



Collège des Sœurs des Saints-Cœurs.Tripoli

Email : tripoli@sscc.edu.lb  
Mobile App : SSCCTripoli  
Site : www.tripoli.sccc.edu.lb

FPA-01-09/14

**Année scolaire : 2019 – 2020**  
**Trimestre : 1-2 & 3**

### **Fiche de Programmation Annuelle**

Matière: Chimie

Classe: EB8

Nom du professeur : Ayoub Nadine – Nassar Madona

Mois	Thème / Domaine / Séquence	Notion	Durée	Signature du professeur
Septembre	Mélanges homogènes hétérogènes	<ul style="list-style-type: none"><li>Types de mélange et techniques de séparation des constituants d'un mélange</li></ul>	2P	
Octobre	Corps purs et mélanges	<ul style="list-style-type: none"><li>fractionnement physique (<b>Vidéo distillation simple</b>)</li><li>critères de pureté :<ul style="list-style-type: none"><li>- Changements d'état</li><li>- Point de fusion</li><li>- Point d'ébullition</li><li>- Masse volumique</li></ul></li><li>+ exercices d'application</li></ul>	8P	
Novembre	Métaux et non-métaux	<ul style="list-style-type: none"><li>Corps purs simples</li><li>Propriétés des métaux et des non – métaux (<b>TP:conductibilité électrique</b>)</li><li>Les corps purs composés (<b>TP : l'électrolyse de l'eau + Vidéo</b>)</li><li>Test d'identification des gaz : H<sub>2</sub> et O<sub>2</sub> + exercices d'application</li></ul> <p><b><u>Culture</u> : Étude historique du</b></p>	7P	

		<i>tableau périodique.</i>		
<b>Décembre</b>	Les atomes	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Description d'un atome (<b>Vidéo</b>)</li> <li>• Constitution de l'atome</li> <li>• Electroneutralité d'un atome+ exercices d'application</li> </ul>	<b>4P</b>	
<b>Janvier</b>	Les atomes	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Représentation symbolique d'un atome</li> <li>• Configuration électronique + exercices d'application</li> </ul> <p><b><i>Culture :</i></b> <i>Modéliser un atome et reconnaître les caractéristiques de quelques éléments.</i></p>	<b>3P</b>	
	Les molécules	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Les molécules</li> <li>• Formule moléculaire</li> <li>• Modèle moléculaire (<b><i>Utiliser la boîte à modèle moléculaire</i></b>)</li> </ul>	<b>2P</b>	
<b>Février</b>		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Atomicité</li> <li>• Gaz rares + Exercices d'application</li> </ul> <p><b><i>Culture :</i></b> <i>usage de certains gaz.</i></p>	<b>4P</b>	
<b>Février</b>	Les ions	<ul style="list-style-type: none"> <li>• solutions électrolytes</li> </ul>	<b>3P</b>	
<b>Mars</b>	Les ions	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Les ions</li> <li>• Ions monoatomiques</li> <li>• Ions polyatomiques</li> <li>• Composé ionique (nom et formule statistique)</li> </ul>	<b>9P</b>	

		+ exercices d'application <b>Action:</b> présence de quelques espèces chimiques dans les aliments et leur importance pour le corps humain.		
<b>Avril</b>	Les réactions chimiques	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Transformation physique et chimique.</li> <li>• Indicateurs d'une réaction chimique (<b>TP au laboratoire + Vidéo</b>)</li> <li>• Nature calorifique d'une réaction chimique.</li> </ul>	<b>3P</b>	
<b>Avril</b>	Les équations chimiques	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Loi de la conservation de la matière «Loi de Lavoisier »</li> </ul>		
<b>Mai</b>	Les équations chimiques	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Équation chimique équilibrée. + exercices d'application</li> <li>• <b>Culture :</b> Parler de la vie du savant « Antoine de Lavoisier » initiateur de la chimie moderne</li> </ul>	<b>5P</b>	
	Types de réactions chimiques	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Réaction de décomposition</li> <li>• Réaction de synthèse</li> <li>• Réaction de remplacement simple et double</li> </ul>	<b>3P</b>	
<b>Juin</b>	Acides - bases	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Les solutions acides</li> <li>• Les solutions basiques</li> <li>• Notion de pH (<b>TP Laboratoire</b>)</li> </ul>	<b>4P</b>	

		<ul style="list-style-type: none"><li>• Indicateurs colorés (<b><i>TP</i></b> <b><i>Laboratoire</i></b>)</li><li>• Action des acides sur les métaux (<b>vidéo</b>)</li><li>• Action des acides sur les carbonates</li><li>• Réaction acide – base+ exercices d'application</li></ul>	<b>2P</b>	
--	--	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-----------	--