

Nom :

Au programme :	Chapitre 4 (outils) + chapitre 13 (exercices) + chapitre 14 (cours uniquement) + TP 11
-----------------------	---

Compétences exigibles	Révisions personnelles	
	Acquis	Non Acquis
Chapitre 4 : Évolution d'un système chimique vers un état final (méthodes)		
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		
Résoudre une équation (à la main et à la calculatrice)		
Chapitre 13 : Équilibres acido-basiques (exercices)		
Connaître les notions de couple acido-basique, polyacide, polybase, ampholyte, acide fort, acide faible, base forte, base faible		
Savoir définir le pH et la constante d'acidité K_A d'un couple acido-basique		
Tracer et exploiter des diagrammes de prédominance, exploiter des diagrammes de distribution		
Déterminer l'état d'équilibre d'un système siège d'une unique réaction acido-basique		
Connaître la notion de solution tampon et les méthodes de fabrication		
TP 11 : Titrages		
Connaître les principes de la pH-métrie et de la conductimétrie		
Connaître les caractéristiques d'une réaction de titrage		
Savoir repérer et exploiter la ou les équivalences d'un titrage direct		
Chapitre 14 : Additions nucléophiles (Cours uniquement)		
Interpréter la polarité des liaisons carbone-métal.		
Connaître la structure et la réactivité des organomagnésiens mixtes.		
Décrire la préparation d'un organomagnésien mixte en précisant les précautions à prendre et les réactions indésirables.		
Connaître la synthèse d'un organomagnésien acétylénique (par réaction acido-basique)		
Déterminer le produit issu de la réaction d'un organomagnésien sur un aldéhyde, une cétone, le dioxyde de carbone et proposer un schéma mécanistique.		