



La **TEORIA ATOMICA** dice che l'atomo è la più piccola quantità di un elemento e può essere presente nei composti soltanto come **MULTIPLI INTERI** di essa. È in accordo con tutte e tre le leggi ponderali. Fu formulata da Dalton come conseguenza della sua teoria delle proporzioni multiple.

Un elemento può avere come **ENTITÀ ELEMENTARE** un solo atomo, ma anche particelle costituite da due o più atomi.

Si definisce **MOLECOLA DI UN ELEMENTO** un raggruppamento di due o più dei suoi atomi.

- Esempi di unità elementari composte da un solo atomo sono i cosiddetti gas nobili come elio, neon e argon.
- Esempi di unità elementari composte da due atomi sono idrogeno, ossigeno e fluoro.
- Esempi di unità elementari composte da più di due atomi sono fosforo e zolfo.

Si definisce **MOLECOLA DI UN COMPOSTO** l'entità elementare costituita dall'unione dei diversi atomi degli elementi che costituiscono il composto. Esempi di unità elementari composte da atomi diversi sono l'acqua e l'anidride carbonica.