









Terminale Spécialité Physique-Chimie	Thème : Constitution et transformations de la matière	M.KUNST-MEDICA	
<b>Chapitre 1 : Transformations acide-base</b>			
<b>Plan de travail pour préparer le devoir surveillé (à fournir dans la pochette « révisions »)</b>			
<b>Nom : ..... Prénom : ..... Classe : .....</b>			

**Vidéos de cours sur le chapitre : (disponibles sur [www.lasallesciences.com](http://www.lasallesciences.com))**

					
<a href="https://youtu.be/iKB8V5vBCVU">https://youtu.be/iKB8V5vBCVU</a>	<a href="https://youtu.be/u1VJ6W4E5rw">https://youtu.be/u1VJ6W4E5rw</a>	<a href="https://youtu.be/6j8vcUG2RkU">https://youtu.be/6j8vcUG2RkU</a>	<a href="https://youtu.be/cRsAjpujmg">https://youtu.be/cRsAjpujmg</a>	<a href="https://youtu.be/D-LaL3l-cdw">https://youtu.be/D-LaL3l-cdw</a>	<a href="https://youtu.be/Dg9cDN05X7U">https://youtu.be/Dg9cDN05X7U</a>
Les bons gestes : dilution	Les bons gestes : dissolution	La mole	Schéma de Lewis	Géométrie des molécules	Polarité
					
<a href="https://youtu.be/bUXw9v7Jv5I">https://youtu.be/bUXw9v7Jv5I</a>					
Acides et bases					

<b>Plan de travail pour se préparer au DS</b>	<b>Date à laquelle la tâche a été réalisée</b>
<b>A faire dès la semaine où le chapitre commence en classe.</b>	
<u>Fiche de préparation au chapitre :</u> <i>Je visionne les 6 vidéos de rappels de 1ère, je réalise une fiche de synthèse par vidéo, et j'étudie la carte bilan de la fiche.</i>	
<u>Fiche de préparation au chapitre :</u> <i>Je fais les exercices de la fiche de préparation et je compare mes résultats à la correction disponible sur « lasallesciences.com »</i>	
<b>A faire après l'AD 1.1 : Couple acide-base et l'AD 1.2 : Libération des ions hydrogène H<sup>+</sup></b>	
<i>Lire les corrections de l'AD 1.1 et de l'AD 1.2</i>	
<i>Compléter et étudier « I » et « II » du cours.</i>	
<i>Exercices d'application : 4-5-6-7 p 22</i>	
<i>Noter les points sur lesquels vous souhaitez demander des éclaircissements au prochain cours au professeur après avoir étudié le cours, les corrections de l'AD 1.1 et de l'AM 1.2, et avoir fait les exercices.</i>	
<b>A faire après l'AE 1.3 : Mesure de pH</b>	
<i>Lire la correction de l'AE 1.3.</i>	
<i>Étudier le « III » du cours.</i>	
<i>Exercices d'application : 8 p 22 et n°8 p 13 du cahier python</i>	
<i>Noter les points sur lesquels vous souhaitez demander des éclaircissements au prochain cours au professeur après avoir étudié le cours, la correction de l'AE 1.3, et avoir fait les exercices.</i>	

## A faire la semaine et les jours qui précèdent le devoir surveillé

<i>Visionner la vidéo de cours « acides et bases »</i>	
<i>Prendre et étudier le cours. Possibilité de lire dans le livre : cours p 16 à 17</i>	
<i>Reproduire une fiche de la partie « essentiel » et la maîtriser</i>	
<i>Faire le QCM p 19</i>	
<i>Faire l'exercice résolu p 20-21 sans correction, puis corriger</i>	
<i>Faire les exercices non faits du parcours d'exercices sans correction, puis corriger</i>	
<i>Se mettre en situation durant 1h et faire le DS type de l'année N-1 si disponible en ligne. Comparer sa copie avec la correction.</i>	
<i>Utiliser pour les exercices dans le livre : Les bons réflexes p 20 et côté maths p 21.</i>	
<i>Ne pas hésiter à communiquer via mail ou Pronote avec le professeur en cas de doute sur la résolution d'un exercice</i>	
<i>Préparer la pochette de révisions qui doit contenir cette fiche, l'ensemble des exercices faits dans le chapitre, les fiches de révisions réalisées.</i>	

### Parcours d'exercices p 22 à 27 (au minimum)

#### Surligner les exercices traités

Ce que je dois savoir et savoir faire	Appliquer le cours	S'entraîner	Vers le BAC
■ Identifier un transfert d'ion hydrogène et les couples acide-base mis en jeu.	4	14	19
■ Connaître les couples acide-base de l'eau, de l'acide carbonique, d'acides carboxyliques et d'amines.	4	14	19
■ Identifier le caractère amphotère d'une espèce chimique.	4	14	19 20
■ Citer des solutions d'acides et de bases courantes et les formules des espèces dissoutes.	4	14	19
■ Représenter le schéma de Lewis et la formule semi-développée d'un acide carboxylique, d'un ion carboxylate, d'une amine et d'un ion ammonium.	4	14	19
■ Établir l'équation d'une réaction acide-base.	6	14	19
■ Déterminer, à partir de la valeur de la concentration en ions oxonium $H_3O^+$ , la valeur du pH de la solution et inversement.	8	14	19 20

*(Corrections des exercices et activités en ligne sur [www.lasallesciences.com](http://www.lasallesciences.com))*

**Remarques sur mes révisions : (autres exercices faits, difficultés...) :**

**Après mon temps de révision, je me sens dans l'état d'esprit suivant pour aborder le devoir surveillé :**

