



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: 2022-2023

Fiche de Programmation Annuelle

Matière : Chimie

Classe : S2S

Nom du professeur : Anita WEHBE

COMPÉTENCES EXPÉRIMENTALES

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

COMPÉTENCES 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	Rappel	Notions de base : - Relations propres à la quantité de matière n (corps pur n (corps pur ; conetration molaire, $[ion]$, masse volumique - Composition molaire d'un système chimique à l'état final : <ul style="list-style-type: none">• Soit par l'établissement d'un tableau d'avancement• Soit par application de la stoechiométrie de la réaction• Détermination de x_{max} et du réactif limitant.	5 périodes	

Octobre	Électrochimie	<ul style="list-style-type: none"> - Oxydation et réduction. - Oxydant et réducteur. - Équation_ bilan d'une réaction d'oxydoréduction. - Couple redox. 	7 périodes	
Octobre- Novembre	Électrochimie	<ul style="list-style-type: none"> - Étude 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. 	8 périodes	
Novembre- Décembre	Électrochimie	<p><u>Le potentiel d'oxydoréduction</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Fonctionnement de la pile électrochimique. - Force électromotrice (f.e.m) d'une pile. - Demi-pile à hydrogène. 	8 périodes	
Décembre	Électrochimie	<p><u>Réaction d'oxydoréduction</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Interprétation des réactions rédox. - Nombre d'oxydation d'un élément. - Équilibrage des réactions rédox. 	6 périodes	
Janvier	Électrochimie	<p><u>Dosage volumétrique par réaction d'oxydoréduction</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Principe d'un dosage volumétrique par réaction redox. - Équivalence dans un dosage par réaction redox. - Détermination de la concentration de la solution titrée. 	9 périodes	
Février	Électrochimie	<p><u>Dosage volumétrique par réaction d'oxydoréduction</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Principe d'un dosage volumétrique par réaction redox. - Équivalence dans un dosage par réaction redox. - Détermination de la concentration de la solution titrée. 	8 périodes	
Mars	Chimie organique	<p><u>Analyse élémentaire</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Analyse élémentaire qualitative et analyse élémentaire quantitative. - Détermination de la formule moléculaire d'un composé. - Différentes formules d'un composé. - Isomérisation. 	10 périodes	

Avril	Chimie organique	<p><u>Les alcanes</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Formule des alcanes. - Nomenclature des alcanes. - Isoméries. - Propriétés physiques des alcanes. - Propriétés chimiques des alcanes. 	10 périodes	
-------	-------------------------	--	--------------------	--

Mai	Chimie organique	<p><u>Les alcènes</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition et nomenclature. - Structure des alcènes. - Isoméries. - Propriétés physiques des alcanes. - Propriétés chimiques des alcènes. 	10 périodes	
Juin	Chimie organique	<p><u>Benzène</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Structure de la molécule de benzène C₆H₆. - Propriétés chimiques du benzène: réactions et applications. 	3 périodes	