

## Lista zero – geometria & polaridade das moléculas

1) Determine a fórmula estrutural, a geometria e a polaridade da molécula para as espécies 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) CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>
- 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>
- s) CO
- t) H<sub>2</sub>Se
- u) CCl<sub>4</sub>



# QUÍMICA