



## ESERCIZI RISOLTI E DA RISOLVERE I LEGAMI CHIMICI

*Si consiglia di consultare il libro esperienze per il laboratorio di chimica dalla pagina 95.*

*Prima di affrontare lo studio sui legami chimici è necessario avere delle buone basi sulla configurazione elettronica e gli elettroni di valenza, energia di ionizzazione ed elettronegatività.*

1- Come si forma un legame covalente?

2- Come si un legame ionico?

*Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere i legami chimici*

3- Perché inserendo due elettrodi nell'acqua distillata non si ha passaggio di corrente elettrica? (spiegazione: pag 95-96)

4 – Quando nell'acqua è presente il cloruro di sodio, NaCl si registra un passaggio di energia elettrica. Sai spiegare a cosa è dovuto? (spiegazione: pag 95-96)

5- Sai spiegare come si forma un legame covalente polare? (spiegazione: pag 96, 97, 98) Riporta almeno due esempi.

6- Considerando la tavola periodica possiamo prevedere tra quali elementi si formano legami ionici e tra quali invece si formano legami covalenti?

*Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere i legami chimici*

7- Come si può verificare, in un laboratorio chimico, se un composto è polare o apolare? (pag 97)

8- Dai il significato delle seguenti parole: elettrolita; non elettrolita; polare; apolare; omopolare; solvatazione; interazione dipolo-dipolo; legame a idrogeno.

Se nella tua classe è adottato o consigliato il libro "esperienze per il laboratorio di chimica" puoi inviare i risultati citando istituto e classe ed avrai la risposta con la correzione mail [studente@editoremannarino.it](mailto:studente@editoremannarino.it) o compilando il modulo dal sito internet **comunicazioni**.