



2 ° de Sec. A - B- C



Profa. Esther J. Cruz Dávalos

**QUÍMICA**

### EVALUACIÓN DE BIOLOGÍA

#### I. ENCIERRA EN UN CÍRCULO LA RESPUESTA CORRECTA: Falso ( F ) o Verdadero ( V )

- |   |   |   |
|---|---|---|
| 1. Los alquimistas querían crear la piedra filosofal y el elixir de la vida.          | V | F |
| 2. En el cambio químico la estructura de la materia no se modifica.                   | V | F |
| 3. Algunos cambios químicos son: la digestión, oxidación, respiración, la combustión. | V | F |
| 4. El estado sólido tiene masa, volumen y forma definida                              | V | F |
| 5. El estado sólido y líquido tiene forma definida.                                   | V | F |
| 6. La química favorece a la salud, fabricación de abono y fibras artificiales.        | V | F |
| 7. Las mezclas constan de dos o más sustancias.                                       | V | F |
| 8. El paso del estado sólido a líquido es la solidificación.                          | V | F |

#### II. SELECCIONA LA O LAS RESPUESTAS CORRECTAS:

1. Selecciona la fórmula del anhídrido perclórico.

- a.  $\text{Cl}_2\text{O}$       b.  $\text{Cl}_2\text{O}_7$       c.  $\text{Cl}_2\text{O}_5$       d.  $\text{Cl}_2\text{O}_3$

II. El nombre en nomenclatura iupac del siguiente compuesto  $\text{Au}_2\text{O}_3$  es:

- a. Óxido aúrico      b. Óxido de oro (III)      c. Trióxido de dioro      d. Ninguno

III. La fórmula del dióxido de carbono es: \_

- a.  $\text{CO}$       b.  $\text{C}_2\text{O}$       c.  $\text{CO}_2$       d. Ninguno

IV. La siguiente fórmula  $\text{Pt O}_2$  corresponde a: \_

- a. Óxido plúmbico      b. Óxido paládico      c. Óxido platínico      d. Óxido estánico

V. La siguiente fórmula  $\text{Sb}_2\text{O}_3$  corresponde a: \_

- a. Anhídrido arsénico      b. Anhídrido antimónico      c. Óxido antimónico      d. Ninguno



VI. El Anhídrido mangánico es:

- a.  $\text{Sb O}_3$       b.  $\text{Mn}_2 \text{ O}_3$       c.  $\text{Mn O}_3$       d.  $\text{Mn}_2 \text{ O}_7$

VII. El óxido crómico es:

- a.  $\text{Cr O}$       b.  $\text{Cr}_2 \text{ O}_3$       c.  $\text{Cr O}_3$       e. Ninguno

VIII. La fórmula del superóxido de sodio es:

- a.  $\text{Na O}_4$       b.  $\text{Na}_2 \text{ O}_2$       c.  $\text{Na O}_2$       f. Ninguno

IX. La fórmula del superóxido de litio es:

- a.  $\text{Li O}_4$       b.  $\text{Li O}_2$       c.  $\text{Li}_2 \text{ O}_2$       g. Ninguno

X. Al peróxido de hidrógeno  $\text{H}_2 \text{ O}_2$  también se lo conoce como:

- a. Agua      b. Agua oxigenada      c. Agua destilada      d. Ninguno

XI. Estudia al carbono y sus compuestos :

- a. Química General      b. Química inorgánica      c. Química orgánica      d. Ninguno

XII. Selecciona cuál de los siguientes son elementos :

- a. Oro      b. Agua      c. Sal      d. Carbono

XIII. Una mezcla homogénea es:

- a. Aquella en la que se puede distinguir a sus componentes.      b. Aquella que no se puede distinguir sus componentes a simple vista

XIV. Ejemplo de mezclas heterogéneas son:

- a. La pintura      b. Agua y aceite      c. Ensalada      d. Café

XV. El paso del estado líquido a gaseoso se lo denomina:

- a. Fusión      b. Evaporación      c. Solidificación      d. Sublimación