

Un Orbital Atómico 2px - Forma 1

Un Orbital Atómico $2p_x$ consta de:

Un lóbulo con signo positivo y otro con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre el plano XY

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Un Orbital Atómico 2px - Forma 2

Un Orbital Atómico $2p_x$ consta de:

Dos lóbulos sobre el eje "x"

Dos lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos sobre el eje "x"

Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico 2px - Nodos 1

Un Orbital Atómico $2p_x$ presenta:

Dos Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Dos Superficies Nodales

Dos Planos Nodales

Un Orbital Atómico $2p_x$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $2p_x$ presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Un Nodo Angular Plano

Dos Planos Nodales

Un Nodo Angular

Un Orbital Atómico $2p_y$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $2p_y$ consta de:

Un lóbulo con signo positivo y otro con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre el plano XZ

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Un Orbital Atómico $2p_y$ - Forma 2

Un Orbital Atómico $2p_y$ consta de:

Dos lóbulos sobre el eje "y"

Dos lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos sobre el eje "y"

Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico $2p_y$ - Nodos 1

Un Orbital Atómico $2p_y$ presenta:

Dos Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Dos Superficies Nodales

Dos Planos Nodales

Un Orbital Atómico $2p_y$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $2p_y$ presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Un Nodo Angular Plano

Dos Planos Nodales

Un Nodo Angular

Un Orbital Atómico 2pz - Forma 1

Un Orbital Atómico $2p_z$ consta de:

Un lóbulo con signo positivo y otro con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre el plano XY

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Un Orbital Atómico 2pz - Forma 2

Un Orbital Atómico $2p_z$ consta de:

Dos lóbulos sobre el eje "z"

Dos lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos sobre el eje "z"

Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico 2pz - Nodos 1

Un Orbital Atómico 2p_z presenta:

Dos Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Dos Superficies Nodales

Dos Planos Nodales

Un Orbital Atómico 2pz - Nodos 1

Un Orbital Atómico 2p_z presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Un Nodo Angular Plano

Dos Planos Nodales

Un Orbital Atómico 2pz - Nodos 2

Un Orbital Atómico 2p_z presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Un Nodo Angular Plano

Dos Planos Nodales

Un Nodo Angular

Un Orbital Atómico $2p_z$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $2p_z$ presenta:

Dos Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Dos Superficies Nodales

Dos Planos Nodales

Un Nodo Angular

Un Orbital Atómico $3d_{x^2-y^2}$ - Nodos 1

Un Orbital Atómico $3d_{x^2-y^2}$ presenta:

Dos Nodos Angulares Planos

Dos Planos Nodales perpendiculares entre sí

Dos Superficies Nodales

Un único Plano Nodal

Un Orbital Atómico $3d_{x^2-y^2}$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $3d_{x^2-y^2}$ presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Dos Planos Nodales

Un Nodo Radial

Dos Nodos Radiales

Un Orbital Atómico $3d_{x^2-y^2}$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $3d_{x^2-y^2}$ consta de:

Cuatro lóbulos sobre el plano XY

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre los ejes "x" e "y"

Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico $3d_{x^2-y^2}$ - Forma 2

Un Orbital Atómico $3d_{x^2-y^2}$ consta de:

- ☐ Cuatro lóbulos con simetría esférica
- ☐ Cuatro lóbulos en disposición tetraédrica
- ☐ Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada
- ☐ Cuatro lóbulos entre los ejes "x" e "y"

Un Orbital Atómico $3d_{xy}$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $3d_{xy}$ consta de:

- ☐ Cuatro lóbulos sobre el plano XY
- ☐ Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo
- ☐ Cuatro lóbulos sobre los ejes "x" e "y"
- ☐ Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico $3d_{xy}$ - Forma 2

Un Orbital Atómico $3d_{xy}$ consta de:

- ☐ Cuatro lóbulos con simetría esférica
- ☐ Cuatro lóbulos en disposición tetraédrica

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Cuatro lóbulos entre los ejes "x" e "y"

Un Orbital Atómico $3d_{xy}$ - Nodos 1

Un Orbital Atómico $3d_{xy}$ presenta:

Dos Nodos Angulares Planos

Dos Planos Nodales perpendiculares entre sí

Un Nodo Radial

Un único Plano Nodal

Un Orbital Atómico $3d_{xy}$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $3d_{xy}$ presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Dos Planos Nodales

Dos Superficies Nodales

Una única Superficie Nodal

Un Orbital Atómico $3d_{yz}$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $3d_{yz}$ consta de:

Cuatro lóbulos sobre el plano YZ

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre los ejes "z" e "y"

Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico $3d_{yz}$ - Forma 2

Un Orbital Atómico $3d_{yz}$ consta de:

Cuatro lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos en disposición tetraédrica

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Cuatro lóbulos entre los ejes "z" e "y"

Un Orbital Atómico $3d_{yz}$ - Nodos 1

Un Orbital Atómico $3d_{yz}$ presenta:

Dos Nodos Angulares Planos

Dos Planos Nodales perpendiculares entre sí

Un Nodo Radial

Un único Plano Nodal

Un Orbital Atómico $3d_{yz}$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $3d_{yz}$ presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Dos Planos Nodales

Dos Superficies Nodales

Una única Superficie Nodal

Un Orbital Atómico $3d_{z^2}$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $3d_{z^2}$ consta de:

Cuatro lóbulos sobre el plano XY

Cuatro lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos en disposición tetraédrica

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Un Orbital Atómico 3dz2 - Forma 2

Un Orbital Atómico 3d_{z²} consta de:

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre los ejes "x" e "y"

Dos lóbulos con signo positivo en el eje "z"

Un anillo negativo en el plano XY

Un Orbital Atómico 3dz2 - Nodos 1

Un Orbital Atómico 3d_{z²} presenta:

Dos Planos Nodales perpendiculares entre sí

Un Nodo Radial

Dos Superficies Nodales

Una única Superficie Nodal

Un Orbital Atómico 3dz2 - Nodos 2

Un Orbital Atómico 3d_{z²} presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Dos Nodos Angulares Planos

Dos Planos Nodales

Un único Plano Nodal

Un Orbital Atómico $3p_x$ - Nodos 1

Un Orbital Atómico $3p_x$ presenta:

Dos Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Dos Superficies Nodales

Un Nodo Angular

Un Orbital Atómico $3p_x$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $3p_x$ presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Un Nodo Angular Plano

Dos Planos Nodales

Un Nodo Radial Plano

Un Orbital Atómico 3pz - Nodos 1

Un Orbital Atómico 3p_z presenta:

Dos Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Dos Superficies Nodales

Un Nodo Angular

Un Orbital Atómico 3pz - Nodos 2

Un Orbital Atómico 3p_z presenta:

Un Nodo Radial Esférico

Un Nodo Angular Plano

Dos Planos Nodales

Un Nodo Radial Plano

Un Orbital Atómico 4dx²-y² - Nodos 1

Un Orbital Atómico $4d_{x^2-y^2}$ presenta:

Dos Nodos Radiales Esféricos

Dos Planos Nodales

Dos Superficies Nodales

Cuatro Superficies Nodales

Un Orbital Atómico $4d_{x^2-y^2}$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $4d_{x^2-y^2}$ presenta:

Dos Nodos Angulares Planos

Dos Planos Nodales perpendiculares entre sí

Un Nodo Radial

Cuatro Superficies Nodales, dos planas y dos esféricas

Un Orbital Atómico $4d_{x^2-y^2}$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $4d_{x^2-y^2}$ consta de:

Cuatro lóbulos sobre el plano XY

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre los ejes "x" e "y"

Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico $4d_{x^2-y^2}$ - Forma 2

Un Orbital Atómico $4d_{x^2-y^2}$ consta de:

Cuatro lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos en disposición tetraédrica

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Cuatro lóbulos entre los ejes "x" e "y"

Un Orbital Atómico $5d_{x^2-y^2}$ - Nodos 1

Un Orbital Atómico $5d_{x^2-y^2}$ presenta:

Dos Nodos Radiales Esféricos

Dos Planos Nodales

Dos Superficies Nodales

Cuatro Superficies Nodales

Un Orbital Atómico $5d_{x^2-y^2}$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $5d_{x^2-y^2}$ presenta:

Dos Nodos Angulares Planos

Dos Planos Nodales perpendiculares entre sí

Un Nodo Radial

Cuatro Superficies Nodales, dos planas y dos esféricas

Un Orbital Atómico $5d_{x^2-y^2}$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $5d_{x^2-y^2}$ consta de:

Cuatro lóbulos sobre el plano XY

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre los ejes "x" e "y"

Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico $5d_{x^2-y^2}$ - Forma 2

Un Orbital Atómico $5d_{x^2-y^2}$ consta de:

Cuatro lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos en disposición tetraédrica

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Cuatro lóbulos entre los ejes "x" e "y"

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ consta de:

Cuatro lóbulos sobre el plano XY

Cuatro lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos en disposición tetraédrica

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ - Forma 2

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ consta de:

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre los ejes "x" e "y"

Dos lóbulos con signo positivo en el eje "z"

Un anillo negativo en el plano XY

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ - Nodos 1

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ presenta:

Cuatro Superficies Nodales

Cuatro Superficies Nodales, dos planas y dos esféricas

Cuatro Superficies Nodales, dos planas y dos cónicas de revolución

Cuatro Superficies Nodales, dos esféricas y dos cónicas de revolución

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ presenta:

Dos Nodos Radiales Esféricos

Dos Nodos Angulares Planos

Dos Planos Nodales

Dos Superficies Nodales

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ - Nodos 3

Un Orbital Atómico $5d_{z^2}$ presenta:

Dos Nodos Radiales Esféricos

Dos Planos Nodales perpendiculares entre sí

Un Nodo Radial

Cuatro Superficies Nodales

Un Orbital Atómico 5p_x - Nodos 1

Un Orbital Atómico 5p_x presenta:

Tres Nodos Radiales Esféricos

Un Nodo Angular Plano

Dos Planos Nodales

Cuatro Planos Nodales

Un Orbital Atómico 5p_x - Nodos 2

Un Orbital Atómico 5p_x presenta:

Dos Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Un Nodo Angular

Un Plano Nodal

Un Orbital Atómico $5p_x$ - Nodos 3

Un Orbital Atómico $5p_x$ presenta:

Tres Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Cuatro Superficies Nodales

Una Superficie Nodal Plana

Un Orbital Atómico $5p_z$ - Forma 1

Un Orbital Atómico $5p_z$ consta de:

Un lóbulo con signo positivo y otro con signo negativo

Cuatro lóbulos sobre el plano XY

Dos lóbulos con signo positivo y otros dos con signo negativo

Cuatro lóbulos en disposición plano cuadrada

Un Orbital Atómico $5p_z$ - Forma 2

Un Orbital Atómico $5p_z$ consta de:

Dos lóbulos sobre el eje "z"

Dos lóbulos con simetría esférica

Cuatro lóbulos sobre el eje "z"

Dos lóbulos con signo positivo

Un Orbital Atómico $5p_z$ - Nodos 1

Un Orbital Atómico $5p_z$ presenta:

Tres Nodos Radiales Esféricos

Un Nodo Angular Plano

Dos Planos Nodales

Cuatro Planos Nodales

Un Orbital Atómico $5p_z$ - Nodos 2

Un Orbital Atómico $5p_z$ presenta:

Dos Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Un Nodo Angular

Un Plano Nodal

Un Orbital Atómico 5p_z - Nodos 3

Un Orbital Atómico 5p_z presenta:

Tres Nodos Radiales

Dos Nodos Angulares

Cuatro Superficies Nodales

Una Superficie Nodal Plana

Un Orbital Atómico es...

Un Orbital Atómico es:

Una región del espacio definida y acotada

Una región del espacio donde la probabilidad de encontrar al electrón supera el 95%

Una región limitada del espacio con fronteras claras y definidas

Una solución matemática a una ecuación diferencial, carente de significado por sí misma

Una Función Matemática

"l" variación con la distancia - Falso

El número cuántico secundario "l" nos da una idea de la variación de la distribución electrónica con la distancia.

Verdadero
Falso

"l" variación con la simetría - Verdadero

El número cuántico secundario "l" nos da una idea de la variación de la distribución electrónica con la simetría y la dirección considerada.

Verdadero
Falso

"n" variación con la distancia - Verdadero

El número cuántico principal "n" nos da una idea de la variación de la distribución electrónica con la distancia.

Verdadero
Falso

"n" variación con la simetría - Falso

El número cuántico principal "n" nos da una idea de la variación de la distribución electrónica con la simetría y la dirección considerada.

Verdadero
Falso

1s y 4s misma Parte Angular - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 1s y 4s tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

2px y 2py misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos $2p_x$ y $2p_y$ tienen la misma Parte Angular.

Verdadero

Falso

2px y 2py misma Parte Radial - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 2p_x y 2p_y tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

2px y 4px misma Parte Angular - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 2p_x y 4p_x tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

2px y 4py misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos 2p_x y 4p_y tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

2s y 2p misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos 2s y 2p tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

2s y 2py misma Parte Radial - Falso

Los Orbitales Atómicos 2s y 2p_y tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

2s y 4s misma Parte Angular - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 2s y 4s tienen la misma Parte Angular.

Verdadero

Falso

2s y 4s misma Parte Angular - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 2s y 4s tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

3dx²−y² y 4dx²−y² misma Parte Angular - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 3d_{x²−y²} y 4d_{x²−y²} tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

3dx²−y² y 4dyz misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos 3d_{x²−y²} y 4d_{yz} tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

3dx²−y² y 4dz² misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos 3d_{x²−y²} y 4d_{z²} tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

3dx²−y² y 4dz² misma Parte Radial - Falso

Los Orbitales Atómicos 3d_{x²−y²} y 4d_{z²} tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

3dxy y 4dxy misma Parte Angular - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 3d_{xy} y 4d_{xy} tienen la misma Parte Angular.

Verdadero

Falso

3dz2 y 4dz2 misma Parte Angular - Verdadero

Los Orbitales Atómicos $3d_{z^2}$ y $4d_{z^2}$ tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

3px y 4px misma Parte Angular - Verdadero

Los Orbitales Atómicos $3p_x$ y $4p_x$ tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

4dx2–y2 y 4dyz misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos $4d_{x^2-y^2}$ y $4d_{yz}$ tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

4dx2–y2 y 4dyz misma Parte Radial - Verdadero

Los Orbitales Atómicos $4d_{x^2-y^2}$ y $4d_{yz}$ tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

4dx2–y2 y 4dz2 misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos $4d_{x^2-y^2}$ y $4d_{z^2}$ tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

4dx2–y2 y 4dz2 misma Parte Radial - Verdadero

Los Orbitales Atómicos $4d_{x^2-y^2}$ y $4d_{z^2}$ tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

4d_{xy} y 4d_{yz} misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos 4d_{xy} y 4d_{yz} tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

4d_{xy} y 4d_{yz} misma Parte Radial - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 4d_{xy} y 4d_{yz} tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

4p y 4d misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos 4p y 4d tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

4p y 4d misma Parte Radial - Falso

Los Orbitales Atómicos 4p y 4d tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

4p_x y 4p_y misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos 4p_x y 4p_y tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

4p_x y 4p_y misma Parte Radial - Verdadero

Los Orbitales Atómicos 4p_x y 4p_y tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

4s y 4p misma Parte Angular - Falso

Los Orbitales Atómicos 4s y 4p tienen la misma Parte Angular.

Verdadero
Falso

4s y 4py misma Parte Radial - Falso

Los Orbitales Atómicos 4s y 4p_y tienen la misma Parte Radial.

Verdadero
Falso

Nodo Angular se anula el Angulo - Falso

Nodo Angular es cuando se anula la Función de Onda para un determinado valor del Angulo.

Verdadero
Falso

Nodo Angular se anula la Parte Angular - Verdadero

Nodo Angular es cuando se anula la Función de Onda por hacerse cero la Parte Angular de dicha Función

Verdadero
Falso

Nodo Radial se anula el Radio - Falso

Nodo Radial es cuando se anula el valor del Radio.

Verdadero
Falso

Nodo Radial se anula la Parte Radial - Verdadero

Nodo Radial es cuando se anula la Función de Onda por hacerse cero la Parte Radial de dicha Función.

- Verdadero
- Falso

Nodos Angulares "d" superficies Planas - Falso

Los Nodos Angulares de los Orbitales Atómicos tipo "d" son siempre superficies Planas.

- Verdadero
- Falso

Nodos Angulares "p" superficies Planas - Verdadero

Los Nodos Angulares de los Orbitales Atómicos tipo "p" son siempre superficies Planas.

- Verdadero
- Falso

Nodos Angulares "s" superficies Planas - Falso

Los Nodos Angulares de los Orbitales Atómicos tipo "s" son siempre superficies Planas.

- Verdadero
- Falso

Nodos Angulares superficies esféricas - Falso

Los Nodos Angulares son siempre superficies esféricas.

- Verdadero
- Falso

Nodos Angulares superficies Planas - Falso

Los Nodos Angulares son siempre superficies Planas.

- Verdadero
- Falso

Nodos Radiales superficies esféricas - Verdadero

Los Nodos Radiales son siempre superficies esféricas.

Verdadero

Falso

Nodos Radiales superficies planas - Falso

Los Nodos Radiales son siempre superficies planas.

Verdadero

Falso

Número nodos angulares " l " - Verdadero

El número de Nodos Agulares viene dado por el número cuántico " l ".

Verdadero

Falso

Número nodos angulares " $n-l-1$ " - Falso

El número de Nodos Agulares viene dado por la expresión " $n-l-1$ ".

Verdadero

Falso

Número nodos radiales " l " - Falso

El número de Nodos Radiales viene dado por el número cuántico " l ".

Verdadero

Falso

Número nodos radiales " $n-l-1$ " - Verdadero

El número de Nodos Radiales viene dado por la expresión " $n-l-1$ ".

Verdadero

Falso

Orbital Atómico es una Función Matemática - Verdadero

Un Orbital Atómico es una Función Matemática.

Verdadero
Falso

Orbital Atómico es una solución Matemática - Verdadero

Un Orbital Atómico es una solución matemática a una ecuación diferencial, carente de significado por sí misma.

Verdadero
Falso

Orbital Atómico fronteras claras y definidas - Falso

Un Orbital Atómico es una región limitada del espacio con fronteras claras y definidas.

Verdadero
Falso

Orbital Atómico probabilidad 95% - Falso

Un Orbital Atómico es una región del espacio donde la probabilidad de encontrar al electrón supera el 95%.

Verdadero
Falso

Orbital Atómico región definida - Falso

Un Orbital Atómico es una región del espacio definida y acotada.

Verdadero
Falso

Parte Angular variación con la distancia - Falso

La Parte Angular de la Función de Onda nos informa en cuanto a la variación de la distribución electrónica con la distancia.

Verdadero
Falso

Parte Angular variación con la simetría - Verdadero

La Parte Angular de la Función de Onda nos informa en cuanto a la variación de la distribución electrónica con la simetría y la dirección considerada.

Verdadero

Falso

Parte Radial variación con la distancia - Verdadero

La Parte Radial de la Función de Onda nos informa en cuanto a la variación de la distribución electrónica con la distancia.

Verdadero

Falso

Parte Radial variación con la simetría - Falso

La Parte Radial de la Función de Onda nos informa en cuanto a la variación de la distribución electrónica con la simetría y la dirección considerada.

Verdadero

Falso