

HW Molecular Geometry

1. Draw the Lewis Structure for:



h. NO_2

i. NO

j. N_2O

k. HCN

l. H_2Se

m. BF_3

2. For the above compounds what is the VSEPR shape for the molecules as well as the bond angle.

- a.
- b.
- c.
- d.
- e.
- f.
- g.
- h.
- i.
- j.
- k.
- l.
- m.

3. For the above molecules label them as polar or non-polar.

- a.
- b.
- c.
- d.
- e.
- f.
- g.
- h.
- i.
- j.
- k.
- l.
- m.