

TS Obligatoire 0708

S0	
Jeu 06 sept Prérentrée	Fiche sécurité
	<p>A faire pour le vendredi 07/09/07</p> <ul style="list-style-type: none"> Fiche de sécurité : signer les 2 exemplaires, 1 dans cahier TP, 1 à rendre au prof <p>Révisions oxydoréduction :</p> <ul style="list-style-type: none"> Cours Ch 1 §1 p 29 Testez-vous : 1. a-d ; 2. a-c ; 3. ex 5 p 36 (corrigé 6 p 36) <p>A faire pour le lundi 10/09/07</p> <ul style="list-style-type: none"> Acheter annales bac 2008 Nathan sujets non corrigés <p>Révisions tableau descriptif d'évolution d'un système chimique ; titrage :</p> <ul style="list-style-type: none"> Cours Ch 3 §1.2-1.3 Testez-vous : 3.a-b ex 4 p 79 : titrage du diode par les ions thiosulfate (corrigé 5 p 79)
Ven 07 sept 2HCE C0 1HCE C1 1HCE	<p>Prise de contact</p> <ul style="list-style-type: none"> Fiche de renseignements Informations BAC [w³] Organisation du travail [w³] <p style="background-color: #800000; color: white; padding: 2px;">Intro. Les questions que se posent au chimiste</p> <ul style="list-style-type: none"> Expérience « bouteille bleue » [Xp] (questionnement / questions programme) Présentation du programme de SPC : chimie « Les questions qui se posent au chimiste (Hachette) [ADoc] [Grp] <p style="background-color: #800000; color: white; padding: 2px;">A. La transformation d'un système chimique est-elle toujours rapide ?</p> <ul style="list-style-type: none"> Expérience « Coucher de Soleil » [Xp] <p style="color: orange;">> QA. Comment modéliser exp. « Coucher de Soleil ? », « Bouteille Bleue » ?</p> <p style="background-color: #e0e0e0; padding: 2px;">A.1 Transformations lentes et rapides – Facteurs Cinétiques</p> <p style="color: orange;">> QA.1 Des oeufs durs au sommet du Mont-Blanc ?</p> <p>Activité 1 : Rappels d'oxydoréduction :</p> <ul style="list-style-type: none"> Action des ions Fe (II) sur les ions permanganate [Xp] oxydant, réducteur, couple, ½ équation électronique, équation de la réaction <p style="text-align: right;">Les questions qui se posent au chimiste (Hachette)</p>
S1	
Lun 10 sept 1HCE C1 2HCE	<p>Activité 1 : Transformations lentes et rapides [Xp]</p> <p>Activité 2: Facteurs cinétiques : température, concentration des réactifs [Xp]</p> <p>Correction</p> <ul style="list-style-type: none"> ex 4 p 79 <p style="text-align: right;">Corrigé ex 5 p 36 TP-n°1 : Suivi cinétique par titrage</p> <p>A faire pour le 13/09/07</p> <ul style="list-style-type: none"> ex 15 p 39 : Quand la couleur apparaît plus vite <p>A faire pour le 14/09/07</p> <ul style="list-style-type: none"> préparer TP n°1 (lire intégralement, répondre aux questions préliminaires) cours § 2 p 65 (§ 1p 64)
Mardi 11 sept Office hours Présents : Bath Gallet Gottloeber	<p>Travail autonome</p> <ul style="list-style-type: none"> Préparation du TP-n°1

Jeu 13 sept -2h	<i>Pas de cours (Sortie Intégration des 2ndes)</i> <i>cours reporté au samedi mercredi 26 septembre</i> Corrigé ex 15 p 39
Ven 14 sept TP C1 2HCE 1TP	<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; margin-bottom: 5px;">A.2 Suivi temporel d'une transformation</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; margin-bottom: 5px;">TP1 – Etude cinétique de la transformation des ions peroxodisulfate et iodure</div> <p style="text-align: right;">Activité : Évolution temporelle des systèmes Activité : Alimentation TGV</p> <p>A faire pour le 17/09</p> <p>Chimie</p> <ul style="list-style-type: none"> • Exploitation de la courbe à terminer : $[I_2] = f(t)$, détermination graphique de $t_{1/2}$ <p>Cahier de Texte en ligne [w³]</p> <ul style="list-style-type: none"> • Dans le programme officiel de TS repérer les « compétences exigibles » de la partie A.1 de chimie <p>A faire pour le 20/10</p> <p>Chimie</p> <ul style="list-style-type: none"> • Compte-Rendu de TP chimie n°1 • ADoc3 p 62 : suivi par variations de pression (cf ex 17 p 40) <p>Cahier de Texte en ligne [w³]</p> <ul style="list-style-type: none"> • Consulter le doc. Évolution temporelle des systèmes <p>Physique</p> <ul style="list-style-type: none"> • Activité Alimentation TGV : répondre aux questions <p>A faire pour le 21/10</p> <p>Physique</p> <ul style="list-style-type: none"> • ex 9 p 37 : corde • ex 10 p 37 : surface de l'eau (reporté à lundi 24)
S2	
Lundi 17 sept 1HCE C1 3HCE 1TP	<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; margin-bottom: 5px;">A.2 Suivi temporel d'une transformation</div> <p>➤ QA.2 Pourquoi les réactions ralentissent-elles au fur et à mesure de leur avancement ? Comment expliquer des transformations explosives (AZF) ?</p> <p>Activité 1 : TP n°1 – Étude cinétique suivie par trempe et titrage</p> <ul style="list-style-type: none"> • Graphe $[I_2]$, $x = f(t)$ et temps de $1/2$ réaction $t_{1/2}$ •
Mardi 18 sept 1HCE (-1h) C1 4HCE 1TP	<p>Activité 2 : Déterminer une vitesse de réaction. [Rétroproj]</p> <ul style="list-style-type: none"> • Vitesse de réaction : détermination graphique, évolution avec le temps • Évolution de la vitesse, facteurs cinétiques • Tracé tangente en 1 pt, détermination coefficient directeur, $t_{1/2}$ <p>Corrigé</p> <ul style="list-style-type: none"> • ex 15 p 39 <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; margin-top: 5px;">A.1 Transformations lentes et rapides – Facteurs Cinétiques</div> <p style="text-align: right;">TP-n°1: Ondes mécaniques progressives</p>

<p>Jeudi 20 sept 2HCE C1 5HCE 1TP P0 1HCE</p>	<p>Correction</p> <ul style="list-style-type: none"> • ADoc3 p 62 <p>Activité 3 : Solutions colorées – Spectrophotomètre – Absorbance [Xp]</p> <p>A.1 Transformations lentes et rapides – Facteurs Cinétiques</p> <p>Synthèse A1 [XMedia]</p> <ul style="list-style-type: none"> • I- Rappels : Oxydoréduction , Tableau d'évolution , Titrage • II- Transformations lentes et rapides • III- Facteurs cinétiques : température et concentration des réactifs <p>> RA.1 Des oeufs durs au sommet du Mont-Blanc ?</p> <p>A.2 Suivi temporel d'une transformation</p> <p>Synthèse A2 [XMedia]</p> <ul style="list-style-type: none"> • I- Méthodes de suivi cinétique ; courbes d'évolution • II- Spectrophotométrie • III- Vitesse de réaction, temps de 1/2 réaction, facteurs cinétiques <p>> RA.2 Pourquoi les réactions ralentissent-elles au fur et à mesure de leur avancement ? Comment expliquer des transformations explosives (AZF) ?</p> <p>Intro. Évolution temporelle des systèmes</p> <p>Synthèse [XMedia]</p> <ul style="list-style-type: none"> • Présentation programme SPC : Modélisation , Évolution, Parties Programme • Compléter tableau [Grp] : colonnes A/ et C/ <p>A. Propagation d'une onde ; ondes progressives</p> <ul style="list-style-type: none"> •
<p>Ven 21 sept TP P1 2HCE</p>	<p>A. Propagation d'une onde ; ondes progressives</p> <p>> QA : Séisme et Tsunami</p> <p>Correction</p> <p>Activité 1: Alimentation TGV</p> <p>A.1 Onde mécanique progressive</p> <p>> QA.1 : Record TGV</p> <p>Corrections</p> <ul style="list-style-type: none"> • ex 9 p 37 <p>TP1 – Ondes mécaniques progressives</p>
<p>S3</p>	