

Planification de l'équilibre chimique

COURS	THÉORIE
1 (Démon)	<p>1) Démonstration sur la dissolution de l'alka-seltzer</p> <p>2) Les conditions pour obtenir un équilibre chimique</p> <ul style="list-style-type: none">• Qu'est-ce qu'un système ouvert et un système fermé• Qu'est-ce qu'une réaction terminée• Quels sont les trois systèmes qui peuvent correspondre à des changements macroscopiques constants ou arrêtés• Quelles sont les 3 conditions pour l'obtention d'un équilibre chimique <p>3) Autre exemple d'équilibre chimique :</p> <ul style="list-style-type: none">• Équilibre chimique d'une bouteille de liqueur à l'épicerie
2 (Canon)	<p>1) Retour sur le laboratoire sur l'alka-seltzer</p> <p>2) <u>Autres exemples d'équilibre chimique (Vidéo) :</u></p> <ul style="list-style-type: none">• L'équilibre de Pression du Brome gazeux• L'équilibre de solubilité de l'Iode solide <p>3) <u>Exemple du caractère dynamique de l'équilibre chimique (Vidéo) :</u></p> <ul style="list-style-type: none">• L'équilibre de Pression du Brome gazeux, preuve de son caractère dynamique par radioactivité.• L'équilibre de solubilité de l'Iode solide, , preuve de son caractère dynamique par radioactivité. <p>4) <u>Explication du phénomène dynamique d'équilibre chimique (Vidéo)</u></p> <ul style="list-style-type: none">• Explication du caractère dynamique de l'équilibre de solubilité de l'Iode solide, <p>5) Explication par le graphique de la vitesse de réaction.</p> <p>6) Série d'exercices 1 (Centre des ressources)</p>

<p style="text-align: center;">3</p>	<p>1) FICHER : INFLUENCE DE LA CONCENTRATION SUR L'ÉQUILIBRE CHIMIQUE (Centre des ressources)</p> <p>2) Série d'exercices 2 (Centre des ressources)</p>
<p style="text-align: center;">4</p>	<p>1) FICHER : INFLUENCE DE LA PRESSION SUR L'ÉQUILIBRE CHIMIQUE (Centre des ressources)</p> <p>2) FICHER : INFLUENCE DE LA TEMPÉRATURE SUR L'ÉQUILIBRE CHIMIQUE (Centre des ressources)</p>
<p style="text-align: center;">5</p>	<p>1) THÉORIE SUR LE PH (Document d'appui disponible sur le centre ressources)</p> <p>2) FICHER : INFLUENCE D'UN CATALYSEUR SUR L'ÉQUILIBRE CHIMIQUE (Centre des ressources)</p> <p>3) Série d'exercices 3 (Centre des ressources)</p>
<p style="text-align: center;">6</p>	<p>1) RETOUR SUR LES COURS 4 ET 5 : LE PRINCIPE DE LECHÂTELIER Le principe de LeChâtelier (centre des ressources)</p> <p>2) Série d'exercices 4 (Centre des ressources)</p>
<p style="text-align: center;">7</p>	<p>1) THÉORIE SUR LA CONSTANTE D'ÉQUILIBRE (Document d'appui sur le centre des ressources)</p> <p>2) THÉORIE FAMILLE DE CONSTANTE D'ÉQUILIBRE</p> <p>3) Série d'exercices 5 (Centre des ressources)</p>

8	1) THÉORIE SUR LE CALCUL DU K_{ps} 2) THÉORIE SUR L'UTILITÉ DU K_a 3) Série d'exercices 6 (Centre des ressources)
9	PRÉPARATION À L'EXAMEN DE FIN DE CHAPITRE : 1) Série d'exercices 7 (Centre des ressources) 2) http://mendeleiev.cyberscol.qc.ca/chimisterie/chimie534/lechate.htm
10	EXAMEN CD1-CD3 sur l'équilibre chimique (4^e période + étude)
11	EXAMEN CD2 sur l'équilibre chimique