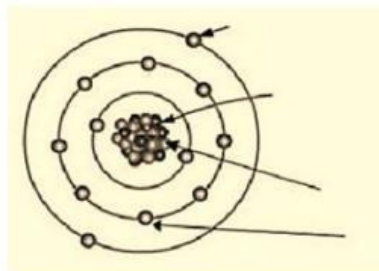


FICHA DE ACTIVIDADES



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.