|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| C:\Users\Y453DA\Downloads\logo.jpginsignia**Colegio Técnico Industrial Don Bosco**  **Salesianos Antofagasta**  **Departamento de Ciencias (Química)** | | | | |
| ***“Buenos Cristianos y Honestos ciudadanos.”*** | | | | |
|  | | | | |
| **PRUEBA DE NIVEL QUÍMICA (Segundo)** | | | | |
| **NOMBRE DEL ALUMNO** | **CURSO** | **Puntaje Ideal** | **Puntaje**  **Real** | **Nota** |
|  |  | **41** |  |  |
| **NOMBRE DEL MAESTRO: Yuilda Hidalgo Gutiérrez** | | **FECHA:** | | |
| **UNIDAD:** Periodo de Reforzamiento | | **TIEMPO: 60 MINUTOS** | | |
| **CONTENIDOS: HABILIDADES:**  Masa-moles-Peso Molecular. Relacionar  Calcular | | | | |
|  | | | | |
| **OBJETIVOS DE APRENDIZAJE**  .   * . Establecer relaciones cuantitativas de los productos químicos. | | | | |

**INSTRUCCIONES:**

Ejercicio 1, 2 y 3 (2 ptos c/u)

Para los ejercicios del 4 al 10 debes realizar los siguientes pasos cuando corresponda:

1. Indicar los datos. (1pto)
2. Escribe la fórmula que utilizarás. (1pto)
3. Reemplaza los valores en la fórmula con sus respectivas unidades. (1pto)
4. Resuelve y entrega el resultado con unidades y destacado. (encerrar o subrayar con color) (2 ptos)

***Recuerda que debes usar tabla periódica y las masas atómicas en números enteros.***

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Para poder determinar el Peso Molecular, debes contar con: 2. La masa y las masas o pesos atómicos de cada elemento 3. Las masas o pesos atómicos de cada elemento. 4. Las moles y las masas o pesos atómicos de cada elemento. 5. Las masas o pesos atómicos de cada elemento y la fórmula del compuesto. | 1. La dolomita es un mineral de calcio y magnesio, cuya fórmula es; CaMg (CO3)2, la cantidad de átomos de cada elemento es: 2. Ca=1, Mg=1, C=2, O=3 3. Ca=1, Mg=1, C=2, O=6 4. Ca=1, Mg=1, C=1, O=6 5. Ca=1, Mg=1, C=1, O=3 |

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Si deseas determinar la masa a la que corresponden 2 moles de cloruro de sodio (NaCl), cuya masa molar es 58 gr/mol. La información que está demás es: 2. Las moles o la masa molar 3. La fórmula o la masa molar 4. La fórmula o las moles 5. Ninguna de las Anteriores. | 1. Para preparar una solución de Fierro es necesario disolver 1520 gr del metal, ¿Cuántas moles usaste? |
| 1. La masa molecular del suero es 60 gr/mol y 20 gotas tienen una masa de 120 gr. Calcula la masa y las moles de 3 gotas respectivamente. | 1. La sal común (NaCl) es muy utilizada para desecar carnes y pescados. Para desecar 2500 gr de pescado debes usar aproximadamente 1000 gr de sal. Si tienes que desecar 500 gr de pescado, ¿qué cantidad de sal estás usando en masa y moles? |
| 1. El ácido acetilsalicílico (aspirina) se utiliza como anticoagulante. La dosis recomendada es de 100 mg al día. En cuatro semanas, ¿cuántas moles ha consumido una persona? (C9H8O4) | 1. ¿A qué masa corresponden 3 moles de Cobre? |
| 1. El hidróxido de fierro, Fe(OH)2, se considera un subproducto de la metalurgia. Si debes utilizar 3,1 mol, ¿qué masa estás usando? | 1. La masa molecular de 2Ba(OH)2 es: |