



PLANIFICACIÓN CLASE N° 7

La clases del está enfocada a recordar contenidos de las leyes de los gases; la ley de Boyle, Charles y aplicar la ley de Gay-Lussac. Si sigues las instrucciones no deberías tener dificultad alguna. Te recomiendo tener el texto de estudio dispuesto a aclarar dudas o resumir lo que consideres importante.

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: Ley de Gay Lussac Transformaciones de escalas termométricas gases ideales ejercicio
OA de la semana: Explicar el comportamiento de un gas considerando su temperatura y presión cuando su volumen es constante, mediante análisis de fenómenos cotidianos de la ley de Gay-Lussac.	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 N° 41 a la N°50. Que trata de los gases.
- b).- Encontraras una serie de imágenes de la presentación en ppt de las relaciones entre temperatura y presión (Ley de Gay-Lussac). Encontraras el link que te permitirá ver el contenido de esta clase, con animaciones explicativas y videos que serán de ayuda.
- 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 un ejercicio que debes desarrollar en tu cuaderno.

!! Ahora a trabajar !!

