|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **N°2 Octubre** | **ASIGNATURA: Química 7básico** | |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE**  **Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_** | | |
| **Nombre Estudiante:** | | **Curso: 7 básico** |
| **Unidad: Gases** | | |
| **Objetivo de Aprendizaje: Comprender ,analizar y aplicar los conceptos relacionados con los gases** | | |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar:**  **Libro , ppt, internet** | | |
| **Instrucciones: CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS** | | |

En resumen, las tres leyes anteriormente trabajadas las podemos sintetiza en el siguiente cuadro:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Ley de Boyle** | **Ley de Charles** | **Ley de Gay-Lussac** |
| Variables relacionadas | Presión y volumen | Temperatura y volumen | Temperatura y presión |
| Variables constantes | Temperatura | Presión | Volumen |
| Aplicación cotidiana | Balón de oxígeno | Globo aerostático | Olla a presión |
| Expresión matemática |  |  |  |

1. **Desarrolla los siguientes ejercicios en tu cuaderno. Recuerda que para cualquier cálculo la temperatura siempre debe estar expresada en grados kelvin, la presión en atmósferas y el volumen en litros**
2. Una cierta masa de gas a 25° C, ocupa 3,6 L a la presión de 1atm. ¿Cuál será el volumen final si la presión es de 152 mm de Hg?
3. Un cilindro con un émbolo móvil, contiene 40 litros de gas oxígeno a la presión de 2 atm. La temperatura permanece constante, pero el émbolo se eleva hasta que el volumen aumenta en un 20% de su valor original. ¿Cuál es la presión final en el cilindro?
4. En un experimento se comenzó a medir la temperatura y presión de un gas, el experimento se inició a 324 K con una presión de 1 atm, después de aproximadamente 3 horas la presión medida fue de 3.85 atm, ¿A qué temperatura se encontraba el gas la momento de esa medición?