

Nom : _____

Groupe : 49

Date : _____

SYLLABUS DU COURS **ST-STE** 4e SECONDAIRE ANNÉE 2017-2018

PLANIFICATION DEUXIÈME ÉTAPE (Il peut y avoir des modifications en cours de route)

www.pasyoscience.com et facebook.com/pasyoscience

JOURNÉES DE LA RÉCUPÉRATION : **2-3-5-7** (12h15 à 13h00) local 354

EXAMEN ST DU MINISTÈRE EN ST, 14 juin 2018, 9h00 à 12h00

COURS	DESCRIPTION	À COMMENCER EN CLASSE ET À TERMINER À LA MAISON
41 Mardi 7 novembre 1 ^{re} période Jour 1	LABORATOIRE UN DÉVERSEMENT ACIDE DANS LA YAMASKA (10%) (Remettre au cours 44 (1/équipe)).	Faire le rapport de laboratoire sur le déversement acide dans la Yamaska. (10%). (Remettre au cours 44 (1/équipe)).
42 Mercredi 8 novembre 4 ^e période Jour 2	SUITE LABORATOIRE UN DÉVERSEMENT ACIDE DANS LA YAMASKA (10%) (Remettre au cours 44 (1/équipe)). THÉORIE UNIVERS VIVANT, LA GÉNÉTIQUE p. 94 à 106.	Faire le rapport de laboratoire sur le déversement acide dans la Yamaska. (10%). (Remettre au cours 44 (1/équipe)).
43 Jeudi 9 novembre 2 ^e période Jour 3	THÉORIE UNIVERS VIVANT, LA GÉNÉTIQUE p. 94 à 106. DÉMONSTRATION MOLÉCULES D'ADN.	Faire EXERCICES p. 99.
44 Vendredi 10 novembre 2 ^e période Jour 4	Remettre le LABORATOIRE UN DÉVERSEMENT ACIDE DANS LA YAMASKA (10%) . Correction EXERCICES p. 99. SUITE THÉORIE UNIVERS VIVANT, LA GÉNÉTIQUE p. 94 à 106. TEST DES GOÛTS.	Faire EXERCICES p. 100 à 102. ÉTUDE THÉORIE p. 94 à 106.
45 Lundi 13 novembre 3 ^e période Jour 5	Correction EXERCICES p. 100 à 102. THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (L'atome : Aristote, Démocrite, Dalton et Thomson) p. 107 à 121. DÉMONSTRATION MÉLANGES EAU+SABLE ET EAU+ALCOOL.	ÉTUDE THÉORIE p. 94 à 106.

<p>46 Mercredi 15 novembre 2^e période Jour 7</p>	<p>TEST (GÉNÉTIQUE STE) (5%). SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (L'atome : Aristote, Démocrite, Dalton et Thomson) p. 107 à 121. LABORATOIRE ÉLECTRICITÉ STATIQUE (15%) (Remettre au cours 49 (1/équipe)). Vidéo portant sur le tube à rayon cathodique.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 103 et 104.</p>
<p>47 Mercredi 15 novembre 4^e période Jour 7</p>	<p>Remise du TEST (GÉNÉTIQUE STE) (5%). Correction EXERCICES p. 103 et 104. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (Loi de Coulomb et l'atome de Rutherford) p. 107 à 121. DÉMONSTRATION (Compteur Geiger).</p>	<p>Faire EXERCICES p. 105. Étude THÉORIE p. 107 à 121 (Modèles atomiques, série électrostatique, loi de Coulomb).</p>
<p>48 Jeudi 16 novembre 4^e période Jour 8</p>	<p>Correction EXERCICES p. 105. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (L'atome de Rutherford-Bohr et configuration électronique) p. 107 à 121. DÉMONSTRATION TUBES DE GAZ ET SOURCE À HAUTE TENSION + LAMPE PLASMA.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 106 et 107. Étude THÉORIE p. 107 à 121 (Étude des modèles atomiques, série électrostatique, loi de Coulomb).</p>
<p>49 Mardi 21 novembre 1^{re} période Jour 1</p>	<p>Remettre le LABORATOIRE ÉLECTRICITÉ STATIQUE (15%). Correction EXERCICES p. 106 et 107.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 108 à 112. Étude THÉORIE p. 107 à 121 (Étude des modèles atomiques, série électrostatique, loi de Coulomb, la configuration électronique).</p>
<p>50 Mercredi 22 novembre 4^e période Jour 2</p>	<p>Correction EXERCICES p. 108 à 112 SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (Notation de Lewis) p. 122 à 127.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 113. Étude THÉORIE p. 107 à 121 (Étude des modèles atomiques, série électrostatique, loi de Coulomb, la configuration électronique).</p>
<p>51 Jeudi 23 novembre 2^e période Jour 3</p>	<p>EXAMEN (Modèles de l'atome, série électrostatique, loi de Coulomb, configuration électronique) (20%).</p>	<p>Faire EXERCICES p. 113.</p>

<p>52 Vendredi 24 novembre 2^e période Jour 4</p>	<p>Remise de l'EXAMEN (Modèles de l'atome, série électrostatique, loi de Coulomb, configuration électronique) (20%). Correction EXERCICES p. 113. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La masse relative et les isotopes) p. 122 à 127.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 114 et 115. Étude portant sur l'électricité statique (série électrostatique).</p>
<p>53 Lundi 27 novembre 3^e période Jour 5</p>	<p>EXAMEN DE LABORATOIRE ÉLECTRICITÉ STATIQUE (30%).</p>	<p>Faire EXERCICES p. 114 et 115.</p>
<p>54 Mercredi 29 novembre 2^e période Jour 7</p>	<p>Correction EXERCICES p. 114 et 115. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (Les familles et les périodes du tableau périodique) p. 122 à 127. DÉMONSTRATIONS (familles H₂, alcalins (vidéos), alcalino-terreux, gaz inertes).</p>	<p>Faire EXERCICES p. 116 et 117.</p>
<p>55 Mercredi 29 novembre 4^e période Jour 7</p>	<p>Correction EXERCICES p. 116 et 117. LABORATOIRE Métaux, non-métaux, métalloïdes (5%) (Remettre au cours 56 (1/équipe)).</p>	<p>Faire EXERCICES p. 118. Faire le rapport de laboratoire Métaux, non-métaux, métalloïdes) (5%) (Remettre au cours 56 (1/équipe)).</p>
<p>56 Jeudi 30 novembre 4^e période Jour 8</p>	<p>Remettre le LABORATOIRE Métaux, non-métaux, métalloïdes (5%). Correction EXERCICES p. 118. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La périodicité des propriétés) p. 122 à 127.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 119 à 124.</p>
<p>57 Lundi 4 décembre 1^{re} période Jour 1</p>	<p>Correction EXERCICES p. 119 à 124. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La nature de la liaison) p. 128 à 139.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 125.</p>
<p>58 Mardi 5 décembre 4^e période Jour 2</p>	<p>Correction EXERCICES p. 125. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La nature de la liaison (formation des molécules)) p. 128 à 139. DÉMONSTRATION : ÉLECTROLYSE DE L'EAU.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 126 à 128.</p>

<p>59 Mercredi 6 décembre 2^e période Jour 3</p>	<p>Correction EXERCICES p. 126 à 128. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (Les règles de nomenclature et d'écriture) p. 128 à 139.</p>	<p>Étude THÉORIE p. 107 à 127 (Propriétés, changements, modèles atomes, configuration électronique, isotopes, masse atomique, tableau périodique, propriétés périodiques).</p>
<p>60 Jeudi 7 décembre 2^e période Jour 4</p>	<p>Faire EXERCICES p. 129 à 136.</p>	<p>Étude THÉORIE p. 107 à 127 (Propriétés, changements, modèles atomes, configuration électronique, isotopes, masse atomique, tableau périodique, propriétés périodiques).</p>
<p>61 Lundi 11 décembre 3^e période Jour 5</p>	<p>EXAMEN : Propriétés, changements, modèles atomes, configuration électronique, isotopes, masse atomique, tableau périodique, propriétés périodiques. (25%).</p>	<p>Faire EXERCICES p. 129 à 136.</p>
<p>62 Mercredi 13 décembre 2^e période Jour 7</p>	<p>Remise de l'EXAMEN : Propriétés, changements, modèles atomes, configuration électronique, isotopes, masse atomique, tableau périodique, propriétés périodiques. (25%). Terminer et corriger EXERCICES p. 129 à 136.</p>	<p>Terminer EXERCICES p. 129 à 136.</p>
<p>63 Mercredi 13 décembre 4^e période Jour 7</p>	<p>Correction finale EXERCICES p. 129 à 136. Faire EXERCICES p. 137 à 139.</p>	<p>Terminer EXERCICES p. 137 à 139.</p>

<p>64 Jeudi 14 décembre 4^e période Jour 8</p>	<p>Correction EXERCICES p. 137 à 139. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La conductibilité électrique et les électrolytes) p. 140 à 143. LABORATOIRE CONDUCTIBILITÉ ÉLECTRIQUE ET ÉLECTROLYTES (5%) (Remettre au cours 65 (1/équipe)).</p>	<p>Faire le rapport de laboratoire conductibilité et électrolytes (5%). (Remettre au cours 65 (1/équipe)). Étude THÉORIE p. 128 à 139 (Les molécules).</p>
<p>65 Lundi 18 décembre 1^{re} période Jour 1</p>	<p>Remettre LABORATOIRE CONDUCTIBILITÉ ÉLECTRIQUE ET ÉLECTROLYTES (5%). SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La conductibilité électrique et la forces des électrolytes) p. 140 à 143. DÉMONSTRATION : LA FORCE DES ÉLECTROLYTES.</p>	<p>Étude THÉORIE p. 128 à 139 (Les molécules).</p>
<p>66 Mardi 19 décembre 4^e période Jour 2</p>	<p>EXAMEN : LES MOLÉCULES (25%)</p>	
<p>67 Mercredi 20 décembre 2^e période Jour 3</p>	<p>Remise de l'EXAMEN (Les molécules) (25%). Faire EXERCICES p. 140 à 143.</p>	<p>Terminer EXERCICES p. 140 à 143.</p>
<p>68 Jeudi 21 décembre 2^e période Jour 4</p>	<p>Correction EXERCICES p. 140 à 143 THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La notion de mole et le nombre d'Avogadro) p. 144 à 148.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 144.</p>
<p>69 Vendredi 22 décembre 3^e période Jour 5</p>	<p>Correction EXERCICES p. 144. CONGÉ</p>	<p>Étude THÉORIE p. 140 à 143 (Les électrolytes).</p>
<p>70 Mercredi 10 janvier 2^e période Jour 7</p>	<p>MINI TEST LES ÉLECTROLYTES. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La notion de mole et le nombre d'Avogadro) p. 144 à 148.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 145 et 146.</p>

<p>71 Mercredi 10 janvier 4^e période Jour 7</p>	<p>Correction EXERCICES p. 145 et 146. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La notion de mole et le nombre d'Avogadro) p. 144 à 148.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 147. Étude THÉORIE p. 140 à 148 (Les électrolytes et notion de mole).</p>
<p>72 Jeudi 11 janvier 4^e période Jour 8</p>	<p>Correction EXERCICES p. 147. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La notion de mole et le nombre d'Avogadro) p. 144 à 148.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 148 à 151. Étude THÉORIE p. 140 à 148 (Les électrolytes et notion de mole).</p>
<p>73 Lundi 15 janvier 1^{re} période Jour 1</p>	<p>EXAMEN DE LABORATOIRE LES ÉLECTROLYTES (30%).</p>	<p>Terminer EXERCICES p. 148 à 151. Étude THÉORIE p. 140 à 148 (Les électrolytes et notion de mole).</p>
<p>74 Mardi 16 janvier 4^e période Jour 2</p>	<p>Correction EXERCICES p. 148 à 151. Présentation du programme de chimie et physique (inscription 2018-2019). SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La concentration et la dilution) p. 149 à 157. OBSERVATION DE SOLUTIONS DOMESTIQUES AYANT DES CONCENTRATIONS.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 152 et 153. Étude THÉORIE p. 140 à 148 (Les électrolytes et notion de mole).</p>
<p>75 Mercredi 17 janvier 2^e période Jour 3</p>	<p>EXAMEN : (Électrolytes et notion de mole) (25%).</p>	<p>Terminer EXERCICES p. 152 et 153.</p>
<p>76 Jeudi 18 janvier 2^e période Jour 4</p>	<p>Remise de l'examen : (Électrolytes et notion de mole) (25%). Correction EXERCICES p. 152 et 153. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La concentration et la dilution ppm et mol/L) p. 149 à 157.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 154 à 156.</p>
<p>77 Vendredi 19 janvier 3^e période Jour 5</p>	<p>Correction EXERCICES p. 154 à 156. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La concentration et la dilution ppm et mol/L) p. 149 à 157.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 157 et 158.</p>

<p>78 Mardi 23 janvier 2^e période Jour 7</p>	<p>Correction EXERCICES p. 157 et 158. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (Dilution $c_1v_1 = c_2v_2$) p. 149 à 157.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 159 et 160.</p>
<p>79 Mardi 23 janvier 4^e période Jour 7</p>	<p>MINI TEST LES CONCENTRATIONS. Correction EXERCICES p. 159 et 160.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 161 à 163.</p>
<p>80 Mercredi 24 janvier 4^e période Jour 8</p>	<p>MINI TEST LES CONCENTRATIONS. Correction EXERCICES p. 161 à 163. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (L'échelle de pH) p. 158 à 162.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 164 et 165.</p>
<p>81 Mardi 30 janvier 1^{re} période Jour 1</p>	<p>Correction EXERCICES p. 164 et 165. SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (L'échelle de pH) p. 158 à 162.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 166 et 167.</p>
<p>82 Mercredi 31 janvier 4^e période Jour 2</p>	<p>Correction EXERCICES p. 166 et 167. LABORATOIRE pH ET LES SOLUTIONS (5%) (Remettre au cours 83 (1/équipe)).</p>	<p>Faire le rapport de laboratoire pH et solutions (5%). (Remettre au cours 83 (1/équipe)).</p>
<p>83 Jeudi 1^{er} février 2^e période Jour 3</p>	<p>Remettre LABORATOIRE pH ET LES SOLUTIONS (5%). SUITE THÉORIE UNIVERS MATÉRIEL (La loi de la conservation de la masse et le balancement d'équations) p. 163 à 167.</p>	<p>Faire EXERCICES p. 168 à 170.</p>
<p>84 Vendredi 2 février 2^e période Jour 4</p>	<p>Terminer et corriger EXERCICES p. 168 à 170. LABORATOIRE IDENTIFICATION NATURE D'UNE SOLUTION (5%) (Remettre au cours 85 (1/équipe)).</p>	<p>Terminer EXERCICES p. 168 à 170. Étude THÉORIE p. 140 à 162 (Solutions- Concentrations- Échelle de pH).</p>

Liens pour les vidéos :

Cours 54 :

Les alcalins ... vidéo

<http://www.youtube.com/watch?v=6ZY6d6jrj-0&feature=relmfu>

<http://www.youtube.com/watch?feature=endscreen&NR=1&v=m55kgyApYrY>

Les halogènes ...

<http://www.youtube.com/watch?v=u2ogMUDBaf4>

Chlore, brome et iode ...

<http://www.youtube.com/watch?v=yPOU5rGWqdg>