## Science et technologie de l'environnement (STE) - 4<sup>e</sup> secondaire

Connaissances abordées durant l'année (maîtrise)  Tout au long de l'année, l'élève élargit son champ de connaissances en science et technologie de l'environnement.						
Étape 1	Étape 2	Étape 3				
Univers matériel :	Univers matériel :	Univers technologique :				
Masse atomique (isotopes)	Les transformations nucléaires	La projection orthogonale à vues multiples				
La périodicité des propriétés	La stabilité nucléaire	La vue éclatée				
La nature des liaisons (ioniques et covalentes)	La radioactivité	Les tolérances dimensionnelles				
Règles de nomenclature et d'écriture des	La fission et la fusion nucléaires	Les degrés de liberté				
composés binaires	La relation entre la masse et le poids	L'adhérence et le frottement				
La notion de mole	La force efficace	Les condensateurs				
Le nombre d'Avogadro	Le travail	La structure de différents interrupteurs				
La masse molaire	La relation entre l'énergie et le travail	Les diodes				
Les ions polyatomiques	La relation entre l'énergie cinétique, la masse	Le code couleur des résisteurs				
La force des électrolytes	et la vitesse					
La concentration molaire	La relation entre l'énergie potentielle, la	Univers vivant :				
Le pH et la concentration molaire en ions H <sup>+</sup>	masse, la hauteur et la grandeur du champ	L'écotoxicologie				
	gravitationnel	L'empreinte écologique				
La stœchiométrie		La génétique				
Les réactions endothermiques et		Les mécanismes génétiques				
exothermiques		L'hérédité				
	La loi de Coulomb	Les croisements				
L'oxydation	Le champ électrique	Le clonage				
	Les lois de Kirchhoff					
La relation entre la chaleur, la capacité	Le champ magnétique d'un solénoïde					
thermique massique, la masse et la variation		Terre et espace :				
de température		La contamination des sols				
		L'épuisement des sols				
		La contamination de l'hydrosphère				
		Le traitement des eaux usées				
		Les vents dominants				
		La contamination de l'air				
		Le cycle du phosphore				

Matériel pédagogique	Organisation, approches pédagogiques et		
(volumes, notes, cahiers d'exercices, etc.)	exigences particulières		
Manuel de base : Synergie ST-STE (4 <sup>e</sup> secondaire) Cahier d'exercice : Kaléidoscope ST-STE (4 <sup>e</sup> secondaire) Fiches de soutien	Respect des règles de sécurité lors des laboratoires  Les dates exactes des examens sommatifs et des laboratoires seront précisées en classe dans le courant de l'année.		
Devoirs et leçons	Récupération et enrichissement		
Si les exercices et les rapports de laboratoires ne sont pas complétés en classe, ils devront être terminés à la maison.	2 récupérations/cycle		

Science et technologie de l'environnement, 4e secondaire, 058404					
Compétences développées par l'élève					
Pratique (40 %) Chercher des réponses ou des solutions à des problèmes d'ordre scientifique	L'élève est capable de résoudre des problèmes scientifiques et technologiques peu détaillés avec efficience. I représente adéquatement une situation donnée, élabore et met en œuvre un plan d'action adéquat er contrôlant les variables de façon autonome et produit des explications et des solutions pertinentes en lier avec les données recueillies. Il utilise les mathématiques lorsque la situation l'exige.				
	Il approfondit les techniques de mesures utilisées au laboratoire (fidélité, justesse et sensibilité) en tenant compte des erreurs liées aux mesures et au traitement des résultats (chiffres significatifs).				
Théorie (60 %) Mettre à profit ses connaissances scientifiques	L'élève utilise ses connaissances pour résoudre des problématiques scientifiques ou technologiques. Il comprend le problème, le résout et explique la solution proposée en appliquant et mobilisant les connaissances nécessaires. Il justifie ses choix avec une argumentation riche et variée dans sa construction d'opinion.				
	De manière qualitative et quantitative, l'élève a acquis et compris les connaissances des quatre univers du programme :  - Univers matériel : notion de mole, stoechiométrie, transformations de l'énergie mécanique;  - Terre et espace : cycle du phosphore, contamination;  - Univers vivant : génétique, écotoxicologie;  - Univers technologique : langage des lignes (vue éclatée), tolérances, fabrication, biotechnologies.				
Communiquer à l'aide des langages utilisés en science et en technologie	L'élève doit communiquer en respectant le vocabulaire et les conventions tout en utilisant les modes de représentation appropriés (tableaux, graphiques, schémas).  L'évaluation de cette compétence est prise en compte lors de l'évaluation des volets «Pratique» et «Théorie».				

Principales évaluations et résultats inscrits au bulletin								
1 <sup>re</sup> étape (20 %)		2 <sup>e</sup> étape (20 %)		3 <sup>e</sup> étape (60 %)				
Nature des évaluations proposées tout au long de l'étape	Y aura-t-il un résultat inscrit au bulletin?	Nature des évaluations proposées tout au long de l'étape	Y aura-t-il un résultat inscrit au bulletin?	Nature des évaluations proposées tout au long de l'étape	Épreuves obligatoires MELS / CS	Résultat inscrit au bulletin		
Pratique :  Laboratoire 1: Concentration molaire (2e semaine d'octobre)  Laboratoire 2: Calorimétrie (4e semaine d'octobre)	Oui	Pratique :  Laboratoire 3: Neutralisation (4º semaine de novembre)  Laboratoire 4: Circuits électriques (2º semaine de décembre)	Oui	Pratique: Laboratoire 5: Technologie  (1 <sup>ere</sup> et 2 <sup>e</sup> semaines de février)  Laboratoire 6: À déterminer (4 <sup>e</sup> semaine de mars)  Laboratoire 7: Examen de laboratoire (1 <sup>erer</sup> semaine de mai)	Non	Oui		
Théorie :  Examen sommatif 1: (4e semaine de septembre)  Examen sommatif 2 : (4e semaine d'octobre)	Oui	Théorie :  Examen sommatif 3: (4e semaine de novembre)  Examen sommatif 4: (3e semaine de janvier)	Oui	Théorie:  Examen sommatif 5: (4° semaine de février)  Examen sommatif 6: (4° semaine de mars)  Examen sommatif 7: (4° semaine d'avril)  Examen synthèse: (2° ou 3e semaine de juin)	Non	Oui		