

Chap. 5 – Cortège électronique des éléments

Les documents de la séquence :

- AD. 4A et 4B : Tableau périodique
- Feuille d'exercices corrigés
- Fiche de cours complétée

Compétences travaillées :

Compétences attendues	Exos	AD. 6
Déterminer la position de l'élément dans le tableau périodique à partir de la donnée de la configuration électronique de l'atome à l'état fondamental.	x	x
Déterminer les électrons de valence d'un atome ($Z \leq 18$) à partir de sa configuration électronique à l'état fondamental ou de sa position dans le tableau périodique.	x	x
À partir du tableau périodique, identifier des éléments ayant des propriétés chimiques communes et identifier la famille des gaz nobles.	x	x
Décrire et exploiter le schéma de Lewis d'une molécule pour justifier la stabilisation de cette entité par rapport aux atomes isolés ($Z \leq 18$). Associer l'énergie d'une liaison entre deux atomes à l'énergie nécessaire pour rompre cette liaison.	x	

Fiche de cours :

Nommer les ions : H^+ , Na^+ , K^+ , Ca^{2+} , Mg^{2+} , Cl^- , F^- ; écrire leur formule à partir de leur nom.

Exercices du chapitre :

Exercices : p. 86

Niveau 1 : 19, 21, 25, 30, 33

QCM

Niveau 2 : 43, 47