****Colegio República Argentina

O’Carrol # 850- Fono 72- 2230332

Rancagua

**Asignatura:** Ciencias Naturales **Curso:** Séptimo

**Fecha: Semana 5** del 27 al 30 de abril.

|  |
| --- |
| Introducción:  Estimadas estudiantes y familia, con el desarrollo de esta actividad lograsdarte cuenta cuanto has avanzado en tu aprendizaje.  **Recuerdo que no es necesario imprimir la guía pueden escribir las preguntas y respuestas en sus cuadernos.**  **Si tienes dudas o consultas puedes escribirle a tu profesora:**  [**victoria.zuñiga@colegio-republicaargentina.cl**](mailto:victoria.zuñiga@colegio-republicaargentina.cl)  [**marylen.orellana@colegio-republicaargentina.cl**](mailto:marylen.orellana@colegio-republicaargentina.cl) |

|  |
| --- |
| **Objetivos:**  **OA 13** Reforzar la explicación del comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: Factores como presión, volumen y temperatura. La teoría cinético-molecular.  **OA 14** Reforzar la explicación de la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas. |

|  |
| --- |
| ***“La educación es el arma más poderosa que puedes usar para cambiar el mundo.”****Nelson Mandela*  **Contenidos:**  Niñas en las semanas anteriores hemos desarrollado algunas guías, leído comprensivamente algunas páginas del texto, subrayado las ideas principales y observados videos, por lo tanto, el trabajo de esta semana será muy simple, te invito a esforzarte y continuar dando lo mejor de ti.  Hoy deberás reforzar algunos conceptos claves de lo ya estudiado, y para comenzar analizarás el siguiente texto y luego los esquemas.  Para estudiar te invito a volver a leer las páginas 10 a la 13y de la 30 a la 39.    Los **gases y la teoría cinético-molecular**  Cuando la teoría cinético-molecular se aplica a los gases, se denomina teoríacinética de los gases. A continuación, se señala un resumen de sus postulados.   * Los gases están formados por partículas muy pequeñas que, en la naturaleza, están muy separadas entre sí. * La fuerza de atracción entre ellas es mínima, casi inexistente. * Las partículas se encuentran en constante desplazamiento y en todas las direcciones posibles. Es por ello que presentan energía cinética. * El desplazamiento aleatorio de las partículas ocasiona choques entre ellas y contra las paredes del recipiente que las contiene. * A medida que aumenta la temperatura de un gas, la velocidad de movimiento de sus partículas se incrementa. * La presión que ejercen los gases se debe a los choques de las partículas contra las paredes del recipiente que los contiene.   El siguiente esquema sintetiza y organiza las propiedades de los gases.  8âºpropiedad de los gases  El siguiente esquema sintetiza y organiza la información sobre la clasificación de la materia.  Tema 3. Sustancias puras y mezclas - Mi sitio  En los siguientes enlaces encontrarás videos que te ayudarán a revisar las guías anteriores.  Guía semana 3 “Presión Atmosférica” <https://vimeo.com/403851640>  Guía semana 4 “Clasificación de la Materia” <https://vimeo.com/403851873> |