

## 6. Mezclas homogéneas: disoluciones

### Recuerda

Las **mezclas homogéneas**, denominadas con mayor frecuencia **disoluciones**, son sistemas materiales en los cuales no se diferencian a simple vista las sustancias que los componen.

En las disoluciones siempre hay una sustancia que se encuentra en mayor proporción, el **disolvente**, y otra u otras en menor proporción, los **solutos**. Por lo general, los disolventes suelen ser sustancias líquidas aunque también pueden ser sólidas y gaseosas, mientras que los solutos pueden ser sólidos, líquidos o gases.

### Actividades

- 1** De los siguientes sistemas materiales: agua de mar, agua destilada, sal, azúcar, leche y cacao, ¿cuáles te parecen mezclas homogéneas y cuáles sustancias puras?

---



---



---



---



---

- 2** Indica en los siguientes ejemplos de disoluciones cuál es el soluto y cuál el disolvente: agua con azúcar, leche con cacao y agua destilada con sal.

---



---



---



---



---

- 3** Completa este cuadro de la clasificación de las disoluciones según los componentes que las forman:

Disolvente	Soluto	Ejemplos
Gas	Gas	
		Niebla
	Sólido	Humo
Líquido		Bebida carbónica
	Líquido	Gasolina
	Sólido	
Sólido	Gas	Hidrógeno con paladio
	Líquido	Mercurio con metal
		Aleaciones (acero, bronce)