

CLASSIFICATION PÉRIODIQUE

On donne $Z = 21$ le numéro atomique du scandium.

- 1/ Donner sa configuration électronique.
- 2/ Dans quelle colonne se trouve cet élément ?
- 3/ L'ion le plus commun formé par le scandium a pour formule Sc^{3+} . Justifier.
- 4/ Définir l'électronégativité. Comment évolue-t-elle dans le tableau périodique ? Quel est l'élément chimique le plus électronégatif ?
- 5/ Donner deux exemples de métaux alcalins. Justifier l'évolution du caractère oxydant dans la colonne des alcalins.