

➡ **ORBITALES ATOMIQUES**

CONTENUS	Capacités exigibles
Fonctions d'onde électroniques ψ de l'atome d'hydrogène. Nombres quantiques n, l, m_l, m_s . Énergie et rayon associés à une fonction d'onde.	Interpréter $ \psi ^2$ comme la densité de probabilité de présence d'un électron en un point et la relier à la densité de charge. Prévoir qualitativement, pour l'atome d'hydrogène et les ions hydrogénoïdes, l'évolution du rayon et de l'énergie associés à une fonction d'onde en fonction du nombre quantique principal.
Orbitales des atomes polyélectroniques, représentation schématique. Configuration électronique d'un atome et d'un ion monoatomique. Électrons de cœur et de valence.	Dessiner l'allure des orbitales atomiques s et p. Établir la configuration électronique d'un atome ou d'un ion à l'état fondamental. Déterminer le nombre d'électrons non appariés d'un atome dans son état fondamental.
Notion qualitative de charge effective. Électronégativité. Rayon d'une orbitale atomique, polarisabilité	Relier qualitativement le rayon associé à une orbitale atomique à la charge effective. Relier qualitativement l'énergie associée à une orbitale atomique à l'électronégativité de l'atome. Relier qualitativement le rayon associé aux orbitales de valence d'un atome à sa polarisabilité.
Architecture du tableau périodique des éléments. Organisation par blocs.	Relier la position d'un élément dans le tableau périodique à la configuration électronique de l'atome associé dans son état fondamental. Situer dans le tableau les familles suivantes : métaux alcalins et alcalino-terreux, halogènes et gaz nobles.

➡ **Révisions de SUP : schéma de Lewis des molécules et géométrie.**

➡ **Structure électronique des molécules**

Méthode de Combinaison Linéaire des Orbitales Atomiques.

Description des molécules diatomiques homonucléaires : étude du dihydrogène et du dioxygène (idem pour F_2) :

- principe de construction des orbitales moléculaires par combinaison linéaire d'orbitales atomiques de même symétrie ; notion de recouvrement de deux OA.
- Compétences attendues pour ces trois molécules :
 - Construire des orbitales moléculaires par interaction d'orbitales atomiques du même type (s-s, p-p).
 - énergie d'une orbitale moléculaire : dans le diagramme, savoir placer qualitativement le niveau énergétique de l'OM à partir du niveau énergétique des OA
 - Reconnaître le caractère liant, antiliant, non liant d'une orbitale moléculaire ainsi que la symétrie σ et π à partir de sa représentation conventionnelle ou d'une surface d'iso-densité.
 - Remplissage électronique d'un diagramme d'orbitales moléculaires.
 - Calcul de l'indice de liaison (interprétation, Relier dans une molécule diatomique l'évolution de la longueur et de la constante de force de la liaison à l'évolution de l'ordre de liaison)
 - Identifier la symétrie ou d'une orbitale moléculaire à partir de sa représentation conventionnelle ou d'une surface d'isodensité.

Description des molécules **diatomiques de type A-B**

- Proposer une représentation conventionnelle d'une orbitale moléculaire en tenant compte d'une éventuelle dissymétrie du système.
- Justifier la dissymétrie d'une orbitale moléculaire obtenue par interaction d'orbitales atomiques centrées sur des atomes d'éléments différents.

Interaction **d'orbitales de fragments** (se limiter à des interactions de 2 orbitales) : Justifier l'existence d'interactions entre orbitales de fragment en termes de recouvrement ou d'écart d'énergie. Molécules traitées en cours : H_3BeH_2
 H_4 linéaire

➡ **Titrages redox (si tout a été évalué)**