

# LIVRET DE TROISIÈME

Par Mme BOUFENÈCHE

Physique-Chimie

Retrouvez différents jeux qui vous permettrons de réviser votre physique-chimie !

## Jeux n°1 : Mots mêlés du vocabulaire de troisième

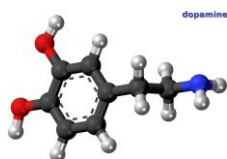
W E N N O T W E N E L U O J N O T O R P  
D T O I V G C U H B W F U D E A Q R C Y  
I I Y O O M J Q B S V W E U Q I M I H C  
S V A E L U N I F O R M E O L W K E Z F  
T A U Z T N G R B E E D N O C E S R Y O  
A R P O T E N T I E L L E O X S O E L R  
N G H I G Q D C X S M C F F A S P L E C  
C G R A M M E E C I S E I G R E N E D E  
E H J Y G Z W L J Z T U V O V T R C I B  
R B E T I S N E T N I N G D N I W C V D  
N P V N O I T A C H U A E C A V W A E E  
W O S J E U Q I T E N I C L K J Ç Ç M E  
W X R W H O T K R F B T U B A F C X O C  
I S S T E N G I L I T C E R Ç R J B T N  
I P I I C P A E J A R E R I A L O S A A  
F M O J O E R X W I E S S A M W L G D S  
I N M I L T L C C L F B C E A F C U L S  
N V D C E E R E P M A N I O N E O A H I  
E S U M G V X V T F N O R T U E N C J U  
K N S P M E T T I N T E N S I O N J Ç P

ACCELERE NEUTRON  
AMPERE NEWTON  
ANION NOYAU  
ATOME NUCLEAIRE  
CATION POIDS  
CHIMIQUE POTENTIELLE  
CINETIQUE PROTON  
CIRCULAIRE PUISSANCE  
DISTANCE RALENTI  
ELECTRIQUE RECTILIGNE  
ELECTRON SECONDE  
ENERGIE SOLAIRE  
FORCE TEMPS  
GRAMME TENSION  
GRAVITE UNIFORME  
INTENSITE VIDE  
ION VITESSE  
JOULE VOLT  
MASSE WATT  
METRE

## Jeux n°2 : Par amour des sciences !

Les principales molécules impliquées dans les différents rapports humains amoureux, familiaux ou sociaux sont la Dopamine, la Sérotonine, l'Adrénaline et surtout l'Ocytocine.

Reliez chaque molécule à sa formule !



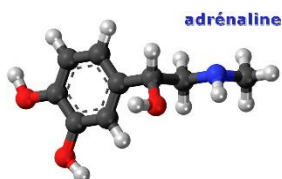
Dopamine

$C_{10}H_{12}N_2O$



Sérotonine

$C_9H_{13}NO_3$

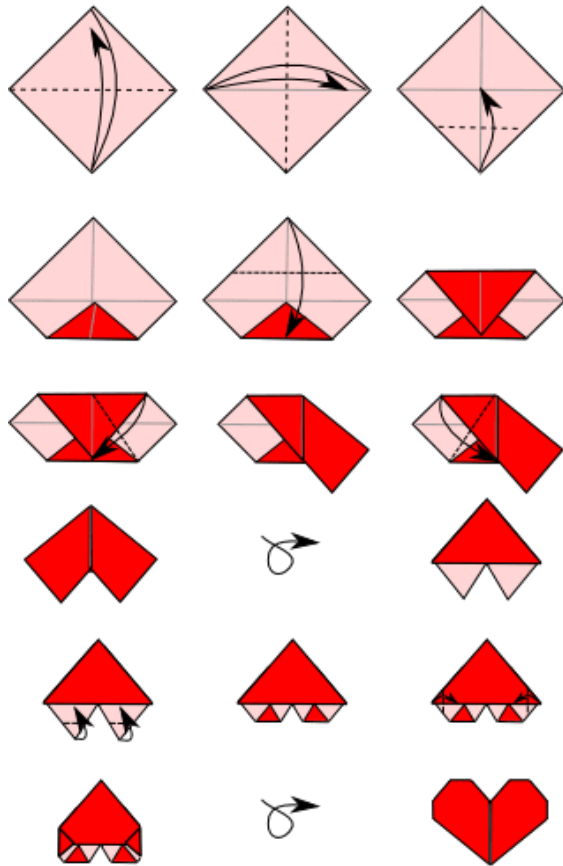


Adrénaline

$C_8H_{11}NO_2$

**Réalisez** un cœur en origami à l'aide du tutoriel ci-dessous ou en vous aidant de la vidéo donnée par le QRcode ci-contre. Vous pourrez colorier ou customiser votre création si vous le souhaitez.

**Rapportez-le** à la rentrée afin de l'accrocher dans la salle de Mme B.



Origami traditionnel  
Diagramme: Isabelle Lepage.



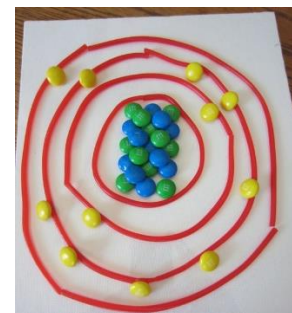
**Lien**

<https://www.youtube.com/watch?v=zEBcrseX6mk>

### **Jeux n°3 : Création d'une maquette d'atome !**

**Réalisez** une maquette d'un atome de votre choix en utilisant les matériaux de votre choix. **Ajoutez** une légende (proton, neutron, électron) à votre création. **Vous pourrez apporter votre maquette au collège** ou bien la **prendre en photo** et me l'**envoyer** à l'adresse : [profpc.nc@gmail.com](mailto:profpc.nc@gmail.com)

Voici quelques exemples de maquette d'atome :



Utilisez le tableau périodique ci-dessous pour réaliser la maquette de l'atome de votre choix.

colonnes	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	<sup>1</sup> <sub>1</sub> H hydrogène 1,0																	<sup>4</sup> <sub>2</sub> He hélium 4,0	
2	<sup>3</sup> <sub>1</sub> Li lithium 6,9	<sup>4</sup> <sub>2</sub> Be béryllium 9,0														<sup>8</sup> <sub>8</sub> O oxygène 16,0	<sup>9</sup> <sub>9</sub> F fluor 19,0	<sup>10</sup> <sub>10</sub> Ne néon 20,2	
3	<sup>11</sup> <sub>11</sub> Na sodium 23,0	<sup>12</sup> <sub>12</sub> Mg magnésium 24,3														<sup>16</sup> <sub>16</sub> S soufre 32,1	<sup>17</sup> <sub>17</sub> Cl chlore 35,5	<sup>18</sup> <sub>18</sub> Ar argon 39,9	
4	<sup>19</sup> <sub>19</sub> K potassium 39,1	<sup>20</sup> <sub>20</sub> Ca calcium 40,1	<sup>21</sup> <sub>21</sub> Sc scandium 45,0	<sup>22</sup> <sub>22</sub> Ti titane 47,9	<sup>23</sup> <sub>23</sub> V vanadium 50,9	<sup>24</sup> <sub>24</sub> Cr chrome 52,0	<sup>25</sup> <sub>25</sub> Mn manganèse 54,9	<sup>26</sup> <sub>26</sub> Fe fer 55,8	<sup>27</sup> <sub>27</sub> Co cobalt 58,9	<sup>28</sup> <sub>28</sub> Ni nickel 58,7	<sup>29</sup> <sub>29</sub> Cu cuivre 63,5	<sup>30</sup> <sub>30</sub> Zn zinc 65,4		<sup>31</sup> <sub>31</sub> Ga gallium 69,7	<sup>32</sup> <sub>32</sub> Ge germanium 72,6	<sup>33</sup> <sub>33</sub> As arsenic 74,9	<sup>34</sup> <sub>34</sub> Se sélénium 79,0	<sup>35</sup> <sub>35</sub> Br brome 79,9	<sup>36</sup> <sub>36</sub> Kr krypton 83,8
5	<sup>37</sup> <sub>37</sub> Rb rubidium 85,5	<sup>38</sup> <sub>38</sub> Sr strontium 87,6	<sup>39</sup> <sub>39</sub> Y yttrium 88,9	<sup>40</sup> <sub>40</sub> Zr zirconium 91,2	<sup>41</sup> <sub>41</sub> Nb niobium 92,9	<sup>42</sup> <sub>42</sub> Mo molybdène 95,9	<sup>43</sup> <sub>43</sub> Tc technétium 98,9	<sup>44</sup> <sub>44</sub> Ru ruthénium 101,1	<sup>45</sup> <sub>45</sub> Rh rhodium 102,9	<sup>46</sup> <sub>46</sub> Pd palladium 106,4	<sup>47</sup> <sub>47</sub> Ag argent 107,9	<sup>48</sup> <sub>48</sub> Cd cadmium 112,4		<sup>49</sup> <sub>49</sub> In indium 114,8	<sup>50</sup> <sub>50</sub> Sn étain 118,7	<sup>51</sup> <sub>51</sub> Sb antimoine 121,7	<sup>52</sup> <sub>52</sub> Te tellure 127,6	<sup>53</sup> <sub>53</sub> I iode 126,9	<sup>54</sup> <sub>54</sub> Xe xénon 131,3
6	<sup>55</sup> <sub>55</sub> Cs césium 132,9	<sup>56</sup> <sub>56</sub> Ba baryum 137,3	L	<sup>72</sup> <sub>72</sub> Hf hafnium 178,5	<sup>73</sup> <sub>73</sub> Ta tantalum 180,9	<sup>74</sup> <sub>74</sub> W tungstène 183,9	<sup>75</sup> <sub>75</sub> Re rhenium 186,2	<sup>76</sup> <sub>76</sub> Os osmium 190,2	<sup>77</sup> <sub>77</sub> Ir iridium 192,2	<sup>78</sup> <sub>78</sub> Pt platine 195,1	<sup>79</sup> <sub>79</sub> Au or 197,0	<sup>80</sup> <sub>80</sub> Hg mercure 200,6		<sup>81</sup> <sub>81</sub> Tl thallium 204,4	<sup>82</sup> <sub>82</sub> Pb plomb 207,2	<sup>83</sup> <sub>83</sub> Bi bismuth 209,0	<sup>84</sup> <sub>84</sub> Po polonium ~209	<sup>85</sup> <sub>85</sub> At astate ~210	<sup>86</sup> <sub>86</sub> Rn radon ~222
7	<sup>87</sup> <sub>87</sub> Fr francium ~223	<sup>88</sup> <sub>88</sub> Ra radium 226,0	A	<sup>104</sup> <sub>104</sub> Ku kurchatovium ~261	<sup>105</sup> <sub>105</sub> Ha hassium ~262	<sup>106</sup> <sub>106</sub> Sg seaborgium ~263	<sup>107</sup> <sub>107</sub> Ns nielsbohrium ~264	<sup>108</sup> <sub>108</sub> Hs hassium ~265	<sup>109</sup> <sub>109</sub> Mt meitnerium ~266	<sup>110</sup> <sub>110</sub> Ds darmstadtium ~271	<sup>111</sup> <sub>111</sub> Rg roentgenium ~272	<sup>112</sup> <sub>112</sub> Cn copernicium ~285		<sup>114</sup> <sub>114</sub> Fl flérovium ~289	<sup>115</sup> <sub>115</sub> Mc moscovium ~290	<sup>116</sup> <sub>116</sub> Lv livermorium ~293	<sup>117</sup> <sub>117</sub> Ts tennessine ~294	<sup>118</sup> <sub>118</sub> Og oganesson ~294	<sup>119</sup> <sub>119</sub> Uue unbinilium ~295

159	160	161	162	163	164	165	166	167	168	169	170	171	172
<sup>65</sup> <sub>65</sub> Tb terbium 158,9	<sup>66</sup> <sub>66</sub> Dy dysprosium 162,5	<sup>67</sup> <sub>67</sub> Ho holmium 164,9	<sup>68</sup> <sub>68</sub> Er erbium 167,3	<sup>69</sup> <sub>69</sub> Tm thulium 168,9	<sup>70</sup> <sub>70</sub> Yb ytterbium 173,0	<sup>71</sup> <sub>71</sub> Lu lutécium 175,0							

227	228	229	230	231	232	233	234	235	236	237	238	239	240	
<sup>89</sup> <sub>89</sub> Ac actinium ~227	<sup>90</sup> <sub>90</sub> Th thorium 232,0	<sup>91</sup> <sub>91</sub> Pa protactinium 231,0	<sup>92</sup> <sub>92</sub> U uranium 238,0	<sup>93</sup> <sub>93</sub> Np neptunium ~237	<sup>94</sup> <sub>94</sub> Pu plutonium ~244	<sup>95</sup> <sub>95</sub> Am américium ~243	<sup>96</sup> <sub>96</sub> Cm curium ~247	<sup>97</sup> <sub>97</sub> Bk berkélium ~247	<sup>98</sup> <sub>98</sub> Cf californium ~251	<sup>99</sup> <sub>99</sub> Es einsteinium ~254	<sup>100</sup> <sub>100</sub> Fm fermium ~257	<sup>101</sup> <sub>101</sub> Md mendelevium ~258	<sup>102</sup> <sub>102</sub> No nobélium ~259	<sup>103</sup> <sub>103</sub> Lr lawrencium ~260

L = Lanthanides : 57 à 71  
A = Actinides : 89 à 103