

# NÚMEROS CUÁNTICOS

## 1. ORBITALES

Determina el tipo de orbital relacionado con los números cuánticos de los elementos relacionados con cada una de las siguientes configuraciones electrónicas, relaciona cada configuración con su tipo de orbital.

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^3$



## 2. AZIMUTAL Y MAGNÉTICO

Determina el número azimutal y magnético de cada una de las siguientes configuraciones electrónicas:

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^4$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

$[Kr] 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^7 5d^1$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5$

$[Kr] 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{11}$

l m

<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>

## 3. NÚMEROS CUÁNTICOS

n l m s

$[Xe] 6s^2 4f^{11}$

$[Kr] 5s^1 4d^8$

$[Kr] 5s^2$

$[Ar] 4s^2 3d^{10} 4p^4$

$[Xe] 6s^2 4f^6$

<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>