



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 : S2S

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	Electrochimie	-Oxydation et réduction -Oxydant et réducteur -Equation-bilan d'une réaction d'oxydo-réduction Couple rédox -Classificaton electrochimique -Règle de gamma	6p	
Octobre	Electrochimie	-Etude d'une réaction entre une solution acide et quelques métaux -Couple H^+/H_2 et sa demi-équation électronique -Classification des couples M^{n+}/M et H^+/H_2 Mise en évidence du couple H^+/H_2 (Laboratoire)	12p	

<p>Novembre</p>	<p>Electrochimie</p>	<p><u>Le potentiel d'oxydo-réduction</u> -Fonctionnement de la pile électrochimique -Force électromotrice (f.e.m) d'une pile. -Demi-pile à Hydrogène</p> <p><u>Réaction d'oxydoréduction</u> -Interprétation des réactions redox -Nombre d'oxydation d'un élément -Equilibrage des réactions redox</p> <p>Electrolyse</p>	<p>10p</p>	
<p>Décembre</p>	<p>Electrochimie</p>	<p><u>Dosage Volumétrique par réaction d'oxydo-réduction</u> -Principe d'un dosage volumétrique par réaction redox -Equivalence dans un dosage par réaction redox -Détermination de la concentration de la solution titrée</p> <p><u>Rappel</u> :préparation d une solution (laboratoire)</p>	<p>9p</p>	
<p>Janvier</p>	<p>Electrochimie</p>	<p><u>Dosage redox :</u> -dosage direct -dosage indirect</p>	<p>5p</p>	
<p>Février</p>	<p>Chimie Organique</p>	<p><u>Analyse élémentaire</u> -Analyse élémentaire qualitative et quantitative -Détermination de la formule moléculaire -Différentes formules d'un composé -Isomérisation -Groupe fonctionnel, nomenclature</p>	<p>12p</p>	

<p>Mars</p>	<p>Chimie Organique</p>	<p><u>Les Alcanes</u> -Formule des alcanes -Nomenclature des alcanes -Isoméries -Propriétés physiques des alcanes -Propriétés chimiques des alcanes</p>	<p>10p</p>	
<p>Avril</p>	<p>Chimie Organique</p>	<p><u>Les Alcènes</u> -Définition et nomenclature -Structure des alcènes -Isoméries --Propriétés physiques des alcènes -Propriétés chimiques des alcènes</p>	<p>5p</p>	
<p>Mai</p>	<p>Chimie Organique</p>	<p><u>Alcènes :</u> -Hydratation d'un alcène -Fonction alcool : groupe fonctionnel, nomenclature.</p> <p><u>Benzène</u> -Structure de la molécule de benzène C₆H₆ -Propriétés chimiques du benzène : réactions et applications</p>	<p>10p</p>	
<p>Juin</p>	<p>Chimie Organique</p>	<p>Révision</p>	<p>6p</p>	