



FORMATO PLAN DE MEJORAMIENTO ESCOLAR

AREA: Ciencias Naturales ASIGNATURA: Química CURSO: Once JORNADA: Mañana
ESTUDIANTE: _____ DOCENTE: Azucena Camacho

Actividades a desarrollar por el estudiante o desarrolladas

Desarrollar la correspondiente actividad:

1. En la industria las soluciones acuosas se emplean para conservar verduras enlatadas, para preparar jarabes, en la elaboración de perfumes, entre otros. ¿Qué función cumplen esta clase de soluciones en los procesos mencionados?
2. Uno de los factores que afecta la solubilidad de los gases en los líquidos es la presión. Cuando un gas se disuelve en un líquido, disminuye la presión y el gas se libera arrastrando parte el líquido. Escriba ejemplos de la vida real en donde se evidencia este fenómeno.
3. Elabore un modelo en el cual puede comprobar que en los polos el hielo se forma inicialmente en la superficie del agua. Responda: A. ¿Por qué sucede este fenómeno? B. ¿Qué ventajas y desventajas presenta este fenómeno en el equilibrio de los ecosistemas?
4. Lea las etiquetas de varios antibióticos que encuentre en su casa y complete la siguiente tabla

Nombre del antibiótico	Concentración



5. Exprese la concentración molar para cada una de las siguientes sustancias: A. 10 kg de KCl en 2 l de solución. B. 24 grs de O₂ en 300 ml de solución.
6. Calcule la cantidad de masa de cada uno de los siguientes solutos para realizar la preparación de la correspondiente solución. A. 250 ml de solución acuosa 0,015 M de H₂SO₄ B. Una cantidad cualquiera de solución acuosa 1 M de NH₃ y 0,05 M de (NH₄)₂S
7. Calcule la fracción molar (X) de una solución sólida de 150 grs de Fe en 250 grs de Cu
8. En la etiqueta de un vino dice alcohol 12% v/v, ¿cuántos ml de etanol (C₂H₅OH) ingiere una persona que consume cuatro copas de 120 ml?
9. Consulte las concentraciones para las siguientes soluciones: A. Amoniaco. B. Ácido muriático. C. Varsol ¿qué cantidad de cada uno de estos solutos podemos encontrar en el volumen de algunas de sus presentaciones?
10. Explique cómo se relacionan las propiedades coligativas con la concentración del soluto.

CRITERIOS PROPUESTOS PARA REALIZAR EL TRABAJO Y SUPERACIÓN DE DIFICULTADES:

E-22

1. Repasar los temas vistos en el periodo (sistemas homogéneos y soluciones teniendo en cuenta concentraciones y solubilidad)
2. Sustentar el trabajo de consulta y dar cuenta de los conocimientos
3. Reforzar competencias en las cuales se haya evidenciado dificultad

Cronograma

 ALCALDIA MAYOR DE BOGOTÁ D.C. Secretaría EDUCACIÓN	COLEGIO REPÚBLICA DE COLOMBIA IED <i>“Educación en Valores, para la Convivencia y la Productividad”</i>			
Fecha de entrega del docente	Fecha de entrega del estudiante	Devolución del trabajo revisado al estudiante	Fecha de sustentación. Omitir o agregar esta casilla	
Junio 13	Julio 17			
Valoración del proceso				
Actividad	Valoración numérica	Observaciones		

Docente_____
Coordinadora Académica_____
Estudiante_____
Padre de familia o acudiente