})}r_p\delta e^{j_{max}\delta} \end{cases}$$
 (13)

5.1 - c) Runge-Kutta em Kohn-Sham

$$\begin{cases}
\frac{du}{dj} = z = f(j, u, z) \\
\frac{dz}{dj} = -2r_p^2 \delta^2 e^{2j\delta} \underbrace{\left[\epsilon - V_{ef}^{\sigma}(j)\right]}_{\widetilde{V}} u(j) + \delta z = g(j, u, z)
\end{cases}$$
(14)

$$\begin{cases}
K_{0} = hf(j, u_{j}, z_{j}) \\
K_{1} = hf(j + \frac{h}{2}, u_{j} + \frac{K_{0}}{2}, z_{j} + \frac{L_{0}}{2}) \\
K_{2} = hf(j + \frac{h}{2}, u_{j} + \frac{K_{1}}{2}, z_{j} + \frac{L_{1}}{2}) \\
K_{3} = hf(j + h, u_{j} + K_{2}, z_{j} + L_{2})
\end{cases}$$

$$\begin{cases}
L_{0} = hg(j, u_{j}, z_{j}) \\
L_{1} = hg(j + \frac{h}{2}, u_{j} + \frac{K_{0}}{2}, z_{j} + \frac{L_{0}}{2}) \\
L_{2} = hg(j + \frac{h}{2}, u_{j} + \frac{K_{1}}{2}, z_{j} + \frac{L_{1}}{2}) \\
L_{3} = hg(j + h, u_{j} + K_{2}, z_{j} + L_{2})
\end{cases}$$
(15)

5.1 - c) Runge-Kutta em Kohn-Sham

$$h = -1$$

$$\begin{cases}
K_{0} = -z(j) \\
K_{1} = -\left[z(j) + \frac{L_{0}}{2}\right] \\
K_{2} = -\left[z(j) + \frac{L_{1}}{2}\right] \\
K_{3} = -\left[z(j) + \frac{L_{2}}{2}\right]
\end{cases}
\begin{cases}
L_{0} = -ce^{2j\delta}\widetilde{V}(j)u(j) - \delta z(j) \\
L_{1} = -ce^{2(j-1/2)\delta} \left[\frac{\widetilde{V}(j) + \widetilde{V}(j-1)}{2}\right] \left[u(j) + \frac{K_{0}}{2}\right] - \delta \left[z(j) + \frac{L_{0}}{2}\right] \\
L_{2} = -ce^{2(j-1/2)\delta} \left[\frac{\widetilde{V}(j) + \widetilde{V}(j-1)}{2}\right] \left[u(j) + \frac{K_{1}}{2}\right] - \delta \left[z(j) + \frac{L_{1}}{2}\right] \\
L_{3} = -ce^{2(j-1)\delta}\widetilde{V}(j-1) \left[u(j) + K_{2}\right] - \delta \left[z(j) + L_{2}\right]
\end{cases}$$

$$\begin{cases}
\frac{du}{dj}\Big|_{j-1} = \frac{du}{dj}\Big|_{j} + \frac{L_{0} + 2L_{1} + 2L_{2} + L_{3}}{6} \\
u(j-1) = u(j) + \frac{K_{0} + 2K_{1} + 2K_{2} + K_{3}}{6}
\end{cases}$$
(16)

5.1 - c) Runge-Kutta em Poisson

$$\frac{d^{2}U(r)}{dr^{2}} = -\frac{u^{2}(r)}{r}$$

$$\frac{d^{2}U}{dj^{2}} - \delta \frac{dU}{dj} = -r_{p}^{2} \delta^{2} e^{2j\delta} \frac{u^{2}(j)}{r_{p} (e^{j\delta} - 1)}$$

$$\frac{d^{2}U}{dj^{2}} - \delta \frac{dU}{dj} = -\frac{r_{p} \delta^{2}}{(e^{-j\delta} - e^{-2j\delta})} u^{2}(j)$$

$$\downarrow$$

$$(17)$$

Resolvido também com Runge-Kutta

5.1 - c) Código

Kohn-Sham

```
du(n) = (1 - r(n))*exp(-r(n))*rp*delta*exp(n*delta)
...
else
    u = RungeKutta_KohnSham(u, du,&
&-2*(EigenValue-Potential), rp**2*delta**2, delta, n)
```

Poisson

```
else
    dPotential_U(1) = (2*r(1)+1)*exp(-2*r(1))*rp*delta*&
    &exp(n*delta)
    Potential_U = RungeKutta_Poisson(Potential_U,&
    &dPotential_U, -u**2, rp*delta**2, delta, n)
```

5.1 - c) Resultados - Hidrogênio

```
r_range = (/ 0., 50./), Eigenvalue_Range = (/-5., 0./)
eigenvalue_tol = 0.00001, u0_tol= 0.001
h = 0.0001
j_max = 500000, delta = 0.0001
```

Malha	u(0)	Erro (abs) do autovalor	cpu_time (s)
Uniforme	$4,122 \cdot 10^{-6}$	$2,079 \cdot 10^{-4}$	0,18
Não-uniforme	$3,371 \cdot 10^{-6}$	$4,005 \cdot 10^{-5}$	0,76

5.1 - c) Resultados - Hélio

```
r_range = (/ 0., 20./), Eigenvalue_Range = (/ -5., 0./)
Eigenvalue_tol = 0.0001, u0_tol = 0.0001,&
&SelfCons_tol = 0.0001
h = 0.0001
j_max = 200000, delta = 0.0001
```

Malha	u(0)	Erro (abs) do autovalor	Erro (abs) da energia	cpu_time (s)
Uniforme	$8,107\cdot 10^{-5}$	$3,452 \cdot 10^{-3}$	$1,509 \cdot 10^{-3}$	0,97
Não- uniforme	$-2,955 \cdot 10^{-5}$	$1,355 \cdot 10^{-3}$	$1,026 \cdot 10^{-2}$ $(E = -2,730)$	4,03

5.1 - d)

Substituindo $u(j) = v(j)e^{\frac{j\delta}{2}}$ na Equação 9, temos

$$\frac{d^{2}}{dj^{2}}\left[v(j)e^{\frac{i\delta}{2}}\right] - \delta\frac{d}{dj}\left[v(j)e^{\frac{i\delta}{2}}\right] = r_{p}^{2}\delta^{2}e^{2j\delta}\left[V(j) - E\right]v(j)e^{\frac{i\delta}{2}}$$

$$\left[\frac{\delta^{2}}{4}e^{\frac{i\delta}{2}}v(j) + \delta e^{\frac{i\delta}{2}}\frac{d\mathcal{V}}{dj} + e^{\frac{i\delta}{2}}\frac{d^{2}v}{dj^{2}}\right] - \delta e^{\frac{i\delta}{2}}\frac{d\mathcal{V}}{dj} - \frac{\delta^{2}}{2}e^{\frac{i\delta}{2}}v(j) = r_{p}^{2}\delta^{2}e^{2j\delta}\left[V(j) - E\right]v(j)e^{\frac{i\delta}{2}}$$

$$e^{\frac{i\delta}{2}}\frac{d^{2}v}{dj^{2}} - \frac{\delta^{2}}{4}e^{\frac{i\delta}{2}}v(j) = r_{p}^{2}\delta^{2}e^{2j\delta}\left[V(j) - E\right]v(j)e^{\frac{i\delta}{2}}$$
(18)

$$\therefore \left| \frac{d^2 v}{dj^2} = r_p^2 \delta^2 e^{2j\delta} \left[V(j) - E + \frac{1}{4r_p^2 e^{2j\delta}} \right] V(j) \right| \text{ Q.E.D.}$$
 (19)

5.1 - e)

Resolvemos Kohn-Sham, usando $u(j) = v(j)e^{j\delta/2}$,

$$\frac{d^2 u(r)}{dr^2} = -2 \left[\epsilon - V_{ef}^{\sigma}(r) \right] u(r)$$

$$\frac{d^2 v}{dj^2} = \left\{ \frac{\delta^2}{4} - 2r_p^2 \delta^2 e^{2j\delta} \left[\epsilon - V_{ef}^{\sigma}(j) \right] \right\} v(j),$$
(20)

aplicando o método de Numerov (integrando de j_{max} a 0 e tomando h=1),

$$v(j-1) = \frac{2\left[1 + \frac{5}{12}f(j)\right]v(j) - \left[1 - \frac{1}{12}f(j+1)\right]v(j+1)}{\left[1 - \frac{1}{12}f(j-1)\right]},$$
 (21)

sendo
$$f(j) = \frac{\delta^2}{4} - 2r_p^2 \delta^2 e^{2j\delta} \left[\epsilon - V_{ef}^{\sigma}(j) \right].$$
 (22)

5.1 - e) Código

```
v(n) = u(n)*exp(-n*delta/2)
v(n-1) = u(n-1)*exp(-(n-1)*delta/2)
do i=1. n
    &exp(2*i*delta)*(EigenValue - Potential(i))
end do
 = Numerov(v, f, 1, 8, n)
do i = 2, n-1
    u(n-j) = v(n-j) * exp((n-j) * delta/2)
end do
```

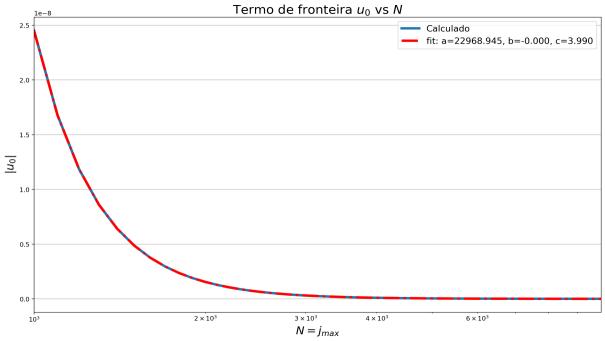
5.1 - e) Resultados

```
r_range = (/ 0., 50./), Eigenvalue_Range = (/-5., 0./)
eigenvalue_tol = 0.00001, u0_tol= 0.001
h = 0.0001
j_max = 500000, delta = 0.0001
```

Malha	u(0)	Erro (abs) do autovalor	cpu_time (s)
Uniforme	$4,122 \cdot 10^{-6}$	$2,079 \cdot 10^{-4}$	0,18
Não-uniforme	$3,371 \cdot 10^{-6}$	$4,005 \cdot 10^{-5}$	0,76
Não-uniforme (Numerov)	$9,538 \cdot 10^{-7}$	$1,907 \cdot 10^{-6}$	0,34

5.1 - e) f2py - Erro de u_0 para autovalor exato $\epsilon=-0,5$

```
$ python -m numpy.f2py -c pydft.f95 -m pydft
from scipy.optimize import curve fit
import pydft
def func(x, a, b, c):
    return a/(x**c) + b
u0[i] = np.abs(pydft.hydrogenatom(r range, Eigenvalue range,
      KS int max. Eigenvalue tol. u0 tol.
      Uniform_Numerov, h, j_max[i], delta[i], write_data))
      pcov = curve fit(func, j max, u0)
```



Git



https://github.com/HenriqueTortura/Density_Functional_Theory

- · Funções semi-documentadas
- · Mensagens de commits preguiçosas

Bibliografia i

Finocchi, F. (2011). Density Functional Theory for Beginners. Institut des NanoSciences de Paris (INSP), CNRS e University Pierre et Marie Curie. URL: https://www.semanticscholar.org/paper/Density-Functional-Theory-for-Beginners-Basic-and-Finocchi/db71416750ed288f0e1c8d3d821cbb2579517cd4.

Martin, Richard M. (2004). Electronic Structure: Basic Theory and Practical Methods. Cambridge University Press. DOI: 10.1017/CB09780511805769.

42

Bibliografia ii

Thijssen, Jos (2007). *Computational Physics*. 2ª ed. Cambridge University Press. DOI: 10.1017/CB09781139171397.