

Boletín II Tabla Periódica

1. Resuelve las siguientes adivinanzas. La respuesta es un elemento de la tabla periódica (puede ser su nombre o símbolo)

Dos sonidos no escucho a la vez,
porque oídos tengo pero al revés

Si el gato no me comió fue porque una
letra se me cambio

Estoy cerca del calcio y dicen
que soy un señor

Las letras de mi nombre se transformaron y
en hielo me transformaron

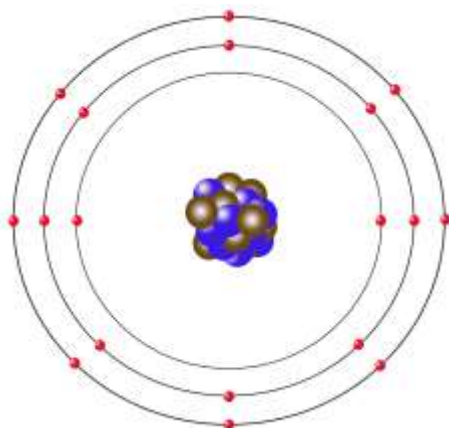
2. Completa la tabla.

GRUPO	PERÍODO	NOMBRE	SÍMBOLO	Z	CLASIFICACIÓN
				20	
			Si		
		Oxígeno			
IV	6				
II	5				
	4				No metal, halógeno

3. Según el segundo tema, rodea falso o verdadero las siguientes afirmaciones:

- La distribución electrónica de un átomo, determina las propiedades físicas y químicas del elemento que componen V / F
- Hablar de tabla periódica es diferente a hablar de distribución electrónica V / F
- Los grupos en la Tabla Periódica están organizados en Filas horizontales V / F
- Los periodos en la Tabla Periódica están organizados en Columnas V / F
- La Ley Periódica de la Tabla Periódica se basa en la estructura de cada átomo, que varían según su número atómico V / F

4. En la siguiente ilustración de átomo, identifica, según su distribución electrónica:



nombre del elemento:

símbolo:

número atómico:

grupo:

periodo

familia

distribución electrónica:

niveles de energía

