

CHM-1000 Devoir informel (14)

Pour les molécules ci-dessous:

- A) Dessiner la structure de Lewis la plus adaptée, et
- B) Calculez la charge formelle ainsi que la charge partielle pour chaque atome contenu dans ces molécules, et
- C) En utilisant les concepts de VSEPR, prédire la géométrie de chaque molécule

1. HF
2. NO
3. O₃
4. HCN, HNC
5. [ClF₄]²⁻
6. [Cl₄F₄]¹⁺
7. H₂O
8. [H₃O]
9. [H₃O]⁺

Astuce pour 6 :

