

**Aclaraciones complementarias al texto base**

(con la sección a la cual corresponden)

**2ª Parte****Sección 13.4.4****Aclaración**

R es la constante de los gases, cuyo valor es:

$$R = 8,315 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}.$$

**Sección 13.4.8.2****Aclaración**

El término *molar*, aplicado a una *propiedad* de una sustancia, quiere decir que el valor de esa propiedad es para una cantidad de sustancia igual a 1 mol, o que el valor de la propiedad es por mol de sustancia.

P. ej.: a temperatura ambiente, la densidad del agua líquida es aproximadamente  $1 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$ , lo cual quiere decir que, a esa temperatura, un mol de agua ocupa  $18 \text{ cm}^3$  (peso molecular del agua 18), o, lo que es lo mismo, que el volumen molar del agua es  $18 \text{ cm}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$ .

El término *molar*, aplicado a la *concentración* de una sustancia, expresa el número de moles (n) de esa sustancia que hay en cada litro de volumen total. Se expresa poniendo el símbolo M detrás de n.

P. ej.: la concentración de una disolución dos molar de cloruro sódico en agua se representa mediante  $\text{NaCl(aq)} \text{ } 2\text{M}$ , lo que quiere decir que hay dos moles de NaCl por cada litro de disolución acuosa.

**Sección 15.5.2****Aclaración**

La ecuación 15.19 debe ser:

$$\Delta G^\ddagger = \Delta H^\ddagger - T \Delta S^\ddagger$$