

■ Punto eutettico

Un **eutettico** è una miscela di sostanze il cui punto di fusione (*punto eutettico*) è più basso di quello delle sostanze che la compongono, prese singolarmente. Un esempio è una miscela di ghiaccio e sale (H_2O allo stato solido e NaCl): il ghiaccio fonde a $0\text{ }^\circ\text{C}$, il sale a $804\text{ }^\circ\text{C}$, mentre la loro miscela eutettica fonde a $-21,3\text{ }^\circ\text{C}$. Al punto eutettico sono contemporaneamente presenti le due fasi solide (ghiaccio e NaCl) e la fase liquida (la soluzione) in contemporaneo equilibrio.