

5. Demostrar que la energia interna del gas está dada por: Eint = 3 nRT Sabiendo que la energia interna del gas es energia cinétia tenemos que:  $E_{\text{int}} = \frac{1}{2} M V^2$ Utilizando Vrms = 3RT y reemplazandola en V, obtenemos:  $E_{in1} = \frac{1}{2} M \left( \sqrt{\frac{3RT}{M}} \right)^2$ Eint = 1 m 3RT (ono Mes la masa molar, sabernos que  $M = \frac{m}{n}$  , m = Mn, y obtenemos:  $T_{\text{int}} = \frac{1}{2} \cdot \text{Min} \cdot \frac{3RT}{M}$  $E_{int} = \frac{3}{2} nRT$