



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

Email : tripoli@sscc.edu.lb

Mobile App : SSCC-Tripoli

Site : www.tripoli.sccc.edu.lb

Année scolaire: 2019/2020

### Fiche de Programmation Annuelle

Matière : Chimie

Classe : S1G

Nom des professeurs : Anita Wehbe et Reine Mouchaham

#### **COMPETENCES EXPERIMENTALES**

- Reconnaître et nommer le matériel de Laboratoire
- Respecter les règles de sécurité élémentaires pour l'utilisation du matériel et des produits.

#### **COMPETENCES TRANSVERSALES**

- Elaborer une argumentation, une démarche scientifique
- Utiliser des unités adaptées
- Utiliser un vocabulaire scientifique adapté
- Analyser, en termes scientifiques, une situation, une expérience, un document.

Mois	Thème / Domaine / Séquence	Notion	Durée	Signature du professeur
Septembre	Structure de l'atome	-Constitution de l'atome -Ion monoatomique -Configuration électronique -Représentation de Lewis d'un atome  -Travaux pratiques au Laboratoire	4p	

<p><b>Octobre</b></p>	<p><b>La classification périodique des éléments</b></p> <p><b>La molécule</b></p> <p><b>Projet Interdisciplinaire</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-principe et description de la classification</li> <li>-Etude de quelques familles chimiques</li> <li>-La périodicité du tableau</li>   <li>-Formation et représentation d'une molécule</li> <li>-Liaison chimique covalente</li> <li>-Notion d'isomère</li>   <li>-Travaux pratiques</li>   <li>-Comment conserver les aliments par des produits chimiques</li> <li>-Définir une toxine alimentaire et ses effets sur la sante</li> </ul>	<p><b>10p</b></p>	
<p><b>Novembre</b></p>	<p><b>La molécule</b></p> <p><b>Les ions</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-Géométrie de la molécule VSEPR</li>   <li>-Existence des ions</li> <li>-les composés ioniques</li>   <li>-Travaux pratiques</li> </ul>	<p><b>7p</b></p>	
<p><b>Décembre</b></p>	<p><b>La mole</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-Quantité de matière et mole</li> <li>-Calcul de la masse molaire,</li> <li>-Calcul de la quantité de matière</li>   <li>-Travaux pratiques</li> </ul>	<p><b>5p</b></p>	

<b>Janvier</b>	<b>La mole</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-Mesures en chimie</li> <li>-Travaux pratiques</li> </ul>	<b>4p</b>	
<b>Février</b>	<b>Les solutions aqueuses</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-L'eau :solvant polaire incompatible</li> <li>-Les solutions aqueuses</li> <li>-Concentration d'un soluté dans une solution</li> <li>-Préparation d'une solution aqueuse de concentration déterminée</li> <li>-Travaux pratiques</li> </ul>	<b>8p</b>	
<b>Mars</b>	<b>La réaction chimique</b>  <b>Coin culture</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-Transformation chimique</li> <li>-Equation bilan de la réaction chimique</li> <li>-relations stœchiométriques</li> <li>-Caractéristiques de la réaction chimique</li> <li>-Etude quantitative d'une réaction chimique</li> <li>-Rendement d'une réaction</li> <li>-Travaux pratiques</li> </ul> <p>Comment se fait l'oxydation des fruits et quels sont les facteurs qui accélèrent cette oxydation ? -Conservation des aliments par un procédé chimique</p>	<b>9p</b>	
<b>Avril</b>	<b>La réaction chimique</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>-Volume molaire</li> <li>-Avancement d'une réaction et bilan molaire</li> <li>-Travaux pratiques</li> </ul>	<b>2p</b>	

<b>Mai</b>	<b>Acides et Bases</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>-Acidité et pH</li><li>-Définition des acides et Bases</li><li>-Acides fortes et bases fortes</li><li>-Acides faibles et bases faibles</li><li>-Autopyrolyse de l'eau</li><li>-Réaction entre un acide et une base</li></ul> <ul style="list-style-type: none"><li><b>-Travaux pratiques</b></li><li>-Aliments acides</li><li>- pH de quelques aliments</li></ul>	<b>7p</b>	
<b>Juin</b>	<b>Acides et Bases</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>-Dosage acido-basique</li></ul>	<b>6p</b>	