



1. L'atome de magnésium (Mg) a pour numéro atomique $Z = 12$.
Ecris sa formule électronique.
Détermine sa place dans la classification périodique simplifiée des éléments.
Fais sa représentation de LEWIS.
A quelle famille appartient-il ?
En déduire sa valence.
2. Qu'est-ce qu'un ion ?
3. Soit les ions suivants : Al^{3+} , Ca^{2+} , Na^{+} , O^{2-} , MnO_4^{-} , Mg^{2+} , SO_4^{2-} , Cl^{-} , NH_4^{+} .
Quels sont les ions monoatomiques ?
Quels sont les ions polyatomiques ?
Quels sont les anions ?
Quels sont les cations ?
4. Comment s'appelle la mise en commun de doublets d'électrons entre deux atomes ?
5. Le chlorure d'ammonium NH_4Cl a une structure ionique. Donne sa composition ionique.