

<p><b>HUMANITES, LITTERATURE ET PHILOSOPHIE</b></p> <p><b>THEME : Les pouvoirs de la parole</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• L'art de la parole : parole judiciaire, parole politique et discours</li> <li>• L'autorité de la parole : la parole du maître, la parole publique ;</li> <li>• Les séductions de la parole : le discours amoureux, la parole trompeuse</li> </ul> <p><b>SUPPORTS POUR LA REVISION</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Le manuel, <i>Humanités Littérature Philosophie</i>, Hachette - P. 18 à 141 ;</li> <li>- Le cours du professeur</li> </ul>	<p><b>LETTRES, LITTERATURE ET CULTURES ETRANGERES EN ANGLAIS</b></p> <p><b>Theme:</b> Fearsome fiction</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Dreams of Immortality (Unit 3 + Additional)</li> <li>- Monsters (Unit 4 + Additional)</li> </ul>	<p><b>MATHEMATIQUES</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Second degré. Equations et inéquations.</li> <li>2. Variations des fonctions associées.</li> <li>3. Limites de fonctions, Asymptotes.</li> <li>4. Nombre dérivé - Applications.</li> <li>5. Fonctions dérivées - Applications.</li> <li>6. Cercle.</li> </ol> <p><b><u>N.B.</u></b></p> <p><b>L'usage d'une calculatrice scientifique programmable est permis.</b></p>	<p><b>SCIENCES DE LA VIE ET DE LA TERRE</b></p> <p><b>Partie 1 : Transmission, variation et expression du patrimoine génétique</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Chapitre 3 : Variabilité génétique et histoire des génomes humains</li> <li>• Chapitre 5 : Les enzymes, des biomolécules aux propriétés catalytiques</li> </ul> <p><b>Partie 4 : Corps humain et santé</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Chapitre 1 : Variation génétique santé</li> </ul>			
<p><b>HISTOIRE - GEOGRAPHIE, GEOPOLITIQUE ET SCIENCES POLITIQUES</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>Thème 1 :</b> Comprendre un régime politique : la démocratie.</li> <li>• <b>Thème 4 :</b> S'informer : un regard critique sur les sources et modes de communication.</li> </ul>		<p><b>CHIMIE</b></p> <table border="0"> <tr> <td data-bbox="1126 715 1435 1422"> <p><b><u>Chapitre 2</u></b> <b>Réactions d'oxydoréduction</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Transformation modélisée par une réaction d'oxydoréduction : oxydant, réducteur, oxydation, réduction, couple oxydant-réducteur, demi-équation électronique.</li> <li>• Les réactions d'oxydoréduction (milieu acide / neutre / basique).</li> </ul> </td> <td data-bbox="1435 715 1767 1422"> <p><b><u>Chapitre 3</u></b> <b>Tableau d'avancement</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Evolution des quantités de matières lors d'une transformation.</li> <li>• Etat initial, notion d'avancement, tableau d'avancement, état final, état intermédiaire.</li> <li>• Etude de l'évolution d'un système à l'aide de la stœchiométrie.</li> <li>• Réaction totale et non totale.</li> </ul> </td> <td data-bbox="1767 715 2186 1422"> <p><b><u>Chapitre 4</u></b> <b>Titrages colorimétriques</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Les dosages par titrage.</li> <li>• Titrage avec suivi colorimétrique.</li> <li>• Réaction d'oxydoréduction support du titrage.</li> <li>• Changement de réactif limitant au cours du titrage.</li> <li>• Définition et repérage de l'équivalence.</li> <li>• Relation à l'équivalence du titrage.</li> <li>• Incertitude sur un titrage.</li> </ul> </td> </tr> </table>		<p><b><u>Chapitre 2</u></b> <b>Réactions d'oxydoréduction</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Transformation modélisée par une réaction d'oxydoréduction : oxydant, réducteur, oxydation, réduction, couple oxydant-réducteur, demi-équation électronique.</li> <li>• Les réactions d'oxydoréduction (milieu acide / neutre / basique).</li> </ul>	<p><b><u>Chapitre 3</u></b> <b>Tableau d'avancement</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Evolution des quantités de matières lors d'une transformation.</li> <li>• Etat initial, notion d'avancement, tableau d'avancement, état final, état intermédiaire.</li> <li>• Etude de l'évolution d'un système à l'aide de la stœchiométrie.</li> <li>• Réaction totale et non totale.</li> </ul>	<p><b><u>Chapitre 4</u></b> <b>Titrages colorimétriques</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Les dosages par titrage.</li> <li>• Titrage avec suivi colorimétrique.</li> <li>• Réaction d'oxydoréduction support du titrage.</li> <li>• Changement de réactif limitant au cours du titrage.</li> <li>• Définition et repérage de l'équivalence.</li> <li>• Relation à l'équivalence du titrage.</li> <li>• Incertitude sur un titrage.</li> </ul>
<p><b><u>Chapitre 2</u></b> <b>Réactions d'oxydoréduction</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Transformation modélisée par une réaction d'oxydoréduction : oxydant, réducteur, oxydation, réduction, couple oxydant-réducteur, demi-équation électronique.</li> <li>• Les réactions d'oxydoréduction (milieu acide / neutre / basique).</li> </ul>	<p><b><u>Chapitre 3</u></b> <b>Tableau d'avancement</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Evolution des quantités de matières lors d'une transformation.</li> <li>• Etat initial, notion d'avancement, tableau d'avancement, état final, état intermédiaire.</li> <li>• Etude de l'évolution d'un système à l'aide de la stœchiométrie.</li> <li>• Réaction totale et non totale.</li> </ul>	<p><b><u>Chapitre 4</u></b> <b>Titrages colorimétriques</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Les dosages par titrage.</li> <li>• Titrage avec suivi colorimétrique.</li> <li>• Réaction d'oxydoréduction support du titrage.</li> <li>• Changement de réactif limitant au cours du titrage.</li> <li>• Définition et repérage de l'équivalence.</li> <li>• Relation à l'équivalence du titrage.</li> <li>• Incertitude sur un titrage.</li> </ul>				
<p><b>SCIENCES ECONOMIQUES ET SOCIALES</b></p> <p><b>Chapitre 1 :</b> Comment un marché concurrentiel fonctionne-t-il ?</p> <p><b>Chapitre 2 :</b> Comment les marchés imparfaitement concurrentiels fonctionnent-ils ?</p> <p><b>Chapitre 3 :</b> Quelles sont les principales défaillances du marché ?</p> <p><b>Chapitre 6 :</b> Comment la socialisation contribue-t-elle à expliquer les différences de comportement des individus ?</p> <p><b>Méthode :</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Lecture de graphiques</li> <li>• Lecture de tableaux à double entrée</li> <li>• Les pourcentages de répartition</li> <li>• Les mesures des variations : taux de variation, coefficient multiplicateur et indices</li> <li>• Epreuve de spécialité : mobilisation de connaissances et traitement de l'information, raisonnement appuyé sur un dossier documentaire.</li> </ul>	<p><b>PHYSIQUE</b></p> <p><b>Hachette Chapitre 12 :</b> Mouvements d'un système</p> <p><b>Hachette Chapitre 14 :</b> Aspects énergétiques des phénomènes mécaniques :</p> <p>Seulement le paragraphe 1 du livre :</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>a. Energie cinétique</li> <li>b. Travail d'une force constante</li> <li>c. Travail de quelques forces constantes</li> <li>d. Théorème de l'énergie cinétique</li> </ol>					