



Área y/o asignatura: Química grado: 8°

Docente responsable: Carlos Mario Tobón Vásquez

Fecha de entrega:

Sustentación:

Logros a superar:

- Organiza y clasifica información en esquemas y gráficos
- Consulta fuentes de información para ampliar sus conocimientos
- Explicar el desarrollo de modelos de organización de los elementos químicos

ACTIVIDADES

- Con la ayuda de la tabla periódica, resuelve las siguientes situaciones:
 - Determina a que grupo y periodo pertenecen los siguientes elementos: Al, S, O, N, F
 - Identifica un grupo de tres elementos con propiedades semejantes entre sí
 - Escribe el nombre de tres elementos más electronegativos y tres menos electronegativos que el oxígeno
- Busca en la tabla periódica a que elemento corresponde cada una de las siguientes coordenadas y regístralo en este cuadro:

Coordenadas	Elementos
Grupo 11, período 6	
Grupo 8, período 4	
Grupo 14, período 3	
Grupo 17, período 5	
Grupo 5, período 5	
Grupo 10, período 7	

- Realiza un diagrama de la tabla periódica y señala en ella los diferentes grupos de elementos químicos
- Con la ayuda de la tabla periódica, completar los siguientes ejemplos:

Elemento	Masa atómica	Número atómico	Protones	neutrones	Electrones
He					
Mg					
C					



Ba					
K					
Fr					
Fe					
O					
P					

5. **Elabora una cartelera que muestre el impacto que producen los tóxicos y los contaminantes sobre el ambiente.**
6. **Escoge un elemento químico. De acuerdo con su número atómico, crea un slogan, una frase o una oración en el que utilices el nombre del elemento para sustituir el nombre del elemento. Escribe dos párrafos: uno relacionado con las aplicaciones de este elemento y los métodos de obtención, y otro en el que expliques como escogiste el slogan.**
- Lee atentamente cada una de las siguientes preguntas y selecciona la respuesta correcta**
7. **Un grupo de elementos que no reacciona con facilidad es el de los:**
- a. halógenos
 - b. metales alcalinos
 - c. metales de transición
 - d. gases nobles
8. **lo anterior sucede porque**
- a. tienen un solo electrón en su último nivel d energía
 - b. tienen dos electrones en su último nivel de valencia
 - c. tienen completo su último nivel de valencia
 - d. no tienen electrones en su último nivel de valencia
9. **El Flúor, un componente de los dentífricos, pertenece al grupo 7 porque tiene**
- a. 4 electrones en su capa externa
 - b. 3 electrones en su capa externa
 - c. 7 electrones en su capa externa
 - d. 6 electrones en su capa externa