**INSTITUCION EDUCATIVA DEPTAL GUSTAVO URIBE RAMIREZ**

**GRANADA CUNDINAMARCA AÑO 2022**

|  |
| --- |
| **PLAN DE MEJORAMIENTO PARA ESTUDIANTES** |
|  |
| **DOCENTE: DIANA CASAS** | **AREA, ASIGNATURA Y/0 DIMENSIÓN: CIENCIAS NATURALES-QUIMICA** |
| **GRADO: \_\_604\_\_\_ PERIODO: \_\_\_1 Y 2\_\_\_** | **FECHA ELABORACION Y ENTREGA AL ESTUDIANTE: siguiente clase de química después de la semana del receso escolar.** |
| **COMPETENCIA(S) NO ALCANZADA(S)** | **DESCRIPCION DE ACTIVIDADES A DESARROLLLAR**  |
| 1. Se le dificulta identificar las propiedades generales y específicas de la materia
 | 1. ***Resolver las siguientes situaciones problema relacionadas con densidad y temperatura utilizando los apuntes y las fórmulas matemáticas vistas en clase:***
2. Calcula la densidad del hierro, si 393 g ocupan un volumen de 50 ml.
3. *Calcule la densidad de una muestra que pesa 98 g y tiene un volumen de 87 ml.*

La siguiente tabla describe las densidades para cuatro sustancias liquidas a 0°C.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| sustancia | x | t | z | q |
| Densidad (g/ml) | 1.2 | 0.7 | 0.99 | 0.87 |

Si Se introduce un cubo de hielo con una densidad de 0.8 g/mL en 100 mL de cada una de estas sustancias. Antes de que se derrita el hielo, éste permanecerá en la superficie de los líquidos.Lector inmersivo(15 puntos)a. X y Qb. X, Z y Qc. X y Zd. X y Td. Se colocan tres termómetros de mercurio en el mismo líquido y, una vez que se alcanza el equilibrio térmico, la niveladora Celsius registra 45 ° C. Los termómetros graduados Kelvin y Fahrenheit, respectivamente, ¿deberían registrar qué valores?**a.** 218 ​​K y 113 ºF**b.**  318 K y 113 ºF**c.** 318 K y 223 ºF**d.** 588 K y 313 ºF**e.** 628 K y 423 ºF**e.** 75 °C corresponde en la escala °F a:A) 16.7 °FB) 167 °FC) 1671 °F |
| **COMPETENCIAS PARA PROFUNDIZAR** | **DESCRIPCIÓN DE LA ACTIVIDAD** |
| 1. Resolver situaciones problema utilizando las relaciones matemáticas de densidad y temperatura.
2. Emplear los conceptos básicos de las propiedades específicas de la materia.
 | Por medio de la actividad planteada anteriormente junto con el repaso de los apuntes y ejercicios trabajados en clase prepararse para la nivelación en química. |
| **CRITERIOS DE EVALIUACION**La actividad propuesta debe ser realizada en hojas de block cuadriculada y entregarla debidamente marcada. Esta debe ser entregada a la docente en clase y ese mismo día se realizará la sustentación de esta (evaluación escrita).***Se debe tener en cuenta que la actividad equivale a un 35% de la nota (según su revisión) y la sustentación de esta equivale a un 65%.******También es importante tener en cuenta que si no entrega la actividad no puede presentar recuperación y que debe pasar mínimo con 3.5 para ser nivelado con 3.0*** | **FUENTES BIBLIOGRÁFICAS**<https://www.thatquiz.org/es/preview?c=18p1rfjv&s=o1of83> |
| **ANEXOS (Guías – Talleres): La actividad es la que esta descrita.** |
| **FECHA DE ENTREGA: 27 de octubre (próxima clase de química)** | **FECHA DE PRESENTACION: 27 de octubre (próxima clase de química)** |
| **ESTUDIANTE** | **VALORACIÓN DOCENTE** |
| **Revisado** Coordinación académica. MARIA LUCY GUTIERREZ VILLARRAGA |