**CENTRO EDUCACIONAL DE ADULTOS ISABEL LA CATOLICA.**

**PUENTE ALTO.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **ASIGNATURA** | Ciencias Naturales | **NIVEL** | 3° Nivel A |
| **UNIDAD** | N° 1 “El modelo cinético molecular” | **APRENDIZAJE ESPERADO** | • Caracteriza las propiedades de la materia tales como presión y temperatura con base en un modelo cinético molecular de la materia. |
| **OBJETIVO DE LA GUIA.** | Caracterizar las propiedades de la materia tales como presión y temperatura con base en un modelo cinético de la materia. | **INDICADORES DE EVALUACION.** | • Relaciona el aumento de temperatura de un gas con un aumento de la energía cinética molecular y consecuentemente, con un aumento de la presión del gas. |

|  |  |
| --- | --- |
| **INSTRUCCIONES PARA EL DESARROLLO DE LA GUIA.** | Antes de trabajar en el texto visita los link sugeridos y luego desarrolla las actividades de las páginas 114 y 115. |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **GUIA Nº 5** | **FECHA: 01/06/2020** | **NOMBRE DE LA GUIA** | **“Temperatura, presión y volumen de un gas”** |
| En esta actividad estudiaremos Temperatura, presión y volumen Para ello te sugiero que revises estos link https://youtu.be/OJ9\_mgkwZAk<https://youtu.be/vq3-tk1xDo0><https://youtu.be/8wvsq1pe-Bc><https://youtu.be/xZaWCoabiIY><https://youtu.be/BVES2mPBtP0>https://youtu.be/sz4vPrieupEAl estudiar cómo afectan estas tres variables el comportamiento de un gas es necesario analizar la relación de dos de ellas y mantener constante a la tercera. Luego de leer contesta las preguntas de la página 114 y a modo de resumen de la Unidad 1, complete el mapa conceptual que se encuentra en la página 115. PRESION, TEMPERATURA Y VOLUMEN EN LOS GASES - ppt video online ... Prof. María del Carmen Vivanco Fierro |