



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

Fiche de Programmation Annuelle

Matière : Chimie

Classe : SV

Nom du professeur : Anita WEHBE

Mois	Thème / Domaine / Séquence	Notion	Durée	Signature du professeur
Septembre	La cinétique chimique	<u>Vitesse de réaction</u> - Transformations lentes et transformations rapides. - Étude quantitative de l'évolution d'une réaction lente. - Vitesse moyenne de formation d'un produit et celle de disparition d'un réactif. - Vitesse instantanée de formation d'un produit et celle de disparition d'un réactif. - Suivi temporel de l'évolution d'une réaction lente par titrage chimique	10 périodes	

Novembre	Les réactions acide- base en solution aqueuse. pH- métrie.	<p><u>Couple acide/base</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition d'un acide et d'une base selon Bronsted. - Acides faibles, bases faibles. Couple acide / base. - La réaction acide- base : transfert de proton. <p><u>Constante d'acidité d'un couple acide/base</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition de la constante d'acidité d'un couple acide/base. - Relation entre pH d'une solution et pK_a d'un couple acide/ base. - Domaines de prédominance d'une espèce d'un couple acide/base. - Constante d'équilibre associée à une réaction acido-basique. <p><u>Titration acido- basiques</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition et principe d'un titrage. - Titration acido- basique par suivi pH- métrique et colorimétrique. 	8 périodes	
Décembre	Les réactions acide- base en solution aqueuse. pH- métrie.	<p><u>Titration acido- basiques</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition et principe d'un titrage. - Titration acido- basique par suivi pH- métrique et colorimétrique 	10 périodes	
Janvier	Chimie organique	<p><u>Fonction alcool</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition et formule générale. - Nomenclature des alcools et isométrie. (selon l'U.I.C.P.A.) - Différentes classes d'alcools. - Propriétés chimiques communes et distinctives des alcools. 	8 périodes	

Février	Chimie organique	<p><u>Fonction aldéhyde et cétone</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition et formule générale des aldéhydes et des cétones. - Nomenclature et isoméris. - Propriétés chimiques des aldéhydes et des cétones. <p><u>Les acides carboxyliques. Les fonctions dérivées</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition et formule générale. - Nomenclature des acides carboxyliques et isoméris. - Propriétés physiques et Propriétés chimiques des acides carboxyliques. - Fonction chlorure d'acyle (définition et préparation et réaction d'hydrolyse). - Fonction anhydride d'acide (définition, préparation et réaction d'hydrolyse). - Fonction ester (définition, nomenclature, préparation, réaction d'hydrolyse) 	8 périodes	
Mars	Chimie organique	<p><u>Les amines</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition et formule générale. - Nomenclature et isoméris. <p><u>Les acides α aminés (SV)</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Définition et Nomenclature. - Stéréochimie des acides α aminés. <p><u>Les savons(SV)</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Obtention du savon et Solubilité du savon. - Mode d'action du savon. - Préparation du savon. 	4 périodes	
Avril	Chimie organique	<p><u>Médicaments courants(SV)</u></p> <ul style="list-style-type: none"> - Hemisynthèse de l'aspirine - Formulation de l'aspirine. - Synthèse du paracétamol. 	8 périodes	