

/2 1. Ecris l'équation de formation de l'ion stable de l'aluminium selon Lewis en précisant la structure électronique de l'atome et de l'ion et dans quel but cet atome forme cet ion.

/2 2. Ecris l'équation de formation de l'ion stable du fluor selon Lewis en précisant la structure électronique de l'atome et de l'ion et dans quel but cet atome forme cet ion.

/3 3. L'aluminium et le fluor peuvent former un composé ionique ensemble : le fluorure d'aluminium.

a) Représente selon Lewis la formation de la liaison ionique entre ces atomes et légende cette formation.

b) Représente selon Lewis le composé ionique final.

c) Décris la cohésion de ce composé : comment ces atomes tiennent ensemble.

d) Décris le composé ionique obtenu : aspect, état, solidité à la chaleur, face à l'eau.

/2 1. Ecris l'équation de formation de l'ion stable de potassium selon Lewis en précisant la structure électronique de l'atome et de l'ion et dans quel but cet atome forme cet ion.

/2 2. Ecris l'équation de formation de l'ion stable de l'oxygène selon Lewis en précisant la structure électronique de l'atome et de l'ion et dans quel but cet atome forme cet ion.

/3 3. Le potassium et l'oxygène peuvent former un composé ionique ensemble : l'oxyde de potassium.

a) Représente selon Lewis la formation de la liaison ionique entre ces atomes et légende cette formation.

b) Représente selon Lewis le composé ionique final.

c) Décris la cohésion de ce composé : comment ces atomes tiennent ensemble.

d) Décris le composé ionique obtenu : aspect, état, solidité à la chaleur, face à l'eau.