

■ Gli ioni

Quando un atomo reagisce con un altro atomo può succedere che avvenga un passaggio di uno o più elettroni da un elemento all'altro. In questo caso il numero di protoni di ciascun atomo rimane costante, ma cambia invece il rispettivo numero di elettroni. Il primo possiederà elettroni in più (assumendo carica negativa), mentre il secondo presenterà carica positiva, avendo perso lo stesso numero di elettroni. In pratica, i due atomi si troveranno caricati sotto il profilo elettronico, o positivamente o negativamente. Un atomo che presenta carica elettrica si definisce **ione**.

Se durante una reazione tra due elementi chimici neutri, un elettrone si trasferisce da un atomo all'altro, si generano due ioni, ossia due atomi carichi, uno positivamente (**catione**) e l'altro negativamente (**anione**).

