U.E. "INGAVI"

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:

I. 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 PtO_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

LIVEWORKSHEETS

VI. El Anhídrido mangánico es:_

a. $Sb\ O_3$ b. $Mn_2\ O_3$ c. $Mn\ O_3$ d. $Mn_2\ O_7$

VII. El óxido crómico es:_

a. $Cr\ O$ b. $Cr_2\ O_3$ c. $Cr\ O_3$ e. Ninguno

VIII. La fórmula del superóxido de sodio es:

a. $Na\,O_4$ b. $Na_2\ O_2$ c. $Na\,O_2$ f. Ninguno

IX. La fórmula del superóxido de litio es:

a. $Li\,O_4$ b. $Li\ O_2$ c. $Li_2\,O_2$ g. Ninguno

X. Al peróxido de hidrógeno $H_2\ O_2$ 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 las 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

LIVEWORKSHEETS