EVALUACIÓN FORMATIVA

Nombre: _____ Grupo: _____

Instrucciones: Elige el inciso que corresponda a la respuesta correcta.

1. Relaciona las siguientes columnas y elige el inciso que contenga la relación correcta.

SUSTANCIA	**PROPIEDADES**
1. ACIDA 2. BÁSICA	(A) Ataca a los metales (B) Al tornasol rojo lo vuelve azul (C) Disuelve a las grasas (D) En disolución acuosa forma iones OH^- (E) Al tornasol azul lo vuelve rojo (F) En disolución acuosa forma iones H^+

a) 1: B,C,D 2: A,E,F

b) 1: A,C,E 2: B,D,F

c) 1: A,E,F 2: B,C,D

d) 1: D,E,F 2: A,B,C

2. El pH del suelo permite conocer:

a) el tipo de sales en la disolución de suelo

b) el grado de acidez o alcalinidad

c) la concentración de carbonatos

d) la cantidad de materia orgánica

3. Ecuación que representa el comportamiento de una base, según S. Arrhenius:

a) $H^+_{(ac)}\ OH^-_{(ac)} \rightarrow H_2O$

b) $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_{2(ac)}$

c) $KOH + H_2O \rightarrow K^+_{(ac)} + OH_{(ac)}$

d) $HNO_3 + H_2O \rightarrow H^+_{(ac)} + NO_3^-{}_{(ac)}$

4. De las siguientes ecuaciones ¿cuál de ellas representa la reacción de neutralización de un ácido con una base?

a) $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$

b) $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

c) $Na_2O + H_2O \rightarrow 2NaOH$

d) $KOH + HNO_3 \rightarrow KNO_3 + H_2O$

5. De una muestra de suelo se obtuvo un pH=1.3 por lo tanto el suelo tendrá una

a) acidez fuerte

b) alcalinidad débil

c) alcalinidad fuerte

d) acidez débil

6. En una muestra de suelo se le determino una fuerte alcalinidad, por lo tanto el valor de su pH es igual a

a) 3

b) 8

c) 13

d) 6.9

7. La coloración que toman los ácidos con el indicador universal es:

a) roja

b) verde

c) azul

d) incolora

8. Las bases en contacto con el indicador universal cambian su color a:

a) negro

b) azul

c) rojo

d) incolora

9. A una muestra de suelo se le agregó agua destilada, se mezcló y se dejó reposar. Posteriormente se filtró y se tomaron 2 ml del filtrado en un tubo de ensaye, se le agregan dos gotas de indicador universal, se desarrolla un color naranja, la coloración que muestra el filtrado de suelo indica que la disolución tiene un pH ácido la cual muestra la presencia de:

a) elementos
b) mezclas
c) iones
d) compuestos

10. Cuando decimos que una disolución presenta la misma concentración de iones [OH^-] que de iones [H^+], indicamos que la sustancia es:

a) ácida
b) básica
c) neutra
d) sólida