

**Exercice 2:**

L'ion iodure a 54 électrons et porte une charge négative. (cet ion provient d'un atome d'iode)

- 1) En déduire, en justifiant et sans utiliser la classification périodique, quel est le numéro atomique Z de l'atome d'iode de symbole I.
- 2) Ecrire la formule de l'ion iodure.

**Exercice 3:**

Un ion possède 54 électrons. Il porte deux charges positives.

- 1) En déduire, en justifiant et en vous servant de la classification périodique des éléments, de quel atome provient cet ion et donner son symbole chimique.
- 2) Ecrire la formule de l'ion correspondant.

**Exercice 4 :**

Remplir le tableau suivant : (lorsqu'il faut justifier, c'est indiquer précisément dans la colonne)

Numéro atomique de Fe	Nombre de charge dans le noyau de l'atome Fe	Charge du noyau de l'atome Fe	Nombre de charge dans le cortège électronique de l'atome Fe	Charge du cortège électronique de l'atome Fe	Charge de l'atome Fe (justifier par un calcul)

Fe <sup>2+</sup> provient d'un atome Fe qui a...	Nombre de charge dans le noyau de Fe <sup>2+</sup>	Charge du noyau de Fe <sup>2+</sup>	Nombre de charge dans le cortège électronique de Fe <sup>2+</sup>	Charge du cortège électronique de Fe <sup>2+</sup>	Charge de Fe <sup>2+</sup> (justifier par un calcul)