

## Lista zero - ligações químicas

1) Determine a fórmula eletrônica, fórmula estrutural e fórmula molecular para as moléculas a seguir.  
(Consulte a tabela periódica).

- a) HF
- b) BF<sub>3</sub>
- c) BeH<sub>2</sub>
- d) H<sub>2</sub>O
- e) PH<sub>3</sub>
- f) CS<sub>2</sub>
- g) CO<sub>2</sub>
- h) H<sub>2</sub>S
- i) H<sub>2</sub>
- j) CH<sub>4</sub>
- k) CHCl<sub>3</sub>
- l) NH<sub>3</sub>
- m) NH<sub>4</sub><sup>+</sup>
- n) N<sub>2</sub>
- o) O<sub>2</sub>
- p) O<sub>3</sub>
- q) SO<sub>2</sub>
- r) SO<sub>3</sub>

2) Determine o íon fórmula para as espécies a seguir.  
(Consulte a tabela periódica).

- a) Na e N
- b) Mg e F
- c) Al e O
- d) Ca e S
- e) Al e F
- f) K e S
- g) Ba e N



# QUÍMICA