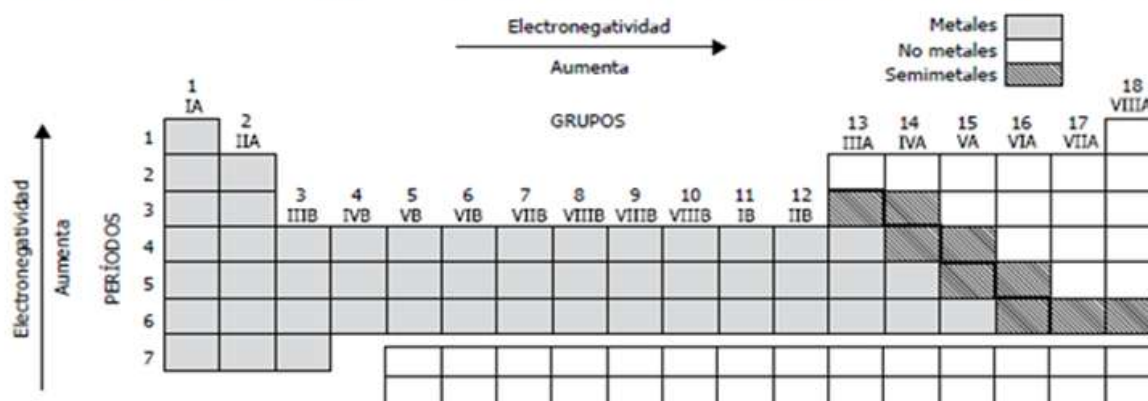


	INSTITUCION EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ	10
	EVALUACION DE SEGUNDO PERIODO	Fecha:

AREA: _____ DOCENTE: Claudia Milena Ramírez Ríos
 NOMBRE: _____ FECHA: _____

Con la información del siguiente cuadro responda las preguntas de la 1 a la 6

En la tabla periódica, los elementos se organizan en grupos de acuerdo con propiedades físicas y químicas similares. Los elementos se clasifican como metales, no metales y semimetales. La siguiente figura muestra la ubicación de los metales, no metales y semimetales en la tabla periódica.



Electronegatividad Aumenta ↑

Electronegatividad Aumenta →

GRUPOS

Metales
No metales
Semimetales

PERIODOS

Las siguientes fichas muestran información sobre las propiedades físicas y químicas de cuatro elementos del cuarto periodo.

X • Electronegatividad = 0,8 • Es maleable. • Presenta alta conductividad. • Electrones de valencia = 1	Q • Electronegatividad = 2,8 • No es dúctil. • Presenta baja conductividad. • Electrones de valencia = 7	R • Electronegatividad = 1,5 • Tiene brillo. • Presenta alta conductividad. • Electrones de valencia = 5	T • Electronegatividad = 1,9 • Sólido maleable. • Presenta alta conductividad. • Electrones de valencia = 6
--	---	---	--

- De acuerdo con la información anterior, ¿Cuál es el orden de los elementos de izquierda a derecha en la tabla periódica?
 - Q, T, R y X.
 - Q, R, T y X.
 - X, R, T y Q.
 - X, T, R y Q.
- La configuración electrónica para un elemento que se encuentra en el grupo VIIIB de la columna N°10 sería
 - $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^{10}$
 - $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^8$
 - $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^1, 3d^{10}$
 - $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^9$
- En la tabla periódica el grupo VIIA corresponde a los halógenos, ¿cuáles elementos pertenecen a este grupo?
 - O, S, Se, Te.
 - F, Cl, Br, I, At
 - F, C, Br, I, At
 - N, P, Br, I, At
- Los átomos que participan en un enlace covalente presentan valores _____ para la electronegatividad:
 - Similares y elevados
 - Similares y bajos
 - Muy diferentes
 - La formación de un enlace covalente no depende de la electronegatividad de los átomos que participan

5. La electronegatividad de un elemento mide su tendencia a atraer hacia sí electrones, cuando está químicamente combinado con otro átomo. Cuanto mayor sea, mayor será su capacidad para atraerlos. Las electronegatividades de los elementos representativos aumentan de izquierda a derecha a lo largo de los periodos y de abajo a arriba dentro de cada grupo. Cuál de los siguientes grupos presentan mayor electropositividad en la tabla periódica

A. VII A
B. IA
C. IIIA
D. VIA

6. ¿Cuál es la tendencia general de la electronegatividad a lo largo de un período?

A. Aumentar
B. Disminuir
C. No existe una tendencia general
D. Permanece constante

En la naturaleza la materia cambia continuamente. Estos cambios pueden ser físicos o químicos.

Los cambios **físicos** se reconocen porque no se altera la composición de la materia, es decir, no se forman nuevas sustancias. Lo contrario ocurre con los cambios **químicos**.

7. Es un cambio físico:
- A. Congelar agua
B. Quemar un papel
C. Asar un pedazo de carne
D. Encender un fosforo
8. Es un cambio químico:
- A. Hervir agua
B. Moldear plastilina

C. Freír un huevo
D. Descongelar un hielo.

9. Cuando se sumerge mucho, una ballena en el mar se comprime en forma apreciable debido a la presión que ejerce sobre ella el agua que la rodea.

¿Que sucede con la densidad de la ballena?

- A. Disminuye debido a que se hace mas liviana.
B. Disminuye ya que sus partículas se separan logrando que se torne más liviana.
C. Aumenta debido a la presión que el agua hace sobre ella, logrando que se torne mas compacta.
D. Aumenta debido a la poca presión que hace el agua sobre la ballena.

10. El fluoruro de sodio, NaF, es uno de los ingredientes activos de la crema dental. El número atómico del átomo de fluor es $Z = 9$ y su configuración electrónica es $1s^2 2s^2 2p^5$. De acuerdo con la información anterior, es correcto afirmar que cuando el flúor se enlaza o se une con el sodio, su configuración electrónica cambia a:

- A. $1s^2 2s^2 2p^3$, porque el flúor cede dos electrones de su último nivel de energía al sodio.
B. $1s^2 2s^2 2p^6$, porque el flúor recibe en su último nivel de energía un electrón de sodio.
C. $1s^2 2s^2 2p^5$, porque el flúor no gana ni pierde electrones del último nivel de energía.
D. $1s^2 2s^2 2p^4$, porque el flúor cede un electrón del último nivel de energía al sodio.