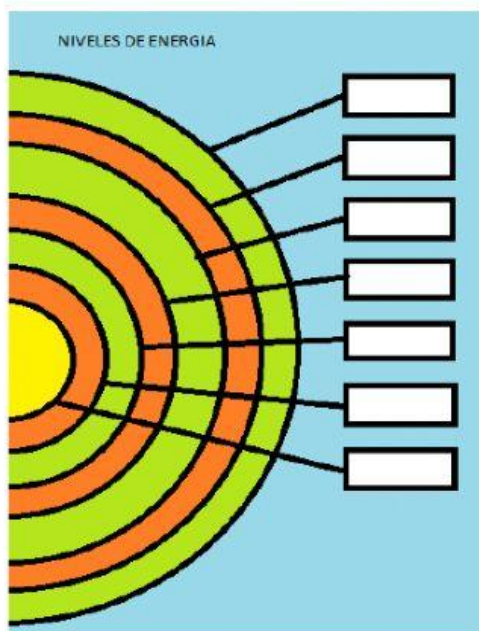


NÚMEROS CUÁNTICOS

Colegio Americano Superior

EN EL SIGUIENTE GRAFICO IDENTIFIQUE LOS NIVELES DE ENERGIA DE UN ATOMO.



L-2
K-1
O-5
Q-7
P-6
N-4
M-3

EN EL SIGUIENTE RECUADRO LLENAR LOS ESPACIOS EN BLANCO CON EL SIGUIENTE DETALLE:

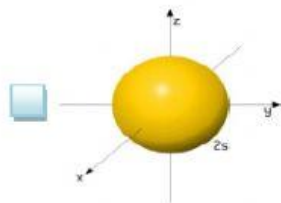
TIPO DE ORBITAL	Valor de "l"	Nº de orbitales	Nº de electrones
s	0	1	2
p			
d			
f			

CUAL ES EL VALOR DEL NÚMERO CUANTICO MAGNETICO "m" PARA CADA ORBITAL.

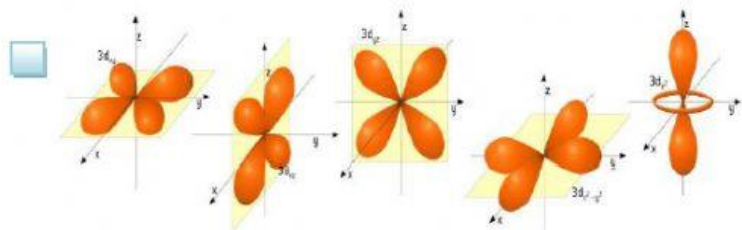
Orbital "s"	
Orbital "p"	
Orbital "d"	
Orbital "f"	

CON UN FLECHA INDIQUE A QUE ORBITAL PERTENECE CADA GRAFICO.

ORBITAL "d"



ORBITAL "p"



ORBITAL "s"

