

Exercice 4:

Un atome de zinc (Zn) perd 2 électrons.

- 1) Ecrire la formule de l'ion.
- 2) Sachant que le numéro atomique de l'atome de Zinc est $Z=30$, donner le nombre de charges positives et négatives de cet ion.

Exercice 5 :

Un atome de Phosphore (P) gagne 3 électrons.

- 1) Ecrire la formule de l'ion.
- 2) Sachant que le numéro atomique de l'atome de Phosphore est $Z=15$, donner le nombre de charges positives et négatives de cet ion.

Exercice 6:

Soit l'ion S^{2-} .

- 1) De quel atome provient-il (on donnera son nom et son numéro atomique en justifiant)? (on pourra utiliser la classification périodique des éléments).
- 2) Combien d'électrons possède cet ion? (justifier)
- 3) Si l'on retire deux électrons à cet ion, que devient-il? (justifier)

Soit un atome d'Argon (Ar). $Z=18$.

- 4) Combien d'électrons possède l'atome d'Argon? (justifier)
- 5) Qu'est ce qui différencie l'atome d'Argon et l'ion S^{2-} ?