

Problema306: Para cada uno de los siguientes pares de elementos, justifica si el compuesto binario que forman es iónico o covalente, indica la fórmula, el nombre y dos propiedades químicas del compuesto que formarían.

- a) B y F.
- b) K y Br.

a) El boro y el flúor, son dos no-metales, forman un compuesto covalente por compartición de electrones. Su fórmula es  $\text{BF}_3$ , su nombre trifluoruro de boro, tiene bajo punto de fusión y ebullición, soluble en disolventes apolares e insoluble en disolventes polares, no conductor de la corriente eléctrica.

b) El potasio y el bromo, son un metal y un no-metal, forman un compuesto iónico, debido a su gran diferencia de electronegatividad. Su fórmula es  $\text{KBr}$ , su nombre bromuro de potasio, es un sólido a temperatura ambiente, conductor de la electricidad en disolución o en estado fundido, soluble en disolventes polares, e insoluble en disolventes apolares.