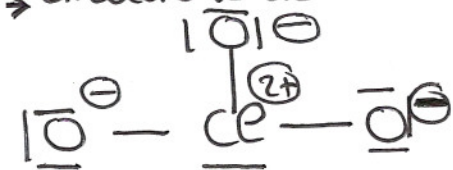


• anion chlorate ClO_3^-

→ structure de Lewis



→ stéréochimie

ClO_3^- est de la forme AX_3E_1



• Ozone O_3 (non cyclique)

→ structure de Lewis



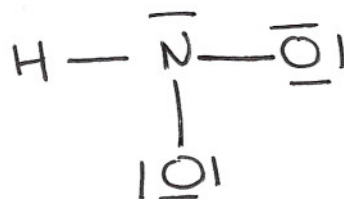
→ stéréochimie

O_3 est de la forme AX_2E_1



• acide nitreux HNO_2 ($\text{p}K_A = 3,2$)

→ structure de Lewis



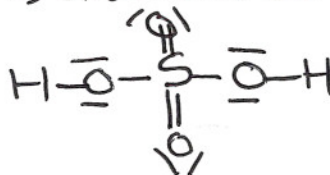
→ stéréochimie

HNO_2 est de la forme AX_3E_1



• acide sulfurique H_2SO_4 (diacide de Brønsted)

→ structure de Lewis



→ stéréochimie

au niveau de S AX_4E_0

au niveau de O(H) AX_2E_2