



### 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:**

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

VII. El óxido crómico es:

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

VIII. La fórmula del superóxido de sodio es:

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

IX. La fórmula del superóxido de litio es:

- a.  $\text{LiO}_4$    b.  $\text{LiO}_2$    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 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