

Ligação Metálica

Segundo a chamada **Teoria da Nuvem Eletrônica**, alguns átomos “perdem” elétrons de suas últimas camadas tornando-se cátions. Esses elétrons transitam livremente entre os átomos e cátions, criando uma forte força de atração, unindo-os.

Ligas metálicas são uniões de 2 ou mais metais, podendo ainda incluir semi-metais ou não-metais. Exemplos de ligas metálicas são: o aço (ferro + carbono), o bronze (cobre + estanho), etc.