

***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  $\text{ClO}_4^-$  ;

acide hydrogénophosphate  $\text{H}_3\text{PO}_4$  ;

acide nitrique  $\text{HNO}_3$  ;

dioxyde de soufre  $\text{SO}_2$  ;

ozone  $\text{O}_3$  ;

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