



PLANIFICACIÓN CLASE Nº 6

Profesor : Alejandro Salas Astrain

OA: Investigar experimentalmente y explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: Factores como presión, volumen y temperatura. Las leyes que los modelan. La teoría cinético-molecular.	Contenidos: Teoría cinético de los gases Ley de Charles
OA de la semana: Explicar el comportamiento de un gas considerando su temperatura y volumen mediante análisis de fenómenos cotidianos.	Habilidades: Examinar los resultados de una investigación científica* para plantear inferencias y conclusiones: Determinando relaciones, tendencias y patrones de la variable en estudio. Usando expresiones y operaciones matemáticas

**Instrucciones que debes tener en cuenta antes de empezar a trabajar.**

- a).- En esta clase veremos contenidos presentes en el texto de estudio. Encontrarás información que te puede ayudar en las páginas Nº 39 a la Nº51. Que trata de los gases.
  
- b).- Encontraras una serie de imágenes de la presentación en ppt de las relaciones entre presión y volumen cuando la temperatura es constante (Ley de Charles). Encontraras el link que te permitirá ver el contenido de esta clase, con animaciones explicativas y videos que serán de ayuda para tu comprensión.
  
- c).- Los contenidos presentados en las diapositivas o el video, serán de mucha ayuda para realizar dibujos explicativos, esquemas y síntesis de lo más relevante en tu cuaderno (no es necesario imprimirlo).
  
- d).- El final de la actividad encontraras algunas preguntas que debes responder en tu cuaderno.

**!! Ahora a trabajar !!**

