Nombre: Isabel Alfonso Marchante — 487 466 79 L

Ej: 1-52

En este problema se nos da el potencial que sufre un átomo dentro de una molécula ( en mi caso una molécula de NaCl ). Y se nos pide la distancia de equilibrio entre átomos.

El potencial que sufre el átomo es:

$$U_{tot} = U_{rep} + U_{culomb} = z\lambda e^{-\frac{r}{\rho}} - \alpha \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r}$$
 (1)

donde z es el número de primeros vecinos,  $\lambda$  y  $\rho$  son parámetros que caracterizan la interacción repulsiva y  $\alpha$  es la cte. de Madelung. Trabajaré en unidades atómicas por lo que  $\rho$  y r vendran en radios de Bohor  $(a_0)$ ,  $\lambda$  y U estarán en energía de Hartee  $(E_h)$  y  $\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}=1$ .

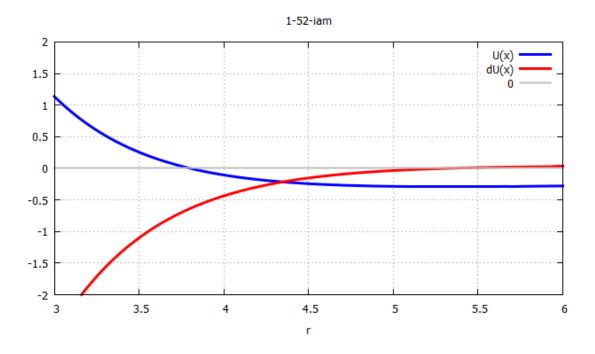
Nos piden  $r_{eq}$ , que es aquel que minimiza  $U_{tot}$ , por lo que tendremos que buscar los ceros de su derivada.

$$\frac{dU_{tot}}{dr} = -\frac{z\lambda}{\rho}e^{-\frac{r}{\rho}} - \alpha\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\frac{1}{r^2}$$
 (2)

Además, para ello usaremos el método de Newton-Rapson, ya que es uno de los que más rápido converge, por lo que tendré que calcular la derivada de la función cuyos ceros quiero obtener, es decir, la segunda derivada de  $U_{tot}$ 

$$\frac{d^2 U_{tot}}{dr^2} = \frac{z\lambda}{\rho^2} e^{-\frac{r}{\rho}} + 2\alpha \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r^2}$$
(3)

El primer paso para aplicar este método es graficar la función para ver donde cae, más o menos, el cero que buscamos.



He graficado tanto el potencial como su derivada ya que, aunque busquemos el cero de la derivada vine bien saber la forma del potencial. Podemos comprobar que el mínimo de U(x) equivale al cero de dU(x). Mirando la gráfica nos damos cuenta de que un buen punto para empezar la iteración es 4.75.

Construimos el programa. Trabajamos con una tolerancia de  $10^{-4}$ . Obtenemos el valor de  $r_{eq} = 5.32288361 \ a_0 = 2.816 \ \text{Å}$  con 5 interacciones.

Si buscamos en la literatura podemos encontrar que la distancia de equilibrio para una molécula de NaCl es de 2.36~Å, la discrepancia con nuestro resultado se debe a la simplicidad del modelo más que a los métodos computacionales empleados.

## 0.1 Programa fortran

```
* 1-52-iam.f
6 * Encontrar la distancia de equilibrio para una molecula de NaCl
    Isabel Alfonso Marchante
include 'New-Rap-iam.f'
      external f , fp
14
15
* Defino los parametros de la iteracion
17
      x0 = 4.75 !valor inicial para empezar la interacion
      tol = 1.0e-4 !tolerancia
19
      kmax = 200 !numero de iteraciones maximas
20
21
      call NewRap(f,fp,x0,tol,kmax,k,x)
22
      write(*,*) k,x
      write(*,*)
24
      write(*,*) 'programa finalizado'
25
26
      stop
27
      end
28
29
      function f(x) ! funcion cuyos ceros quiero calcular
31
 *********************
32
33
* Defino las cte. Voy a trabajar en unidades atomicas
      real 1mb
35
36
37
      lmb = 40.15
      rho = 0.607
38
      z = 6.0
39
      alpha = 1.747565
40
41
      f = alpha / x**2 - z *lmb/rho * exp(-x/rho)
43
      return
44
45
      end
46
function fp(x) ! Derivada de la funcion
48
```

```
50
* Vuelvo a definir las cte. ya que son distintos "subprogramas" y no se comunican entre
      ellos
52
53
        real lmb
54
       lmb = 40.15
        rho = 0.607
56
        z = 6.0
57
58
        alpha = 1.747565
59
        fp = z * lmb / rho **2 * exp(-x/rho) - 2 * alpha/x**3
61
62
63
        end
```

## 0.2 Subrutina Newton-Rapson

```
* New-Rap-iam.f
* Metodo de Newton Rapshon- Subrutina
* Isabel Alfonso Marchante 25-01
10 *******************
11
        subroutine NewRap(f , fp , x0 , tol , kmax , k , x)
13
        external f,fp ! fp , funcion prima , funcion derivada
14
        real f , fp
15
16
17
        do k=1,kmax
18
         x = x0 - f(x0)/fp(x0)
19
         dif = abs(2.0 * (x-x0)/(x+x0))
                                     ! criterio de error relativo
20
         if (dif .lt. tol) goto 100
21
         x = 0x
22
       end do
23
24
       write(*,*)
25
       write(*,*) 'num. iter.=',kmax,' x=',x
26
       write(*,*) 'no se alcanzo la precision deseada'
27
       stop
28
29
30 100 write(*,*) 'num. iter.=',k,' x=',x
       write(*,*) 'se alcanzo la precision deseada'
31
       stop
32
33
34
       end
35
```

## 0.3 Código Gnuplot

```
#1-52-iam.plt

#Datos

z = 6.0
alpha = 1.747565
| mb = 40.15
rho = 0.607

#Defino las funciones
| U(x) = z * lmb * exp(-x/rho) - alpha/x
| dU(x) = -z * lmb/rho * exp(-x/rho) + alpha/x**2

#Defino el tipo de lineas
| set style line 1 lt 2 lc rgb "gray" lwi 2
| set style line 2 lt 2 lc rgb "blue" lwi 3
| set style line 3 lt 2 lc rgb "red" lwi 3

#Nombro la grafica y los ejes
| set title "1-52-iam" |
| set xrange [3:6] |
| set yrange [2:2] |
| plot U(x) ls 2 , dU(x) ls 3 , 0 ls 1
```