

Fisicoquímica

Docente: Lic. y Prof. Natalia C. Vacaflor Ruiz

Elementos químicos y Tabla Periódica (I)

1. Observá los siguientes esquemas que representan átomos de diferentes elementos. Luego, tildá todas las opciones verdaderas.

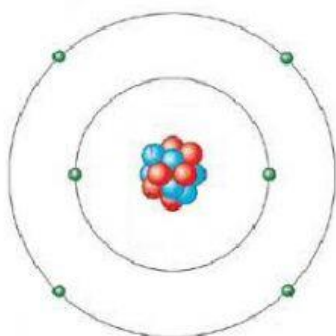


Imagen 1

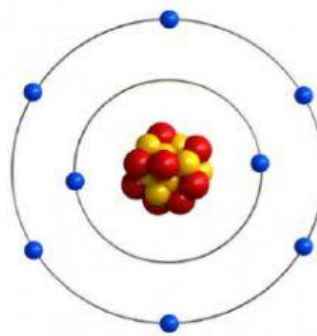


Imagen 2

- | | |
|--------------------------|--|
| <input type="checkbox"/> | La imagen 1 representa a un átomo de oxígeno. |
| <input type="checkbox"/> | El átomo de la imagen 2 tiene 8 electrones, distribuidos en 2 niveles de energía |
| <input type="checkbox"/> | La diferencia más importante entre los dos átomos es la cantidad de neutrones |
| <input type="checkbox"/> | El átomo de la imagen 2 tiene 16 partículas subatómicas en el núcleo |
| <input type="checkbox"/> | Los dos elementos químicos representados en estas imágenes se encuentran en el periodo 2 |

2. Buscá en la tabla periódica los datos faltantes y completá la grilla.

Elemento	Símbolo	A	Z	+ p	-e	°n	Niveles de energía
	Zr						
				9			
		28					

3. En base a los datos de la grilla, anotá el símbolo del elemento que:

- Tiene mayor cantidad de neutrones.
- Tiene menor cantidad de protones.
- Tiene más de 4 niveles de energía.
- Tiene el mayor número atómico.
