

Ce qu'il faut savoir (atomistique)

- Connaître le nombre de de protons, de neutrons et d'électrons d'un atome à partir du numéro atomique, du nombre de masse et de la charge électrique
- Savoir qu'un atome est décrit par la physique quantique (probabiliste)
- Calculer les niveaux énergétiques de l'atome d'hydrogène selon la formule de Bohr
- Connaître les combinaisons possibles des nombres quantiques et faire le lien avec les orbitales ou les électrons correspondants
- Etablir les configurations électroniques des atomes et des ions dans leur état fondamental
- Distinguer entre un état fondamental, activé ou impossible d'un atome
- Connaître les tendances périodiques (rayon atomique/ionique, énergie d'ionisation, électronégativité) du tableau des éléments pour les espèces chimiques neutres ou isoélectroniques