**Qu’est ce qu’un ion ?**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Document 1 :** Définition |  | **Document 2** : Formule d’un ion |  | **Document 3** : *d’un atome…à un ion* |
| |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | **Un ion provient d’un atome** (ou d’un groupe d’atomes) **ayant perdu ou gagné un ou plusieurs électrons.** | | | | | | |  | | | | | | | **Document 4** : *quelques atomes et leurs symboles* | | | | | | | Atome | Symbole |  | Atome | Symbole | | Fer | Fe |  | Zinc | Zn | | Cuivre | Cu |  | Chlore | Cl | | Aluminium | Al |  | Sodium | Na | | Calcium | Ca |  | Magnésium | Mg | |  | Exemple : l’ion calcium a pour formule Ca2+    Charge de l’ion    Symbole de l’atome dont provient l’ion.  🖐 *La charge d’un ion correspond au nombre et à la nature (+ ou -) des charges en excès que possède l’ion. La charge d’un ion peut donc être positive ou négative.*  ***Attention****:*  *Dans la charge d’un ion, le chiffre 1 ne s’écrit pas (la charge s’écrira alors + ou – et non 1+ ou 1-).*  🖐*Un ion ne porte pas obligatoirement le même nom que son atome d’origine (exemple : l’atome de chlore donne l’ion chlorure).* |  | |  | | --- | | *Remarque : Dans les schémas suivants, les neutrons présents dans les noyaux atomiques ne sont pas représentés.* |     Nombre initial d’électrons  Nombre de Protons  Noyau  Nombre final d’électrons  Électrons perdus |