

Nom :

Au programme :	Chapitres 1 (exercices), 2 (cours et exercices) et 3 (cours et exercices simples)
-----------------------	--

Compétences exigibles	Révisions personnelles	
	Acquis	Non Acquis
Chapitre 1 : Configuration électronique		
Établir la configuration électronique à l'état fondamental d'un atome ou d'un ion, repérer ses électrons de cœur et de valence, le nombre d'électrons célibataires		
Prévoir la formule des ions monoatomique d'un élément		
Chapitre 2 : Classification périodique		
Connaître la structure de la classification périodique (périodes, colonnes, blocs)		
Citer les éléments des trois premières périodes de la classification et de la colonne des halogènes (nom, symbole, numéro atomique)		
Relier la position dans la classification périodique à la configuration électronique de l'atome		
Définir le rayon atomique et interpréter son évolution en utilisant la notion de charge effective du noyau.		
Définir l'électronégativité et connaître son évolution dans la classification. Faire le lien avec les propriétés redox des corps simples		
Positionner les métaux dans la classification et en connaître quelques propriétés caractéristiques		
Chapitre 3 : Description des entités chimiques moléculaires (Lewis uniquement)		
Connaître la règle de l'octet (ou du duet) et ses limites		
Proposer une formule de Lewis possible et vraisemblable (liaison covalente, doublet liant, doublet non-liant, lacune électronique, hypervalence, charge formelle)		
Connaître l'ordre de grandeur de la longueur et de l'énergie d'une liaison covalente		
Connaître la notion de liaison polarisée et de moment dipolaire de liaison		
TP n°2 : Réaction de Cannizzaro partie 1 : techniques de séparation		
Savoir décrire le principe et le déroulement d'une extraction liquide-liquide		
Savoir décrire le principe et le déroulement d'une filtration sous vide		