

Travail de mémorisation du chapitre

Donner la signification physique des quatre nombres quantiques n, ℓ, m_ℓ et m_s et les valeurs possibles de chacun ?			
Rappeler et énoncer les trois règles qui permettent d'établir le diagramme énergétique d'un atome ou d'un ion à l'état fondamental			
Donner la définition d'une orbitale atomique, d'une sous-couche ainsi que leur nomenclature.			
Rappeler la méthode de construction des configurations électroniques des atomes et des ions			
Expliquer l'organisation du tableau périodique avec les termes périodes, familles et blocs s, p, d, f.			
Définir le rayon d'un atome ou d'un ion, les notions de polarisabilité et d'électronégativité. Décrire les variations de chaque grandeur dans la classification périodique			