

# POUR RÉUSSIR LE CONTRÔLE . . .

## CE QU'IL FAUT CONNAITRE :

- Connaître l'ordre de remplissage des sous-couches électronique (1s, 2s, 2p, 3s, 3p) d'un atome et le nombre maximal d'électrons sur les sous-couches s et p.
- Définir les électrons de valence d'un atome.
- Connaître les règles de remplissage du tableau périodique
- Connaître la famille des gaz nobles (colonne n°8 du tableau, inertes, couche de valence pleine)
- Connaître les règles de stabilité des éléments (couche de valence pleine, règles du duet / octet)
- Nommer les ions :  $H^+$ ,  $Na^+$ ,  $K^+$ ,  $Ca^{2+}$ ,  $Mg^{2+}$ ,  $Cl^-$ ,  $F^-$  (écrire leur formule à partir de leur nom)
- Connaître le schéma de Lewis d'une molécule (doublets liants et non-liants)

## CE QU'IL FAUT SAVOIR FAIRE :

- Déterminer la configuration électronique d'un atome à partir de son numéro atomique  $Z$  ( $Z \leq 18$ )
- Déterminer la position d'un atome dans le tableau périodique à partir de sa configuration électronique.
- Déterminer les électrons de valence d'un atome ( $Z \leq 18$ ) à partir de sa configuration électronique ou de sa position dans le tableau périodique.
- Déterminer la charge électrique d'un ion à partir de sa configuration électronique et des règles de stabilité.
- Exploiter le schéma de Lewis d'une molécule pour justifier sa stabilité