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.

LIVEWORKSHEETS

(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 desapareados.

(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.

LIVEWORKSHEETS