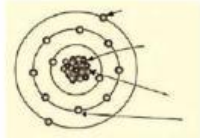


1. Escribe delante de la flecha el nombre de la partícula que lo forma.



2. Completa el siguiente cuadro:

PARTÍCULA	SÍMBOLO	CARGA
Electrón		
Protón		
Neutrón		

3. Completa el cuadro.

Nivel de energía	Subniveles de energía	Número de electrones por nivel de energía	Número de electrones en cada subnivel
1 = K	S	2	2
=	;	;	
=	;	;	
=	;	;	
=	;	;	
=	;	;	
=	;	;	

4. Losson regiones de la envoltura electrónica donde la probabilidad de encontrar un electrón es máxima y puede albergar como máximo electrones

5. Completa el cuadro mostrado:

Número cuántico azimutal o secundario	Nombre del subnivel de energía	Número de orbitales	Número máximo de electrones
0	Sharp = s		
1	Principal = p		
	=		
	=		

6. Indicar la alternativa correcta:
- El número cuántico principal señala el tamaño del orbital.
 - El número cuántico "s" señala el volumen del orbital.
 - El número cuántico de spin señala la orientación del orbital en el espacio.
 - El número cuántico magnético indica el nivel.
 - En un orbital "f" hay 14 electrones como máximo.

7. Analiza y completa según el orden de nivel, subnivel, orbital.

* n = 1	⇒	l = 0	⇒	m _l = 0 (1 orbital)	
				m _l = 0	⇒ m = 0 (1 orbital)
* n = 2	⇒	l = 0; 1	⇒	m _l = 1	⇒ m = -1; 0; +1 (3 orbitales)
				m _l = 0	⇒ m = 0 (1 orbital)
* n = 3	⇒	l = 0; 1; 2	⇒	m _l = 1	⇒ m = -1; 0; +1 (3 orbitales)
				m _l = 2	⇒ m = -2; -1; 0; +1; +2 (5 orbitales)
Ahora tú:				m _l =	⇒ m =
				m _l =	⇒ m =
* n = 4	⇒	l =	⇒	m _l =	⇒ m =
				m _l =	⇒ m =

8. Respecto a los números cuánticos la relación incorrecta es :

- Nº Cuántico Secundario → subnivel
- Nº Cuántico Principal → nivel
- Nº Cuántico Magnético → orbital
- Nº Cuántico de Spin → nivel
- Nº Cuántico Azimutal → subnivel

9. Si nos encontramos en el nivel 6, ¿cuántos subniveles teóricamente puede contener?

- a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 e) 6

10. El segundo nivel posee orbitales

- a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 e) 5

11. Indicar la afirmación verdadera para subniveles:

- "s" = 6 electrones
- "f" = 10 electrones
- "p" = 2 electrones
- "d" = 14 electrones
- Todas son falsas

12. Los números cuánticos sirven para:

- Ubicar las capas de energía.
- Determinar la energía del átomo.
- Ubicar un electrón en el átomo.
- Determinar los neutrones de un átomo.
- No está definido su uso.