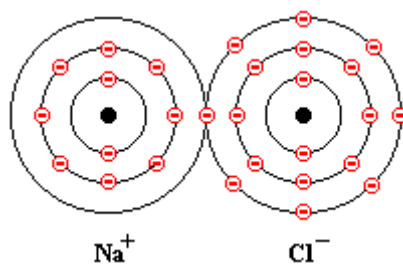


## Vazba iontová

Tato vazba vzniká mezi [atomem](#), který má malý počet [elektronů](#) ve valenční [slupce](#) a jejich ztrátou se přemění na kladně nabitý iont se zcela zaplněnou poslední vnější slupkou, a atomem, kterému se nedostává tento malý počet elektronů ve valenční slupce a jejich doplněním přejde v iont nabitý záporně.

Tuto vazbu lze najít např. u molekuly NaCl (schematicky znázorněno na obr. 63). Sodík ztrátou jediného elektronu z [podslupky](#) 3s vytvoří iont  $\text{Na}^+$  s [elektronovou konfigurací](#) neonu, chlor doplněním jednoho elektronu do podslupky 3p vytvoří iont  $\text{Cl}^-$  s elektronovou konfigurací argonu. Oba ionty se pak chemicky váží přitažlivými [elektrostatickými silami](#) v molekulu NaCl. Iontově vázaná molekula může ve vodném roztoku opět disociovat, tj. rozložit se na kladný a záporný iont a vytvořit [elektrolyt](#).



Obr. 63