

### Exercice 1

L'ion calcium qui rentre dans la composition des os a pour formule  $\text{Ca}^{2+}$ .

- Quel est le symbole de l'atome de calcium ? Combien possède-t-il d'électrons ? Justifie.
- Combien y a-t-il d'électrons dans un ion calcium ? Justifie ta réponse.
- Combien de charges porte le noyau de cet ion ? Justifie.

### Exercice 2

L'atome de soufre a pour représentation symbolique  $^{32}_{16}\text{S}$

- Combien d'électrons possède l'atome de soufre ? Justifie.
- Combien de proton possède l'ion sulfure  $\text{S}^{2-}$  ? Justifie.
- Combien d'électron possède cet ion ? Justifie.

### Exercice 3

L'atome de Cobalt (de symbole chimique Co) possède 27 protons. Un ion formé à partir de cet atome possède 25 électrons.

- Combien d'électrons possède l'atome de cobalt ? Justifie.
- Combien de charges électriques trouve-t-on dans le noyau de l'ion ? Justifie ta réponse.
- Quelle est la charge totale de l'ion ?
- Quelle est la formule chimique de cet ion ?

### Exercice 4

L'ion baryum possède 54 électrons.

Quelle est la formule de l'ion baryum ?