

8. La teoría cinética

Si añades un sólido coloreado a un vaso con agua y ese sólido tiene la propiedad de disolverse en agua, observarás que todo el líquido adquiere el color del sólido. Tanto el agua como el sólido están formados por partículas. El sólido se disuelve debido a que sus partículas se entremezclan con las partículas del agua.

Las disoluciones constituyen un fenómeno muy común en la naturaleza, que los científicos explican por medio de la **teoría cinética**. Según esta teoría, todos los materiales, ya sean sólidos, líquidos o gases, están formados por partículas, siendo estas tan pequeñas que no se pueden distinguir a simple vista y se hallan siempre en movimiento. El movimiento continuo de las partículas es lo que hace que se mezclen en las disoluciones. Por ello, esta teoría se denomina «cinética», término que se usa para referirse al movimiento.

Actividades

- 1** Basándote en lo anterior, explica por qué crees que las mezclas homogéneas o disoluciones tienen un aspecto uniforme, es decir, no se pueden distinguir a simple vista las sustancias que las componen.

- 2** En una disolución entre gases, estos se difunden con gran facilidad: sus partículas se dispersan y se desplazan unas sobre otras, mezclándose rápidamente. ¿A qué crees que es debido?

- 3** Dibuja en los siguientes recuadros las partículas de dos gases (gas 1 y gas 2), y cómo sería la mezcla entre ambos.

--	--	--

gas 1

gas 2

mezcla