

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)

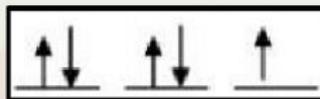
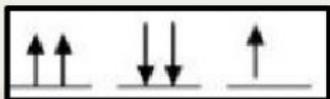
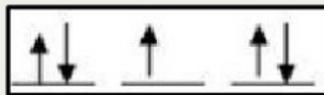
0, 1, 2, 3

-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	$7s^2$ $7p^6$ $7d^{10}$ $7f^{14}$

