



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

EVALUACION DE BIOQUIMICA DE SEGUNDO DE BACHILLERATO

1. ¿Qué tipo de cambio de la materia implica la formación de nuevas sustancias con propiedades diferentes? (1pto).

- a. Cambio físico
- b. Cambio químico
- c. Cambio de estado
- d. Cambio reversible

2. ¿Cuál de las siguientes no es una evidencia de un cambio químico? (1pto).

- a. Cambio de color
- b. Formación de burbujas
- c. Cambio de estado
- d. Desprendimiento de un gas

3. ¿Cuál es la ley de conservación de la masa? (1pto).

- a. La masa total de los productos es igual a la masa total de los reactivos.
- b. La masa total de los productos es mayor que la masa total de los reactivos.
- c. La masa total de los productos es menor que la masa total de los reactivos.
- d. La masa total de los productos es igual a la mitad de la masa total de los reactivos.

4. ¿Cuál es un ejemplo de cambio físico? (1pto).

- a. Quemar papel
- b. Derretir hielo
- c. Cocinar un huevo
- d. Fermentar la leche

5. ¿Cuál es un ejemplo de cambio químico? (1pto)

- a. Congelar agua
- b. Cortar papel
- c. Oxidación del hierro
- d. Evaporación del alcohol

6. ¿Qué tipo de cambio implica una alteración en la forma o el estado físico de la materia sin cambiar su composición química? (1pto)

- a. Cambio físico
- b. Cambio químico
- c. Cambio nuclear
- d. Cambio reversible

7. ¿Cuál es la temperatura a la cual una sustancia cambia del estado líquido al estado gaseoso? (1pto).

- a. Punto de congelación
- b. Punto de ebullición
- c. Punto de fusión
- d. Punto de sublimación

8. ¿Qué tipo de cambio implica la absorción o liberación de energía, pero no cambia la composición química de la sustancia? (1pto)

- a. Cambio físico
- b. Cambio químico
- c. Cambio térmico
- d. Cambio exotérmico

9. ¿Cuál es la ecuación química correcta para la combustión completa del metano (CH₄)? (1pto)

a. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

b. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_4 + \text{O}_2$

c. $\text{CH}_4 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

d. $\text{CO}_2 \rightarrow \text{CH}_4 + \text{O}_2$

10. ¿Qué tipo de cambio implica la conversión de un sólido directamente a gas sin pasar por el estado líquido? (1pto).

a. Fusión

b. Solidificación

c. Sublimación

d. Condensación

Lcda. Andrea Bernardo		MSc. Leonardo Hinojosa
DOCENTE	INSPECCION	VICERECTORADO