



Objetivo: Identificar por medio de una evaluación escrita el nivel de aprendizaje conceptual alcanzado en los estudiantes en cuanto a las temáticas dadas durante el periodo.

Temática: Soluciones.

Recomendaciones:

Realizar la prueba con lapicero, solo se aceptan reclamos si la prueba está a lapicero.

No use corrector ni haga enmendaduras le baja la nota de la evaluación.

Evite al máximo el fraude, pues acarrea amonestación disciplinaria.

PREGUNTAS TIPO ICFES SELECCIÓN MÚLTIPLE CON ÚNICA RESPUESTA

Marca la letra que indique la opción correcta en el cuadro de respuestas.

1. Mezcla homogénea de dos o más sustancias:

- a. Solución. b. Solute. c. Solvente. d. Todas son correctas. .

2. Es la sustancia más abundante de la biosfera.

- a. Tierra. b. Agua. c. Oxígeno. d. Ninguna de las anteriores.

3. Las soluciones se clasifican atendiendo a la cantidad de soluto disuelto en:

- a. Saturada, soluto y sobresaturada.
b. Sobresaturada sustancia y solución.
c. Saturada, insaturada y sobresaturada.
d. sobresaturada, disolución en insaturada.

4. una solución saturada es aquella solución:

- a. Aunque se agregue más soluto este no se disuelve.
b. Aunque no se agregue más soluto este no se disuelve.

c. Aunque se agregue más soluto este se disuelve.

d. Aunque se agregue soluto y solvente este se disuelve.

5. Sustancia que se encuentra en menor cantidad:

- a. Solvente. b. Solute. c. Agua. d. Solución.

6. Sustancia que se encuentra en mayor cantidad.

- a. Solvente. b. Solute. c. Agua. d. Solución.

7. Las unidades de concentración en las que se expresa una solución pueden ser:

- a. Unidades físicas y específicas.
b. Unidades intrínsecas y físicas.
c. Unidades físicas y químicas.
d. Unidades intrínsecas y químicas.

8. Cuando la cantidad de soluto sobrepasa la capacidad del disolvente en una solución se conoce como:

- a. Solución insaturada.
b. Solución diluida.
c. Solución saturada.
d. Solución sobresaturada.

9. Ejemplo de mezcla heterogénea:

- a. Aire. b. Oxígeno. c. Agua+aceite.
d. Jugo de limón.

10. La relación entre la masa y volumen de una sustancia se llama.

- a. Constante de solubilidad.
b. Constante de ionización.
c. Valor sustancial m-v.
d. Densidad.

11. La molaridad es.

- a. La cantidad de moles por kilogramo de solución
b. La cantidad de moles por litro de solución
c. La cantidad de moles por litro de solución
d. La cantidad de gramos por litro de solución.

12. Efecto de Tyndall:



Colegio Cristiano Jireth

"Instruimos con principios bíblicos, éticos y morales"
Aprobado por resolución 04388 del 23 de Noviembre de 2010 - NIT. 807005272-7
Calle 35 No. 4-45 La Sabana - Los Patios / Tel. 5552151
e-mail: coljireth.lospatios_24@hotmail.es

Fecha:

Asignatura:

Hora:

Nota:

Docente:

Nombre:

Tipo de Evaluación: De comprobación o bimestral.

- a. Consiste en la difracción de los rayos de luz que pasan a través de un coloide.
- b. Es un excelente adsorbente debido al tamaño pequeño de las partículas y a la superficie grande.
- c. Se observa en un coloide al ultramicroscopio.
- d. Presenta cargas eléctricas positivas o negativas.

13. Máxima cantidad de sustancia que puede ser disuelta a una temperatura dada en una cierta cantidad de disolvente con el propósito de formar una solución estable:

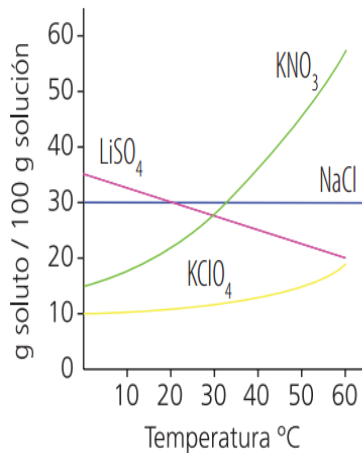
- a. Disolución. b. Coloides. c. Concentración. d. Solubilidad.

14. Es el número de moles de soluto contenido en un litro de solución.

- a. Molaridad. b. % en masa. c. % volumen. d. Normalidad.

15. La temperatura es uno de los factores que afectan la solubilidad. En la siguiente gráfica se evidencia la relación entre la solubilidad de varias sales en función de los cambios de temperatura:

Responde:



- a. ¿Cuál sustancia presenta mayor solubilidad a 30 °C?
- b. ¿Por qué estas sales presentan diferente solubilidad en el agua?
- c. ¿Cuál de las sustancias mencionadas requiere menor temperatura para alcanzar la solubilidad de 45 g en el agua?
- d. Si no existiera variación de temperatura en el sistema, ¿cuál de las sustancias presentaría menor y mayor solubilidad en el agua?

16. Calcular el % p/v del KCl con 4 g en 300 ml de solución. (Realiza el procedimiento).

- a. 1.3. b 4.0. c.12. d) 13.

17. Se disuelven 20 g de NaOH en 560 g de agua.

Calcula

a. La concentración de la disolución en % en masa.

18. En 40 g de agua se disuelven 5 g de ácido sulfhídrico, Mm (H2S)=34 g/mol. La densidad de la disolución formada es 1,08 g/cm3.

Calcula:

- a.. El porcentaje en masa.
- b. La molalidad.
- c. La molaridad.

TABLA DE RESPUESTAS				
	A	B	C	D
1				
2				
3				
4				
5				
6				
7				
8				
9				
10				
11				
12				
13				
14				
16				

