

# Orbitales Atómicos y Números Cuánticos

Nombre: \_\_\_\_\_

Fecha: \_\_\_\_\_

Puntaje: \_\_\_\_\_

---

## 1.

¿Qué número cuántico principal  $n$  determina de forma más directa el nivel principal de energía y el tamaño general del orbital en un átomo hidrogenoide?

1. El número cuántico magnético  $m_l$
2. El número cuántico de espín  $m_s$
3. El número cuántico principal  $n$
4. El número cuántico azimutal  $l$

## 2.

Para un orbital  $p$ , ¿qué valor debe tomar el número cuántico azimutal  $l$ ?

1. 0
2. 1
3. 2

## 3.

¿Cuántos orbitales distintos existen en el subnivel  $d$ ?

1. 3
2. 5
3. 7
4. 9

**4.**

¿Cuál de los siguientes conjuntos de números cuánticos es imposible para un electrón en un átomo?

1.  $n=3, l=2, m_l=-1, m_s=+1/2$
2.  $n=2, l=1, m_l=0, m_s=-1/2$
3.  $n=1, l=1, m_l=0, m_s=+1/2$
4.  $n=4, l=0, m_l=0, m_s=-1/2$

**5.**

Si un electrón está en un orbital 4f, ¿cuál es el valor de  $l$ ?

1. 1
2. 2
3. 3
4. 4

**6.**

¿Cuál es la capacidad máxima de electrones del subnivel p?

1. 2
2. 6
3. 10
4. 14

**7.**

¿Qué afirmación describe mejor el principio de exclusión de Pauli?

1. Los electrones ocupan primero orbitales degenerados con espines paralelos
2. No pueden existir dos electrones en un átomo con los cuatro números cuánticos idénticos
3. Los electrones llenan primero los orbitales de mayor energía
4. La energía de un orbital depende solo de  $m_s$

**8.**

En el subnivel p, los valores posibles de  $m_l$  son:

1. 0,1,2
2. -1,0,+1
3. -2,-1,0,+1,+2

**9.**

¿Cuál de las siguientes configuraciones electrónicas viola la regla de Hund para un subnivel p con tres electrones?

1. Tres orbitales p ocupados con un electrón en cada uno y espines paralelos
2. Un orbital p con dos electrones apareados y otro orbital p con un electrón, dejando uno vacío
3. Tres orbitales p ocupados individualmente antes de aparear
4. Distribución con máxima multiplicidad en orbitales degenerados

**10.**

¿Cuántos nodos angulares tiene un orbital d?

1. 0
2. 1
3. 2
4. 3

**11.**

Para un orbital 3p, el número de nodos radiales es:

1. 0
2. 1
3. 2
4. 3

**12.**

¿Qué subnivel tiene mayor cantidad de orbitales?

1. s

2. p

3. d

4. f

**13.**

Según la regla de Aufbau para átomos polielectrónicos en estado fundamental, ¿qué subnivel se llena antes que 3d?

1. 4p

2. 4s

3. 4d

4. 5s

**14.**

Si un electrón tiene  $n=4$  y  $l=2$ , ¿en qué subnivel se encuentra?

1. 4p

2. 4d

3. 4f

**15.**

¿Cuál es el número máximo de electrones que puede haber en el nivel principal  $n=3$ ?

1. 8

2. 18

3. 32

4. 14

**16.**

¿Qué conjunto enumera correctamente todos los valores posibles de  $l$  para  $n=4$ ?

1. 0,1,2,3
2. 1,2,3,4
3. 0,1,2,3,4
4. 0,1,2

**17.**

En un átomo hidrogenoide, ¿qué orbitales del mismo nivel principal  $n$  son degenerados en energía?

1. Solo los orbitales con el mismo  $m_l$
2. Solo los orbitales con el mismo  $m_s$
3. Todos los orbitales con igual  $n$ , sin importar  $l$  ni  $m_l$
4. Solo los orbitales  $s$

**18.**

¿Cuál de las siguientes comparaciones entre orbitales es correcta respecto al número total de nodos?

1. El orbital  $2s$  tiene más nodos totales que  $3p$
2. Los orbitales  $3s$  y  $3p$  tienen distinto número total de nodos
3. Todo orbital con  $n=3$  tiene 2 nodos totales
4. El orbital  $4f$  tiene 1 nodo total

**19.**

Un electrón está descrito por  $n=5, l=3, m_l=-2$ . ¿Cuál afirmación es correcta?

1. Pertenece a un orbital  $5d$
2. Pertenece a un orbital  $5f$
3. El valor  $m_l=-2$  no está permitido cuando  $l=3$
4. Debe tener necesariamente  $m_s=0$

**20.**

Considera los subniveles 4s, 4p, 4d y 4f. ¿Cuál orden los dispone de menor a mayor número de nodos angulares?

1.  $4f < 4d < 4p < 4s$

2.  $4s < 4p < 4d < 4f$

3.  $4p < 4s < 4f < 4d$

4.  $4d < 4p < 4s < 4f$