

***Exercice II-9: Structures de Lewis******Énoncé***

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 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$.