

En chimie, un complexe est généralement constitué d'un cation métallique central entouré de plusieurs ligands anioniques qui lui cèdent leur densité électronique. L'interaction métal/ligand est de type acide-base, où le métal central attire les ligands. La combinaison d'un ou plusieurs cations ou atomes métalliques avec un ou plusieurs ligands forme un édifice appelé complexe de coordination.