Planification pédagogique annuelle prévisionnelle du programme de l'enseignement spécifique de physique chimie 3 A.C

Prof : ECHAHEL Ayoub
Année scolaire : 2019/2020

	Semaines	La date De … à ….	Leçons et contenus		Connaisances et capacités	Durée	Observations
Première partie du premier semestre	S0	Mercredi 04 Septembre 2019	Prérentrée des enseignants				
		De 09/09 à 14 Septembre 2019	Évaluation diagnostique des prérequis				
		De 16/09 à 28 Septembre 2019	www.Extraphysics.com Séances de soutien				
	S1	De 30/09 à 05 Octobre 2019	Quelques matériaux utilisés dans la vie quotidienne	• Distinguer objets et matériaux; • Diversité des matériaux.	• Distinguer les objets des matériaux qui les constituent; • Classer les matériaux (métaux, verre, plastique) selon leurs propriétés; • Connaître les propriétés de quelques matériaux;	2 h	
	S2	De 07/10 à 12 Octobre 2019	Matériaux et électricité	• Constituants de l'atome (noyau; électrons);	• Connaître les constituants de l'atome; • Connaître la signification du numéro atomique; • Connaître l'électro-neutralité de l'atome;	2 h	
	S3	De 14/10 à 19 Octobre 2019		• Les ions	• Classer les ions en ion monoatomique et ion polyatomique; • Écrire la formule d'un ion connaissant le nombre d'électrons reçus ou perdus par l'atome.	2 h	
	S4	De 21/10 à 26 Octobre 2019	Réactions de quelques matériaux avec l'air	• Oxydation du fer dans l'air humide;	• Connaître les facteurs favorisant l'oxydation du fer dans l'air humide; • Connaître quelques propriétés de la rouille, et savoir protéger le fer contre la corrosion;	2 h	
			Exercices d'application				
	S5	De 28/10 à 02 Novembre 2019	Devoir surveillé N° 1			1 h	
			Réactions de quelques matériaux avec l'air	• Oxydation de l'aluminium dans l'air;	• Expliquer la différence entre l'oxydation dans l'air du fer et de l'aluminium; • Écrire l'équation de la réaction correspondant à la formation des oxydes Al_2O_3 et Fe_2O_3 ;	1 h	
	Vacance intermédiaire, la marche verte et le Fête d'Elmawlid Nabaoui De 03 à 12 Novembre 2018						

Deuxième partie du premier semestre	S6	De 13/11 à 16 Novembre 2019	Réactions de quelques matériaux avec l'air	• Réactions de quelques matériaux organiques avec le dioxygène de l'air.	• Reconnaître les produits de combustion de quelques matériaux organiques dans le dioxygène de l'air, et déduire le type d'atomes constituant ces matériaux;	1 h	
				Correction de devoir surveillé N° 1		1 h	
	S7	De 18/11 à 23 Novembre 2019			• Connaître les dangers de combustion de matériaux organiques et leurs effets sur la santé et l'environnement.	1 h	fête de l'indépendance Le 18/11
			Les solutions acides et les solutions basiques	• Notion de pH;	• Savoir la signification du pH ; • Utiliser le papier pH et le pH-mètre pour mesurer le pH d'une solution;	1 h	
	S8	De 25/11 à 30 Novembre 2019			• Classer les solutions aqueuses en solution acide, basique et neutre selon la valeur du pH;	2 h	
				• Précautions préventives lors de l'utilisation des solutions acides et basiques.	• Connaître à travers des étiquettes, quelques dangers des solutions acides et basiques, et appliquer les précautions préventives lors de leur utilisation;		
	S9	De 02/12 à 07 Décembre 2019			• Reconnaître la dilution d'une solution acide ou basique et son effet sur la valeur du pH.	2 h	
				Exercices d'application			
	S10	De 09/12 à 14 Décembre 2019	Réactions de quelques métaux avec les solutions acides et les solutions basiques	Devoir surveillé N° 2		2 h	
				• Action d'une solution d'acide chlorhydrique sur les métaux	• Connaître l'action d'une solution d'acide chlorhydrique sur les métaux fer, cuivre, zinc et aluminium;		
	S11	De 16/12 à 21 Décembre 2019			• Écrire l'équation bilan de la réaction de l'acide chlorhydrique sur les métaux fer, cuivre, zinc et aluminium;	1 h	
				Correction de devoir surveillé N° 2		1 h	
	S12	De 23/12 à 28 Décembre 2019		• Action d'une solution d'hydroxyde de sodium sur les métaux	• Connaître l'action d'une solution d'hydroxyde de sodium sur les métaux fer, cuivre, zinc et aluminium.	1 h	
			Tests d'identification de quelques ions	• Test d'identification • Test d'identification des ions métalliques	• Connaître les tests d'identification des ions (Fe^{2+}; Fe^{3+}; Zn^{2+}; Al^{3+}; Cu^{2+}; Cl^-);	1 h	

	S13	De 30/12 à 04 Janvier 2020		• Test d'identification des ions chlorure	• les tests d'identification des ions Cl^- • Écrire l'équation de précipitation de ces ions.	1 h	Nouvelle an Le Mercredi 01/01/2020
			Exercices d'application			1 h	
	S14	De 06/01 à 11 Janvier 2020	Dangers de quelques matériaux	• Reconnaitre les dangers de déchets des matériaux non dégradables; • Connaître quelques méthodes de gestion et de recyclage des déchets; • Prendre conscience de l'importance de préserver la santé et l'environnement.		2 h	Manifeste de l'indépendance Le Samedi 11 Janvier 2019
			Devoir surveillé N° 3				
	A partir 13 Janvier 2019 : Examen local normalisé pour l'obtention du certificat du cycle collégial						
Vacances du 1er semestre de l'année scolaire 2019 – 2020 De 19 à 26 Janvier 2020							

www.extraphysics.com