

Nom : **Prénom :** **Classe :**

Thème : Autour des métiers de l'atome.

Chapitre 2 : Cortège électronique d'une entité chimique

Cours livre p 70 à 73 + Bilan des activités

L'essentiel p 74 / Les bons réflexes p 76

Vidéos de cours sur le chapitre : (disponibles sur www.lasallesciences.com)



Tableau périodique / Ions stables / Schéma de Lewis

Pour s'entraîner en autonomie (à faire ou refaire) : Livre :

QCM p 75 + exercices résolus p 76-77

Parcours d'exercices p 78 à 84 (au minimum)

Parcours d'exercices CORRIGÉS

Ce que je dois savoir et savoir faire

	Appliquer le cours	S'entraîner	Préparer le DS
■ Déterminer le nombre d'électrons de valence d'un atome à partir de sa configuration électronique ou de sa position dans le tableau périodique.	6 8	32	39
■ Déterminer la position de l'élément dans le tableau périodique à partir de la donnée de la configuration électronique de l'atome correspondant.	10	32	39
■ À partir du tableau périodique, identifier les éléments ayant des propriétés chimiques communes et identifier la famille des gaz nobles.	12 14	32	39
■ Déterminer la charge électrique d'ions monoatomiques courants à partir du tableau périodique.	16	32	39
■ Nommer les ions : H^+ , Na^+ , K^+ , Ca^{2+} , Mg^{2+} , Cl^- , F^- ; écrire leur formule à partir de leur nom.	20	32	39
■ Décrire et exploiter le schéma de Lewis d'une molécule pour justifier la stabilisation de cette entité par rapport aux atomes isolés ($Z \leq 18$).	24	31	40
■ Associer l'énergie d'une liaison entre deux atomes à l'énergie nécessaire pour rompre cette liaison.	26	31	40

**Ne pas négliger les corrections des activités faites en classe.
(Corrections en ligne sur www.lasallesciences.com)**

Remarques sur mes révisions : (autres exercices faits, difficultés...) :

Après mon temps de révision, je me sens dans l'état d'esprit suivant pour aborder le devoir surveillé :

