|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Fiche révision Chapitre Entités chimiques stables** |  |  |  |
| Je dois connaitre :   * La stabilité chimique des gaz nobles et les configurations électroniques associées. * La notion d’ions monoatomiques et de molécules * Le modèle de Lewis de la liaison de valence, schéma de Lewis, doublets liants et non liants * L’énergie de liaison |  |  |  |
| Je dois être capable de :   * Etablir le lien entre la stabilité chimique et la configuration électronique de valence d’un gaz noble * Déterminer la charge électrique d’ions monoatomiques courants à partir du tableau périodique. * Nommer les ions : H+, Na+, K+, Ca2+, Mg2+, Cl -, F -; écrire leur formule à partir de leur nom. * Décrire et exploiter le schéma de Lewis d’une molécule pour justifier la stabilisation de cette entité, en référence aux gaz nobles, par rapport aux atomes isolés. * Associer qualitativement l’énergie de liaison entre deux atomes à l’énergie nécessaire pour rompre cette liaison |  |  |  |