

Lundi 18 mai	En séance	Travail à faire pour le...
10 h 50 5A	<p>Ch10. P 45: Recopier la conclusion à l'aide du corrigé ci-joint.</p> <p>Chercher l'essentiel et le corriger.</p> <p>Rédiger les exercices 1) à 4) et les corriger au fur et à mesure (Tu le corriges sitôt rédigé).</p> <p>Barrer les pages 46 et 47.</p> <p>Travail à faire pour le lundi 25 mai et à envoyer à franck.gauthier@ac-bordeaux.fr .</p> <p>On change l'eau d'un aquarium (elle n'a pas été renouvelé depuis longtemps) et on en prélève dans un tube à essai. Dans un 2ème tube à essai on prélève de l'eau du robinet.</p> <p>Comment pourrais-t-on prouver par comparaison qu'il y a des restes de la respiration des poissons dans le 1er tube ?</p>	<p>Lundi 25 mai</p> <p>Travail à faire pour le lundi 25 mai et à envoyer à franck.gauthier@ac-bordeaux.fr .</p> <p>On change l'eau d'un aquarium (elle n'a pas été renouvelé depuis longtemps) et on en prélève dans un tube à essai. Dans un 2ème tube à essai on prélève de l'eau du robinet.</p> <p>Comment pourrais-t-on prouver par comparaison qu'il y a des restes de la respiration des poissons dans le 1er tube ?</p>
11 h 40 4A	<p>Vous avez 2 séances cette semaine et tout le travail de la semaine est indiqué là.</p> <p>Ch12. Regarder cette vidéo (qui dure 1 h 30):</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=4y-D8qc_6Ds</p> <p>P 52: 4. A faire et à corriger avec la correction ci-jointe.</p>	

14 h		
14 h 50		
15 h 55	<p>Il y a 2 séquences cette semaine donc la totalité du travail est indiquée là.</p> <p>5N Ch6. P 28. Corrige dans "Expérimente" la quantité d'eau présente dans le bécher: elle est de 100 mL (au lieu de 50 mL).</p> <p>P 29 : Rédiger les exercices 2) à 4) en les corrigeant au fur et à mesure à l'aide du corrigé ci-joint.</p> <p>Barrer les pages 30 et 31.</p> <p>Ch7. Regarder la vidéo (si tu es en classe, attends d'être chez toi): https://www.youtube.com/watch?v=2Sp-K_jQigg&autoplay=1 et effectuer l'animation: https://www.pccl.fr/physique_chimie_college_lycee/cinquieme/chimie/miscibilite_liquides.htm</p> <p>P 32: Rédiger chaque question et la corriger au fur et à mesure.</p> <p>Travail à faire pour lundi 25 mai et à envoyer à franck.gauthier@ac_bordeaux.fr</p> <p>P28, dans le tableau relève la valeur à partir de laquelle on n'arrive plus à dissoudre le sel. N'oublie pas l'unité. Cette valeur est la limite de solubilité pour une certaine quantité d'eau. Indique cette quantité. 1000 mL = 1 L. Calcule quelle est cette limite pour 1 L. C'est la solubilité du sel en g/L, écrit la avec son unité.</p>	<p>Lundi 25 mai</p> <p>Travail à faire pour lundi 25 mai et à envoyer à franck.gauthier@ac_bordeaux.fr</p> <p>P28, dans le tableau relève la valeur à partir de laquelle on n'arrive plus à dissoudre le sel. N'oublie pas l'unité. Cette valeur est la limite de solubilité pour une certaine quantité d'eau. Indique cette quantité.</p> <p>1000 mL = 1 L. Calcule quelle est cette limite pour 1 L. C'est la solubilité du sel en g/L, écrit la avec son unité.</p>

Mardi 19 mai	En séance	Travail à faire pour le...
--------------	-----------	----------------------------

<p>8 h</p> <p>4N</p>	<p>Ch12. P 53: Rédiger le 3) et le 4) et les corriger.</p> <p>Barrer p 54 et 55.</p> <p>Ch9. P 40: Activité documentaire. A lire attentivement.</p> <p>1. A faire et à corriger.</p> <p>Regarder la vidéo: https://www.youtube.com/watch?v=XViWn0FAYEI</p> <p>et effectuer l'animation: https://www.pccl.fr/physique_chimie_college_lycee/quatrieme/chimie/formules_chimiques.htm</p> <p>Envoyer les réponses aux questions suivantes avant jeudi 28 mai à franck.gauthier@ac-bordeaux.fr</p> <p>a) Les produits sont ils des corps chimiques de début ou de fin de réaction chimique ?</p> <p>b) Les réactifs sont ils des corps chimiques de début ou de fin de réaction chimique ?</p> <p>c) P 40, fig 1. Parmi les 3 molécules de dioxygène, dioxyde de carbone et d'eau, indiquer celle(s) qui est(sont) rectiligne(s) et celle(s) qui est(sont) coudée(s).</p> <p>d) Dans la réaction équilibrée de combustion du méthane, combien y a-t-il de molécules de méthane qui interviennent ? De dioxygène? De dioxyde de carbone? D'eau?</p>	<p>Jeudi 28 mai</p> <p>Envoyer les réponses aux questions suivantes avant jeudi 28 mai à franck.gauthier@ac-bordeaux.fr</p> <p>a) Les produits sont ils des corps chimiques de début ou de fin de réaction chimique ?</p> <p>b) Les réactifs sont ils des corps chimiques de début ou de fin de réaction chimique ?</p> <p>c) P 40, fig 1. Parmi les 3 molécules de dioxygène, dioxyde de carbone et d'eau, indiquer celle(s) qui est(sont) rectiligne(s) et celle(s) qui est(sont) coudée(s).</p> <p>d) Dans la réaction équilibrée de combustion du méthane, combien y a-t-il de molécules de méthane qui interviennent ? De dioxygène? De dioxyde de carbone? D'eau?</p>
----------------------	--	---

<p>8 h 50</p> <p>3N</p>	<p>Ch4. P 20 3. A rédiger et à corriger.</p> <p>P 21. Recopier la conclusion.</p> <p>L'essentiel: compléter et corriger.</p> <p>Exercices 1) à 4) A rédiger et à corriger au fur et à mesure.</p> <p>Travail à envoyer pour mercredi 27 mai à franck.gauthier@ac-bordeaux.fr</p> <p>a) Rechercher quel type de corps chimique (très acide ou très basique) on peut mettre pour déboucher un évier obturé par des matières organiques (épluchures, résidus alimentaires de vaisselle...).</p> <p>b) Et pour des résidus de calcaire sur la robinetterie de la douche ?</p>	<p>Mercredi 27 mai.</p> <p>Travail à envoyer pour mercredi 27 mai à franck.gauthier@ac-bordeaux.fr</p> <p>a) Rechercher quel type de corps chimique (très acide ou très basique) on peut mettre pour déboucher un évier obturé par des matières organiques (épluchures, résidus alimentaires de vaisselle...).</p> <p>b) Et pour des résidus de calcaire sur la robinetterie de la douche ?</p>
<p>10 h 50</p>		
<p>11 h 40</p>		

Mercredi 20 mai	En séance	Travail à faire pour le...
8 h		
6E		
8 h 50		
9 h 40		
3E		
11 h 40		
5N		