Chapitre 10 : Régimes transitoires du deuxième ordre

Capacités et connaissances	A	B	C	D
Décrire les états de la matière : gaz, liquide, solide cristallin, solide amorphe et solide semi-cristallin, variétés allotropiques. Notion de phase.				
Recenser les constituants physico-chimiques présents dans un système.				
Décrire la composition d'un système (corps purs, mélange) à l'aide des grandeurs physiques pertinentes (concentration et fraction molaire, pression partielle).				
Exprimer l'activité d'une espèce chimique pure ou dans un mélange dans le cas de solutions aqueuses très diluées ou de mélanges de gaz parfaits avec référence à l'état standard.				
Reconnaître des transformations physique, chimique, nucléaire.				
Écrire l'équation de la réaction qui modélise une transformation chimique donnée.				
Décrire qualitativement et quantitativement un système chimique dans l'état initial ou dans un état d'avancement quelconque à l'aide de l'avancement.				
Identifier un état d'équilibre chimique.				
Déterminer une constante thermodynamique d'équilibre.				
Exprimer le quotient réactionnel.				
Prévoir le sens de l'évolution spontanée d'un système chimique.				
Déterminer la composition chimique du système dans l'état final, en distinguant les cas d'équilibre chimique et de transformation totale, pour une transformation modélisée par une réaction chimique unique.				