



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. Cl_2O b. Cl_2O_7 c. Cl_2O_5 d. Cl_2O_3

II. El nombre en nomenclatura iupac del siguiente compuesto Au_2O_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. CO b. C_2O c. CO_2 d. Ninguno

IV. La siguiente fórmula Pt O_2 corresponde a: _

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

V. La siguiente fórmula Sb_2O_3 corresponde a: _

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



VI. El Anhídrido mangánico es:

- a. Sb O_3 b. $\text{Mn}_2 \text{ O}_3$ c. Mn O_3 d. $\text{Mn}_2 \text{ O}_7$

VII. El óxido crómico es:

- a. Cr O b. $\text{Cr}_2 \text{ O}_3$ c. Cr O_3 e. Ninguno

VIII. La fórmula del superóxido de sodio es:

- a. Na O_4 b. $\text{Na}_2 \text{ O}_2$ c. Na O_2 f. Ninguno

IX. La fórmula del superóxido de litio es:

- a. Li O_4 b. 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 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