

**Nom :**

<b>Au programme :</b>	<b>Chapitre 4 (cours et exercices) + chapitre 5 (cours et exercices) + chapitre 6 (cours uniquement)</b>
-----------------------	--

Compétences exigibles	Avis du colleur	
	A	NA
<b>Chapitre 4 : Évolution d'un système chimique vers un état final (cours et exercices simples)</b>		
Connaître les différents états de la matière et les changements d'état		
Reconnaître la nature d'une transformation (physique, chimique nucléaire)		
Savoir tracer qualitativement et lire un diagramme d'état (P,T)		
Connaître l'équation d'état des gaz parfaits (et les unités)		
Définir la pression partielle et la fraction molaire		
Exprimer l'activité d'une espèce physico-chimique		
Ecrire l'équation-bilan d'une réaction et dresser un tableau d'avancement (en choisissant la bonne unité)		
Prévoir le sens d'évolution spontané d'un système		
Appliquer la condition d'équilibre pour déterminer la composition d'un système dans l'état final		
Identifier les situations d'équilibre ou de rupture d'équilibre		
Résoudre une équation (à la main et à la calculatrice)		
<b>Chapitre 5 : Forces intermoléculaires et solvants moléculaires</b>		
Conditions d'apparition et caractéristiques des interactions de van der Waals		
Prévoir ou interpréter les propriétés physiques des corps purs		
Prévoir ou interpréter les propriétés spectroscopiques d'une espèce		
Savoir décrire le principe et le déroulement d'une chromatographie sur couche mince, et interpréter l'ordre d'éluion des différents composés en relation avec leurs propriétés physico-chimiques et les caractéristiques de la phase stationnaire et de l'éluant.		
<b>Chapitre 6 : Concepts de cinétique macroscopique</b>		
Définition des vitesses volumiques et lien avec la vitesse de réaction		
Notion d'ordre d'une réaction		
Loi d'Arrhenius		
Temps de demi-réaction (ou de demi-vie)		