

Fiche révision - Chapitre 9

Il faut savoir :

- trouver le nb d'électron de valence grâce à la configuration électronique.
- écrire le schéma de Lewis d'un atome
- écrire ou vérifier le schéma de Lewis d'une molécule.
- justifier la charge portée par un atome dans un ion polyatomique : différence entre le nb d'électron de valence lorsque l'atome est isolé (seul) et celui dans l'ion polyatomique.
- ce qu'est une lacune électronique
- la géométrie d'une molécule simple ou la géométrie autour d'un atome dans une plus grosse molécule.
- justifier la polarité d'une molécule :
 - recenser les liaisons présentes dans la molécule et vérifier si elles sont polarisées ($\Delta\chi > 0,4$) (placer les charges $+q$ et $-q$ sur les 2 atomes de la liaison)
 - vérifier si les centres des charges positives et négatives ne sont pas confondus (ATTENTION GEOMETRIE IMPORTANTE)
 - une seule liaison polarisée \Rightarrow polaire
 - pas de liaison polarisée \Rightarrow apolaire