



Connaissances et capacités à maîtriser (CCM)

Chapitre D2

Prérequis : entité, molécules, atomes, ions, élément chimique

Connaissances : ce qu'il faut savoir

Le vocabulaire à savoir définir :

- Configuration électronique
- Couche et électrons de valence
- Famille chimique
- Schéma de Lewis d'une molécule

Le vocabulaire à savoir utiliser correctement :

- Couche électronique (1, 2 et 3)
- Sous-couche électronique
- Bloc s, bloc p

Formules et noms des ions hydrogène, sodium, potassium, calcium, magnésium, chlorure, fluor

Les propriétés à connaître

- Répartition des électrons en couches et sous-couches
- Ce qui est commun à des atomes d'une même famille
- Ce qui est commun à des atomes d'une même période
- Propriétés des gaz nobles
- Règles de stabilité

Capacités : ce qu'il faut savoir faire

Capacités : ce qu'il faut savoir faire	Activités ?	Exercices ?	S'évaluer
• Établir la configuration électronique d'un atome à partir de son numéro atomique ou du tableau périodique			☹ ☺ ☺
• Positionner un élément dans le tableau périodique à partir de la configuration électronique de l'atome correspondant			☹ ☺ ☺
• Déterminer le nombre d'électrons de valence d'un atome à partir de sa configuration électronique ou de sa position dans le tableau périodique			☹ ☺ ☺
• Exploiter la configuration électronique d'un atome ou sa position dans le tableau périodique pour prévoir l'ion monoatomique qu'il peut former			☹ ☺ ☺
• Exploiter le schéma de Lewis d'une molécule pour justifier sa stabilisation par rapport aux atomes isolés.			☹ ☺ ☺
• Exploiter les règles de stabilité pour savoir si un schéma de Lewis proposé correspond ou non à une molécule stable.			☹ ☺ ☺
• Associer l'énergie de liaison entre deux atomes à l'énergie nécessaire pour casser cette liaison.			☹ ☺ ☺