

Ejercicios de diagrama de Lewis y geometría molecular (TRePEV)

1) Para las siguientes moléculas/iones dibujar el diagrama de Lewis e indicar la geometría y polaridad de las mismas haciendo uso de la "Teoría de repulsión de pares de electrones de la capa de valencia" (TRePEV):

a) HF (H: Z=1, F: Z=9).

c) COCl₂ (C: Z=6, O: Z=8, Cl: Z=17).

e) Cl₂ (Cl: Z=17).

g) BF₃ (B: Z=5, F: Z=9).

b) HCN (C: Z=6, N: Z=7, H: Z=1).

d) HSiCl₃ (Si: Z=14, H: Z=1, Cl: Z=17).

f) BeH₂ (Be: Z=4, H: Z=1).

h) SiCl₄ (Si: Z=14, Cl: Z=17).

Ejercicios de diagrama de Lewis y geometría molecular (TRePEV)

Soluciones:

