

#### Guía 9 – Gases reales

#### Problema 9.1

Relacione los coeficientes de la expansión de Mayer y los términos de la expansión del virial.

#### Problema 9.2

Calcule el segundo término del virial  $B_2(T)$ , para un gas tridimensional donde el potencial entre moléculas separados por una distancia r es:

$$V(r) = \left(\frac{\alpha}{r}\right)^{\varepsilon} \quad \alpha > 0, \varepsilon > 3$$

# Problema 9.3

Desarrolle y evalúe  $b_2$  y  $b_3$  para un gas de esferas rígidas. Muestre que la energía media se corresponde con la de un gas ideal.

# Problema 9.4

El modelo fenomenológico para un gas real desarrollado por Lennard-Jones, considera la interacción entre moléculas a través del potencial:

$$V(r) = \frac{A}{r^m} - \frac{B}{r^n}$$

Con A y B constantes positivas y  $n \approx 6$ ,  $m \approx 11 - 13$ .

Calcule el segundo término del virial y compare con la ecuación de Van der Waals.

# Problema 9.5

Desarrolle los grafos para evaluar el coeficiente de orden cuarto  $b_4$  de la expansión de Mayer.