

Problema307: Dados los compuestos  $\text{BaCl}_2$  y  $\text{NO}_2$ , nómbralos y razona el tipo de enlace que presenta cada uno.

- a) El  $\text{BaCl}_2$ , cloruro de bario, es un compuesto iónico al estar formado por un metal y un no-metal, que tienen muy diferentes electronegatividades. Se forman iones que dan lugar a una red cristalina iónica.
- b) El  $\text{NO}_2$ , dióxido de nitrógeno, es un compuesto covalente al estar formado por dos elementos no-metálicos, se forman moléculas por compartición de pares electrónicos.