

Nom : _____ Groupe : _____

Date : _____

SYLLABUS DU COURS **ST-STE** 4e SECONDAIRE ANNÉE 2016-2017

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

www.pasyoscience.com et facebook.com/pasyoscience

JOURNÉES DE LA RÉCUPÉRATION : **1-5-6-9** (12h15 à 13h00) local 354

EXAMEN ST DU MEES LE MERCREDI, 14 JUIN 2017

COURS	DESCRIPTION	À FAIRE À LA MAISON
40 Lundi, 7 novembre, 3 ^e période, jour 8	Visite de l'infirmière (Madame Liette Comtois)	Étude Univers Vivant (L'ÉCOLOGIE)
41 Mercredi, 9 novembre, 1 ^{re} période, jour 1	Test 4 : Univers vivant (L'ÉCOLOGIE) (10%) Faire Devoir 6 (remettre au cours 43)	Travail sur «L'empreinte écologique» et Devoir 6 à remettre au cours 43
42 Mercredi, 9 novembre, 4 ^e période, jour 1	Documentaire la 11 ^e heure partie 1	Travail sur «L'empreinte écologique» à remettre au cours 43
43 Jeudi, 10 novembre, 4 ^e période, jour 2	Remettre « L'empreinte écologique » et le Devoir 6 Documentaire la 11 ^e heure (suite)	
44 Lundi, 14 novembre, 1 ^{re} période, jour 4	LABORATOIRE (20%) SAÉ : Un déversement acide dans la Yamaska (cours 1), remettre au cours 46	Travail sur «Un déversement acide dans la Yamaska» à remettre au cours 46
45 Mardi, 15 novembre, 3 ^e période, jour 5	SAÉ : Un déversement acide dans la Yamaska (cours 2), remettre au cours 46	Travail sur «Un déversement acide dans la Yamaska» à remettre au cours 46

<p>46 Mercredi, 16 novembre, 2^epériode, jour 6</p>	<p>Remettre Le laboratoire (SAÉ) : Un déversement acide dans la Yamaska. Théorie de l'Univers Vivant, (La génétique STE). <i>Manuel Synergie</i> p. 389 à 395.</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 389 à 395. Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 149 à 152 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p.402 #1 à #13</p>
<p>47 Jeudi, 17 novembre, 2^epériode, jour 7</p>	<p>Théorie de l'Univers Vivant, (La génétique STE, suite). <i>Manuel Synergie</i> p. 396 à 401.</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 396 à 401. Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 153 à 155 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p.402 #14 à #19</p>
<p>48 Lundi, 21 novembre, 3^epériode, jour 8</p>	<p>TEST (GÉNÉTIQUE STE) (5%) Théorie UNIVERS MATÉRIEL (L'atome Aristote, Démocrite, Dalton et Thomson) DÉMONSTRATION mélanges sable-eau et eau-alcool Électricité statique (LABORATOIRE 4) Solubilité des gaz dans l'eau <i>Manuel Synergie</i> p. 25 à 27</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 25 à 27.</p>
<p>49 Mercredi, 23 novembre, 1^{re}période, jour 1</p>	<p>Théorie UNIVERS MATÉRIEL (L'atome Aristote, Démocrite, Dalton et Thomson) (Suite) Théorie Loi de Coulomb <i>Manuel Synergie</i> p. 174, 180 à 184</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 174, 180 à 184. Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 68 #1 à #4 et p. 69 à 71 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 204-205 #1 à #14</p>
<p>50 Mercredi, 23 novembre, 4^epériode, jour 1</p>	<p>Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 68 #1 à #4 et p. 69 à 71 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 204-205 #1 à #14 Théorie UNIVERS MATÉRIEL (L'atome Rutherford) DÉMONSTRATION (Compteur Geiger) <i>Manuel Synergie</i> p. 28 et 29 et p. 120 à 132</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 28 et 29 et p. 120 à 132 Étude des modèles atomiques, série électrostatique, loi de Coulomb</p>

<p>51 Jeudi, 24 novembre, 4^epériode, jour 2</p>	<p>Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL (L'atome Rutherford-Bohr). LABORATOIRE (démonstration) : tubes de gaz et source à haute tension + lampe à plasma. Théorie Configuration électronique. <i>Manuel Synergie</i> p. 30 et 34</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 30 et 34 Faire la feuille « Configuration électronique » Étude des modèles atomiques, série électrostatique, loi de Coulomb</p>
<p>52 Lundi, 28 novembre, 1^{re}période, jour 4</p>	<p>Correction feuille Configuration électronique. Remettre feuille résumé des modèles. Faire le mot caché. Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 1 à 5 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #1 à #8</p>	<p>Faire le mot caché. Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 1 à 5 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #1 à #8 Étude Modèles de l'atome, série électrostatique, loi de Coulomb, configuration électronique.</p>
<p>53 Mardi, 29 novembre, 3^epériode, jour 5</p>	<p>Correction mot caché, <i>Fiches Savoirs</i> p. 1 à 5 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #1 à #8 Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL (Notation de Lewis) <i>Manuel Synergie</i> p. 35 à 38</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 35 à 38 Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 6 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #9 et #10 Étude Modèles de l'atome, série électrostatique, loi de Coulomb, configuration électronique.</p>
<p>54 Mercredi, 30 novembre, 2^epériode, jour 6</p>	<p>EXAMEN : Modèles de l'atome, série électrostatique, loi de Coulomb, configuration électronique (15%).</p>	

<p>55 Jeudi, 1 décembre, 2^epériode, jour 7</p>	<p>Remise de l'examen (Atome) Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 6 Et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #9 et #10 Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL (La masse atomique relative et les isotopes). <i>Manuel Synergie</i> p. 45 à 47</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 45 à 47 Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 9 et 10 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #15 à #17</p>
<p>56 Vendredi, 2 décembre, 3^epériode, jour 8</p>	<p>Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 9 et 10 Et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #15 à #17 Faire feuille « Exercices sur la masse atomique »</p>	<p>Terminer feuille « Exercices sur la masse atomique »</p>
<p>57 Mardi, 6 décembre, 1^{re}période, jour 1</p>	<p>Correction feuille « Exercices sur la masse atomique » Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (Les familles et les périodes du tableau périodique). <i>Manuel Synergie</i> p. 36 à 44. DÉMONSTRATIONS (familles H₂, alcalins (vidéos), alcalino-terreux, gaz inertes).</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 36 à 44 Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 7 et 8 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #11 à #14</p>
<p>58 Mardi, 6 décembre, 4^epériode, jour 1</p>	<p>Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 7 et 8 Et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 55 #11 à #14 LABORATOIRE 5 (Métaux, non-métaux, métalloïdes) (5%) Faire Exercices « On s'amuse avec les familles ».</p>	<p>Terminer LABORATOIRE 5 (Métaux, non-métaux, métalloïdes) Terminer Exercices « On s'amuse avec les familles ».</p>
<p>59 Mercredi, 7 décembre, 4^epériode, jour 2</p>	<p>Remettre LABORATOIRE 5 (Métaux, non- métaux, métalloïdes) Correction Exercices « On s'amuse avec les familles ». Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La périodicité des propriétés). <i>Manuel Synergie</i> p. 48 à 50. Faire Mots Cachés</p>	<p><i>Manuel Synergie</i> p. 48 à 50. Terminer Mots Cachés Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 11 et 13 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 56 #18 et #19</p>
<p>60 Lundi, 12 décembre, 1^{re}période, jour 4</p>	<p>Correction Mots Cachés et <i>Fiches Savoirs</i> p. 11 et 13 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 56 #18 et #19 Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La nature de la liaison). <i>Manuel Synergie</i> p. 96 et 97.</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 96 et 97.</p>

<p>61 Mardi, 13 décembre, 3^epériode, jour 5</p>	<p>Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La nature de la liaison (les molécules suite)). <i>Manuel Synergie</i> p. 60, 61, 96 et 97. Faire Exercices (Les molécules) DÉMONSTRATION : ÉLECTROLYSE DE L'EAU</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 60, 61, 96 et 97. Terminer Exercices (Les molécules) Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 16 et 31 à 33 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 83 #1 à #3 et p. 114 #8 à #10</p>
<p>62 Mercredi, 14 décembre, 2^epériode, jour 6</p>	<p>Correction Exercices (Les molécules) et <i>Fiches Savoirs</i> p. 31 à 33 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 114 #8 à #10 Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (Les règles de nomenclature et d'écriture). <i>Manuel Synergie</i> p. 99 à 101.</p>	<p>Étude Propriétés, changements, modèles atomes, configuration électronique, isotopes, masse atomique, tableau périodique, propriétés périodiques</p>
<p>63 Jeudi, 15 décembre, 2^epériode, jour 7</p>	<p>EXAMEN : Propriétés, changements, modèles atomes, configuration électronique, isotopes, masse atomique, tableau périodique, propriétés périodiques. (20%)</p>	<p>Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 99 à 101.</p>
<p>64 Vendredi, 16 décembre, 3^epériode, jour 8</p>	<p>Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 34 à 36 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 114 #11 et #12 Faire feuille « Exercices La nomenclature)</p>	<p>Terminer <i>Fiches Savoirs</i> p. 34 à 36 <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 114 #11 et #12 Feuille « Exercices La nomenclature)</p>
<p>65 Mardi, 20 décembre, 1^{re}période, jour 1</p>	<p>Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 34 à 36, <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 114 #11 et #12 et Feuille « Exercices La nomenclature) Faire Exercices 2 (La nomenclature) Faire Exercices 3 (Liaisons et molécules) Faire Mot cachés (Les molécules et le tableau périodique)</p>	<p>Terminer Exercices 2 (La nomenclature) Exercices 3 (Liaisons et molécules) Mot cachés (Les molécules et le tableau périodique)</p>

66 Mardi, 20 décembre, 4 ^e période, jour 1	Correction Exercices 2 (La nomenclature), Exercices 3 (Liaisons et molécules), Mot caché (Les molécules et le tableau périodique) Faire Exercices 4 (Molécules et radicaux)	Terminer Exercices 4 (Molécules et radicaux)
67 Mercredi, 21 décembre, 4 ^e période, jour 2	Correction Exercices 4 (Molécules et radicaux) Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La conductibilité électrique et les électrolytes). <i>Manuel Synergie p. 73 à 81.</i> LABORATOIRE 2.4 (La conductibilité électrique et les électrolytes) (5%)	Étude (Les molécules)
68 Vendredi, 23 décembre, 1 ^{re} période, jour 4	CONGÉ	Étude (Les molécules)
69 Mardi, 10 janvier, 3 ^e période, jour 5	EXAMEN : LES MOLÉCULES (25%)	Terminer le laboratoire 2.4 (La conductibilité électrique et les électrolytes)
70 Mercredi, 11 janvier, 2 ^e période, jour 6	Remise de l'examen Remettre le laboratoire 2.4 (La conductibilité électrique et les électrolytes) Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La conductibilité électrique et les électrolytes (La force des électrolytes)). <i>Manuel Synergie p. 73 à 81.</i> DÉMONSTRATION : LA FORCE DES ÉLECTROLYTES Faire Exercices 5 (Électrolytes-Liaisons- Molécules)	Terminer Exercices 5 (Électrolytes-Liaisons- Molécules)
71 Jeudi, 12 janvier, 2 ^e période, jour 7	Correction Exercices 5 (Électrolytes-Liaisons- Molécules) Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 21 et 22 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 84 #19 à #24	Terminer <i>Fiches Savoirs</i> p. 21 et 22 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 84 #19 à #24

72 Vendredi, 13 janvier, 3 ^e période, jour 8	Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 21 et 22 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 84 #19 à #24 Mini-test sur les électrolytes Faire Exercices 6 (Propriétés acides-bases-sels)	Terminer Exercices 6 (Propriétés acides-bases-sels)
73 Mardi, 17 janvier, 1 ^{re} période, jour 1	Correction Exercices 6 (Propriétés acides-bases-sels) Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La notion de mole et le nombre d'Avogadro). <i>Manuel Synergie</i> p. 51 à 54. Faire Exercices 7 (Notion de mole)	Terminer Exercices 7 (Notion de mole)
74 Mardi, 17 janvier, 4 ^e période, jour 1	Correction Exercices 7 (Notion de mole) Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 14 et 15 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 56 #20 à #25	Terminer <i>Fiches Savoirs</i> p. 14 et 15 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 56 #20 à #25
75 Mercredi, 18 janvier, 4 ^e période, jour 3	Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 14 et 15 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 56 #20 à #25 Faire Mot Caché (Les réactions chimiques et les relations molaires)	Étude examen (Électrolytes et notion de mole)
76 Vendredi, 20 janvier, 1 ^{re} période, jour 4	EXAMEN DE LABORATOIRE : (30%)	Terminer Mot Caché (Les réactions chimiques et les relations molaires)
77 Lundi, 23 janvier, 3 ^e période, jour 5	EXAMEN : (Électrolytes et notion de mole) (25%) Terminer Mot Caché (Les réactions chimiques et les relations molaires)	Terminer Mot Caché (Les réactions chimiques et les relations molaires)
78 Mardi, 24 janvier, 2 ^e période, jour 6	Remise de l'examen sur les électrolytes et la notion de mole. Présentation du programme de chimie et physique (inscription 2015-2016). Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La concentration et la dilution (Rappel)). <i>Manuel Synergie</i> p. 68 à 72. Faire Exercice 8 (Les solutions) #1 à #11	Terminer Exercice 8 (Les solutions) #1 à #11

<p>79 Mercredi, 25 janvier, 2^epériode, jour 7</p>	<p>Correction Exercice 8 (Les solutions) #1 à #11 Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La concentration et la dilution (ppm et mol/L)). <i>Manuel Synergie</i> p. 68 à 72.</p>	
<p>80 Jeudi, 26 janvier, 3^epériode, jour 8</p>	<p>Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 17 à 19 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 83 #11 à #15 Faire Exercice 9 (Les concentrations g/L, %, ppm, mol/L) #1 à #10.</p>	<p>Terminer <i>Fiches Savoirs</i> p. 17 à 19, <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 83 #11 à #15 Exercice 9 (Les concentrations g/L, %, ppm, mol/L) #1 à #10</p>
<p>81 Mercredi, 1 février, 1^{re}période, jour 1</p>	<p>Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 17 à 19, <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 83 #11 à #15, Exercice 9 (Les concentrations g/L, %, ppm, mol/L) #1 à #10 Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (Dilution $c_1V_1 = c_2V_2$ (Rappel))). <i>Manuel Synergie</i> p. 68 à 72. Terminer Exercice 9 (Les concentrations g/L, %, ppm, mol/L) #11 à #25. Faire Exercice 10 (Concentration et dilution).</p>	<p>Terminer Exercice 10 (Concentration et dilution).</p>
<p>82 Mercredi, 1 février, 4^epériode, jour 1</p>	<p>MINI TEST sur les concentrations. Correction Exercice 10 (Concentration et dilution). Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 20 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 83 #16 à #18</p>	<p>Terminer <i>Fiches Savoirs</i> p. 20 <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 83 #16 à #18</p>
<p>83 Jeudi, 2 février, 4^epériode, jour 2</p>	<p>MINI TEST sur les concentrations. Correction <i>Fiches Savoirs</i> p. 20, <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 83 #16 à #18 Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (L'échelle de pH). <i>Manuel Synergie</i> p. 82. Faire <i>Fiches Savoirs</i> p. 23 Faire <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 84 #25</p>	<p>Terminer <i>Fiches Savoirs</i> p. 23 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 84 #25</p>