Nombre y apellido

MODELOS ATÓMICOS

Ejercicio: Verdadero o falso

Indica con una X si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas.

	V	F
1. La mayoría de las partículas alfa atravesaron la lámina de oro sin desviarse, lo que indica que el átomo es principalmente espacio vacío.		
2. En el modelo de Bohr, los electrones orbitan el núcleo en órbitas circulares de cualquier energía.		
3. El modelo actual describe la ubicación exacta de los electrones alrededor del núcleo.		
4. Los niveles de energía se representan con números cuánticos principales (n = 1, 2, 3...		
5. Los subniveles de energía se representan con letras (s, p, d, f).		
6. Un subnivel s puede contener un máximo de 2 electrones.		
7. Un subnivel p puede contener un máximo de 6 electrones.		
8. El oxígeno (Z=8) tiene 8 electrones. Su configuración electrónica es $1s^2\ 2s^2\ 2p^4$		
9. $1s^2$: Hay dos electrones en el orbital 1s		

LIVEWORKSHEETS