

## COURS DE CHIMIE VIRTUEL OCTOBRE 2020

SYLLABUS DU COURS **CHIMIE 5<sup>e</sup> SECONDAIRE ANNÉE 2020-2021**

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 (10h00 à 10h45)

COURS	DESCRIPTION	À COMMENCER EN CLASSE ET À TERMINER À LA MAISON
<b>1</b> Vendredi 16 octobre Jour 1 8 <sup>e</sup> période 15h15 à 16h00	On se présente ! Noter les journées de récupération. Examen de fin d'année (examen maison). Fonctionnement du site payoscience.com et du Facebook pasyoscience.	Faire <b>EXERCICES</b> p. 16 à p. 17 #49.
<b>2</b> Lundi 19 octobre Jour 2 8 <sup>e</sup> période 15h15 à 16h00	Retour sur <b>EXERCICES</b> p. 16 à p. 17 #49. <b>THÉORIE RAPPORT DE LABORATOIRE</b> p. 15 à 24.	Faire <b>EXERCICES</b> p. 17 #50.
<b>3</b> Mardi 20 octobre Jour 3 5 <sup>e</sup> période 12h55 à 13h40	Retour <b>EXERCICES</b> p. 17 #50. <b>THÉORIE RAPPORT DE LABORATOIRE</b> p. 25 à 30.	Faire <b>EXERCICES</b> p. 18.
<b>4</b> Vendredi 23 octobre Jour 6 6 <sup>e</sup> période 13h45 à 14h30	Retour <b>EXERCICES</b> p. 18. <b>THÉORIE RAPPORT DE LABORATOIRE</b> p. 31 à 34.	Faire Document portant sur le rapport de laboratoire #1 à #6 (ce document est sur le site internet en format Word, dans l'onglet DOCUMENTS). Le corrigé est sur le site, onglet CHIMIE, sous-onglet, RAPPORT DE LABORATOIRE.

<p><b>5</b> Mardi 27 octobre Jour 8 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p>Retour Document portant sur le rapport de laboratoire #1 à #6.</p>	<p>Faire Document portant sur le rapport de laboratoire #7 à #13 (ce document est sur le site internet en format Word, dans l'onglet DOCUMENTS). Le corrigé est sur le site, onglet CHIMIE, sous-onglet, RAPPORT DE LABORATOIRE.</p>
<p><b>6</b> Mercredi 28 octobre Jour 9 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p>Retour Document portant sur le rapport de laboratoire #7 à #13. <b>TEST 1 Rappel et rapport de laboratoire (5%).</b></p>	
<p><b>7</b> Vendredi 30 octobre Jour 1 8<sup>e</sup> période 15h15 à 16h00</p>	<p>Retour sur le <b>TEST 1 Rappel et rapport de laboratoire.</b> <b>THÉORIE GAZ</b> p. 37 à 40. Visionnement de vidéos.</p>	
<p><b>8</b> Lundi 2 novembre Jour 2 8<sup>e</sup> période 15h15 à 16h00</p>	<p><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>9</b> Mardi 3 novembre Jour 3 5<sup>e</sup> période 12h55 à 13h40</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 23. <b>LABORATOIRE VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ Pages 20 à 24 CAHIER LABO (25%) à remettre au cours 13.</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ à remettre au cours 13.</b></p>
<p><b>10</b> Vendredi 6 novembre Jour 6 6<sup>e</sup> période 13h45 à 14h30</p>	<p>Rédaction du <b>LABORATOIRE VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ Pages 20 à 24 CAHIER LABO (25%) à remettre au cours 13.</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ à remettre au cours 13.</b></p>

<p><b>11</b> Mardi 10 novembre Jour 8 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p>THÉORIE GAZ p. 43 à 46. <b>DÉMO CLOCHE SOUS VIDE.</b> <b>DÉMO MANOMÈTRE À TUBE EN « U ».</b> Manomètre + chambre à air. Pages 25 et 26 <b>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>12</b> Mercredi 11 novembre Jour 9 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p>THÉORIE GAZ p. 47 et 48.</p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ</b> à remettre au cours 13. Faire <b>EXERCICES</b> p. 24 à 27.</p>
<p><b>13</b> Lundi 16 novembre Jour 1 8<sup>e</sup> période 15h15 à 16h00</p>	<p>Remettre <b>LABORATOIRE VITESSE DE DIFFUSION DE DEUX GAZ</b> Pages 20 à 24 <b>CAHIER LABO (25%)</b> Correction <b>EXERCICES</b> p. 24 à 27. <b>THÉORIE GAZ</b> p. 49 à 52.</p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 28. Étude <b>THÉORIE</b> p. 37 à 49 (Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation P et V).</p>
<p><b>14</b> Mardi 17 novembre Jour 2 8<sup>e</sup> période 15h15 à 16h00</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 28. <b>LABORATOIRE RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE</b> Pages 27 à 31 <b>CAHIER LABO (25%)</b> à remettre au cours 17.</p>	<p>Étude <b>THÉORIE</b> p. 37 à 49 (Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation P et V). Faire le rapport du laboratoire <b>RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE</b> à remettre au cours 17.</p>
<p><b>15</b> Mercredi 18 novembre Jour 3 5<sup>e</sup> période 12h55 à 13h40</p>	<p>Rédaction du <b>LABORATOIRE RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE</b> Pages 27 à 31 <b>CAHIER LABO (25%)</b> à remettre au cours 17.</p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE</b> à remettre au cours 17.</p>
<p><b>16</b> Lundi 23 novembre Jour 6 6<sup>e</sup> période 13h45 à 14h30</p>	<p><b>TEST 2 Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation P et V (20%).</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE</b> à remettre au cours 17.</p>

<p><b>17</b> Mercredi 25 novembre Jour 8 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p>Remise du TEST 2 Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation P et V (20%). <b>Remise du LABORATOIRE RELATION VOLUME ET TEMPÉRATURE (25%).</b> <b>THÉORIE GAZ</b> p. 53 à 55.</p>	
<p><b>18</b> Jeudi 26 novembre Jour 9 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p><b>LABORATOIRE RELATION VOLUME ET NOMBRE DE MOLE Pages 32 à 37 CAHIER LABO (25%) à remettre au cours 21.</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>RELATION VOLUME ET NOMBRE DE MOLE</b> Pages à remettre au cours 21. Faire <b>EXERCICES</b> p. 29 à 31.</p>
<p><b>19</b> Lundi 30 novembre Jour 1 8<sup>e</sup> période 15h15 à 16h00</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 29 à 31 Rédaction du <b>LABORATOIRE RELATION VOLUME ET NOMBRE DE MOLE Pages 32 à 37 CAHIER LABO (25%) à remettre au cours 21.</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>RELATION VOLUME ET NOMBRE DE MOLE</b> Pages 32 à 37 à remettre au cours 21. Faire <b>EXERCICES</b> p. 32 à 34.</p>
<p><b>20</b> Mardi 1<sup>er</sup> décembre Jour 2 8<sup>e</sup> période 15h15 à 16h00</p>	<p>Correction <b>EXERCICES</b> p. 32 à 34 <b>LABORATOIRE LE VOLUME MOLAIRE Pages 38 à 41 CAHIER LABO (25%) à remettre au cours 25.</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>LE VOLUME MOLAIRE</b> à remettre au cours 25.</p>
<p><b>21</b> Mercredi 2 décembre Jour 3 5<sup>e</sup> période 12h55 à 13h40</p>	<p>Suite <b>THÉORIE GAZ</b> p. 56 et 57 Rédaction <b>LABORATOIRE LE VOLUME MOLAIRE Pages 38 à 41 CAHIER LABO (25%) à remettre au cours 25.</b></p>	<p>Faire <b>EXERCICES</b> p. 35 à 37. Terminer <b>LABORATOIRE RELATION VOLUME ET NOMBRE DE MOLE</b> à remettre au cours 21.</p>
<p><b>22</b> Mardi 8 décembre Jour 6 6<sup>e</sup> période 13h45 à 14h30</p>	<p>Remettre Laboratoire <b>RELATION VOLUME ET NOMBRE DE MOLE</b> Pages 32 à 37 <b>CAHIER LABO (20%)</b>. Correction <b>EXERCICES</b> p. 35 à 37. Rédaction <b>LABORATOIRE LE VOLUME MOLAIRE (25%) à remettre au cours 25.</b></p>	<p>Étude <b>THÉORIE</b> p. 37 à 55 (Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation (P et V), (P et T), (V et n), (P et n), volume molaire).</p>

<p><b>23</b> Jeudi 10 décembre Jour 8 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p>Rédaction du <b>LABORATOIRE LE VOLUME MOLAIRE (25%)</b> à remettre au cours 25.</p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>LE VOLUME MOLAIRE</b> à remettre au cours 25. Étude <b>THÉORIE p. 37 à 55 (Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation (P et V), (P et T), (V et n), (P et n), volume molaire).</b></p>
<p><b>24</b> Vendredi 11 décembre Jour 9 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p><b>EXAMEN (25%) Propriétés des gaz-vitesse des gaz-relation (P et V), (P et T), (V et n), (P et n), volume molaire.</b></p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>LE VOLUME MOLAIRE</b> à remettre au cours 25.</p>
<p><b>25</b> Mardi 15 décembre Jour 1 8<sup>e</sup> période 15h15 à 16h00</p>	<p>Remise de l'examen. Faire <b>EXERCICES</b> p. 38 à 41.</p>	<p>Faire le rapport du laboratoire <b>LE VOLUME MOLAIRE</b> à remettre au cours 25.</p>
<p><b>26</b> Mercredi 16 décembre Jour 2 8<sup>e</sup> période 15h15 à 16h00</p>	<p>Remettre laboratoire <b>LE VOLUME MOLAIRE Pages 38 à 41 CAHIER LABO (25%)</b>. Correction <b>EXERCICES</b> p. 38 à 41. Début <b>THÉORIE ÉNERGIE</b> p. 59 et 60.</p>	<p>Étude <b>THÉORIE p. 37 à 57.</b></p>
<p><b>27</b> Jeudi 17 décembre Jour 3 5<sup>e</sup> période 12h55 à 13h40</p>	<p><b>LABORATOIRE (Les transferts d'énergie) Pages 42 à 45 CAHIER LABO.</b> <b>DÉMONSTRATIONS : 1) Glucose + chlorate de potassium (KClO<sub>3</sub>) 2) Permanganate de potassium (KMnO<sub>4</sub>) et glycérine 3) Luminol et peroxyde d'hydrogène.</b></p>	<p>Étude <b>THÉORIE p. 37 à 57.</b></p>
<p><b>28</b> Mardi 22 décembre Jour 6 6<sup>e</sup> période 13h45 à 14h30</p>	<p>Suite <b>THÉORIE ÉNERGIE</b> p. 61 à 67. Visionnement de vidéos.</p>	<p>Étude <b>THÉORIE p. 37 à 57.</b></p>

<p><b>28</b> Vendredi 8 janvier Jour 8 7<sup>e</sup> période 14h30 à 15h15</p>	<p><b>EXAMEN GAZ (50%).</b></p>	<p>BON CONGÉ DES FÊTES ☺</p>
--	---------------------------------	------------------------------

Liens pour les vidéos :

Vidéos :

Cours 7 et 8

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>

Cours 27 :

Ours en gelée et chlorate de potassium

<http://www.youtube.com/watch?v=pig6iHNsOig>

<https://www.youtube.com/watch?v=uL8oVmg8e3s>

Feu sans allumette ...

<http://www.youtube.com/watch?v=3cfcLvuzpeI>

[https://www.youtube.com/watch?time\\_continue=3&v=-Nk-wnhdIpl](https://www.youtube.com/watch?time_continue=3&v=-Nk-wnhdIpl)