



PRUEBA FORMATIVA

Nombre:	Curso: Segundo Medio
Fecha inicio: JULIO	Fecha Término: JULIO

Descripción Curricular de la Evaluación

Objetivos a evaluar	OA 15
Habilidades a evaluar	Conocer -Analizar – Resolver – Calcular - Aplicar

INSTRUCCIONES:

Queridos alumnos la presente Prueba Formativa debes contestarla sin ayuda de tus apuntes, su objetivo es saber cuánto han aprendido hasta el momento y poder reforzar los aprendizajes que les han presentado dificultades

Esta prueba la debes venir a dejar al colegio en lo posible antes del 24 de Julio si las condiciones sanitarias lo permiten o enviarla a mi correo.

Item 1: Selección Múltiple(20 puntos)

1.- ¿Qué gas se utiliza en las bebidas gaseosas?

- a. CO_2 b. O_2 c. Cl_2 d. H_2 e. N_2

2.- El aire corresponde a una solución de tipo:

- a. Sólido – líquido
b. Líquido – líquido
c. Gas - líquido
d. sólido - sólido
e. Gas - gas

3.- Al agregar sal al agua, corresponde a una solución de tipo:

- a. líquido - sólido
b. gas - gas
c. sólido - líquido
d. líquido – gas
e. gas – líquido

4.- El PESO MOLECULAR (PM) de una sal llamada SULFATO DE HIERRO (FeSO_4)

es: DATOS: PA Fe: 55,8 g/mol ; S: 32,1 g/mol; O: 16 g/mol

- a. 234,5 g/ mol
b. 169,6 g/mol
c. 321,9 g/mol
d. 74,3 g/ mol
e. 151,9 g/ mol

5.- ¿Cuántos moles hay en 6,3 gr. de Hidróxido de Hierro (3): Ba(OH)_2 ?

DATOS: PA Ba : 137,3 g/ mol; O: 16 g / mol; H: 1 g/ mol

- a. 0,0015 moles
b. 0,0367 moles
c. 0,0078 moles
d. 1,7563 moles
e. 0,1328 moles

6.- Una solución SOBRESATURADA es aquella que:

- a. el soluto se disuelve completamente
- b. falta soluto por disolver
- c. queda soluto en exceso
- d. libera electrones
- e. se produce desprendimiento de gas

7.- Si se disuelven 8 gramos de soluto en 45 grs. de solvente .¿Cuál será el % P/p de esta solución?.

- a. 5 % P/p
- b. 10 % P/p
- c. 15,09 % P/ p
- d. 20 % P/ p
- e. 25 % P/ p

8.- Una de las siguientes sustancias en solución acuosa NO conduce la corriente eléctrica:

- a. agua potable
- b. agua oxigenada
- c. agua mineral
- d. agua pura
- e. suero fisiológico

9.- Se define un CATION como:

- a. partícula con carga negativa solamente
- b. partícula con carga positiva solamente
- c. son partículas neutras
- d. son partículas con carga + y -
- e. ninguna de las anteriores

10.- Una SOLUCIÓN NO SATURADA es aquella que :

- a. se produce una precipitación del soluto
- b. el soluto se disuelve completamente
- c. falta soluto por disolver
- d. queda un exceso de soluto
- e. se produce una oxidación

11.- Las características de las SOLUCIONES DE NO ELECTRÓLITOS son:

- I. Los compuestos se disocian en solución acuosa
 - II. Conducen la corriente eléctrica
 - III. En solución no se disocian en cargas eléctricas
- a. Sólo I
 - b. Sólo II
 - c. sólo III
 - d. I y II
 - e. I y III

12.- El instrumento para medir el VOLUMEN exacto, se llama:

- a. vaso precipitado
- b. balanza
- c. calorímetro
- d. densímetro
- e. probeta

13.- ¿Cuál es la concentración % V/ V de una solución que contiene 38 ml. de soluto y 60 ml. de solvente?

- a. 41,17 % V/V
- b. 38,77 % V/V
- c. 26,55 % V/ V
- d. 53,82 % V/V
- e. 35,26 % V/ v

14.- A un vaso de agua, se le añade una cucharadita de azúcar y se revuelve hasta su completa disolución; en este caso el AGUA corresponde a:

- a. Solvente
- b. solución
- c. mezcla heterogénea
- d. ión
- e. soluto

15.- ¿Qué concentración Molar M tiene una solución de 800 ml. en la que se han disuelto 3,63 moles de glucosa ($C_6H_{12}O_6$) ?

- a. 0,146 M
- b. 1,460 M
- c. 14,60 M
- d. 4,53 M
- e. 42,50 M

16.- ¿Cuál es la concentración % P/V de una solución que tiene 8,95 grs. de soluto en 275 ml. de solución?

- a. 2,82 % P/V
- b. 3,25 % P/V
- c. 8,62 % P/V
- d. 6,28 % P/V
- e. 5,43 % P/V

17.- ¿Cuál es la DENSIDAD de un cuerpo que tiene una masa de 7450grs. y ocupa un volumen de 2900 ml.? NOTA: $D = M/V$

- a. 3,92 grs/ lt
- b. 1,96 grs/ ml
- c. 0,51 grs/ ml
- d. 96,1 grs/ lt
- e. 2,56 grs/ ml

18.- Los moles de NO_2 que se encuentran en 1,3 grs. de gas son:

- DATOS: N: 14 gr/ mol O: 16 gr/ mol
- a. 0,143 moles
 - b. 0,028 moles
 - c. 0,091 moles
 - d. 1,558 moles
 - e. 2,015 moles

19.- Una disolución está al 10% P/P. ¿Cuántos grs. de soluto se disuelven en 2 Kg. de disolución?

- a. 124 gr
- b. 200 gr
- c. 670 gr
- d. 580 gr
- e. 800 gr

20.- ¿A qué volumen de agua se deberían diluir 9 gr. de $KMnO_4$ (Permanganato de Potasio) para obtener una concentración de 85% P/V?

- a. 21,44 ml
- b. 42,87 ml
- c. 15,33 ml
- d. 27,98 m
- e. 10,58 ml

“QUE NO SE TE PASE LA VIDA ESPERANDO, UTILIZA TODAS TUS POTENCIALIDADES”