

S6	
<b>Mardi 16 oct</b> <b>1HCE</b> C2 Absents: ...	<p style="background-color: #800000; color: white; padding: 2px;"><b>B. La transformation d'un système chimique est-elle toujours totale ?</b></p> <p style="border: 1px solid black; padding: 2px;"><b>B.1 Transformations non totales; réaction dans les deux sens</b></p> <p><b>Bilan TP n°3 : Transformations non totales</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Mesure de pH, étalonnage de la sonde pH-métrique</li> <li>pH et concentration, précision des mesures</li> <li>Mise en évidence de réactions non totale</li> <li>Taux d'avancement</li> <li>(reste à finir réactions dans les 2 sens)</li> </ul>
	<p><b>A faire pour le 22/10 (physique)</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>Livre Interactif de Physique</b> : Compétences exigibles A1. A2. A3.</li> <li><b>Livre Interactif de Physique</b> : Carte mentale A3.</li> <li><b>ex 8 p 73</b> : analyse d'une figure de diffraction</li> <li><b>ex 12 p 74</b> : radiation verte OU <b>Livre Interactif : Exercice Interactif A3.</b></li> </ul> <p><b>A faire pour le 25/10</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>DS n°2 Chimie A – Physique A (2h)</b></li> <li>chimie : A suivi cinétique suivi par spectrophotométrie</li> <li>physique : A Propagation des ondes, ondes progressives (sauf dispersion de la lumière)</li> </ul> <p><b>A faire pour le 26/10 (chimie)</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>ex 13 p 118</b> : solution d'acide lactique</li> </ul>
<b>Jeudi 18 oct</b> <b>2HCE</b> P1	<p style="background-color: #008080; color: white; padding: 2px;"><b>A. Propagation d'une onde ; ondes progressives</b></p> <p style="border: 1px solid black; padding: 2px;"><b>A.2 Ondes progressives mécaniques périodiques</b></p> <p><b>Correction</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>Problème BAC 3 p 84</b> : Étude d'un texte sur les ondes</li> </ul> <p style="border: 1px solid black; padding: 2px;"><b>A.3 La lumière : modèle ondulatoire</b></p> <p style="color: magenta;"><b>Synthèse: La lumière, modèle ondulatoire</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Lumière monochromatique, spectre</li> <li>Célérité de la lumière</li> <li>Longueur d'onde, fréquence, période</li> <li>(reste à finir : diffraction de la lumière, dispersion de la lumière)</li> </ul>
<b>Ven 19 oct</b> <b>TP</b> P1	TP-n°3 : Ondes ultrasonores et lumineuses : Diffraction et dispersion
S5	
<b>Lundi 8 oct</b> <b>1HCE</b> P1 Absents : Da Rocha Gottloeber Seyer	<p><b>Bilan TP ondes sonores et ultrasonores</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Tableau récapitulatif</li> <li>Principe de la détermination de la célérité par la mesure des périodicité spatiales et temporelles</li> </ul> <p><b>Corrections</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ex 8 p 56 : la houle</li> <li>ex 12 p 57 : corrigé - houle en eau profonde (dispersion)</li> <li>ex 16 p 58 : l'ouvreuse (diffraction)</li> </ul>
	<p><b>A faire pour le 11/10 (Physique)</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>finir exercices physique non encore corrigés ou <b>ex 7 p 56</b> : son et ultrason</li> <li><b>ex 20 p 59</b> : mesure de la célérité du son (périodicités)</li> </ul> <p><b>A faire pour le 12/10 (Chimie)</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>cours §1 p 104-105</b></li> <li><b>ex 5 p 116</b> : Ordralfabetix</li> <li><b>FM 14 p 335</b> : Utiliser un pH-mètre</li> <li><b>Préparer TP</b></li> </ul> <p><b>A faire pour le 18/10</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>Problème BAC 3 p 84</b> : Étude d'un texte sur les ondes</li> </ul>
<b>Jeudi 11 oct</b> <b>2HCE</b> P1	<p style="background-color: #800000; color: white; padding: 2px;"><b>B. La transformation d'un système chimique est-elle toujours totale ?</b></p>

<b>Ven 12 oct</b> <b>TP</b> C2 Absents : Chapelle	TP-n°3 : pH et transformations chimiques
<b>S4</b>	
<b>Lundi 1 oct</b> <b>1HCE</b> C1 3HCE 1TP Absents : Chapelle	<p><b>A. Propagation d'une onde ; ondes progressives</b></p> <p><b>A.2 Ondes mécaniques progressives</b></p> <p><b>Correction</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ex 20 p 39 : étude d'un séisme</li> </ul> <p><b>Séance exercices collective + réponse donnée</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ex 19 p 38 : épicerie d'un séisme</li> <li>ou suite ex 20 p 39 : notion de périodicité temporelle, représentation spatiale/temporelle</li> </ul> <hr/> <p><b>A faire pour le 04/10</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Livre interactif ch OMP les 2 ex interactifs</li> <li>Livre interactif ch OPMP ex interactif + carte conceptuelle</li> </ul> <p><b>A faire pour le 05/10</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Finir TP spectro</li> <li>p 52 : préparation TP US</li> <li>FM 5 p 358 oscilloscope</li> <li>Préparer TP mécanique ondes sonores et ultrasonores</li> </ul>
<b>Jeudi 4 oct</b> <b>2HCE</b> C1 5HCE 1TP P0 1HCE  Absents : Bottari	<p><b>A. Propagation d'une onde ; ondes progressives</b></p> <p><b>A.3 Ondes progressives mécaniques périodiques</b></p> <p>➤ <b>QA : Comment modéliser la houle ?</b></p> <p><b>Expérience cuve à ondes + enregistrement vidéoprojecteur</b></p> <p><b>DS rendu</b></p> <p><b>Exercices corrigés ?</b></p>
<b>Ven 05 oct</b> <b>TP</b> P1 2HCE  Absents : Bottari	<p><b>Activité : Principe et utilisation d'un oscilloscope</b></p> <p><b>TP2 - Ondes sonores et ultrasonores</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>Ondes sonores</b> : retard d'un clap, célérité du son</li> <li><b>Ondes ultrasonores</b> : retard d'une impulsion ultrasonore, célérité des ultrasons</li> <li><b>Ondes ultrasonores périodiques sinusoïdales</b> : période temporelle et spatiale, célérité des ultrasons</li> </ul> <p style="text-align: right;">TP-n°2 : Propagation des ondes sonores et ultrasonores</p> <p><b>A faire pour le 08/10 :</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>ex 8 p 56</b> : la houle</li> <li><b>ex 12 p 57</b> : corrigé - houle en eau profonde (dispersion)</li> <li><b>ex 16 p 58</b> : l'ouvreuse (diffraction)</li> </ul>
<b>S3</b>	
<b>Lundi 24 sept</b> <b>1HCE</b> C1 3HCE 1TP	
<b>Lundi 26 sept</b> <b>2HCE</b> (+1) C1 3HCE 1TP <b>DS1</b>	<p><b>A. La transformation d'un système chimique est-elle toujours rapide ?</b></p> <p><b>DS n°1 Chimie A (1h)</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Suivi cinétique par titrage I<sup>-</sup>, H<sub>2</sub>O<sub>2</sub></li> </ul> <p><b>Synthèse A</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Bilan des questions du chapitre <b>[VidéoProj]</b></li> </ul> <p><b>A.3 Quelle interprétation donner au niveau microscopique ?</b></p> <p>Activité 1 : « Zoom sur le microscopique » : interprétation des facteurs cinétiques <b>[Simu]</b></p>
<b>Jeudi 27 sept</b> <b>2HCE</b> P0 1HCE	Exp cloche et HP Bilan TP n°1 ondes Ex 9 10 et 17

Absents : Seyer	
<b>Ven 28 sept</b> <b>TP</b> P1 2HCE Absents : Seyer	TP-n°2 : Suivi cinétique par spectrophotométrie  <b>A faire pour le 01/10</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>ex 20 p 39</b> : étude d'un séisme</li> <li>• <b>ex 19 p 38</b> : épicentre d'un séisme</li> </ul>
<b>S2</b>	
<b>Lundi 17 sept</b> <b>1HCE</b> C1 3HCE 1TP Absents: Da Rocha	<b>A.2 Suivi temporel d'une transformation</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>&gt; <b>QA.2 Pourquoi les réactions ralentissent-elles au fur et à mesure de leur avancement ? Comment expliquer des transformations explosives (AZF) ?</b></li> </ul> <b>Activité 1 : TP n°1 – Étude cinétique suivie par trempé et titrage</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Graphe <math>[I_2]</math>, <math>x = f(t)</math> et temps de <math>\frac{1}{2}</math> réaction <math>t_{1/2}</math></li> </ul>
<b>Mardi 18 sept</b> <b>1HCE</b> (-1h) C1 4HCE 1TP Absents : Bottari DaRocha Nawaz Pilaud	<b>Activité 2 : Déterminer une vitesse de réaction. [Rétroproj]</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>Vitesse de réaction</b> : détermination graphique, évolution avec le temps</li> <li>• <b>Évolution de la vitesse, facteurs cinétiques</b></li> <li>• Tracé tangente en 1 pt, détermination coefficient directeur, <math>t_{1/2}</math></li> </ul> <b>Corrigé</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• ex 15 p 39</li> </ul> <b>A.1 Transformations lentes et rapides – Facteurs Cinétiques</b>  <a href="#">TP-n°1: Ondes mécaniques progressives</a>
<b>Jeudi 20 sept</b> <b>2HCE</b> C1 5HCE 1TP P0 1HCE	<b>Correction</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• ADoc3 p 62</li> </ul> <b>Activité 3 : Solutions colorées – Spectrophotomètre – Absorbance [Xp]</b> <b>A.1 Transformations lentes et rapides – Facteurs Cinétiques</b> <b>Synthèse A1 [XMedia]</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• I- Rappels : Oxydoréduction , Tableau d'évolution , Titrage</li> <li>• II- Transformations lentes et rapides</li> <li>• III- Facteurs cinétiques : température et concentration des réactifs</li> </ul> <ul style="list-style-type: none"> <li>&gt; <b>RA.1 Des oeufs durs au sommet du Mont-Blanc ?</b></li> </ul> <b>A.2 Suivi temporel d'une transformation</b> <b>Synthèse A2 [XMedia]</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• I- Méthodes de suivi cinétique ; courbes d'évolution</li> <li>• II- Spectrophotométrie</li> <li>• III- Vitesse de réaction, temps de <math>\frac{1}{2}</math> réaction, facteurs cinétiques</li> </ul> <ul style="list-style-type: none"> <li>&gt; <b>RA.2 Pourquoi les réactions ralentissent-elles au fur et à mesure de leur avancement ? Comment expliquer des transformations explosives (AZF) ?</b></li> </ul> <b>Intro. Évolution temporelle des systèmes</b> <b>Synthèse [XMedia]</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Présentation programme SPC : Modélisation , Évolution, Parties Programme</li> <li>• Compléter tableau <b>[Grp]</b> : colonnes A/ et C/</li> </ul> <b>A. Propagation d'une onde ; ondes progressives</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>•</li> </ul>
	<b>Mercredi 26 : DS1</b>

<p><b>Ven 21 sept</b> <b>TP</b> C1 5HCE 1TP P0 1HCE</p> <p>Absents : Chapelle</p>	<p><b>A. Propagation d'une onde ; ondes progressives</b></p> <p>&gt; <b>QA : Séisme et Tsunami</b></p> <p><b>Correction</b></p> <p><b>Activité 1: Alimentation TGV</b></p> <p><b>A.1 Ondes mécaniques progressives</b></p> <p>&gt; <b>QA.1 : Record TGV</b></p> <p><b>Corrections</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ex 9 p 37</li> </ul> <p><b>TP1 – Ondes mécaniques progressives</b></p> <hr/> <p><b>A.2 Suivi temporel d'une transformation</b></p> <p>&gt; <b>QA.2 Pourquoi les réactions ralentissent-elles au fur et à mesure de leur avancement ? Comment expliquer des transformations explosives (AZF) ?</b></p> <p><b>Activité 1 : TP n°1 – Étude cinétique suivie par trempe et titrage</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Graphes <math>[I_2]</math>, <math>x = f(t)</math> et temps de <math>1/2</math> réaction <math>t_{1/2}</math></li> <li></li> </ul>
<b>S1</b>	
<p><b>Lun 10 sept</b> <b>1HCE</b> C1 2HCE</p>	<p><b>Activité 1 : Transformations lentes et rapides [Xp]</b></p> <p><b>Activité 2: Facteurs cinétiques : température, concentration des réactifs [Xp]</b></p> <p><b>Correction</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>ex 4 p 79</li> </ul> <p style="text-align: right;"><b>Corrigé ex 5 p 36</b> <a href="#">TP-n°1 : Suivi cinétique par titrage</a></p> <p><b>A faire pour le 13/09/07</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>ex 15 p 39</b> : Quand la couleur apparaît plus vite</li> </ul> <p><b>A faire pour le 14/09/07</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><b>préparer TP n°1</b> (lire intégralement, répondre aux questions préliminaires)</li> <li><b>cours § 2 p 65 (§ 1p 64)</b></li> </ul>
<p><b>Mardi 11 sept</b> <b>Office hours</b></p> <p>Présents : Bath Gallet Gottloeber</p>	<p><b>Travail autonome</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Préparation du TP-n°1</li> </ul>
<p><b>Jeu 13 sept</b> -2h</p>	<p><i>Pas de cours (Sortie Intégration des 2ndes)</i></p> <p style="text-align: right;"><i>cours reporté au samedi mercredi 26 septembre</i></p> <p style="text-align: right;"><b>Corrigé ex 15 p 39</b></p>
<p><b>Ven 14 sept</b> <b>TP</b> C1 2HCE 1TP</p>	<p><b>A.2 Suivi temporel d'une transformation</b></p> <p><b>TP1 – Etude cinétique de la transformation des ions peroxodisulfate et iodure</b></p> <p style="text-align: right;"><a href="#">Activité : Évolution temporelle des systèmes</a> <a href="#">Activité : Alimentation TGV</a></p>

	<p><b><u>A faire pour le 17/09</u></b></p> <p><b>Chimie</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>Exploitation de la courbe à terminer</b> : <math>[I_2] = f(t)</math>, détermination graphique de <math>t_{1/2}</math></li> </ul> <p><b>Cahier de Texte en ligne [w<sup>3</sup>]</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Dans le <a href="#">programme officiel de TS</a> repérer les « compétences exigibles » de la partie A.1 de chimie</li> </ul> <p><b><u>A faire pour le 20/10</u></b></p> <p><b>Chimie</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>Compte-Rendu de TP chimie n°1</b></li> <li>• <b>ADoc3 p 62</b> : suivi par variations de pression (cf ex 17 p 40)</li> </ul> <p><b>Cahier de Texte en ligne [w<sup>3</sup>]</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Consulter le doc. <a href="#">Évolution temporelle des systèmes</a></li> </ul> <p><b>Physique</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Activité <b>Alimentation TGV</b> : répondre aux questions</li> </ul> <p><b><u>A faire pour le 21/10</u></b></p> <p><b>Physique</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>ex 9 p 37</b> : corde</li> <li>• <b>ex 10 p 37</b> : surface de l'eau (<b>reporté à lundi 24</b>)</li> </ul>
S0	
<p><b>Jeu 06 sept</b> <b>Préentrée</b></p>	<p style="text-align: right;"><a href="#">Fiche sécurité</a></p> <p><b><u>A faire pour le vendredi 07/09/07</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>Fiche de sécurité</b> : signer les 2 exemplaires, 1 dans cahier TP, 1 à rendre au prof</li> </ul> <p><b><u>Révisions oxydoréduction :</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>Cours Ch 1 §1 p 29</b></li> <li>• <b>Testez-vous : 1. a-d ; 2. a-c ; 3.</b></li> <li>• <b>ex 5 p 36</b> (corrigé 6 p 36)</li> </ul> <p><b><u>A faire pour le lundi 10/09/07</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>Acheter annales bac 2008 Nathan sujets non corrigés</b></li> </ul> <p><b><u>Révisions tableau descriptif d'évolution d'un système chimique ; titrage :</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>Cours Ch 3 §1.2-1.3</b></li> <li>• <b>Testez-vous : 3.a-b</b></li> <li>• <b>ex 4 p 79</b> : titrage du diode par les ions thiosulfate (<b>corrigé 5 p 79</b>)</li> </ul>
<p><b>Ven 07 sept</b> <b>2HCE</b> C0 1HCE C1 1HCE</p>	<p><b>Prise de contact</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Fiche de renseignements</li> <li>• Informations BAC [w<sup>3</sup>]</li> <li>• Organisation du travail [w<sup>3</sup>]</li> </ul> <p><b>Intro. Les questions que se posent au chimiste</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Expérience « bouteille bleue » [Xp] (questionnement / questions programme)</li> <li>• Présentation du programme de SPC : chimie</li> <li>• « Les questions qui se posent au chimiste (Hachette) [ADoc] [Grp]</li> </ul> <p><b>A. La transformation d'un système chimique est-elle toujours rapide ?</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Expérience « Coucher de Soleil » [Xp]</li> <li>➤ <b>QA. Comment modéliser exp. « Coucher de Soleil ? », « Bouteille Bleue » ?</b></li> </ul> <p><b>A.1 Transformations lentes et rapides – Facteurs Cinétiques</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ <b>QA.1 Des oeufs durs au sommet du Mont-Blanc ?</b></li> </ul> <p><b>Activité 1 : Rappels d'oxydoréduction :</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Action des ions Fe (II) sur les ions permanganate [Xp]</li> <li>• oxydant, réducteur, couple, ½ équation électronique, équation de la réaction</li> </ul> <p style="text-align: right;">Les questions qui se posent au chimiste (Hachette)</p>

	<p><b>A</b>Doc 1 p 42 : <b>lumière blanche, colorée</b><b>A faire pour le 11/10/07</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>ex 9 p 55</b> : dosage par étalonnage spectrophotométrique de I<sub>2</sub></li> <li>• <b>Préparer TP2</b> (lire intégralement, répondre aux questions préliminaires)</li> </ul> <p><b>A faire pour le 13/10/07</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Testez-vous p 54</li> </ul> <p><b>A faire pour le 24/09/07</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• lundi = bilan TP et ex séisme</li> <li>• mercredi = physique onde ou mobile + bilan A1</li> <li>• mercredi = bilan A2 temps ½ vitesse + ex</li> <li>• jeudi = exercice chimie + préparation spectro</li> </ul> <p><b>vendredi = TP spectro</b></p>
S4	
<p><b>Jeudi 20 sept</b>  <b>2HCE</b>  C1 5HCE 1TP  P0 1HCE</p>	<p><b>A. Propagation d'une onde ; ondes progressives</b></p> <p><b>A.3 Ondes progressives mécaniques périodiques</b></p> <p>&gt; <b>QA : Comment modéliser la houle ?</b></p> <p><b>Expérience cuve à ondes + enregistrement vidéoprojecteur</b></p>
<p><b>Ven 21 sept</b>  <b>TP</b>  P1 2HCE</p>	