

Fiche de révision du chapitre de chimie 19

Préparation du contrôle

Complétez l'apprentissage du cours du professeur, la révision des activités, des TP et des exercices par :

- la lecture du chapitre du livre correspondant et sa compréhension ;
- l'approfondissement des connaissances
 - en apprenant l'essentiel du livre (p 262)
 - en refaisant les activités documentaires et expérimentales du livre (p 254 à 256)
 - en se testant (p 264)
 - en faisant l'exercice résolu (p 263)
 - en faisant d'autres exercices résolus ou non (p 264 à 266).

Chimie 19

- savoir appliquer les règles du duet et de l'octet sur les atomes pour savoir le nombre de liaisons qu'ils doivent créer pour les respecter
- savoir justifier grâce à ces règles ce nombre de liaisons
- Remarque : savoir établir la structure électronique d'un atome est indispensable (ch 18)*
- savoir la définition d'une liaison de covalence, son rôle et que c'est un doublet liant et savoir le placer entre deux atomes
- savoir ce qu'est un doublet libre ou non-liant et savoir le placer sur un atome
- savoir écrire la représentation de Lewis de molécules simples
- savoir identifier l'atome central d'une molécule comme celui ayant la plus grande valence
- connaître les principales géométries des molécules
- savoir identifier la géométrie d'une molécule simple connaissant la valence de son atome central
- savoir trouver la formule d'une molécule simple connaissant les atomes qui la composent
- connaître les notions de formules brutes développées et semi-développées et savoir écrire une molécule en les utilisant
- connaître la notion d'isomère et savoir les identifier