



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 : S1G A

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- Octobre	Structure de l'atome	- Constitution de l'atome. - Ion monoatomique. - Configuration électronique. - Représentation de Lewis d'un atome.	4 périodes	
Octobre	La classification périodique des éléments	- Principe et description de la classification. - Étude de quelques familles chimiques - La périodicité du tableau.	6 périodes	

Novembre-	La molécule	<ul style="list-style-type: none"> - Formation et représentation d'une molécule. - Liaison chimique covalente. - Notion d'isomérisation. - Géométrie de la molécule. Théorie VSEPR. 	6 périodes	
Décembre	Les ions	<ul style="list-style-type: none"> - Existence des ions. - Les composés ioniques. 	4 périodes	
	Travaux pratiques	<ul style="list-style-type: none"> - Matériels et verreries utilisés au laboratoire de chimie. 	2 périodes	
Janvier	La mole	<ul style="list-style-type: none"> - Quantité de matière et mole. - Comment calculer une masse molaire ? - Comment calculer une quantité de matière ? 	6 périodes	
Février	Les solutions aqueuses	<ul style="list-style-type: none"> - L'eau : solvant polaire incompatible. - Les solutions aqueuses. - Concentration d'un soluté dans une solution. - Préparation d'une solution aqueuse de concentration déterminée. - Préparation d'une solution par dissolution d'un soluté. - Préparation d'une solution par dilution. 	8 périodes	
Mars	La réaction chimique	<ul style="list-style-type: none"> - Transformation chimique. - Équation- bilan de la réaction chimique. - Relations stœchiométriques. - Caractéristiques de la réaction chimique. - Étude quantitative d'une réaction chimique. - Rendement d'une réaction. 	9 périodes	
Avril	La réaction chimique	<ul style="list-style-type: none"> - Volume molaire. - Avancement d'une réaction et bilan molaire. 	6 périodes	

Mai	Acides et Bases	<ul style="list-style-type: none"> - Acidité et pH. - Définition des acides et des bases. - Acides forts et bases fortes. - Acides faibles et bases faibles. - Autoprotolyse de l'eau. - Réaction entre un acide et une base. - Indicateurs colorés. - Dosage acido- basique. 	8 périodes	
Juin	Révision	<ul style="list-style-type: none"> - La mole. - La réaction chimique. - Les solutions aqueuses. 	4 périodes	