



## Uso de $g(r)$

- (a) Nos da una idea del estado del sistema (sólido, líquido o gas).
- (b) Permite obtener información termodinámica a partir de magnitudes microscópicas.
- (c) Sirve para determinar el tiempo de termalización
- (d) Si un sistema tiene distintos tipos de partículas, permite estudiar como se agrupa cada tipo entre sí.

## Cálculo de $g(r)$

Cuento la cantidad de partículas  $\delta N(r)$  que “caen” en el casquete esférico  $(r, r + \delta r)$ . Si divido  $\delta N(r)$  por el volumen del casquete  $4\pi r^2 \delta r$ , puede definir la función  $g(r)$  como

$$g(r) = \frac{1}{\rho} \frac{\langle \delta N \rangle}{4\pi r^2 \delta r} \quad (1)$$

donde la densidad media  $\rho = N/V$  es un factor de normalización para que  $g(\infty) = 1$  (en un sistema homogéneo).

La cantidad  $\langle N \rangle$  se obtiene por conteo de la cantidad de pares de partículas. La probabilidad de hallar partículas en  $(r, r + \delta r)$  es

$$p(r) = \left\langle \frac{1}{(N-1)N/2} \sum_{i=1}^{N-1} \sum_{j=i+1}^N \delta(r - r_{ij}) \right\rangle \quad (2)$$

## Cálculo de $g(r)$

La cantidad media de partículas a la distancia  $(r, r + \delta r)$  es entonces

$$\langle \delta N \rangle(r) = (N - 1)p(r) = \left\langle \frac{1}{N/2} \sum_{i=1}^{N-1} \sum_{j=i+1}^N \delta(r - r_{ij}) \right\rangle \quad (3)$$

Si promediamos sobre  $M$  pasos temporales (para aumentar la estadística) resulta

$$g(r) = \frac{1}{4\pi\rho r^2\delta r} \frac{1}{M} \sum_{k=1}^M \left[ \frac{1}{N/2} \sum_{i=1}^{N-1} \sum_{j=i+1}^N \delta(r - r_{ij}) \right] \quad (4)$$

# Interpretación de $g(r)$

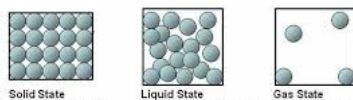


Figure: Estados de un sistema.

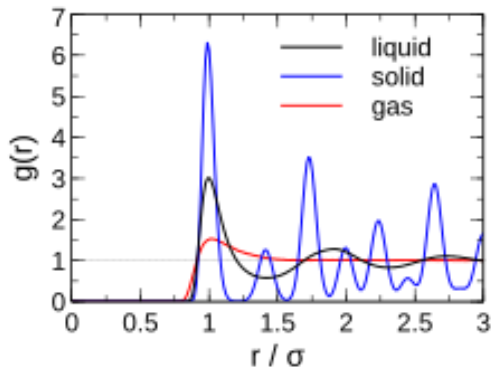


Figure: Función de distribución radial.

## Energía de interacción

La cantidad media de partículas a una distancia  $(r, r + \delta r)$  es  $\langle \delta N \rangle$ . Como la cantidad de pares de interacción es  $N/2$ . Entonces, la contribución a la energía de interacción es

$$\delta V(r) = 4\pi r^2 \rho g(r) \frac{N}{2} V(r) \delta r \quad (5)$$

La energía total de interacción es

$$V = \frac{N}{2} \int_0^\infty 4\pi r^2 \rho g(r) V(r) dr \quad (6)$$

## Interacción y truncamiento

La energía de un gas “real” es la energía del “ideal” más la energía de interacción

$$E = \frac{3}{2} NKT + 2\pi N \rho \int_0^{\infty} g(r) V(r) r^2 dr \quad (7)$$

Observamos que podemos hallar cuánto es la pérdida de energía debido al truncamiento del potencial

$$E - E_{\text{trunc.}} = 2\pi \rho N \int_{r_c}^{\infty} g(r) V(r) r^2 dr \quad (8)$$





# Obtención de $g(r)$ con VMD

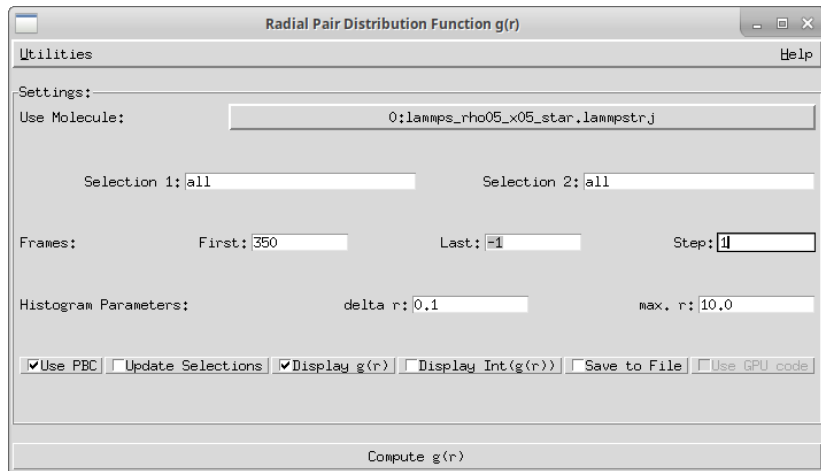


Figure: Menú de VMD.

# Obtención de $g(r)$ con VMD

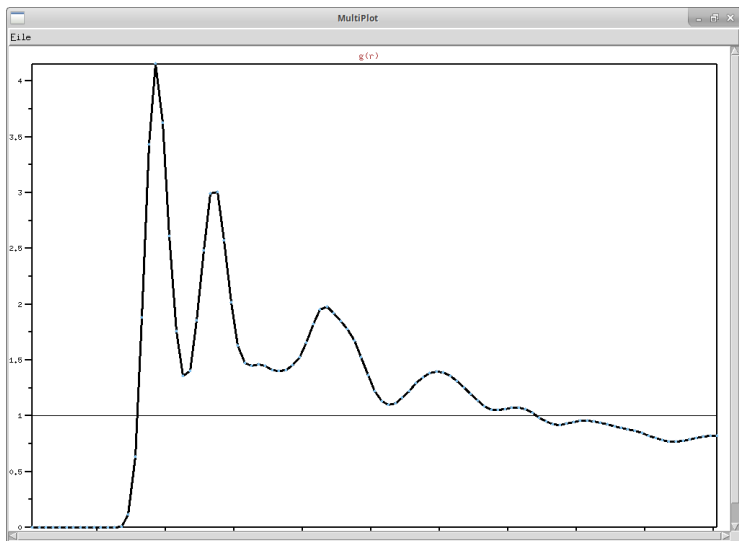


Figure: Menú de VMD.