

Nom : \_\_\_\_\_ Groupe : 58

Date : \_\_\_\_\_

SYLLABUS DU COURS **CHIMIE 5<sup>e</sup> SECONDAIRE ANNÉE 2019-2020**

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

[www.pasyoscience.com](http://www.pasyoscience.com) et facebook.com/pasyoscience

JOURNÉES DE LA RÉCUPÉRATION : 1-6-7-9 (12h15 à 13h00) local 354

COURS	DESCRIPTION	À COMMENCER EN CLASSE ET À TERMINER À LA MAISON
<b>1</b> Jeudi 29 août 4 <sup>e</sup> période Jour 1	Remplir « Fiche pour mieux te connaître ». Fonctionnement du cours. Noter journées de récupération. Examen de fin d'année. Fonctionnement du site payoscience.com et du Facebook pasyoscience. Formation des équipes de laboratoire. Plan de classe. Lecture du CONTRAT DE SÉCURITÉ. Prix McGill. <b>THÉORIE RAPPEL</b> p. 9 à 12.	<b>Faire signer le contrat de sécurité remettre au cours 2.</b> Faire <b>EXERCICES</b> p. 11.
<b>2</b> Mercredi 4 septembre 1 <sup>re</sup> période Jour 4	<b>Remettre contrat signé</b> Correction <b>EXERCICES</b> p. 11. Suite <b>THÉORIE RAPPEL</b> p. 12 à 14.	Faire <b>EXERCICES</b> p. 12 et p. 13.
<b>3</b> Vendredi 6 septembre 2 <sup>e</sup> période Jour 6	Correction <b>EXERCICES</b> p. 12 et p. 13. Suite <b>THÉORIE RAPPEL</b> p. 15 à 20. <b>THÉORIE RAPPORT DE LABORATOIRE</b> p. 21 à 24.	Faire <b>EXERCICES</b> p. 14 à p. 16 #48.
<b>4</b> Mardi 10 septembre 3 <sup>e</sup> période Jour 8	Correction <b>EXERCICES</b> p. 14 à p. 16 #48. <b>THÉORIE RAPPORT DE LABORATOIRE</b> p. 25 à 30.	Faire <b>EXERCICES</b> p. 16 et p. 17.
<b>5</b> Jeudi 12 septembre 4 <sup>e</sup> période Jour 1	Correction <b>EXERCICES</b> p. 16 et p. 17. <b>THÉORIE RAPPORT DE LABORATOIRE</b> p. 31 à 34, en lien avec le <b>LABORATOIRE</b> <b>IDENTIFIER UN GAZ</b> Pages 14 à 19 <b>CAHIER</b> <b>LABO</b> du cours 8.	

<p><b>6</b> Mardi 17 septembre 1<sup>re</sup> période Jour 4</p>	<p>Faire document portant sur le rapport de laboratoire. Prélaboratoire du <b>LABORATOIRE IDENTIFIER UN GAZ Pages 14 à 19 CAHIER LABO du cours 8.</b></p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 18.</p>
<p><b>7</b> Jeudi 19 septembre 2<sup>e</sup> période Jour 6</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 18 et du document portant sur le rapport de laboratoire. Prélaboratoire du <b>LABORATOIRE IDENTIFIER UN GAZ Pages 14 à 19 CAHIER LABO du cours 8.</b></p>	<p>ÉTUDE <b>THÉORIE</b> p. 9 à 36.</p>
<p><b>8</b> Mardi 24 septembre 3<sup>e</sup> période Jour 8</p>	<p><b>LABORATOIRE IDENTIFIER UN GAZ Pages 14 à 19 CAHIER LABO (15%) à remettre au cours 10.</b> Brouillon <b>EXERCICES</b> p. 19 à 22.</p>	<p>ÉTUDE <b>THÉORIE</b> p. 9 à 36. Faire le rapport du laboratoire <b>IDENTIFIER UN GAZ</b> à remettre au cours 10 (1/équipe).</p>
<p><b>9</b> Jeudi 26 septembre 4<sup>e</sup> période Jour 1</p>	<p><b>TEST 1 Rappel et rapport de laboratoire (20%).</b> <b>THÉORIE GAZ</b> p. 37 à 40. Visionnement de vidéos.</p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>IDENTIFIER UN GAZ</b> à remettre au cours 10 (1/équipe).</p>
<p><b>10</b> Mardi 1<sup>er</sup> octobre 1<sup>re</sup> période Jour 4</p>	<p><b>Remise du Test 1 Rappel et rapport de laboratoire (20%).</b> <b>Remettre le laboratoire IDENTIFIER UN GAZ (15%).</b> Suite <b>THÉORIE GAZ</b> p. 41 et 42. <b>DÉMO VINAIGRE ET BICARBONATE DE SODIUM.</b> Visionnement de vidéos.</p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 23.</p>
<p><b>11</b> Jeudi 3 octobre 2<sup>e</sup> période Jour 6</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 23. <b>LABORATOIRE VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ Pages 20 à 24 CAHIER LABO (40%) à remettre au cours 13.</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ</b> à remettre au cours 13.</p>
<p><b>12</b> Lundi 7 octobre 3<sup>e</sup> période Jour 8</p>	<p>Suite <b>THÉORIE GAZ</b> p. 43 à 46. <b>DÉMO CLOCHE SOUS VIDE.</b> <b>DÉMO MANOMÈTRE À TUBE EN « U ».</b> <b>Manomètre + chambre à air. Pages 25 et 26 CAHIER LABO, canette et glace, erlenmeyer et ballon.</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ</b> à remettre au cours 13.</p>

<p><b>13</b> Mercredi 9 octobre 4<sup>e</sup> période Jour 1</p>	<p>Remettre le laboratoire <b>VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ (40%)</b>. Suite <b>THÉORIE GAZ</b> p. 47 et 48.</p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 24 à 27.</p>
<p><b>14</b> Mercredi 16 octobre 1<sup>re</sup> période Jour 4</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 24 à 27. Suite <b>THÉORIE GAZ</b> p. 49 à 52.</p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 28. Étude <b>THÉORIE p. 37 à 49</b> (Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation P et V).</p>
<p><b>15</b> Vendredi 18 octobre 2<sup>e</sup> période Jour 6</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 28. <b>LABORATOIRE RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE Pages 27 à 31 CAHIER LABO (40%) à remettre au cours 17.</b></p>	<p>Étude <b>THÉORIE p. 37 à 49</b> (Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation P et V). Faire le rapport du laboratoire <b>RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE à remettre au cours 17.</b></p>
<p><b>16</b> Mardi 22 octobre 3<sup>e</sup> période Jour 8</p>	<p><b>TEST 2 Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation P et V (80%).</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE à remettre au cours 17.</b></p>
<p><b>17</b> Jeudi 24 octobre 4<sup>e</sup> période Jour 1</p>	<p>Remise du <b>TEST 2 Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation P et V (80%)</b>. Remise du <b>LABORATOIRE RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE (40%)</b>. Suite <b>THÉORIE GAZ</b> p. 53 à 55.</p>	
<p><b>18</b> Mardi 29 octobre 1<sup>re</sup> période Jour 4</p>	<p><b>LABORATOIRE RELATION VOLUME ET NOMBRE DE MOLE Pages 32 à 37 CAHIER LABO (20%) (2<sup>e</sup> étape) à remettre au cours 21.</b></p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 29 à 31.</p>
<p><b>19</b> Jeudi 31 octobre 2<sup>e</sup> période Jour 6</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 29 à 31 <b>LABORATOIRE LE VOLUME MOLAIRE Pages 38 à 41 CAHIER LABO (20%) (2<sup>e</sup> étape) à remettre au cours 23.</b></p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 32 à 34.</p>

<p>20 Mardi 5 novembre 3<sup>e</sup> période Jour 8</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 32 à 34. Suite <b>THÉORIE GAZ</b> p. 56 et 57 (Relation P et n) et la loi des gaz parfaits.</p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 35 à 37. Terminer <b>LABORATOIRE</b> <b>RELATION VOLUME ET</b> <b>NOMBRE DE MOLE</b> <b>(20%) à remettre au</b> <b>cours 21.</b></p>
---	---	---

**N. B. : CAHIER DE LABORATOIRE, 5% d'allouer pour la note si le cahier est complété.**

**N. B. : Pour tous les laboratoires faits en classe, des points sont alloués pour la propreté du poste de travail, le port des lunettes, le rangement, l'autonomie, etc ...**

Liens pour les vidéos :

Vidéos :

Cours 9 et 10

Propriétés de l'hexafluorure de soufre (SF<sub>6</sub>)

<https://www.youtube.com/watch?v=u19QfJWI1oQ>

<https://www.youtube.com/watch?v=IDEmL8ZNZvc>

Voix et hélium

<https://www.youtube.com/watch?v=7w2a-AyvWis>

[https://www.youtube.com/watch?v=Z8HC\\_M7Z6dg](https://www.youtube.com/watch?v=Z8HC_M7Z6dg)

Les stations-services et l'essence :

<https://www.youtube.com/watch?v=tuZxFL9cGkI>

Gaz naturel comprimé :

<https://www.youtube.com/watch?v=ChCVfn9ePDc>

Cellulaire et essence :

<https://www.youtube.com/watch?v=gct1BmKNvU0>

**GROS CANON À AIR (Biggest air cannon in the world)**

**<https://www.youtube.com/watch?v=GHiTDsFTFQQ>**

Vortex dauphin : <https://www.youtube.com/watch?v=VSYVZg2sis>