



Estudiante:		Asignatura:	QUIMICA
Docente:	Lcda. Andrea Bernardo	Grado/Curso:	TERCERO DE BACHILLERATO
Fecha:		Calificación:	
Año Lectivo:	2022 – 2023		

EVALUACION DE QUIMICA

Instrucciones: Lee detenidamente las preguntas y subraya la respuesta que consideres correcta:

1. Un ejemplo de cambio físico ocurre cuando (1pto).

- a) Horneamos pan dulce.
- b) Endulzamos el agua de limón.
- c) Freímos los huevos.
- d) Tostamos los granos de café.

2. ¿En cuál de las actividades siguientes se presenta el fenómeno de la efervescencia? (1pto).

- a) en la elaboración del queso.
- b) en la fabricación del tepache de piña.
- c) cuando la manteca se vuelve rancia.
- d) Cuando disolvemos azúcar en agua.

3. Una forma adecuada de evitar la contaminación química del suelo es (1pto).

- a) Depositar los desechos no biodegradables en tiraderos al aire libre.
- b) Enterrar los residuos domésticos e industriales.
- c) Incinerar los desechos biodegradables o esperar a que los microorganismos los degraden.
- d) Desarrollar tecnologías de reutilización y reciclaje de residuos sólidos.

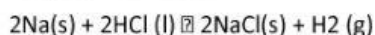
La ilustración muestra un modelo del ácido sulfúrico (H₂SO₄)

4. De acuerdo con lo anterior, ¿cuál de las siguientes opciones indica de manera (1pto).

Correcta la valencia de cada átomo en este compuesto?

- a) S 6, H 1, O 6
- b) S 8, H 2, O 8
- c) S 2, H 1, O 4
- d) S 4, H 2, O 1

Observa la ecuación escrita abajo. Luego contesta los reactivos 5 al 9, escribiendo en el paréntesis, la letra de La opción correcta.



5. La ecuación química contiene elementos y compuestos. Escoge la opción que contiene a un elemento de Esta reacción (1pto).

- a) 2
- b) NaCl
- c) HCl
- d) Na

6. Es uno de los reactivos presentes en esta reacción química (1pto).

- a) NaCl
- b) HCl
- c) H₂
- d) O₂

7. Estos símbolos nos indican los estados de agregación de las sustancias implicadas en esta reacción (1pto).

- a) (s), (l), (g)
- b) $\square$
- c) 2NaCl
- d) H₂

SELECCIONE V SI ES VERDADERO O F SI ES FALSO A LAS SIGUIENTES AFIRMACIONES.

8. La Configuración Electrónica se refiere a la distribución de los nucleones en niveles de un átomo (1pto).

- a) Verdadero
- b) falso

9. MENDELEIEV organizo la tabla periódica en el año de 1967 y tuvo en cuenta la masa atómica para organizar los 62 elementos existentes (1pto).

- a) Verdadero
- b) Falso

10. Las moléculas diatómicas, son malos conductores de electricidad, casi todos son gases a temperatura ambiente (1pto).

- a) Verdadero
- b) Falso

Lcda. Andrea Bernardo	MSc. William Veloz	MSc. Leonardo Hinojosa
DOCENTE	RECTORADO	VICERRECTORADO