

Nom : _____ Groupe : _____

Date : _____

SYLLABUS DU COURS ST-STE 4e SECONDAIRE ANNÉE 2015-2016

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

www.pasyoscience.com et facebook.com/pasyoscience

JOURNÉES DE LA RÉCUPÉRATION : 3-5-7-9 (12h15 à 13h00) local 354

COURS	DESCRIPTION	À FAIRE À LA MAISON
41 Mardi, 10 novembre, 1 ^{re} période, jour 1	Test 4 : Univers vivant (L'ÉCOLOGIE) (10%) Faire Devoir 6	Travail sur «L'empreinte écologique» à remettre au cours 45
42 Mardi, 10 novembre, 3 ^e période, jour 1	Documentaire la 11 ^e heure partie 1	Travail sur «L'empreinte écologique» à remettre au cours 45
43 Jeudi, 12 novembre, 2 ^e période, jour 3	VISITE DE L'INFIRMIÈRE (Madame Liette Comtois)	Terminer le document « Empreinte écologique » Remettre «L'empreinte écologique» au cours 45
44 Vendredi, 13 novembre, 2 ^e période, jour 4	Terminer le document « Empreinte écologique » Remettre «L'empreinte écologique» au cours 45	Terminer le document « Empreinte écologique » Remettre «L'empreinte écologique» au cours 45
45 Lundi, 16 novembre, 3 ^e période, jour 5	Remettre «L'empreinte écologique» Documentaire la 11 ^e heure partie 2	Terminer Devoir 6 et le questionnaire de la 11 ^e heure
46 Mardi, 17 novembre, 1 ^{re} période, jour 6	Remettre Devoir 6 LABORATOIRE (20%) SAÉ : Un déversement acide dans la Yamaska (cours 1)	Travail sur «Un déversement acide dans la Yamaska» à remettre au cours 48

47 Mercredi, 18 novembre, 4 ^e période, jour 7	SAÉ : Un déversement acide dans la Yamaska (cours 2)	Travail sur «Un déversement acide dans la Yamaska» à remettre au cours 48
48 Jeudi, 19 novembre, 4 ^e période, jour 8	Remise de la SAÉ « Un déversement acide dans la Yamaska» 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	Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 25 à 27.
49 Mardi, 24 novembre, 1 ^{re} période, jour 1	Théorie UNIVERS MATÉRIEL (L'atome Aristote, Démocrite, Dalton et Thomson) (Suite) Théorie Loi de Coulomb <i>Manuel Synergie</i> p. 174, 180 à 184	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
50 Mardi, 24 novembre, 3 ^e période, jour 1	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	Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 28 et 29 et p. 120 à 132 Étude des modèles atomiques, série électrostatique, loi de Coulomb
51 Jeudi, 26 novembre, 2 ^e période, jour 3	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	Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 30 et 34 Faire la feuille « Configuration électronique » Étude des modèles atomiques, série électrostatique, loi de Coulomb

52 Vendredi, 27 novembre, 2 ^e période, jour 4	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	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.
53 Lundi, 30 novembre, 3 ^e période, jour 5	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	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.
54 Mardi, 1 ^{er} décembre, 1 ^{re} période, jour 6	EXAMEN : Modèles de l'atome, série électrostatique, loi de Coulomb, configuration électronique (20%).	
55 Mercredi, 2 décembre, 4 ^e période, jour 7	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	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
56 Jeudi, 3 décembre, 4 ^e période, jour 8	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 »	Terminer feuille « Exercices sur la masse atomique »

57 Mardi, 8 décembre, 1 ^{re} période, jour 1	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).	Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 36 à 44
58 Mardi, 8 décembre, 3 ^e période, jour 1	Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (Les familles et les périodes du tableau périodique). <i>Manuel Synergie</i> p. 36 à 44.	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
59 Jeudi, 10 décembre, 2 ^e période, jour 3	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%)	Terminer LABORATOIRE 5 (Métaux, non-métaux, métalloïdes)
60 Vendredi, 11 décembre, 2 ^e période, jour 4	Remettre LABORATOIRE 5 (Métaux, non-métaux, métalloïdes) Faire Exercices « On s’amuse avec les familles ».	Terminer Exercices « On s’amuse avec les familles ».
61 Lundi, 14 décembre, 3 ^e période, jour 5	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	<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
62 Mardi, 15 décembre, 1 ^{er} période, jour 6	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.	Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 96 et 97.

63 Mercredi, 16 décembre, 4 ^e période, jour 7	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	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
64 Jeudi, 17 décembre, 4 ^e période, jour 8	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.	Étude Propriétés, changements, modèles atomes, configuration électronique, isotopes, masse atomique, tableau périodique, propriétés périodiques
65 Lundi, 21 décembre, 1 ^{re} période, jour 1	EXAMEN : Propriétés, changements, modèles atomes, configuration électronique, isotopes, masse atomique, tableau périodique, propriétés périodiques. (20%)	Lire <i>Manuel Synergie</i> p. 99 à 101.
66 Lundi, 21 décembre, 3 ^e période, jour 1	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)	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)
67 Jeudi, 7 janvier, 2 ^e période, jour 3	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)	Terminer Exercices 2 (La nomenclature) Exercices 3 (Liaisons et molécules) Mot cachés (Les molécules et le tableau périodique)

68 Vendredi, 8 janvier, 2 ^e période, jour 4	Correction Exercices 2 (La nomenclature), Exercices 3 (Liaisons et molécules), Mot caché (Les molécules et le tableau périodique) Faires Exercices 4 (Molécules et radicaux)	Terminer Exercices 4 (Molécules et radicaux)
69 Lundi, 11 janvier, 3 ^e période, jour 5	Correction Exercices 4 (Molécules et radicaux) Théorie suite UNIVERS MATÉRIEL, (La conductibilité électrique et les électrolytes). <i>Manuel Synergie</i> p. 73 à 81. LABORATOIRE 2.4 (La conductibilité électrique et les électrolytes) (20%)	Étude (Les molécules)
70 Mardi, 12 janvier, 1 ^{re} période, jour 6	EXAMEN : LES MOLÉCULES (25%)	Terminer le laboratoire 2.4 (La conductibilité électrique et les électrolytes)
71 Mercredi, 13 janvier, 4 ^e période, jour 7	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</i> p. 73 à 81. DÉMONSTRATION : LA FORCE DES ÉLECTROLYTES Faire Exercices 5 (Électrolytes-Liaisons- Molécules)	Terminer Exercices 5 (Électrolytes-Liaisons- Molécules)
72 Jeudi, 14 janvier, 4 ^e période, jour 8	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
73 Lundi, 18 janvier, 1 ^{re} période, jour 1	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)

74 Lundi, 18 janvier, 3 ^e 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)
75 Mercredi, 20 janvier, 2 ^e période, jour 3	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
76 Jeudi, 21 janvier, 2 ^e période, jour 4	Correction Terminer <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)
77 Vendredi, 22 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 Lundi, 25 janvier, 1 ^{re} 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
79 Mardi, 26 janvier, 4 ^e période, jour 7	Correction Terminer 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. Terminer Exercice 8 (Les solutions)	Terminer Exercice 8 (Les solutions)

80 Mercredi, 27 janvier, 4 ^e période, jour 8	Correction Exercice 8 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.	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
81 Mardi, 2 février, 1 ^{re} période, jour 1	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).	Terminer Exercice 10 (Concentration et dilution).
82 Mardi, 2 février, 3 ^e période, jour 1	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	Terminer <i>Fiches Savoirs</i> p. 20 <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 83 #16 à #18
83 Jeudi, 4 février, 2 ^e période, jour 3	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	Terminer <i>Fiches Savoirs</i> p. 23 et <i>Pour faire le point</i> (manuel) p. 84 #25