

NÚMEROS CUÁNTICOS

1) Para el electrón ubicado en el orbital $3d^3$ los tres primeros números cuánticos serían

$n=3, L=1, ml=0$

$n=3, L=2, ml=-1$

$n=3, L=2, ml=0$

$n=3, L=2, ml=1$

2) ¿Cuántos electrones se pueden colocar en una capa con número cuántico $n = 3$?

2 electrones

8 electrones

18 electrones

32 electrones

3) Para un $L = 3$, los valores de ml (L es número magnético)

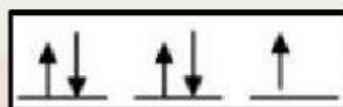
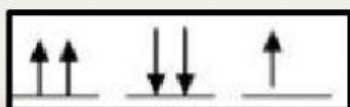
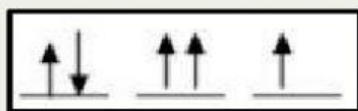
0, 1, 2, 3

-3, -2, -1, 0, 1, 2, 3,

0, 1, 2, 3, 4

-2, -1, 0, 1, 2

4) Observa las siguientes notaciones orbitales y señala cual es correcta para un compuesto cuya configuración electrónica finalice en P^5



5) ¿Cuál es la configuración electrónica de un elemento de número atómico $Z=20$?

Niveles				
1	1s ²			
2	2s ²	2p ⁶		
3	3s ²	3p ⁶	3d ¹⁰	
4	4s ²	4p ⁶	4d ¹⁰	4f ¹⁴
5	5s ²	5p ⁶	5d ¹⁰	5f ¹⁴
6	6s ²	6p ⁶	6d ¹⁰	6f ¹⁴
7	7s ²	7p ⁶	7d ¹⁰	7f ¹⁴

