

Exercices supplémentaires :

Exercice 1 :

Déterminer le numéro atomique de l'élément chimique dans chacun des cas suivants.

- 1. Le calcium (Ca) est un métal alcalino-terreux de la quatrième période.**
- 2. Le sodium (Mg) est juste au-dessus du calcium.**
- 3. L'azote (N) est le septième élément de la deuxième période.**
- 4. L'ion calcium Ca^{2+} et l'ion potassium K^+ ont la même configuration électronique : $\text{K}^2 \text{L}^8 \text{M}^8$.**