TD / Cours : les ions

Les ions

- **Les ions monoatomiques** sont formés à partir d'un atome qui a gagné ou perdu des _ _ _ _ _ _ _ _.
  Il possède donc une charge électrique _ _ _ _ _ _ _ _ _ ou _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _.

Exemples : l'ion cuivrique : _ _ _ _ _

l'ion sodium : _ _ _ _ _ _

l'ion chlorure : _ _ _ _ _ _

- **Les ions polyatomiques** sont formés à partir d'un assemblage d'atomes qui a gagné ou perdu des _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _. Il possède donc une _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ électrique positive ou négative.

Exemple : l'ion sulfate : SO_4^{2-} composé de _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ et de _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _

l'ion carbonate : HCO_3^- composé d' _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ de _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ et d' _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _

On reconnaît facilement la formule d'un _ _ _ _ car elle porte toujours une charge + ou -

Bilan : classer en trois catégories

H_2O – Cu^{2+} - Na – Cl^- - O_2 – C – CO_2 – NO_3^- - N – CO_3^{2-} - N_2 – CH_4 - SO_4^{2-}

Atomes	molécules	ions

LIVEWORKSHEETS