

# 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 :  $\text{SO}_4^{2-}$  composé de \_\_\_\_\_ et de \_\_\_\_\_

l'ion carbonate :  $\text{HCO}_3^-$  composé d' \_\_\_\_\_ de \_\_\_\_\_ et d' \_\_\_\_\_

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

## Bilan : classer en trois catégories

$\text{H}_2\text{O}$  -  $\text{Cu}^{2+}$  -  $\text{Na}$  -  $\text{Cl}^-$  -  $\text{O}_2$  -  $\text{C}$  -  $\text{CO}_2$  -  $\text{NO}_3^-$  -  $\text{N}$  -  $\text{CO}_3^{2-}$  -  $\text{N}_2$  -  $\text{CH}_4$  -  $\text{SO}_4^{2-}$

| Atomes | molécules | ions |
|--------|-----------|------|
|        |           |      |