**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’électronsNombre de ProtonsNoyauNombre final d’électronsÉlectrons perdus |