COLEGIO PRIVADO DIOS CON NOSOTROS "EMMANUEL"
INNOVANDO VALORES

Parcial - IV Unidad- Onceavo grado
Química
Docente: Rosy Llerena

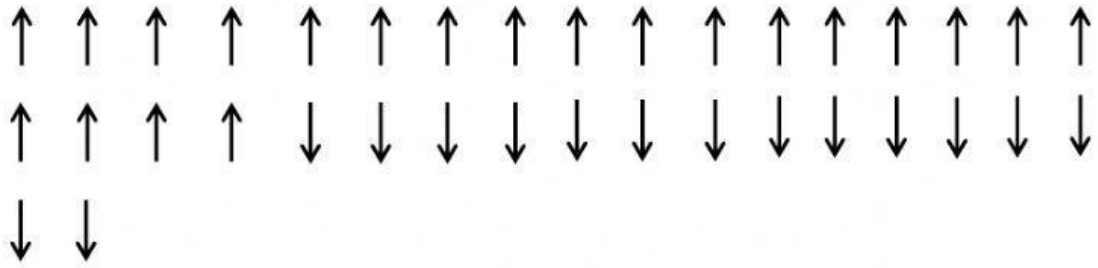
Nombre:_____ **Fecha:**_____

I SERIE: Números cuánticos

Completa la siguiente tabla con los números cuánticos correspondientes.

	N (Principal)	L (Secundario)	M (Magnético)	S (Espín)
$4d^7$				
$3p^5$				
$6s^2$				
$7d^9$				
$5f^{13}$				

Representa gráficamente los orbitales del número cuántico magnético de cada subnivel, para eso arrastra las flechas o los orbitales. (Arrástralos de manera ordenada de izquierda a derecha para que la hoja la tome como correcta)



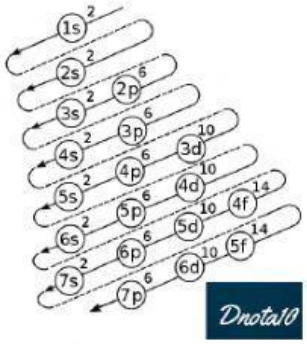
$4d^7$							
$3p^5$							
$6s^2$							
$7d^9$							
$5f^{13}$							

LIVEWORKSHEETS

COLEGIO PRIVADO DIOS CON NOSOTROS "EMMANUEL"
INNOVANDO VALORES

II Serie: Configuración electrónica

Escribe la configuración electrónica de los siguientes elementos. Deja un espacio entre cada uno; observa el ejemplo.



Elemento	Configuración electrónica
Ca (Z=20)	1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2
Zn (Z=30)	
Pd (Z=46)	
Se (Z=34)	
Ba (Z=56)	
Be (Z=4)	

Dado la configuración electrónica, determina lo que se te solicita en la siguiente tabla:

Elemento	Configuración electrónica abreviada	Electrones de valencia	Periodo	Grupo	Si es elemento representativo, transición o tierras raras
Ca (Z=20)	[Ar] 4s2	2	4	IIA	representativo
Zn (Z=92)					
Pd (Z=46)					
Se (Z=34)					
Ba (Z=56)					
Be (Z=4)					

LIVEWORKSHEETS