



**Collège des Sœurs des Saints-Cœurs.Tripoli**

Email : [tripoli@sscc.edu.lb](mailto:tripoli@sscc.edu.lb)  
Mobile App : SSCCTripoli  
Site : [www.tripoli.sccc.edu.lb](http://www.tripoli.sccc.edu.lb)

FPA-01-09/14

Année scolaire : 2019 – 2020

Trimestre : 1-2 & 3

### Fiche de Programmation Annuelle

Matière: Chimie

Classe: EB7

Nom du professeur : Ayoub Nadine – Nassar Madona

Mois	Thème / Domaine / Séquence	Notion	Durée	Signature du professeur
Septembre	Equipement de laboratoire	Matériel utilisé au laboratoire de chimie <b>(Projection + laboratoire)</b>	<b>2P</b>	
Octobre	Substances pures et mélanges.	<ul style="list-style-type: none"><li>• Distinguer entre corps purs et mélanges<ul style="list-style-type: none"><li>• Définir corps pur</li><li>• Définir mélange</li></ul></li><li>• Distinguer entre mélanges homogènes et mélanges hétérogènes <b>(TP Laboratoire)</b> + Exercices d'application</li></ul>	<b>4P</b>	

<p><b>Octobre</b></p>	<p>Techniques de séparation des constituants d'un mélange hétérogène</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Définir un mélange hétérogène</li> <li>• Reconnaître les techniques de séparation d'un mélange hétérogène : <ul style="list-style-type: none"> <li>- Triage (<b>TP au laboratoire</b>)</li> <li>- Décantation (<b>TP au laboratoire</b>)</li> <li>- Filtration (<b>TP au laboratoire</b>)</li> </ul> </li> </ul> <p><i>Visite d'une station de traitement d'eau+élaboration d'une maquette ou d'un rapport écrit.</i></p>	<p><b>4P</b></p>	
<p><b>Novembre</b></p>	<p>Techniques de séparation des constituants d'un mélange hétérogène</p>	<p>Centrifugation (TP au laboratoire)  Décantation à l'aide d'une ampoule à décanter ( TP au laboratoire)  + Exercices d'application</p>	<p><b>4P</b></p>	
<p><b>Décembre</b></p>	<p>Techniques de séparation des constituants d'un mélange homogène</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Définir un mélange homogène</li> <li>• Triangle de changement d'état</li> <li>• Reconnaître les techniques de séparation d'un mélange homogène : <ul style="list-style-type: none"> <li>□ Distillation (<b>TP au laboratoire</b>)</li> <li>□ Cristallisation</li> </ul> </li> </ul> <p>+ Exercices d'application</p> <p><i>Coin de culture</i> :application des techniques de séparation dans la vie courante</p>	<p><b>6P</b></p>	
<p><b>Janvier</b></p>	<p>Transformations chimiques</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Distinguer entre transformation physique et transformation chimique.</li> <li>• Indicateurs d'une réaction chimique</li> </ul>	<p><b>2P</b></p>	

<p><b>Février</b></p>	<p>Transformations chimiques Effets thermiques des réactions chimiques</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Pyrolyse du sucre(<b>TP Laboratoire</b>)</li> <li>• Action d'un acide sur le calcaire (<b>TP Laboratoire</b>)</li> <li>• Action d'un acide sur un métal (<b>vidéo</b>)</li> <li>-Durant une réaction la masse se conserve.</li> <li>-<u>Nature calorifique d'une réaction chimique.</u> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Réaction exothermique</li> <li>• Réaction endothermique - Réaction athermique</li> </ul> </li> <li>• Réactions chimiques et énergie lumineuse + Exercices d'application</li> </ul>	<p><b>7P</b></p>	
<p><b>Mars</b></p>	<p>Les combustions</p> <p>Les solutions</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Les conditions nécessaires à une combustion <ul style="list-style-type: none"> <li>• Combustion complète</li> <li>• Combustion incomplète</li> <li>• Combustion du carbone</li> </ul> </li> <li>+ Exercices d'application</li> <li>• Définir : soluté – solvant – solution (<b>TP au Laboratoire</b>)</li> <li>• Différencier entre les différents types de solutions :</li> <li>- Solutions liquides (<b>TP au Laboratoire</b>)</li> </ul>	<p><b>7P</b></p>	

<b>Avril</b>	Les solutions La concentration d'une solution	- Solutions solides - Mélange de gaz • Appliquer le calcul de la relation qui permet de calculer la concentration massique d'une solution.	<b>4P</b>	
<b>Mai</b>	La concentration d'une solution	• Différencier entre solution diluée et solution concentrée ( <b>TP au Laboratoire</b> ) + Exercices d'application	<b>7P</b>	
<b>Juin</b>	La solubilité	• La solubilité correspond à la concentration d'une solution saturée.	<b>3P</b>	