

PRIMER EXAMEN PARCIAL

GUÍA DE ESTUDIOS

- ✓ Características del estado líquido de la materia.
- ✓ Características del estado sólido de la materia (sólidos amorfos y sólidos cristalinos)
- ✓ Características del estado gaseoso de la materia
- ✓ Leyes de los gases (Ley de Boyle-Mariotte, Ley de Charles, Ley de Gay-Lussac y Ecuación del gas ideal)

Ejercicio con valor adicional (deberá entregarse antes de las 12 de la noche del día anterior a la fecha programada para el examen vía correo electrónico).

- Para poder respirar normalmente, la presión del CO_2 , en una mezcla gaseosa no debe ser mayor de 4.1 mmHg. Una persona respirando normalmente produce diariamente alrededor de 0.950 Kg de CO_2 . ¿Cuánto tiempo podrán permanecer 3 individuos en una sala de 3 x 4 x 2.8 m a una presión de 1 atm y 23 °C de temperatura sin que empiecen a sentir los efectos del CO_2 ? Considera que no hay intercambio de aire entre la sala y el exterior, y que el volumen de las personas es despreciable?