

TD8 : Molécules et cristaux

Exercice 1 : FORMULES DE LEWIS

Donner la formule de Lewis des atomes et des ions suivants :

- 1.  $\text{H}^+$
- 2.  $\text{O}$
- 3.  $\text{C}$
- 4.  $\text{N}^-$

Exercice 2 : LES SILICATES

Les silicates se rencontrent dans un certain nombre de minéraux tels que le basalte. L’anion silicate a pour formule  $\text{SiO}_4^{4-}$ .

- 1. Donner la représentation de Lewis de l’atome de silicium ( $Z = 14$ )
- 2. Donner la représentation de Lewis de l’atome d’oxygène ( $Z = 8$ )
- 3. Combien d’électrons de valence possède l’anion  $\text{SiO}_4^{4-}$  ?
- 4. Donner la représentation de Lewis de l’anion silicate.

Exercice 3 : COMBUSTION DU CARBONE

Lorsqu’on brûle du carbone dans le dioxygène, il se forme du dioxyde de carbone ( $\text{CO}_2$ ) ou du monoxyde de carbone ( $\text{CO}$ ) toxique si la combustuion est incomplète.

- 1. Écrire les équations de réaction de formation du monoxyde de carbone et du dioxyde de carbone, justifier pourquoi le monoxyde de carbone se forme lorsque la combustion est *incomplète*.
- 2. Écrire les représentations de Lewis des deux molécules.

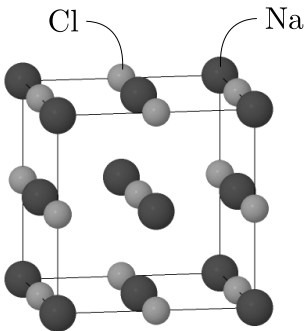
Exercice 4 : OXYDES D’AZOTE

L’atome d’azote peut s’associer avec des atomes d’oxygène de différentes manières :

- Sous forme de dioxyde d’azote  $\text{NO}_2$  qui est un gaz toxique produit par les moteurs à combustion interne et les centrales thermiques. Il est responsable de la présence de l’acide nitrique dans les pluies acides.
- Sous forme d’ion nitrite  $\text{NO}_2^-$  qui sont aussi une source de pollution des cours d’eau.
- Sous forme d’ion nitrate  $\text{NO}_3^-$  utilisés comme engrais et source de pollution aquatique (par *eutrophisation* : développement excessif d’algues.)
- Sous forme d’ion nitronium  $\text{NO}_2^+$  qui intervient dans la réaction de nitration (ajout d’un groupement  $\text{NO}_2$  dans une molécule).

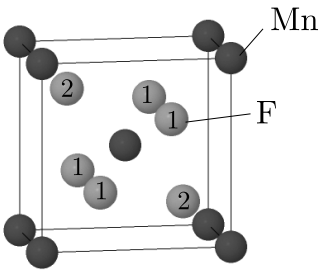
Donner la représentation de Lewis de toutes ces molécules à base d’azote.

Exercice 5 : SEL DE CUISINE



On donne ci-contre la représentation de la maille cristalline du sel de cuisine. Les atomes de sodium (Na) occupent les coins de la maille et les centres des faces, les atomes de chlore (Cl) occupent les milieux des arêtes et un atome se trouve au centre de la maille. Donner sa formule chimique.

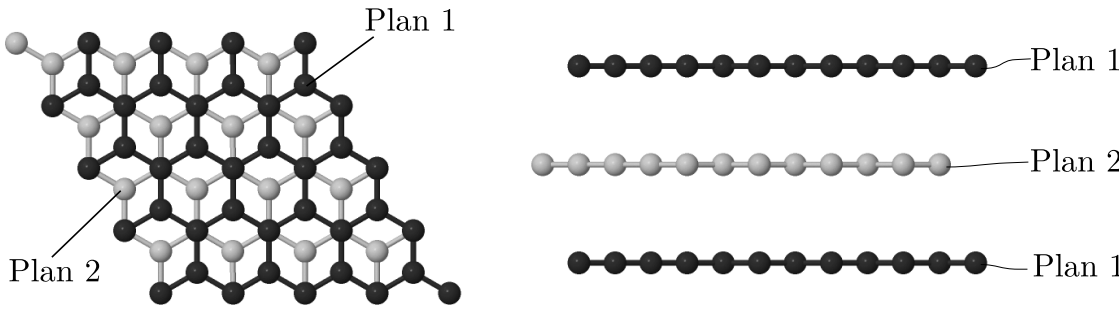
Exercice 6 : FLUORURE DE MANGANÈSE



On donne ci-contre la représentation de la maille cristalline du fluorure de manganèse. Les atomes de manganèse (Mn) occupent les coins de la maille et il y a deux types d’atomes de fluor. Les 4 atomes de types 1 sont situés sur les faces de la maille et les deux atomes de type 2 sont à l’intérieur. Donner la formule chimique de ce cristal.

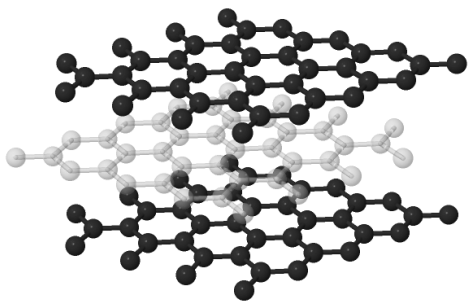
Exercice 7 : GRAPHITE

On représente ci-dessous la structure cristalline du graphite qui est composé essentiellement d’atomes de carbones.



Vue de dessus

Vue de face



Vue en perspective

Déterminer une maille parallélépipédique qui décrit correctement ce cristal.