

Fiche de révisions 1^{ère}L

Chapitre 1 : Les eaux de consommation

Remarque : Cette fiche a pour but de vous aider à réviser en listant tout ce que vous devez savoir et être capable de faire pour l'épreuve du BAC.

Liste de connaissances et compétences	Que faut-il revoir ?
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Savoir que les eaux de consommation ne sont pas des eaux pures. ✚ Savoir ce qu'est le résidu sec, et par quel moyen on peut le récupérer expérimentalement. 	Paragraphe I du chapitre 1. + manuel p58 activité expérimentale 2 + manuel p 61 paragraphe I
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Savoir que le goût permet de distinguer différentes eaux de consommation ✚ Savoir pourquoi les eaux minérales peuvent avoir des goûts différents. 	Les tests gustatifs des eaux minérales Cours paragraphe II + Manuel p58 activité expérimentale 1
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Etre capable de faire la distinction entre les eaux minérales, les eaux de source et l'eau du robinet. ✚ Connaître les principales caractéristiques de ces trois types d'eaux. 	Etude du document « <i>les différents types d'eaux de consommation</i> » Cours paragraphe II Manuel p 61 paragraphe II Exercice corrigé 11 p 66
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Savoir quelles sont les techniques qui permettent au chimiste de déterminer la composition d'une eau ✚ Être capable à partir des résultats expérimentaux d'un dosage, de déterminer la concentration en ions chlorure Cl^- (ou hydrogénocarbonate HCO_3^-) par une méthode graphique ou par le calcul. ✚ Connaître le test de reconnaissance des ions chlorures Cl^- 	TP dosage des ions chlorure dans l'eau de Vichy Saint-Yorre + Activité expérimentale 5 du manuel p 59 + Activité expérimentale 4 du manuel p 59 + exercice résolu du manuel p 64
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Connaître la grandeur qui permet de déterminer l'acidité d'une eau ✚ Savoir pour quelles valeurs de pH, une solution est considérée acide, basique ou neutre. ✚ Savoir qu'en général, le pH des eaux de consommation est proche de 7, sauf pour les eaux gazeuses ou il est légèrement acide. 	Cours acidité des eaux minérales + Manuel p 58 Activité expérimentale 3 + Manuel p 61 paragraphe II Exercice corrigé 7 p 65 Exercice corrigé 11 p 66
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Connaître quels sont les ions responsables de la dureté d'une eau ✚ Connaître la formule chimique de ces deux ions. ✚ Savoir ce qu'est une eau dure et une eau douce. ✚ Connaître les principaux avantages et inconvénients des eaux dures 	Cours paragraphe sur la dureté de l'eau +Document : « <i>Dureté de l'eau</i> » +Activité expérimentale du manuel p 60 + Manuel p 62 + exercice corrigé 7 p 65