

Problema307: Dados os compostos BaCl_2 e NO_2 , noméaos e razoa o tipo de ligazón que presenta cada un.

- a) O BaCl_2 , cloruro de bario, é un compostos iónico ao estar formado por un metal e un non-metal, que teñen moi diferentes electronegatividades. Fórmanse ións que dan lugar a unha rede cristalina iónica.
- b) O NO_2 , dióxido de nitróxeno, é un composto covalente ao estar formado por dous elementos non-metálicos, fórmanse moléculas por compartición de pares electrónicos.