

## TALLER N° 4 GRADO DECIMO

### LEYES Y PROPIEDADES DE LOS GASES

REFERENCIA BIBLIOGRAFICA: YOUTUBE Y GOOGLE

OBSERVA LOS SIGUIENTES VIDEOS

<https://www.youtube.com/watch?v=KU5Qi3fV59o>

<https://www.youtube.com/watch?v=Z9-C4EpkUfA>

Ley	Fórmula
Boyle	$P_1 V_1 = P_2 V_2$
Gay-Lussac	$P_1 T_2 = P_2 T_1$
Charles	$V_1 T_2 = V_2 T_1$
Ley general de los gases	$PV = nRT$ <span style="float: right;"><math>R=0,082\text{atm.L /K. mol}</math></span>
Ley combinada de los gases	$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$
Ley de Avogadro	$V_1 n_2 = V_2 n_1$
Presiones parciales de Dalton	$P_{\text{total}} = P_1 + P_2 + P_3 \dots$

$$n = \frac{\text{masa}}{\text{PM}} \rightarrow \text{Se obtiene de la tabla periódica}$$

#### ACTIVIDAD

1. DAR SINTESIS DE LOS VIDEOS
2. DESPEJAR LAS TEMPERATURAS FINALES DE LAS FORMULAS QUE LAS TENGAN
3. EXPLICAR LA LEY DE LAS PRESIONES PARCIALES
4. JUSTIFICAR DE DONDE SALE LA CONSTANTE EN LA LEY DE GASES IDEALES
5. JUSTIFICAR EL VOLUMEN DE LA LEY DE GASES IDEALES