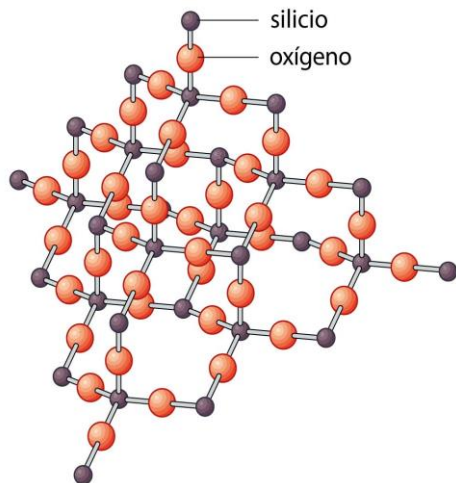


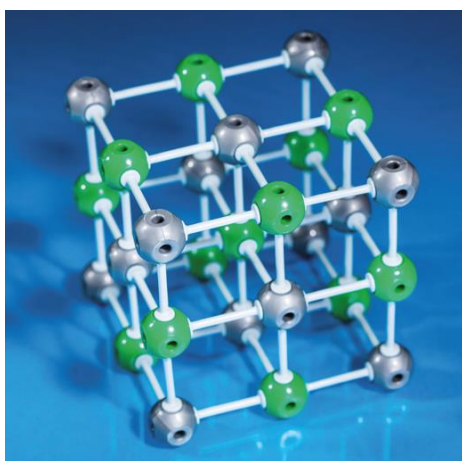
## Compuestos formados por cristales covalentes: el cuarzo



El **cuarzo**,  $\text{SiO}_2$ , es un compuesto formado por la unión de dos elementos no metálicos, el silicio y el oxígeno. Es un sólido muy duro con elevados puntos de fusión y ebullición, que no se disuelve en agua y no conduce la corriente eléctrica.

Se trata de un **cristal covalente** formado por una red tridimensional en la que cada átomo de silicio está unido a cuatro de oxígeno y cada átomo de oxígeno, a su vez, a dos de silicio.

## Compuestos formados por cristales iónicos: el cloruro de sodio



El **cloruro de sodio**,  $\text{NaCl}$ , es un compuesto formado por la unión de un elemento metálico y otro no metálico. Se caracteriza por:

- Sólido cristalino.
- Altos puntos de fusión y ebullición.
- Gran dureza.
- Muy soluble en agua.
- No conduce la corriente eléctrica en estado sólido pero es conductor cuando está fundido o disuelto.