Exercice II-9: Structures de Lewis

Enoncé

Ecrire les représentations de Lewis, en représentant l'hybride de résonance et en déduire la géométrie des molécules suivantes :

ion perchlorate ClO_4^- ;

acide hydrogénophosphate H_3PO_4 ;

acide nitrique HNO_3 ;

dioxyde de soufre SO_2 ;

ozone O_3 ;

ion thiosulfate $S_2O_3^{2-}$.

 © EduKlub S.A.
Tous droits de l'auteur des œuvres réservés. Sauf autorisation, la reproduction ainsi que toute utilisation des œuvres autre que la consultation individuelle et privée sont interdites.

Extrait gratuit de document, le document original comporte 4 pages.