



Estudiante:		Grado / Curso	PRIMERO DE BACHILLERATO
Docente:	Lcda. Andrea Bernardo	Asignatura:	QUIMICA
Año Lectivo:	2023 - 2024		

EVALUACION DE QUIMICA DE PRIMERO DE BACHILLERATO

1. ¿Cuál es la definición de materia en química? (1 pto)

- a. Todo lo que tiene masa y ocupa espacio.
- b. Sustancias con propiedades químicas.
- c. Sustancias con propiedades físicas.
- d. Elementos y compuestos.

2. ¿Cuántos elementos químicos hay actualmente reconocidos en la tabla periódica? (1pto)

- a. Cerca de 50.
- b. Alrededor de 100.
- c. Más de 150.
- d. Más de 118

3. ¿Cuál es la representación correcta de un átomo? (1pto)

- a. $2H$
- b. $H2$
- c. $H+$
- d. H

4. ¿Cuál es la fórmula química del agua? (1pto)

- a. $H2O2$
- b. $CO2$
- c. $H2O$
- d. $O2H$

5. ¿Qué es una mezcla homogénea? (1pto)

- a. Una mezcla en la que los componentes son claramente visibles.
- b. Una mezcla en la que los componentes están uniformemente distribuidos.
- c. Una mezcla que no se puede separar por métodos físicos.
- d. Una mezcla de sustancias químicas.

6. ¿Qué es la ley de la conservación de la masa? (1pto)

- a. La masa total de los productos es igual a la masa total de los reactivos en una reacción química.
- b. La masa de un elemento en un compuesto es constante.
- c. La masa de un compuesto es siempre menor que la suma de las masas de sus elementos.
- d. La masa de un compuesto es siempre mayor que la masa de sus elementos.

7. ¿Cuál es la fórmula química del cloruro de sodio? (1pto)

- a. Na₂Cl
- b. NaCl
- c. ClNa
- d. Cl₂Na

8. ¿Qué es la electronegatividad? (1pto)

- a. La capacidad de un átomo para atraer electrones hacia sí mismo en un enlace químico.
- b. La cantidad total de electrones en un átomo.
- c. La capacidad de un átomo para perder electrones.
- d. La capacidad de un átomo para ganar electrones.

9. ¿Cuál es el pH de una solución neutra? (1pto)

- a. 0
- b. 7
- c. 14
- d. 10

10. ¿Cuál es la función de un catalizador en una reacción química? (1pto)

- a. Aumentar la temperatura de la reacción.
- b. Reducir la velocidad de la reacción.
- c. Aumentar la energía de activación.
- d. Acelerar la velocidad de la reacción sin ser consumido en el proceso.

Lcda. Andrea Bernardo		MSc. Leonardo Hinojosa
DOCENTE	INSPECCION	VICERECTORADO