

Exercices chapitre 3

Les ions

Exercice 1 : Formule d'un ion

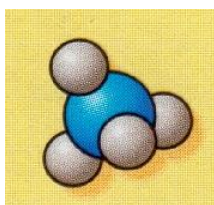
Déterminer les formules des ions suivants :

- **ion calcium** : l'atome de calcium perd 2 électrons formule : Ca^{2+}
- **ion fluorure** : l'atome de fluor gagne 1 électron formule : F^-
- **ion potassium** : l'atome de potassium perd 1 électron formule : K^+
- **ion fer III** : l'atome de fer perd 3 électrons formule : Fe^{3+}
- **ion iodure** : l'atome d'iode gagne 1 électron formule : I^-

Exercice 2 : Formule des ions composés

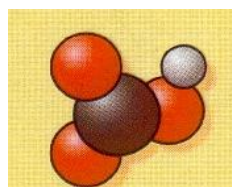
Donner la formule des ions modélisés ci-dessous

ion ammonium : NH_4^+



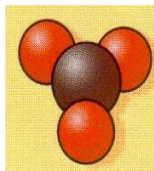
1 charge positive

ion hydrogénocarbonate : HCO_3^-



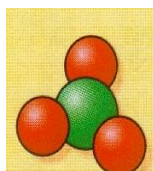
1 charge négative

ion carbonate : CO_3^{2-}



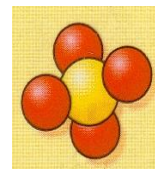
2 charges négatives

ion chlorate : ClO_3^-



1 charge négative

ion sulfate : SO_4^{2-}



2 charges négatives



Atome d'azote



Atome de chlore



Atome de soufre