

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** : $\text{K}^2 \text{L}^8 \text{M}^8$.