

Nom :

| | |
|-----------------------|--|
| Au programme : | Chapitre 4 (outils) + chapitre 13 (cours et exercices simples) + chapitre 12 (cours et exercices) |
|-----------------------|--|

| Compétences exigibles | Révisions personnelles | |
|--|------------------------|------------|
| | Acquis | Non Acquis |
| Chapitre 12 : Approche de la cinétique en réacteur ouvert (Cours et exercices) | | |
| Définir les notions de débit volumique, débit molaire, temps de passage, taux de conversion | | |
| Connaître la modélisation classique d'un réacteur ouvert (RPAC et régime permanent) | | |
| Faire un bilan de matière sur un réactif ou un produit dans un réacteur ouvert | | |
| Etablir une loi de vitesse à partir de mesures en réacteur ouvert | | |
| 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 (cours et 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 | | |