|  |
| --- |
| **Fiche de préparation de cours** |
| Classe de 1° Spécialité |
| Thème  | Constitution et transformations de la matière. | Mouvement et Interactions. | L’énergie : conversions et transferts | Ondes et signaux |
| Titre de la leçon : Structure des entitésEtape n° 1 / 4 : Schéma de Lewis |
| Prérequis des élèves | Analyse de configuration électronique, électrons de valence, stabilité des gaz nobles. |
| **Objectifs Thématiques visés** |
| Notions et contenus | Schéma de Lewis d’une molécule, d’un ion mono ou polyatomique. Lacune électronique. |
| Capacités exigibles. Activités expérimentales | Établir le schéma de Lewis de molécules et d’ions mono ou polyatomiques, à partir du tableau périodique : O2, H2, N2, H2O, CO2, NH3, CH4, HCl, H+, H3O+, Na+, NH4+, Cl-, OH-, O2-. |
| Compétencesmises en jeu  | APP : Approprier | ANA : analyse | REA : réaliser | VAL : valider | COM : communiquer |
| **Pratique expérimentale** |
| Type de salle | Banalisée :  | Laboratoire :  |
| Matériel nécessaire  | Mis à disposition :  | Demandé par l’élève :  |
| Liste du matériel :  |
| **Degré d’autonomie** |
| Travail seul :  | En équipe par : … | Avec coordinateur :  | Indicateurs de réussite :  |
| **Scénario de la séance** |
| Type de support et contexte  | Démarche de découverte. |
| Durée | Tâche professeur ? | Tâche les élèves ? |
| 85’ | Leçon prise en charge par le professeur, les prérequis de seconde n’existant pas encore … |  |
|  |   |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
| **Structuration demandée** (carte mentale ; paragraphe ; audio ; …)Paragraphe. (???) |
| **Evaluations** |
| Test conceptions initiales  | Formative | QCM ; @test ; pb résolu | Sommative |
|  |  |  |  |
| *Commentaires et Améliorations* | *En exercice, faire les schémas de Lewis du BO.* |