

EVALUACIÓN DIAGNOSTICA QUÍMICA I

Nombre del alumno: _____ Grupo: _____

1. ¿Cuál es el segundo paso del método científico?

- a) Experimentación b) Hipótesis c) Teoría d) Observación

2. ¿Cuáles son los símbolos del bromo, sodio, potasio, carbono:

- a) B, Na, Po, C b) Br, Na, K, C c) Br, So, K, Co d) B, S, P, Ca

3. En la siguiente imagen identifica correctamente los siguientes conceptos: bloque d, gases nobles, Grupo I-VIII A, metales de transición interna, periodos.



4. Da el nombre Stock al siguiente compuesto $\text{Au}(\text{OH})_3$

5. El aluminio es el metal más utilizado después del acero ya que posee una combinación de propiedades que lo hacen muy útil en ingeniería de materiales, tales como su baja densidad y su alta resistencia a la corrosión. ¿Cuál es la configuración electrónica del Aluminio que tiene número atómico 13?

- a) $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^1$ b) $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1, 3p^2$
c) $1s^1, 2s^2, 3p^6, 3s^2, 3p^2$ d) $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^3$

6. Se lleva a cabo un cambio químico durante:

- a) La fusión del hierro
- b) El calentamiento del agua
- c) La corrosión de un metal
- d) El viento de un huracán

7. Son ejemplos de compuestos

- a) Agua de mar, agua azucarada
- b) Hierro, bronce
- c) Cloruro de sodio, carbonato de calcio
- d) Vidrio, mayonesa

8. Coloca el nombre de los siguientes modelos atómicos

	A	B	C
Imagen			

9. Organismo que se encarga de definir las reglas de asignación de nombre a los compuestos químicos

Asociación Mundial de Química b) Sociedad Internacional de Química c) Consejo Mundial de Nomenclatura Química d) Unión Internacional de Química Pura y Aplicada

10. Lee detenidamente cada uno de los siguientes enunciados y complétalos correctamente con la o las palabras correctas.

Puentes, enlace, electronegatividad, iónico, hidrogeno, químico, 0 a 1.6,

- a) El _____ es la fuerza con la que se mantienen unidos los átomos, en estas fuerzas se comparten, pierden o ganan electrones.
- b) En el enlace _____ se une un metal y un No metal.
- c) La diferencia de electronegatividad en un enlace covalente debe ser _____.
- d) Las fuerzas por las cuales se unen las moléculas de agua se llaman _____.
- e) La _____ se define como la fuerza que tiene un átomo para atraer o robar electrones de otro átomo, para enlazarse químicamente y formar un compuesto.