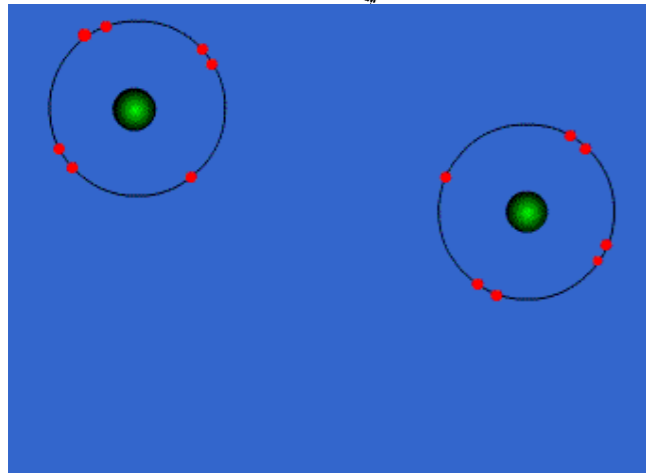
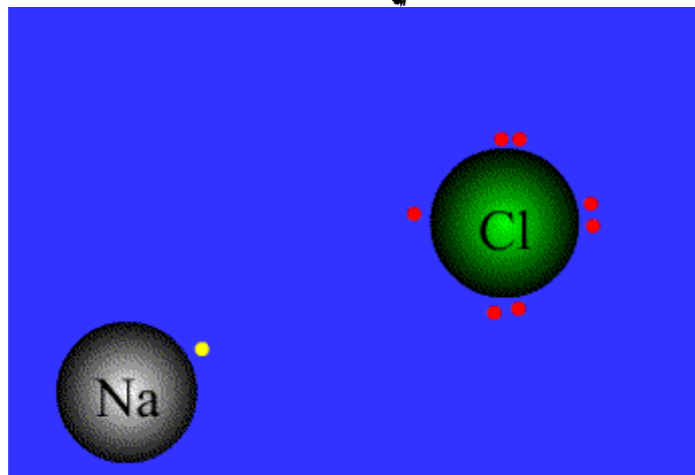


Gli atomi formano legami chimici per completare il guscio elettronico più esterno

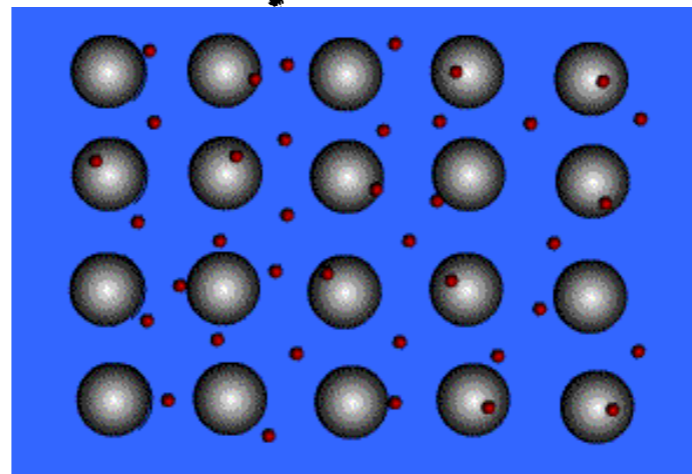
Legame covalente



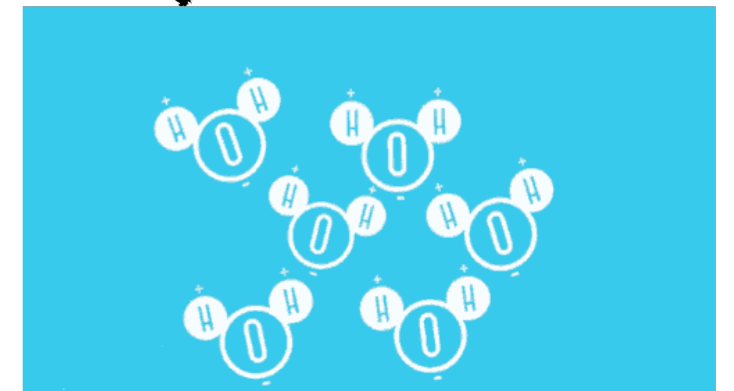
Legame ionico



Legame metallico



Legame idrogeno



**Energia di Legame**

I legami sono più o meno forti a seconda della quantità di energia che serve per romperli.

I legami covalenti sono più forti di quelli ionici.

I legami idrogeno si formano tra molecole.