



### LEY DE BOYLE-MARIOTTE: PRESIÓN Y VOLUMEN

1. Según sus datos, ¿qué relación hay entre la presión y el volumen de un gas (asumiendo que la temperatura es constante)?
2. Complete las tablas con los datos salvados en el libro de datos del Laboratorio. Use únicamente un muestreo de los datos para las presiones a 1, 3, 6 y 9 atm

#### Gas ideal 1 PM = 4 g/mol

Volumen (L)	Presión (atm)	Producto PV

#### Gas ideal 8 PM = 222 g/mol

Volumen (L)	Presión (atm)	Producto PV

#### Gas real N<sub>2</sub>

Volumen (L)	Presión (atm)	Producto PV

3. ¿A qué conclusiones puede llegar sobre el producto PV con el Gas ideal 1, PM = 4 g/mol?  
¿Cómo se ve afectado el producto PV al emplear un gas ideal con peso molecular distinto (Gas ideal 8)?
4. ¿Cómo se ven afectados los resultados al usar un Gas real (N<sub>2</sub>)?
5. Desarrolle las gráficas en Excel que corresponden a los tres gases