

Abb. 25.2 Schematische Darstellung der  $\text{SiO}_4$ -Gruppen im Kristallgitter von Quarz und in der Ebene

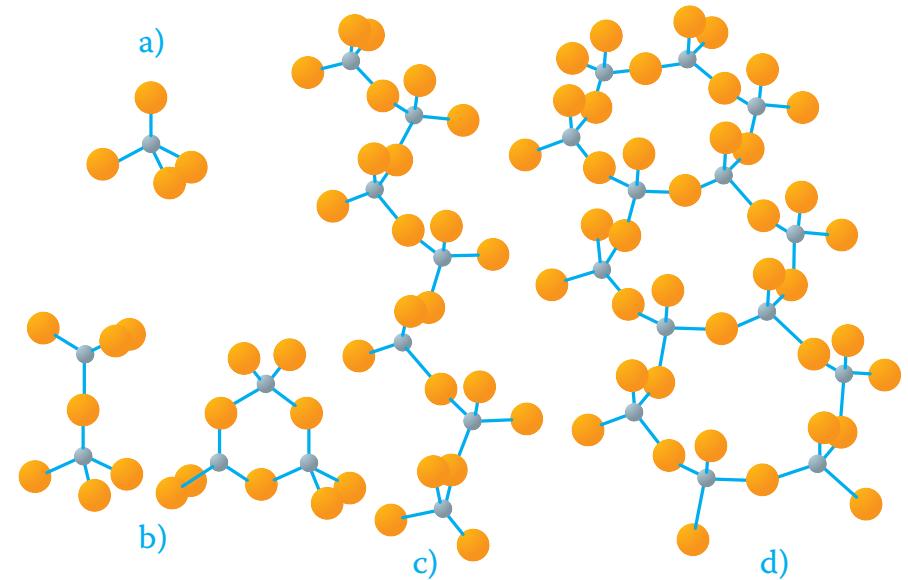
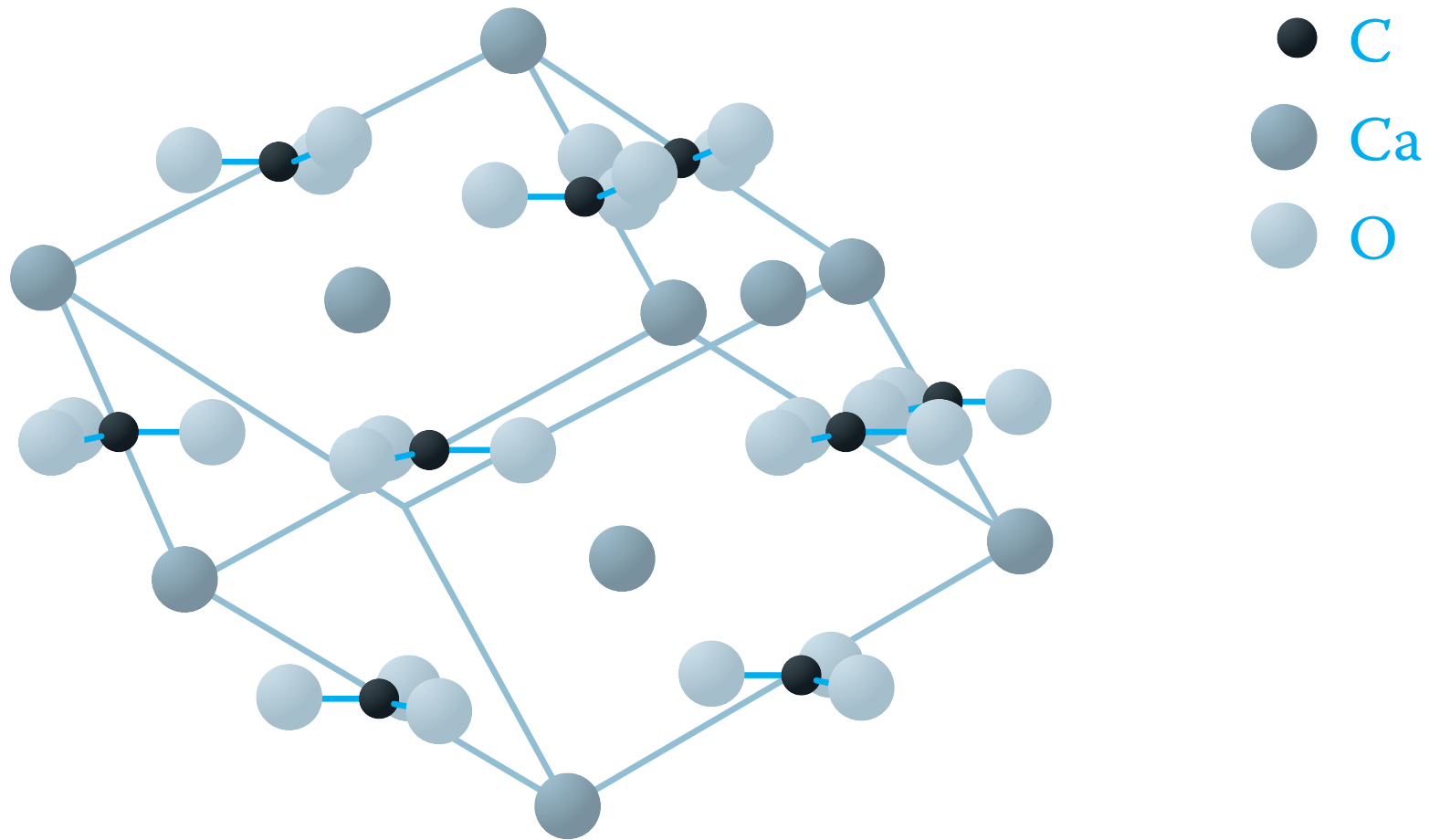
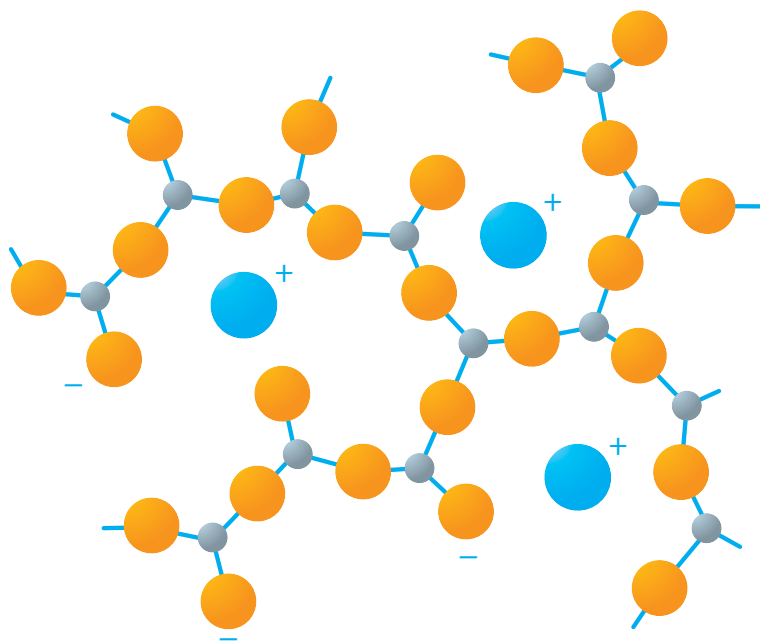


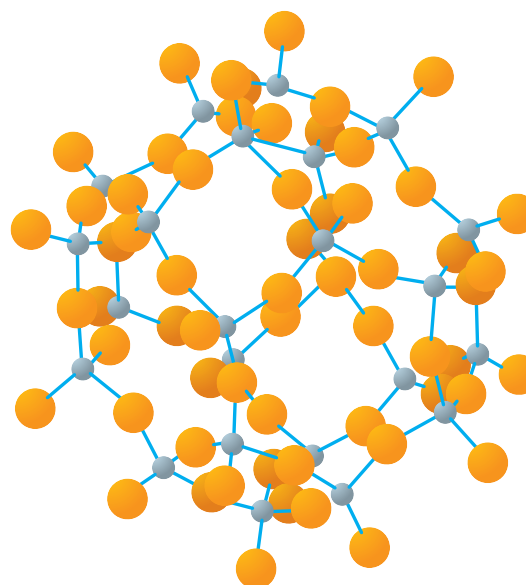
Abb. 25.3 Anionen der Silicate. a)  $\text{SiO}_4^{4-}$ , b)  $\text{Si}_2\text{O}_7^{6-}$  und  $\text{Si}_3\text{O}_9^{6-}$ , c) einfache Kette, d) doppelte Kette



*Abb. 25.7 Im Gitter von Calciumcarbonat treten neben  $\text{Ca}^{2+}$ -Ionen  $\text{CO}_3^{2-}$ -Ionen auf*



*Abb. 25.8 Struktur von Glas. In die Silicatstruktur sind Kationen eingelagert. Zwecks besserer Übersichtlichkeit werden anstelle von vier nur jeweils drei Si—O-Bindungen dargestellt*



*Abb. 25.9 Ausschnitt aus der Struktur eines Zeoliths. Deutlich ist der grosse Hohlraum im Innern des Gitters zu erkennen*