

LEY COMBINADA DE LOS GASES

APELLIDOS Y NOMBRES:

CURSO:



Ley Combinada
de los gases

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$$

- 1) Una bombona de aire de un buceador contiene 30 litros a 20°C y 15 atmósferas. Calcula el volumen de ese aire en condiciones normales.

- 2) Un globo aerostático meteorológico con helio tiene un volumen de 3 m³ a 27°C y 760 mmHg de presión. Si asciende en la atmósfera hasta un punto en que hay una presión de 0,26 atm y -40°C, ¿qué volumen alcanzará?

- 3) Un buceador suelta una burbuja en un punto que está a 2,3 atm y 8°C con un volumen de 1 litro. ¿Qué volumen tendrá la burbuja cerca de la superficie, a 1 atm y 20°C?

- 4) Tenemos en un recipiente 42 g de un gas que ocupa 31.5 litros medidos a 60°C y 1.3 atm. Calcula: El volumen que ocuparía a 25 °C y 608 mmHg