



Parámetros Mossbauer con ORCA

20 de Marzo de 2021

Omar González Franco fisica-unam@ciencias.unam.mx

1. Mossbauer con ORCA

Para utilizar ORCA hay que conectarse a una máquina remota que lo contenga. Para acceder a la máquina hay que escribir en la terminal (de Linux o con WSL en Windows) lo siguiente: ssh, el nombre del usuario y la correspondiente IP de la maquina remota, -p y el puerto de acceso a la máquina, así como la contraseña:

ssh orca@xxx.xxx.x.xxx -p XXX

password: xxxxxx

Dentro de la máquina se puede correr ORCA para hacer cálculos moleculares.

Si no se tiene instalado Secure Shell (SSH) se puede instalar escribiendo en la terminal: sudo apt-get install openssh-server.

1.1. Acerca de los parámetros Mossbauer.

8.15.9 Mössbauer Parameters

⁵⁷Fe Mössbauer spectroscopy probes the transitions of the nucleus between the $I=\frac{1}{2}$ ground state and the $I=\frac{3}{2}$ excited state at 14.4 keV above the ground state. The important features of the Mössbauer spectrum are the isomer shift (δ) and the quadrupole splitting ($\Delta E_{\rm Q}$). An idealized spectrum is shown in Figure 8.29.

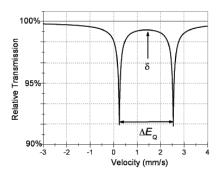


Figure 8.29: An idealized Mössbauer spectrum showing both the isomer shift, δ , and the quadrupole splitting, $\Delta E_{\rm Q}$.

The isomer shift measures the shift in the energy of the γ -ray absorption relative to a standard, usually Fe foil. The isomer shift is sensitive to the electron density at the nucleus, and indirectly probes changes in the bonding of the valence orbitals due to variations in covalency and 3d shielding. Thus, it can be used to probe oxidation and spin states, and the coordination environment of the iron.

The quadrupole splitting arises from the interaction of the nuclear quadrupole moment of the excited state with the electric field gradient at the nucleus. The former is related to the non-spherical charge distribution





in the excited state. As such it is extremely sensitive to the coordination environment and the geometry of the complex.

Both the isomer shift and quadrupole splitting can be successfully predicted using DFT methods. The isomer shift is directly related to the s electron density at the nucleus and can be calculated using the formula

$$\delta = \alpha(\rho_0 - C) + \beta \tag{8.15}$$

where α is a constant that depends on the change in the distribution of the nuclear charge upon absorption, and ρ_0 is the electron density at the nucleus [194]. The constants α and β are usually determined via linear regression analysis of the experimental isomer shifts versus the theoretically calculated electron density for a series of iron compounds with various oxidation and spin states. Since the electron density depends on the functional and basis set employed, fitting must be carried out for each combination used. A compilation of calibration constants (α , β and C) for various methods was assembled. [195] Usually an accuracy of better than 0.10 mm s⁻¹ can be achieved for DFT with reasonably sized basis sets.

The quadrupole splitting is proportional to the largest component of the electric field gradient (EFG) tensor at the iron nucleus and can be calculated using the formula:

$$\Delta E_{\rm Q} = \frac{1}{2} e Q V_{zz} \left(1 + \frac{\eta^2}{3} \right)^{\frac{1}{2}} \tag{8.16}$$

where e is the electrical charge of an electron and Q is the nuclear quadrupole moment of Fe (approximately 0.16 barns). V_{xx} , V_{yy} and V_{zz} are the electric field gradient tensors and η , defined as

$$\eta = \left| \frac{V_{xx} - V_{yy}}{V_{zz}} \right| \tag{8.17}$$

is the asymmetry parameter in a coordinate system chosen such that $|V_{zz}| \ge |V_{yy}| \ge |V_{xx}|$.

An example of how to calculate the electron density and quadrupole splitting of an iron center is as follows:

```
%eprnmr
  nuclei = all Fe {fgrad, rho}
end
```

If the core properties basis set CP(PPP) is employed, one has to increase the radial integration accuracy for the iron atom, for example:

```
%basis newgto Fe "CP(PPP)" end
end

%method
  SpecialGridAtoms 26
  SpecialGridIntAcc 7
end
```





The output file should contain the following lines, where you obtain the calculated quadrupole splitting directly and the RHO(0) value (the electron density at the iron nucleus). To obtain the isomer shift one has to insert the RHO(0) value into the appropriate linear equation (Eq. 8.15).

```
Moessbauer quadrupole splitting parameter (proper coordinate system)

e**2qQ = -0.406 MHz = -0.035 mm/s

eta = 0.871

Delta-EQ=(1/2e**2qQ*sqrt(1+1/3*eta**2) = -0.227 MHz = -0.020 mm/s

RHO(0)= 11581.352209571 a.u.**-3 # the electron density at the Fe nucleus.
```

NOTE:

Following the same procedure, Mössbauer parameters can be computed with the CASSCF wavefunction.
 In case of a state-averaged CASSCF calculation, the averaged density is used in the subsequent Mössbauer calculation.

El texto anterior es parte del manual de ORCA-4.1.2.

1.2. Archivo de entrada para ORCA.

A continuación se muestra un ejemplo de un archivo de entrada para ORCA con las características necesarias para generar los parámetros Mossbauer de compuestos que contienen Hierro (Fe).

```
! DFT B3LYP def2-TZVPP TightSCF Grid5 NoFinalGrid SlowConv
    %pal
 3
    nprocs 8
    end
    %method SpecialGridAtoms 26
    SpecialGridIntAcc 7
    end
    %basis NewGTO 26 "CP(PPP)" end
8
    end
    # [fe(111)(h2o)6]3+ s=5/2
    * xyz 3 6
12
    Fe -0.000411 -0.000246 -0.000775
    0 -0.167444 1.039129 1.718988
13
    Н
       0.366677
                  1.821113 1.953619
14
15
    0
       -1.202644
                  1.288334 -0.980811
16
       -1.651846 2.054751 -0.579763
    H
      -1.605608 -1.105693 0.509300
17
    0
18
    H -2.530881 -0.892003 0.288257
    0
        0.168539 -1.041049 -1.719384
        0.865752 -0.926020 -2.391147
    H
21
        1.201001 -1.287151 0.983345
22
    H
        1.461288 -1.224386 1.921214
23
    0
        1.604203
                  1.105655 -0.512009
24
    Н
        2.529380
                  0.891372 -0.291077
25
       -1.462647
                  1.230426 -1.919134
    H
       1.597565 1.901203 -1.075919
    Н
27
    H -0.863921 0.926491 2.391934
        1.650092 -2.055598
28
    н
29
       -0.365028 -1.822453 -1.957149
    H
30
       -1.598574 -1.900879 1.073614
31
    # Note that the EPR block needs to below the coordinate block for
32
33
    # the "all Fe" command (all irons) to be recognized.
34
    %eprnmr nuclei = all Fe {rho, fgrad}
35
```

Figura 1: Archivo de entrada con extensión .inp.





1.3. Descripción del archivo de entrada.

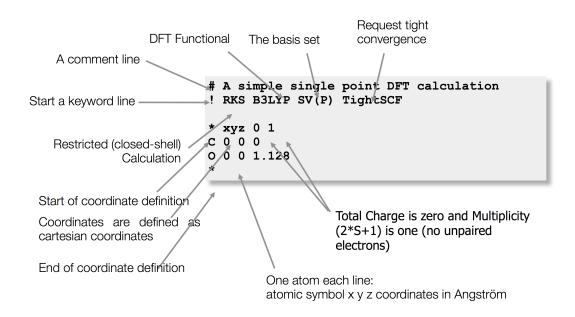


Figura 2: Input general.

En este caso se tiene lo siguiente:

Línea 1: Se inicia con una línea clave indicada con el signo!.

DFT (Density functional theory) indica el método de modelado mecánico cuántico computacional que usaremos, DFT sirve para investigar la estructura electrónica o nuclear (principalmente el estado fundamental) de sistemas de muchos cuerpos, en particular átomos, moléculas y las fases condensadas.

B3LYP es el funcional. def2-TZVPP es la base que se está usando en este ejemplo pero comúnmente se usará la base 6-31g, y TightSCF es un método de convergencia.

Líneas 2 a 4: Las líneas que comienzan con el símbolo % corresponden a bloques de entrada que le indican a ORCA que debe llevar a cabo ciertas especificaciones según el cálculo que se este realizando o la tarea que se este llevando a cabo, para cerrar el bloque que inicia con % se escribe la palabra end. En este caso este bloque de código le indica a ORCA que lleve a cabo el cálculo de manera paralela utilizando 8 procesadores de la máquina permitiendo que el cálculo sea más rápido que si no lo hacemos de manera paralela.

Nota importante: ORCA corre de manera paralela en la máquina remota usando openMPI, esto será importante más adelante cuando se corra el archivo de entrada.

Para conocer cuantos procesadores y núcleos tiene la máquina se puede escribir los siguientes comandos en la terminal:

```
cat /proc/cpuinfo | grep "model name"
cat /proc/cpuinfo | grep "cpu cores"
```

Figura 3: Información sobre los procesadores y núcleos de la máquina.

La primera línea mostrará el número de procesadores así como sus características y la segunda línea mostrará el número de núcleos en cada procesador.

Líneas 5 a 9: Corresponden a bloques de código particulares para obtener los parámetros Mossbauer del compuesto, tal como se mostró en la lectura anterior del manual de ORCA.

Línea 10: Las líneas que inician con el símbolo # corresponden a comentarios que se pueden hacer en el archivo de entrada y que sirven como guía de lo que se esta haciendo, dichas líneas no afectan en nada la tarea que se este realizando, son ignorados por ORCA. En este caso se esta indicando que el compuesto que se esta usando es $Fe(lll)(H_2O)_6$, el 3+ indica que la carga total del compuesto es +3, así que no es neutro y $s = \frac{5}{2}$ es el spin.





Línea 11 a 31: Este es el bloque de código que corresponde a las coordenadas cartesianas de la molécula. Las letras xyz indican que son cartesianas y se observa que inicia y se cierra con el símbolo *.

En la **Línea 11** se puede observar que hay dos números a un lado de **xyz**, el primer número corresponde a la **carga eléctrica total** del compuesto, puede ser positiva o negativa, mientras que el segundo número corresponde a la **multiplicidad** y está dada por la ecuación m = 2s + 1. Anteriormente se mencionó que el compuesto tiene carga positiva +3 y como $s = \frac{5}{2}$, si se sustituye s en la ecuación de la multiplicidad se obtiene que m = 6. Es importante tener cuidado en estos números sino va a haber problemas al realizar el cálculo.

En este enlace se puede obtener un archivo con las coordenadas de varios compuestos que contiene Hierro.

El resto de líneas corresponden a comentarios y la indicación de que ORCA debe de reconocer que hay hierro en el compuesto y que debe calcular algunos parámetros que se buscan.

1.4. Pasar carpetas o archivos entre máquinas.

El archivo de entrada puede ser generado en nuestra computadora (usando Notepad++ por ejemplo), una vez que esta listo se puede mandar a la computadora remota. A continuación se muestran algunas líneas de comandos necesarias para enviar y recibir archivos y carpetas de nuestra computadora local a la computadora remota y viceversa

Pasar carpetas de remoto a local:

scp -r -P XXX orca@xxx.xxx./home/orca/.../carpeta /directorio local

Pasar archivos de remoto a local:

scp -P XXX orca@xxx.xxx./home/orca/.../archivo.ext /directorio local

Pasar carpetas de local a remoto:

scp -r -P XXX /directorio local/carpeta orca@xxx.xxx./home/orca/.../carpeta

Pasar archivos de local a remoto:

scp -P XXX /directorio local/archivo.ext orca@xxx.xxx.xxxx:/home/orca/.../carpeta

Donde *scp* (Secure Copy Protocol) es un protocolo de transferencia de archivos en red que permite la transferencia de archivos fácil y segura entre un host remoto y uno local, o entre dos ubicaciones remotas.

- -r indica que se va a enviar o recibir carpetas, notar que para el caso de archivos no esta presente.
- -P permite conectarnos por un puerto de acceso XXX a la máquina y es el mismo que con el que nos conectamos desde un inicio.

orca@xxx.xxx./home/orca/.../carpeta: indica a qué máquina nos estamos conectando y especificamos la ruta a donde se quiere enviar las carpetas o archivos o bien la ruta de las carpetas o archivos que se quieren traer a nuestra computadora local.

/directorio local: es la ruta dentro de nuestra computadora a donde se quiere recibir las carpetas o archivos o bien las carpetas o archivos que se van a mandar.

En cada caso se debe escribir nuestra contraseña para enviar o recibir los archivos.

1.5. Correr el archivo de entrada en ORCA.

Una vez que se tiene el archivo de entrada con extensión .inp, como el de la figura (1), se manda a la máquina remota en algún directorio, posteriormente se accede a la máquina y se busca el archivo. Una vez que se esta en el directorio donde se encuentra el archivo éste ya se puede correr usando ORCA.

Nota Importante: Antes se mencionó que ORCA funciona en paralelo así que para correr el archivo es importante escribir **toda** la ruta en donde se encuentra ORCA, esto es importante para que se reconozca a openMPI.

Para conocer la ruta en donde se encuentra ORCA, en la terminal se debe escribir *which orca* y aparecerá la ruta de ubicación, dicha ruta se debe escribir en la terminal para correr el archivo.

Ver imagen:





```
√$ ssh orca@132.248.7.196 -p 223
                     's password:
     login: Wed Mar 10 13:19:11
                                    2021 from fixed-187-189-88-171.totalplay.net
perl: warning: Setting locale failed.
perl: warning: Please check that your locale settings:
         LANGUAGE =
                     (unset),
                   (unset)
                 "C.UTF-8
are supported and installed on your system.
perl: warning: Falling back to the standard locale ("C").
[orca@Tzinkhūa ~]$ ls
                                                       orca_4_2_1_linux_x86-64_openmpi314.tar.xz
 orca@Tzinkhua ~]$ cd Mossbauer
 orca@Tzinkhua Mossbauer]$
 orca@Tzinkhua Mossbauer]$
                              cd fe3h12o6
 orca@Tzinkhua fe3h12o6]$ ls
 e3h12o6.gbw
                                fe3h12o6.out fe3h12o6.prop fe3h12o6_property.txt
[orca@Tzińkhua fe3h12o6]$ which orca
  orca_421_314/orca
 orca@Tzinkhua fe3h12o6]$ /home/orca/orca_421_314/orca fe3h12o6.inp > fe3h12o6.out &_
```

Figura 4: Ejemplo en la terminal.

En la imagen, al final, se observa que al escribir which orca aparece primero el símbolo (\sim), dicho símbolo indica el home y en este caso es \sim = /home/orca, así la ruta de ubicación de orca es: /home/orca/orca_421_314/orca, dicha ruta se debe escribir en la terminal estando en el directorio donde se encuentra el archivo y delante se escribe el nombre del archivo junto con su extensión, luego se escribe el símbolo > y seguido el nombre del archivo más la extensión .out, finalmente se escribe el símbolo &.

Lo que se esta haciendo es decirle a ORCA que va a correr el archivo fe3h12o6.inp (que es como nombré al archivo) usando openMPI (correr en paralelo usando 8 procesadores) y de salida (simbolo >) se quiere un archivo con extensión .out, el nombre de dicho archivo puede ser el que se desee, en este caso fue nombrado de la misma forma, será distinguido por la extensión del archivo. Finalmente se usa el símbolo & para poder seguir usando la terminal mientras el cálculo se esta llevando a cabo en segundo plano. Se puede escribir en la terminal el comando top para ver que procesos se están llevando a cabo en tiempo real en la máquina.

Dependiendo la complejidad del compuesto el cálculo puede tardar varios minutos o incluso horas.

Una vez que se concluye el cálculo aparecerán varios archivos, por el momento interesa el archivo con la extensión **.out**. Para ver los resultados será necesario exportar la carpeta completa en nuestra computadora.

1.6. Visualizar los resultados.

Una vez que se tienen los archivos es nuestra computadora se pueden visualizar los resultados usando algún software de visualización. En el siguiente enlace se encuentran algunos de los software de visualización compatibles con ORCA.

En el caso de ChemCraft es posible obtenerlo por cierto tiempo como prueba gratuita o bien Avogadro puede ser una herramienta muy útil y gratuita.

Como ejemplo, usando ChemCraft se puede levantar el archivo con la extensión .out y visualizar la molécula. También se puede usar un lector de texto plano como Notepad++ para ver el output de ORCA que corresponde al archivo con extensión .out



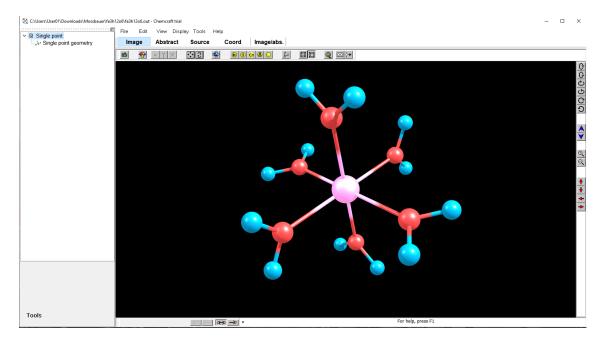


Figura 5: Visualización de la molécula.

Si vamos a *Source* se encontrará toda la información sobre el cálculo hecho por ORCA, entre dicha información se obtienen algunos datos que permitirán obtener los parámetros Mossbauer que se buscan.

	AND MAGNETIC	HYPERFINE	STRUCTUR	E -						
Nucleus	OFe: A:ISTI Q:ISTI					u**3				
Raw EFG	matrix (all v	values in a	 .u.**-3)	:						
	-0.0127	-0.0128	-0	.0069						
	-0.0128	0.0407	0	.0061						
		0.0061								
V(E1)	-0.0126	-0.0619	o	.0745						
V(Nuc)	-0.0012			.0301						
V(Tot)	-0.0137			.0444						
Orientat										
X	0.9098029	0.3460970	0.22	90754						
Y	0.2506888	-0.0183671	-0.96	78935						
Z	-0.3307776	0.9380189	-0.10	34730						
lote: Te	nsor is right-	-handed								
e**2qQ eta	er quadrupole = 1.669 MB = 0.381 Q=(1/2{e**2qQ	Hz = 0.1	44 mm/s						mm/s	
	11816.430132			, – 0	.055	MHZ =	U	.074 1		
RHO(0)=		2276 a.u.**				MHZ =				
RHO(0)=	11816.43013	2276 a.u.** 1 modules:	-3							
RHO(0)=	11816.43013	2276 a.u.**	-3	161.555 0.662	sec sec	(= : (=	2.693 0.011	min)	0.4	
RHO(0)=	11816.43013	2276 a.u.** l modules: es	-3	161.555 0.662 160.447	sec sec	(= (= (=	2.693 0.011 2.674	min) min) min)	0.4 99.3	용
RHO(0)= 'imings: 'um of inter CCF itera	11816.43013	2276 a.u.** l modules: es	-3	161.555 0.662 160.447	sec sec	(= (= (=	2.693 0.011 2.674	min) min) min)	0.4 99.3	용
RHO(0)= 'imings: 'um of inter CCF itera	11816.430132 for individual individual time gral calculat: ations	276 a.u.** I modules:	-3 	161.555 0.662	sec sec sec	(= : (= : (= :	2.693 0.011 2.674 0.007	min) min) min)	0.4 99.3	용

Figura 6: Archivo de salida.





1.7. Obtener los parámetros Mossbauer

Como se explica en la sección 1.1, el espectro Mossbauer puede ser determinado por el desplazamiento isomérico (isomer shift, δ) y el desdoblamiento cuadrupolar (quadrupole splitting, ΔE_Q) relativo a un material estándar, usualmente el hierro, esto para el caso en el que no existe interacción entre el núcleo y cualquier campo magnético circundante sino se tendría un parámetro más conocido como desdoblamiento magnético (magnetic splitting, ΔB_Q). Para conocer acerca de la teoría Mossbauer es recomendable esta página.

La información obtenida sobre los parámetros Mossbauer al correr el archivo en ORCA es la siguiente:

```
Moessbauer quadrupole splitting parameter (proper coordinate system)

e**2qQ = 1.669 MHz = 0.144 mm/s

eta = 0.381

Delta-EQ=(1/2{e**2qQ}*sqrt(1+1/3*eta**2) = 0.855 MHz = 0.074 mm/s

RHO(0)= 11816.430132276 a.u.**-3
```

Figura 7: Información Mossbauer

Como se puede observar, sí se obtiene el valor del desdoblamiento cuadrupolar ΔE_Q pero no el valor del desplazamiento isomérico δ , sin embargo se da el valor de la densidad eléctrica en el núcleo ρ_0 , dicho valor puede ser sustituido en la ecuación del desplazamiento isomérico $\delta = \alpha(\rho_0 - C) + \beta$ pero, ¿cómo se obtienen los valores de α , C y β ?. Como se mencionó antes, α , C y β usualmente son determinados con una regresión lineal entre los valores obtenidos experimentalmente de δ frente a la densidad electrónica calculada teóricamente para un serie de compuestos de hierro con varios estados de oxidación y espín, sin embargo, en este caso se esta considerando este documento que contiene los valores α , C y β ya calibrados usando varios métodos (funcionales y bases). En dicho documento se puede encontrar la siguiente tabla:

Linear Fit data for the prediction of ⁵⁷Fe Mössbauer isomer shift for TPSS-optimized geometries that are not given in table 1:

The parameters are given according to the linear equation $\delta = \alpha (\rho - C) + \beta$

functional	basis set	α	β	С	R ²	std. dev. [mm/s]	
						[11111/3]	_
BP86	def2-TZVPP* ^{,3}	-0.420	2.958	11810	0.945	0.11	
TPSS	def2-TZVPP* ^{,3}	-0.414	4.650	11810	0.956	0.10	
B3LYP	def2-TZVPP* ^{,3}	-0.362	2.830	11810	0.974	0.09	
B2PLYP	def2-TZVPP* ^{,3}	-0.327	0.972	11810	0.972	0.09	

^{*} CP(PPP) basis set for the iron atom and def2-TZVPP basis set for the ligand atoms.

Figura 8: Valores calibrados

La tabla corresponde a este caso pues se esta usando la base **B3LYP**, el funcional **def2-TZVPP** y **CP(PPP)**, así que los valores que se requieren son: $\alpha = -0.362$, $\beta = 2.830$, C = 11810 y el valor obtenido por ORCA de $\rho_0 = 11816.430132276a.u^3$, sustituyendo en la relación lineal $\delta = \alpha(\rho_0 - C) + \beta$ se obtinene que $\delta = 0.502292116\frac{mm}{s}$. Se puede notar que si sólo se consideran dos decimales de ρ_0 , es decir, $\rho_0 = 11816.43a.u^3$, se va a obtener que $\delta = 0.51\frac{mm}{s}$, es éste el resultado que se encuentra en el documento de referencia. Importante ubicar el método que usamos.





B3LYP / def2-TZVPP / CP(PPP)

Compound	ρ (0) [a.u. ⁻³] (calculated)	isomer shift [mm/s] ^{1,2}
fe2cl4	11815.3	0.9
fe2cn6	11817.74	-0.02
fe2f6	11814.2	1.34
fe2poroac	11815.35	1.05
fe3az	11817.06	0.29
fe3cl4	11816.86	0.19
fe3cl6	11816.31	
fe3cn6	11817.99	-0.13
fe3f6	11816.3	0.48
fe3h2o	11816.43	0.51
fe3mac	11817.24	0.15
fe3oeppy	11817.26	0.2
fe3poro2	11815.92	0.67

Figura 9: Valores obtenidos

Ahora ya se tienen el desplazamiento isomérico, $\delta = 0.502292116 \frac{mm}{s}$ y el desdoblamiento cuadrupolar, $\Delta E_Q = 0.074 \frac{mm}{s}$, entonces ya se puede obtener el espectro Mossbauer correspondiente al compuesto $Fe(lll)(H_2O)_6$.

1.8. Visualizar el espectro Mossbauer

Para visualizar el espectro Mossbauer del compuesto $Fe(lll)(H_2O)_6$ se realizó un programa en python.

```
import numpy as np
import matplotlib.pyplot as plt
# Función que genera el ajuste Loretziano.
# Function que genera et aguste toretaine
def Ajuste(w, x, IS, QS, I):
    denominador_1 = (x - IS - QS / 2) ** 2 + (w / 2) ** 2
    denominador_2 = (x - IS + QS / 2) ** 2 + (w / 2) ** 2
    Lorentziana = 100 -(I * w / 2 * np.pi) * ((1 / denominador_1) + (1 / denominador_2))
     return Lorentziana
# Definimos los parámetros necesarios.
x = np.linspace(-2, 2, 1000)
                                          # Rango de valores en el eje horizontal.
                                          # Ancho natural de la línea Mossbauer.
w = 0.194
I = 0.15
                                          # Parámetro de ajuste de la intensidad.
alpha = -0.3612
                                           # Valores para la obtención del desplazamineto isomérico.
beta = 2.830
C = 11810
# Valor de la densidad electrónica dada en el output de ORCA.
rho = float(input(print("Escribe el valor de la densidad electrónica del compuesto")))
                                          # Valor del desplazamiento isomérico (Isomer Shift)
IS = alpha * (rho - C) + beta
# Valor del desdoblamiento cuadrupolar (Quadrupole Splitting) dado en el output de ORCA.
QS = float(input(print("Escribe el valor del desdoblamiento cuadrupolar")))
# Obtención del ajuste dado los parámetros:
Fit = Ajuste(w, x, IS, QS, I)
# Realización del gráfico:
plt.figure(figsize = (15, 6))
plt.plot(x, Fit, color = 'red', lw = 2, label = 'Lorentzian')
plt.grid(True)
plt.title('Espectro Mossbauer', size = 24)
plt.xlabel('Velocidad (mm/s)', size = 18)
plt.ylabel('Intensidad (%)', size = 18)
plt.legend()
# Valores de los parámetros Mossbauer:
print("El valor del desplazamineto isomérico es: ", IS, "mm/s")
print("El valor del desdoblamiento cuadrupolar es: ", QS, "mm/s")
```

Figura 10: Programa en Python para obtener el espectro Mossbauer.





Al introducir el valor de los parámetros Mossbauer el resultado es el siguiente:

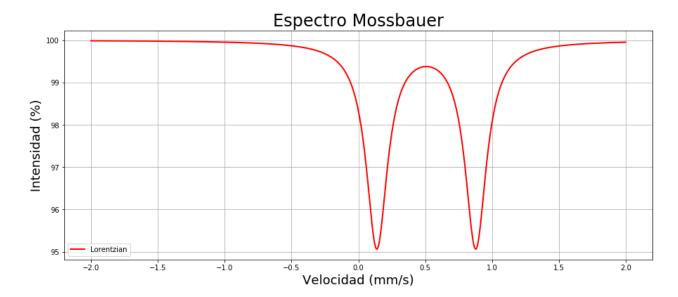


Figura 11: Espectro Mossbauer del compuesto $Fe(lll)(H_2O)_6$.