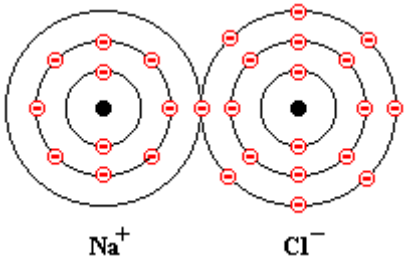
Vazba iontová

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. 67). Sodík ztrátou jediného elektronu z podslupky 3*s* vytvoří iont Na^+ s elektronovou konfigurací neonu, chlor doplněním jednoho elektronu do podslupky 3*p* vytvoří iont 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. 67

© Encyklopedie Fyziky (http://fyzika.jreichl.com); Jaroslav Reichl, Martin Všetička
Licence http://creativecommons.org/licenses/by-nc-nd/3.0/ zakazuje úpravy a komerční distribuci.