



Estudiante:		Asignatura:	QUIMICA
Docente:	Lcda. Andrea Bernardo	Grado/Curso:	2DO DE BACHILLERATO
Fecha:		Calificación:	
Año Lectivo:	2023-2024		

**EVALUACION DE QUIMICA****1. ¿Qué es la configuración electrónica de un átomo? 1pto**

- (a) La distribución de los electrones en los orbitales atómicos.
- (b) El número de protones, neutrones y electrones en el átomo.
- (c) La representación del símbolo del elemento con su número atómico y masa atómica.
- (d) La fórmula química de un compuesto.

**2. ¿Qué es la tabla periódica de los elementos? 1pto**

- (a) Una tabla que organiza los elementos químicos en función de su número atómico, configuración electrónica y propiedades químicas.
- (b) Una lista de todos los elementos químicos conocidos, ordenados alfabéticamente.
- (c) Un diagrama que representa la estructura del átomo.
- (d) Una ecuación química que representa una reacción química.

**3. ¿Qué son los metales? 1pto**

- (a) Elementos ubicados a la izquierda de la tabla periódica y en la región central (metales de transición).
- (b) Elementos con baja electronegatividad, alta conductividad eléctrica y térmica, y propiedades maleables y dúctiles.
- (c) Elementos que tienden a perder electrones formando cationes y presentan enlaces metálicos en su estado sólido.
- (d) Todas las anteriores.

**4. ¿Qué son los no metales? 1pto**

- (a) Elementos ubicados a la derecha de la tabla periódica y en la parte superior.
- (b) Elementos con alta electronegatividad, baja conductividad eléctrica y térmica, y propiedades frágiles.
- (c) Elementos que tienden a ganar electrones formando aniones y presentan enlaces covalentes o iónicos en sus compuestos.

(d) Todas las anteriores.

**5. ¿Qué son los elementos de transición? 1pto**

(a) Metales ubicados en el centro de la tabla periódica, caracterizados por tener electrones sin emparejar en sus orbitales d.

(b) Elementos con propiedades magnéticas debido a la presencia de electrones despareados.

(c) Elementos que forman compuestos con diversos estados de oxidación y presentan coloraciones en sus sales.

(d) Todas las anteriores.

**6. ¿Qué es la electronegatividad? 1pto**

(a) La capacidad de un átomo para atraer electrones hacia sí mismo en un enlace químico.

(b) La tendencia de un átomo a perder electrones y formar cationes.

(c) La energía requerida para remover un electrón de un átomo en estado gaseoso.

(d) La fuerza de atracción electrostática entre el núcleo atómico y los electrones.

**7. ¿Qué tipo de enlace se forma entre un átomo de sodio (Na) y uno de cloro (Cl)? 1pto**

(a) Enlace metálico

(b) Enlace iónico

(c) Enlace covalente polar

(d) Enlace covalente no polar

**8. Qué son los no metales? 1pto**

(a) Elementos ubicados a la derecha de la tabla periódica y en la parte superior.

(b) Elementos con alta electronegatividad, baja conductividad eléctrica y térmica, y propiedades frágiles.

(c) Elementos que tienden a ganar electrones formando aniones y presentan enlaces covalentes o iónicos en sus compuestos.

(d) Todas las anteriores.