

Fisicoquímica

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

Elementos químicos y Tabla Periódica (I)

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

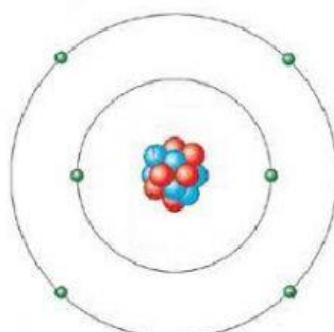


Imagen 1

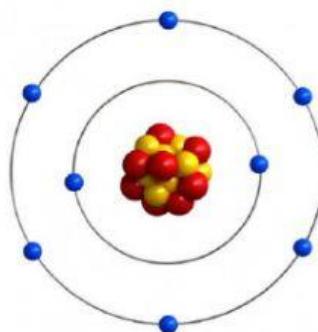


Imagen 2

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

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

Elemento	Símbolo	A	Z	+ p	-e	$^{\circ}n$	Niveles de energía
	Zr						
				9			
		28					

- 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.
