

Comment utiliser ce document

- ❖ Cliquez sur les logos pour suivre les hyperliens vers les animations, simulations et vidéos animés
- ❖ Les ressources ne sont pas toujours exactement placées au bon endroit. Cherchez un peu autour du concept ciblé.

Légende

- ❖ En bleu : éléments de la progression des apprentissages au primaire
- ❖ En gris : cycle (et séquence) concerné par l'élément de la progression
- ❖ Références : en fin de document


Contient

- ❖ Animations, vidéos animés, simulateurs
- ❖ Gratuits (liens directs)
- ❖ En français
- ❖ Pas de films (ex. : YouTube)

Suggestions? Contactez-moi aux adresses suivantes :

jonathan.richer@cshc.qc.ca jusqu'au 30 juin 2013 (ensuite jricher@hotmail.com)

Version du présent document : 23 avril 2013

i. Définir le modèle particulaire comme étant une façon de représenter le comportement de la matière																			
ii. Décrire le modèle particulaire en fonction des qualités et des limites d'un modèle en science																			
2. Transformations physiques																			
a. Changement physique																			
Démontrer que les changements physiques (ex. : déformation, cassure, broyage, changement d'état) ne modifient pas les propriétés de la matière																			
i. Décrire les caractéristiques d'un changement physique (ex. : la substance conserve ses propriétés; les molécules impliquées demeurent intactes)																			
ii. Reconnaître différents changements physiques (ex. : changements d'état, préparation ou séparation d'un mélange)																			
iii. Décrire quelques transformations physiques (dissolution, dilution, changements d'état)																			
iv. Illustrer des transformations physiques à l'aide du modèle particulaire																			
b. Dissolution																			
i. Expliquer le phénomène de dissolution à l'aide du modèle particulaire																			
c. Dilution																			
i. Expliquer le phénomène de dilution en termes de concentration et de volume																			
ii. Déterminer le volume final ou la concentration finale d'une solution aqueuse après une dilution (ex. : la concentration d'une solution diminue de moitié lorsque le volume du solvant est doublé)																			
d. Changement d'état (changement de phase)																			
i. Comparer l'arrangement des particules dans une substance à l'état solide, liquide ou gazeux																			
ii. Expliquer un changement d'état à l'aide du modèle particulaire																			
3. Transformations chimiques																			
a. Changement chimique																			
Associer les usages de certains produits domestiques à leurs propriétés (ex. : les produits nettoyants délogent les graisses; le vinaigre et le jus de citron aident à la conservation de certains aliments)																			

Alberta







Démontrer que des changements chimiques (ex. : cuisson, combustion, oxydation, réaction acide-base) modifient les propriétés de la matière												
i. Décrire les indices d'un changement chimique (formation d'un précipité, effervescence, changement de couleur, dégagement de chaleur ou émission de lumière)				Alberta								
ii. Expliquer un changement chimique à l'aide des modifications des propriétés des substances impliquées												
iii. Nommer différents types de changements chimiques (ex. : décomposition, oxydation)												
iv. Nommer des transformations chimiques qui se produisent dans le corps humain (ex. : respiration, digestion)												
b. Décomposition et synthèse												
i. Représenter une réaction de décomposition ou de synthèse à l'aide du modèle particulaire												
ii. Associer des réactions chimiques connues à des réactions de décomposition ou de synthèse (ex. : respiration, photosynthèse, combustion, digestion)												
c. Oxydation												
i. Représenter une réaction d'oxydation à l'aide du modèle particulaire												
ii. Associer des réactions chimiques connues à des réactions d'oxydation (ex. : combustion, formation de la rouille)												
iii. Associer une équation dans laquelle le dioxygène est l'un des réactifs à l'un des cas possibles d'une réaction d'oxydation												
d. Précipitation												
i. Décrire la manifestation visible d'une précipitation (formation d'un dépôt solide lors du mélange de deux solutions aqueuses)												
ii. Représenter une réaction de précipitation à l'aide du modèle particulaire												
e. Combustion												
i. Décrire les manifestations perceptibles d'une combustion vive (ex. : dégagement de chaleur, production de lumière)												
ii. Expliquer une réaction de combustion à l'aide du triangle de feu												
f. Photosynthèse et respiration ⁶												
g. Réaction de neutralisation acidobasique												
i. Donner des exemples de réaction de neutralisation acidobasique (ex. : l'ajout de chaux pour neutraliser l'acidité d'un lac)												

Alberta



Brain POP Français

Bf

ii. Nommer les produits formés lors d'une neutralisation acidobasique (ex. : sel et eau)												
iii. Reconnaître une neutralisation acidobasique à l'aide de son équation												
h. Sels												
i. Déterminer la formule moléculaire du sel produit lors de la neutralisation d'un acide et d'une base donnés												
i. Nature de liaison												
i. Covalente												
<ul style="list-style-type: none"> • Définir une liaison covalente comme étant une liaison qui résulte d'un partage d'électrons 												
<ul style="list-style-type: none"> • Représenter schématiquement une liaison covalente 												
<ul style="list-style-type: none"> • Identifier des molécules qui comportent une liaison covalente (ex. : N₂, CO₂) 												
ii. Ionique												
<ul style="list-style-type: none"> • Définir une liaison ionique comme étant une liaison qui résulte d'un gain ou d'une perte d'électron 												
<ul style="list-style-type: none"> • Représenter schématiquement une liaison ionique 												
<ul style="list-style-type: none"> • Identifier des molécules qui comportent une liaison ionique (ex. : NaCl, NH₄OH) 												
<ul style="list-style-type: none"> • Associer la présence d'une liaison ionique à une substance électrolytique 												
j. Loi de la conservation de la masse												
i. Expliquer la loi de la conservation de la masse lors d'une réaction chimique												
ii. Représenter la conservation de la masse à l'aide du modèle particulaire												
k. Balancement d'équations chimiques												
i. Balancer des équations chimiques												
l. Stoechiométrie												
i. Déterminer des quantités de réactifs ou de produits à l'aide de calculs stoechiométriques (gramme ou mole)												
m. Réactions endothermique et exothermique												

i.	Distinguer une réaction endothermique d'une réaction exothermique à l'aide de manifestations perceptibles (ex. : variation de température, dégagement de lumière)									
ii.	Distinguer une réaction endothermique d'une réaction exothermique à l'aide de la position du bilan énergétique dans l'équation chimique									
4.	Transformations nucléaires ⁷									
a.	Stabilité nucléaire									
i.	Expliquer la stabilité nucléaire comme étant la cohésion du noyau atomique assurée par un nombre optimal de neutrons									
b.	Radioactivité									
i.	Définir la radioactivité comme étant l'émission de particules ou d'énergie par des noyaux d'atomes à la suite de transformations nucléaires									
ii.	Associer l'utilisation de la radioactivité à des applications technologiques (ex. : radiothérapie, datation)									
c.	Fission et fusion									
i.	Distinguer la fission nucléaire de la fusion nucléaire									
5.	Transformations de l'énergie ⁸									
a.	Formes d'énergie									
	Décrire différentes formes d'énergie (mécanique, électrique, lumineuse, chimique, calorifique, sonore, nucléaire)									
i.	Décrire les formes d'énergie chimique, thermique, mécanique et rayonnante									
ii.	Identifier les formes d'énergie en cause lors d'une transformation de l'énergie (ex. : d'électrique à thermique dans un grille-pain, d'électrique à rayonnante dans une lampe infrarouge)									
iii.	Définir le joule comme étant l'unité de mesure de l'énergie									
b.	Loi de la conservation de l'énergie									
i.	Expliquer qualitativement la loi de la conservation de l'énergie									
ii.	Appliquer la loi de la conservation de l'énergie dans divers contextes									
c.	Rendement énergétique									
i.	Définir le rendement énergétique d'un appareil ou d'un système comme étant la proportion de l'énergie consommée qui est transformée en travail efficace (quantité d'énergie utile/quantité d'énergie consommée x 100)									

ii. Expliquer comment améliorer le rendement énergétique d'un appareil électrique													
d. Distinction entre la chaleur et la température ⁹													
i. Décrire la chaleur comme étant une manifestation de l'énergie													
ii. Décrire le lien entre la chaleur et la température													
e. Relation entre l'énergie thermique, la capacité thermique massique, la masse et la variation de température													
i. Décrire qualitativement la relation entre la variation de l'énergie thermique (quantité de chaleur) d'une substance, sa masse, sa capacité thermique massique et la variation de température qu'elle subit													
ii. Appliquer la relation mathématique entre l'énergie thermique, la masse, la capacité thermique massique et la variation de température ($\Delta E = Q = mc\Delta T$)													
f. Force efficace													
i. Définir la force efficace comme étant la composante de la force appliquée qui est exercée parallèlement au déplacement													
ii. Déterminer graphiquement la grandeur de la force efficace dans une situation donnée													
g. Relation entre le travail, la force et le déplacement													
i. Décrire qualitativement la relation entre le travail, la force appliquée sur un corps et son déplacement													
ii. Appliquer la relation mathématique entre le travail, la force efficace et le déplacement ($W = F\Delta s$)													
h. Relation entre la masse et le poids													
i. Décrire qualitativement la relation entre la masse et le poids													
ii. Appliquer la relation mathématique entre la masse et le poids ($F_g = mg$)													
i. Relation entre l'énergie potentielle, la masse, l'accélération et le déplacement													
i. Décrire qualitativement la relation entre l'énergie potentielle d'un corps, sa masse, l'accélération gravitationnelle et son déplacement													
ii. Appliquer la relation mathématique entre l'énergie potentielle, la masse, l'accélération gravitationnelle et le déplacement ($E_p = mgh$)													
j. Relation entre l'énergie cinétique, la masse et la vitesse													
i. Décrire qualitativement la relation entre l'énergie cinétique d'un corps, sa masse et sa vitesse													

i. Définir la longueur d'onde comme étant la distance entre deux points identiques d'une onde à un instant donné (ex. : distance entre deux crêtes)													
ii. Décrire la relation entre la longueur d'onde et l'énergie qui lui est associée (ex. : les rayons X, très énergétiques, ont une faible longueur d'onde)													
c. Amplitude													
i. Définir l'amplitude d'une onde sonore comme étant la puissance du son													
d. Échelle des décibels													
Identifier les caractéristiques d'une onde sonore (ex. : volume, timbre, écho)													
i. Situer, sur l'échelle des décibels, des niveaux dangereux pour l'oreille humaine selon la durée ou la fréquence de l'exposition													
e. Spectre électromagnétique													
i. Situer différentes régions sur le spectre électromagnétique (ex. : radio, infrarouge, lumière visible, rayons X)													
f. Déviation des ondes lumineuses													
Décrire le comportement d'un rayon lumineux (réflexion, réfraction)													
i. Décrire la façon dont les rayons lumineux sont déviés par une surface réfléchissante plane													
ii. Déterminer l'angle de réflexion d'un rayon lumineux à la surface d'un miroir plan													
iii. Décrire la façon dont les rayons lumineux sont déviés lorsqu'ils traversent la surface d'une substance translucide convexe ou concave													
g. Foyer d'une lentille													
i. Déterminer la position du foyer d'une lentille concave et d'une lentille convexe													
ii. Décrire le lien entre la position du foyer d'une lentille et le degré de déviation des rayons lumineux dans diverses situations (ex. : accommodation du cristallin, choix de verres correcteurs)													
F. Électricité et électromagnétisme	1^{er} cycle	2^e cycle	3^e cycle	1^{er} cycle	ST	ATS	ST	ATS	STE				
Secondaire													
1. Électricité													
a. Charge électrique													

ii. Appliquer les relations mathématiques qui permettent de déterminer la position, l'orientation et la hauteur d'un objet ou de son image dans le cas de miroirs ou de lentilles ($G_r = h_i/h_o = -d_i/d_o = -q/p = l_i/l_f = l_i/l_o$; $1/l_f = 1/d_i + 1/d_o$)												
L. Gaz (chimie)	1^{er} cycle	2^e cycle	3^e cycle	1^{er} cycle	ST	ATS	ST	ATS	STE	Chimie	Physique	
1. Propriétés chimiques des gaz												
a. Réactivité												
i. Associer l'utilisation de certains gaz dans diverses applications à leur réactivité chimique (ex. : l'argon dans les ampoules, l'azote dans les sacs de croustilles, l'acétylène dans les torches à souder)												
2. Propriétés physiques des gaz												
a. Théorie cinétique des gaz												
i. Expliquer le comportement macroscopique d'un gaz (ex. : compressibilité, expansion, diffusion) à l'aide de la théorie cinétique												
b. Loi générale des gaz												
i. Déterminer la relation entre la pression d'un gaz et son volume à température et quantité de matière constantes												
ii. Déterminer la relation entre la pression d'un gaz et sa température à quantité de matière et volume constants												
iii. Déterminer la relation entre le volume d'un gaz et sa température à pression et quantité de matière constantes												
iv. Déterminer la relation entre la pression d'un gaz et sa quantité de matière à température et volume constants												
v. Déterminer la relation entre le volume d'un gaz et sa quantité de matière à température et pression constantes												
vi. Appliquer la relation mathématique entre la pression, le volume, la quantité de matière (mole) et la température d'un gaz ($p_1V_1/n_1T_1 = p_2V_2/n_2T_2$)												
c. Loi des gaz parfaits												
i. Expliquer qualitativement la relation entre des facteurs liés au comportement des gaz (pression, volume, quantité de matière, température) dans une situation donnée (ex. : un ballon de baudruche soumis au froid, fonctionnement d'une pompe à vélo)												
ii. Appliquer la relation mathématique entre la pression, le volume, la quantité de matière, la constante des gaz parfaits et la température d'un gaz ($pV = nRT$)												
d. Loi de Dalton												
i. Expliquer qualitativement la loi des pressions partielles												












ii.	Appliquer la relation mathématique entre la pression totale d'un mélange gazeux et les pressions partielles des gaz qui le composent											
iii.	($P_{\text{totale}} = P_{\text{pA}} + P_{\text{pB}} + P_{\text{pC}} + \dots$)											
e.	Hypothèse d'Avogadro											
i.	Utiliser l'hypothèse d'Avogadro pour prédire la quantité de matière présente dans des volumes de gaz soumis aux mêmes conditions de température et de pression											
f.	Volume molaire gazeux											
i.	Calculer le volume molaire gazeux à des conditions de température et de pression normales											
ii.	Calculer le volume molaire gazeux à des conditions de température ambiante et de pression normale											
iii.	Déterminer le volume molaire d'un gaz à une température et une pression données											
M. Aspect énergétique des transformations (chimie)		1^{er} cycle	2^e cycle	3^e cycle	1^{er} cycle	ST	ATS	ST	ATS	STE	Chimie	Physique
1.	Diagramme énergétique											
a.	Représenter le bilan énergétique d'une transformation chimique sous la forme d'un diagramme énergétique											
b.	Interpréter le diagramme énergétique d'une transformation chimique											
2.	Énergie d'activation											
a.	Déterminer l'énergie d'activation d'une transformation à l'aide de son diagramme énergétique											
3.	Variation d'enthalpie											
a.	Expliquer qualitativement la variation de l'enthalpie des substances au cours d'une réaction chimique											
b.	Déterminer la variation d'enthalpie d'une transformation à l'aide de son diagramme énergétique											
4.	Chaleur molaire de réaction											
a.	Déterminer la chaleur molaire d'une réaction à l'aide d'un calorimètre											
b.	Déterminer la chaleur molaire d'une réaction à l'aide de la loi de Hess ou des enthalpies de liaison											
N. Vitesse de réaction (chimie)		1^{er} cycle	2^e cycle	3^e cycle	1^{er} cycle	ST	ATS	ST	ATS	STE	Chimie	Physique
1.	Facteurs qui influencent la vitesse de réaction											

L'univers vivant

	Primaire			Secondaire							
	1 ^{er} cycle	2 ^e cycle	3 ^e cycle	1 ^{er} cycle	Secondaire 3		Secondaire 4			Chimie	Physique
A. Propriétés					ST	ATS	ST	ATS	STE		
Utiliser adéquatement la terminologie associée à l'univers vivant											
Distinguer le sens d'un terme utilisé dans un contexte scientifique et technologique du sens qui lui est attribué dans le langage courant (ex. : habitat, respiration, métamorphose)											
Décrire des technologies de l'agriculture et de l'alimentation (ex. : croisement et bouturage de plantes, sélection et reproduction des animaux, fabrication d'aliments, pasteurisation)											
Donner des exemples d'utilisation du vivant (ex. : viande, légume, bois, cuir)											
1. Écologie											
a. Habitat											
Identifier des habitats ainsi que les populations animales et végétales qui y sont associées											
Décrire comment les animaux satisfont à leurs besoins fondamentaux à l'intérieur de leur habitat											
i. Nommer les caractéristiques qui définissent un habitat (ex. : situation géographique, climat, flore, faune, proximité de constructions humaines)											
ii. Décrire l'habitat de certaines espèces											
b. Niche écologique											
i. Nommer des caractéristiques qui définissent une niche écologique (ex. : habitat, régime alimentaire, rythme journalier)											
ii. Décrire la niche écologique d'une espèce animale											
c. Espèce											
i. Nommer les caractéristiques qui définissent une espèce (caractères physiques communs, reproduction naturelle, viable et féconde)											
d. Population											
i. Distinguer une population d'une espèce											
ii. Calculer le nombre d'individus d'une espèce qui occupe un territoire donné											



iv. Seul de toxicité													
<ul style="list-style-type: none"> Définir le seuil de toxicité d'une substance comme étant la concentration minimale d'une substance qui produit un effet néfaste notable sur un organisme (ex. : mg/kg de masse de l'organisme) 													
<ul style="list-style-type: none"> Décrire des facteurs qui influencent la toxicité d'un contaminant (ex. : concentration, caractéristiques du milieu dans lequel il est rejeté, nature des organismes avec lesquels il est en contact, durée d'exposition) 													
2. Diversité chez les vivants													
a. Adaptations physiques et comportementales													
Distinguer trois mouvements chez les végétaux (géotropisme, hydrotropisme, phototropisme)													
Expliquer en quoi les mouvements des végétaux leur permettent de répondre à leurs besoins fondamentaux													
Décrire des caractéristiques physiques qui témoignent de l'adaptation d'un animal à son milieu													
Décrire des comportements d'un animal familier qui lui permettent de s'adapter à son milieu													
Expliquer des adaptations d'animaux et de végétaux permettant d'augmenter leurs chances de survie (ex. : mimétisme, camouflage)													
i. Décrire des adaptations physiques qui permettent à un animal ou à un végétal d'augmenter ses chances de survie (ex. : pelage de la même couleur que le milieu de vie, forme des feuilles)													
ii. Décrire des adaptations comportementales qui permettent à un animal ou à un végétal d'augmenter ses chances de survie (ex. : déplacement en groupes, phototropisme)													
b. Évolution													
Décrire les grandes étapes de l'évolution des êtres vivants													
i. Décrire des étapes de l'évolution des êtres vivants													
ii. Expliquer le processus de la sélection naturelle							   						
c. Taxonomie													
Décrire les caractéristiques de différents règnes (micro-organismes, champignons, végétaux, animaux)							 						

i. Identifier les principales parties du système circulatoire (cœur, types de vaisseaux, voies de circulation pulmonaire et systémique)						Bf	Bf						
ii. Expliquer le rôle du système circulatoire (transport et échange des gaz, des nutriments et des déchets)													
iii. Décrire la fonction des principales parties du système circulatoire (cœur, artères et veines, capillaires)						 Bf	Bf						
e. Système lymphatique							Bf						
i. Nommer les principales parties du système lymphatique (lymphe, anticorps)													
ii. Expliquer le rôle du système lymphatique (circulation des anticorps hors des vaisseaux sanguins)													
iii. Décrire deux moyens qui permettent d'acquérir l'immunité active (production d'anticorps et vaccination)													
3. Système excréteur													
a. Système urinaire													
i. Identifier les principales parties du système urinaire (reins, uretères, vessie, urètre)													
ii. Expliquer le rôle du système excréteur (filtration du sang, évacuation des déchets cellulaires)													
iii. Décrire la fonction des reins et de la vessie													
b. Composants de l'urine													
i. Nommer les principaux composants de l'urine (eau, sels minéraux, urée)													
c. Maintien de l'équilibre sanguin													
i. Expliquer le rôle des reins, des poumons et des glandes sudoripares dans le maintien de l'équilibre sanguin													

Fonction de relation													
1. Système nerveux													
a. Système nerveux central													
i. Identifier les parties du système nerveux central (encéphale, moelle épinière)							Bf	Bf					




<ul style="list-style-type: none"> Décrire la fonction du bulbe olfactif 												
v. Peau												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire la fonction des récepteurs sensoriels de la peau (transformation en influx nerveux des sensations de pression, de température et de douleur) 												
d. Système musculosquelettique						Bf						
Décrire divers modes de locomotion chez les animaux (marche, reptation, vol, saut)												
Nommer d'autres types de mouvements chez les animaux et leur fonction (ex. : défense, parade nuptiale)												
i. Fonction des os, des articulations et des muscles						Bf						
<ul style="list-style-type: none"> Nommer les principales parties du squelette (tête, thorax, colonne vertébrale, membres inférieurs et supérieurs) 												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire les fonctions des principales parties du squelette (ex. : la colonne vertébrale protège la moelle épinière et permet des mouvements du tronc) 												
<ul style="list-style-type: none"> Expliquer le rôle du système musculosquelettique 						Bf						
<ul style="list-style-type: none"> Décrire le fonctionnement des paires de muscles antagonistes (ex. : biceps et triceps) 												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire les fonctions des articulations (liaison des os entre eux et mobilité) 												
ii. Types de muscles												
<ul style="list-style-type: none"> Associer les types de muscles (lisses, squelettiques, cardiaque) aux tissus dans lesquels on les trouve 												
iii. Types de mouvements articulaires												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire des types de mouvements permis par les articulations (ex. : flexion, rotation) 												
E. Perpétuation des espèces	1^{er} cycle	2^e cycle	3^e cycle	1^{er} cycle	ST	ATS	ST	ATS	STE			
Décrire les stades de croissance d'une plante à fleur												
1. Reproduction												
a. Reproduction asexuée ou sexuée												
<ul style="list-style-type: none"> Distinguer la reproduction asexuée de la reproduction sexuée (ex. : la reproduction sexuée requiert des gamètes) 												
b. Modes de reproduction chez les végétaux												







- Décrire les principales étapes du cycle menstruel (ex. : menstruation, développement de l'endomètre, ovulation)














Bf




b. Relief												
i. Décrire des relations entre le relief terrestre (topologie) et les phénomènes géologiques et géophysiques ¹ (ex. : le retrait d'un glacier entraîne la formation d'une plaine)												
ii. Décrire l'influence du relief terrestre sur les activités humaines (ex. : transport, construction, sports, agriculture)												
c. Couches stratigraphiques												
i. Expliquer la formation de strates par la superposition des couches de sédiments (ex. : les couches récentes se déposent sur les plus anciennes)												
d. Échelle des temps géologiques ²												
i. Ordonner les principales divisions de l'échelle des temps géologiques (précambrien, paléozoïque, mésozoïque, cénozoïque)												
ii. Décrire des événements associés aux principales divisions de l'échelle des temps géologiques (ex. : formation des océans au précambrien, règne des reptiles et des dinosaures au mésozoïque)												
e. Grands épisodes de l'histoire du vivant												
i. Situer l'apparition d'organismes vivants ou leur évolution sur l'échelle des temps géologiques (ex. : bactéries, plantes, poissons, hominidés)												
f. Extinction d'espèces												
ii. Situer des périodes d'extinction massive d'espèces sur l'échelle des temps géologiques (ex. : disparition d'une grande partie des organismes marins au paléozoïque)												
g. Fossiles												
Distinguer un fossile (ou une trace de vivant) d'une roche												
i. Définir les fossiles comme étant des traces d'organismes généralement préservées dans des roches sédimentaires												
ii. Expliquer l'utilité des fossiles pour la datation des couches stratigraphiques												
h. Types de roches												
i. Décrire les modes de formation de trois types de roches : ignées, métamorphiques et sédimentaires												
ii. Classer des roches selon leur mode de formation (ex. : le granite est une roche ignée, le calcaire est une roche sédimentaire et l'ardoise est une roche métamorphique)												
Distinguer une roche d'un minéral												
iii. Distinguer une roche d'un minéral												














p. Cycles biogéochimiques												
i. Cycle du carbone												
<ul style="list-style-type: none">• Décrire des transformations liées à la circulation du carbone (ex. : photosynthèse, décomposition des végétaux, dissolution dans l'eau et combustion des combustions fossiles)												
ii. Cycle de l'azote												
<ul style="list-style-type: none">• Décrire des transformations liées à la circulation de l'azote (ex. : fixation de l'azote, nitrification, dénitrification)												
iii. Cycle du phosphore												
<ul style="list-style-type: none">• Décrire des transformations liées à la circulation du phosphore (ex. : érosion des roches, dégradation des engrais, métabolisme des algues)												
3. Hydrosphère												
a. Caractéristiques générales de l'hydrosphère												
Identifier des sources naturelles d'eau douce (ruisseaux, lacs, rivières) et des sources naturelles d'eau salée (mers, océans)												
i. Décrire la répartition de l'eau douce et de l'eau salée sur la surface de la Terre (ex. : les glaciers contiennent de l'eau douce non accessible)												
ii. Décrire les principales interactions entre l'hydrosphère et l'atmosphère (ex. : échanges thermiques, régulation climatique, phénomènes météorologiques)												
b. Bassin versant												
i. Définir un bassin versant comme étant un territoire entourant un réseau hydrographique												
ii. Décrire certains impacts de l'activité humaine sur les cours d'eau d'un bassin versant												
c. Salinité												
i. Définir la salinité comme étant une mesure de la quantité de sels dissous dans un volume donné												
ii. Décrire l'influence de la salinité sur la masse volumique d'une solution												
d. Circulation océanique												
i. Décrire des facteurs qui influencent la circulation des courants en surface et en profondeur (ex. : vents, rotation terrestre, température, salinité, masse volumique)												

ii. Expliquer la formation de nuages lors de la rencontre de deux masses d'air différentes												
d. Circulation atmosphérique												
i. Décrire les principaux facteurs à l'origine de la circulation atmosphérique (ex. : variation de pression, réchauffement inégal de la surface de la Terre)												
ii. Décrire l'effet des vents dominants sur la dispersion des polluants atmosphériques dans une région donnée												
e. Cyclones et anticyclones												
i. Expliquer la formation de cyclones (dépressions) et d'anticyclones (hautes pressions)												
f. Contamination												
i. Nommer des contaminants ⁵ de l'air												
5. Régions climatiques												
Associer la quantité moyenne de précipitations au climat d'une région (sec, humide)												
Associer la température moyenne au climat d'une région (polaire, froid, tempéré, doux, chaud)												
a. Facteurs influençant la distribution des biomes												
i. Décrire des facteurs géographiques et climatiques qui influencent la distribution des biomes (ex. : latitude, humidité, température, salinité)												
b. Biomes terrestres												
i. Décrire divers biomes terrestres (ex. : faune, flore, climat, type de sol)												
c. Biomes aquatiques												
i. Décrire divers biomes aquatiques (ex. : faune, flore, température, salinité)												
B. Phénomènes géologiques et géophysiques							ST	ATS	ST	ATS	STE	

g. Cycle de l'eau				   									
Décrire différents types de précipitations (pluie, neige, grêle, pluie verglaçante)													
Expliquer le cycle de l'eau (évaporation, condensation, précipitation, ruissellement et infiltration)													
i. Expliquer le cycle de l'eau (changement d'état et échange d'énergie)													
h. Manifestations naturelles de l'énergie													
Identifier les sources d'énergie dans son environnement (ex. : eau en mouvement, réaction chimique dans une pile, rayonnement solaire)													
Identifier les sources d'énergie naturelles (soleil, eau en mouvement, vent)													
Identifier des sources d'énergie fossiles (ex. : pétrole, charbon, gaz naturel)													
i. Décrire le rôle de l'énergie solaire lors de manifestations naturelles de l'énergie (ex. : vents, tornades, ouragans, orages)					 								
i. Ressources énergétiques renouvelables et non renouvelables													
Décrire ce qu'est une énergie renouvelable													
Expliquer que la lumière, l'eau en mouvement et le vent sont des sources d'énergie renouvelables													
Expliquer que les combustibles fossiles sont des sources d'énergie non renouvelables													
Nommer des combustibles issus du pétrole (essence, propane, butane, mazout, gaz naturel)													
i. Distinguer des ressources énergétiques renouvelables et non renouvelables (ex. ; soleil, roche en fusion, eau en mouvement, pétrole)					   								

Décrire des moyens fabriqués par l'humain pour transformer des sources d'énergie renouvelables en électricité (barrage hydroélectrique, éolienne, panneau solaire)												
ii. Décrire des moyens technologiques utilisés par les humains pour produire de l'électricité à partir des ressources énergétiques de la lithosphère, de l'hydrosphère et de l'atmosphère												
iii. Décrire les principaux impacts de l'exploitation des ressources énergétiques de la lithosphère, de l'hydrosphère et de l'atmosphère												

C. Phénomènes astronomiques											
Secondaire											
1. Notions d'astronomie											
Décrire l'effet de l'attraction gravitationnelle sur un objet (ex. : chute libre)											
a. Gravitation universelle											
i. Définir la gravitation comme étant une force d'attraction mutuelle qui s'exerce entre les corps											
b. Système Terre-Lune											
Décrire le rythme des marées (hausse et baisse du niveau de la mer)											
i. Décrire le phénomène des marées à l'aide de l'effet gravitationnel du système Terre-Lune											
c. Lumière											
Décrire l'influence de la position apparente du Soleil sur la longueur des ombres											

i. Définir la lumière comme étant une forme d'énergie ⁶ rayonnante																				
ii. Décrire des propriétés de la lumière : propagation en ligne droite, réflexion diffuse par des surfaces																				
iii. Expliquer divers phénomènes à l'aide des propriétés de la lumière (cycle du jour et de la nuit, saisons, phases de la Lune, éclipse)																				
d. Flux d'énergie émis par le Soleil																				
Expliquer que le Soleil est la principale source d'énergie sur Terre																				
i. Décrire les principaux facteurs qui influencent la quantité d'énergie solaire reçue à la surface de la Terre (ex. : réflexion et absorption de l'énergie solaire par l'atmosphère ou les surfaces)																				
2. Système solaire																				
Associer le Soleil à une étoile, la Terre à une planète et la Lune à un satellite naturel																				
Décrire les mouvements de rotation et de révolution de la Terre et de la Lune																				
a. Caractéristiques du système solaire																				
Reconnaître les principaux constituants du système solaire (Soleil, planètes, satellites naturels)																				
Décrire les caractéristiques des principaux corps du système solaire (ex. : composition, taille, orbite, température)																				
i. Comparer certaines caractéristiques des planètes du système solaire (ex. : distances, dimensions relatives, composition)																				
b. Cycle du jour et de la nuit																				
Associer le cycle du jour et de la nuit à la rotation de la Terre																				



francetv
éducatio



i. Développement (prisme, cylindre, pyramide, cône)													
i. Associer le développement de formes tridimensionnelles à la fabrication d'objets à partir de matériaux en feuilles (ex. : fabrication de boîtes de carton, de conduits d'aération en métal)													
B. Ingénierie mécanique						ST	ATS	ST	ATS	STE			
Décrire des pièces et des mécanismes qui composent un objet													
Identifier des pièces mécaniques (engrenages, cames, ressorts, machines simples, bielles)													
Décrire une séquence simple de pièces mécaniques en mouvement													
1. Forces et mouvements													
a. Types de mouvements													
Décrire les caractéristiques d'un mouvement (ex. : direction, vitesse)													
Reconnaître deux types de mouvements (rotation et translation)													
i. Repérer des pièces qui effectuent des mouvements spécifiques dans un objet technique (mouvement de translation rectiligne, de rotation, hélicoïdal)													
b. Effets d'une force													
Identifier des situations où la force de frottement (friction) est présente (pousser un objet, faire glisser un objet, le faire rouler)													
Identifier des manifestations d'une force (ex. : tirer, pousser, lancer, comprimer, étirer)													
Décrire comment une force agit sur un corps (le mettre en mouvement, modifier son mouvement, l'arrêter)													
Décrire l'effet d'une force sur un matériau ou sur une structure													
Prévoir l'effet combiné de plusieurs forces sur un objet au repos ou en déplacement rectiligne (ex. : renforcement, opposition)													
i. Expliquer les effets d'une force dans un objet technique (modification du mouvement d'un objet ou déformation d'un matériau)													
c. Machines simples													

science en jeu
PHYSICA



i. Expliquer l'utilité de limiter le mouvement (degré de liberté) dans le fonctionnement d'un objet technique (ex. : pour protéger une porte d'armoire des collisions, certains modèles de charnière permettent d'en limiter l'ouverture)												
e. Fonctions types												
i. Définir les fonctions types (liaison, guidage, étanchéité et lubrification)												
ii. Associer une fonction type à certaines parties d'un objet technique												
iii. Expliquer le choix d'un type de liaison dans un objet technique (ex. : le choix d'une vis permet la fixation et le démontage du boîtier d'un objet où l'on insère une pile)												
f. Fonctions de guidage												
i. Expliquer le choix d'un type de guidage dans un objet technique (ex. : la glissière d'un tiroir guide le tiroir et réduit le frottement)												
g. Adhérence et frottement entre les pièces												
i. Décrire les avantages et les inconvénients liés à l'adhérence et au frottement entre les pièces dans un objet technique												
h. Mécanismes de transmission du mouvement												
i. Repérer des mécanismes de transmission du mouvement dans des objets techniques												
i. Fonction, composantes et utilisation des systèmes de transmission du mouvement												
i. Identifier des systèmes de transmission du mouvement dans des objets techniques (roues de friction, poulies et courroie, engrenage, roues dentées et chaîne, roue et vis sans fin)												
ii. Décrire les fonctions des composantes d'un système de transmission du mouvement (ex. : dans un vélo, la roue dentée d'un pédalier est l'organe moteur, la roue dentée de la roue arrière est l'organe récepteur et la chaîne est l'organe intermédiaire)												
iii. Décrire la variation de vitesse ou la réversibilité d'un système de transmission du mouvement (ex. : une roue dentée menée qui est remplacée par une roue plus petite ou une roue qui compte moins de dents fait augmenter la vitesse de rotation)												
j. Construction et particularités du mouvement des systèmes de transmission du mouvement												
i. Expliquer le choix d'un mécanisme de transmission du mouvement dans un objet technique (ex. : utilisation d'un engrenage plutôt que de roues de friction pour obtenir un couple moteur plus important et éviter le glissement)												
k. Mécanismes de transformation du mouvement												



i. Repérer des mécanismes de transformation du mouvement dans des objets techniques													
l. Fonction, composantes et utilisation de systèmes de transformation du mouvement													
i. Identifier des systèmes de transformation du mouvement dans des objets techniques (ex. : vis et écrou, came et galet, bielle et manivelle, pignon et crémaillère)													
ii. Décrire les fonctions des composantes d'un système de transformation du mouvement (ex. : dans un tire-bouchon à double levier, le pignon est l'organe moteur et la crémaillère est l'organe récepteur)													
iii. Décrire la variation de vitesse ou la réversibilité d'un système de transformation du mouvement (ex. : l'ensemble came et galet constitue un système de transformation du mouvement non réversible)													
m. Construction et particularités du mouvement des systèmes de transformation du mouvement													
i. Expliquer le choix d'un mécanisme de transformation du mouvement (vis et écrou, cames, bielles, manivelles, coulisses et système bielle et manivelle, pignon et crémaillère) dans un objet technique (ex. : la plupart des crics de voiture fonctionnent avec un mécanisme à vis et écrou plutôt qu'avec un mécanisme à pignon et crémaillère, parce qu'il permet d'obtenir une grande poussée à partir de la force du bras sur une petite manivelle et parce que le mécanisme est plus sécuritaire en raison de son irréversibilité)													
ii. Expliquer le choix d'un mécanisme de transformation du mouvement (vis et écrou, cames, bielles, manivelles, coulisses et système bielle et manivelle, pignon et crémaillère, excentrique) dans un objet technique													
n. Changements de vitesse													
i. Utiliser des mécanismes permettant des variations de vitesse dans la conception d'objets techniques													
ii. Expliquer le changement de vitesse dans le fonctionnement d'un objet technique à l'aide des concepts de couple résistant et de couple moteur													
C. Ingénierie électrique													
Primaire													
L'élève décrit des transformations de l'énergie d'une forme à une autre et les reconnaît dans différents appareils. Il décrit des moyens fabriqués par les humains pour transformer des sources d'énergie en électricité (ex. : les éoliennes permettent de transformer l'énergie du vent en électricité).													
Secondaire													
Identifier des objets qui utilisent le principe de l'électromagnétisme (ex. : grue à électroaimant, porte coupe-feu)													
Reconnaître des structures robotisées utilisant un servomécanisme													
a. Fonction d'alimentation													

<ul style="list-style-type: none"> Associer le traçage (marquage) à l'économie de matériaux, aux techniques de mise en forme et aux types de matériaux à façonner 												
iii. Caractéristiques du perçage, du taraudage, du filetage, du cambrage et du pliage												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire les caractéristiques des outils nécessaires aux opérations de façonnage d'un matériau à usiner (ex. : la pointe d'un foret à métal est conique alors que celle d'un foret à bois est à double lèvre) 												
e. Mesure et contrôle												
i. Mesure directe												
<ul style="list-style-type: none"> Expliquer l'utilité de la mesure directe (règle) pour le contrôle de l'usinage d'une pièce 												
<ul style="list-style-type: none"> Expliquer le choix de l'instrument utilisé pour effectuer une mesure directe (un pied à coulisse permet un plus grand degré de précision qu'une règle) 												
ii. Contrôle, forme et position (plan, section, angle)												
<ul style="list-style-type: none"> Associer des techniques de contrôle de la qualité de l'usinage (mesure indirecte) de matériaux et d'objets techniques au degré de précision souhaité (ex. : la forme d'un instrument de musique est validée à l'aide d'un numériseur tridimensionnel pour s'assurer de la sonorité souhaitée) 												
F. Biotechnologie						ST	ATS	ST	ATS	STE		
Secondaire												
a. Procédés												
Décrire les principales étapes de production de divers aliments de base (ex. : fabrication du beurre, du pain, du yogourt)												
i. Pasteurisation												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire le procédé de pasteurisation 												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire l'utilité de la pasteurisation (conservation des aliments et de leurs propriétés nutritives) 												
ii. Fabrication d'un vaccin												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire le procédé de fabrication d'un vaccin 												
iii. Procréation médicalement assistée												
<ul style="list-style-type: none"> Décrire divers procédés de procréation médicalement assistée 												



<ul style="list-style-type: none"> • Décrire l'utilité de l'insémination artificielle (reproduction animale, réponse à l'infertilité chez l'humain, conservation du patrimoine génétique) 													
iv. Culture cellulaire													
<ul style="list-style-type: none"> • Nommer des paramètres à contrôler dans le cas des cellules cultivées (sources des cellules mères, croissance, conservation, caractéristiques des milieux de culture et normes éthiques) 													
v. Transformation génétique (organismes génétiquement modifiés)													
<ul style="list-style-type: none"> • Nommer les principaux avantages et inconvénients des transformations génétiques 													
vi. Clonage													
<ul style="list-style-type: none"> • Définir le clonage comme étant un mode de reproduction qui permet la copie identique d'un organisme, d'un tissu ou d'une cellule, modifiés génétiquement ou non 													
<ul style="list-style-type: none"> • Décrire les principaux avantages et inconvénients du clonage 													
vii. Traitement des eaux usées													
<ul style="list-style-type: none"> • Décrire des traitements qui permettent de décontaminer des eaux usées 													
viii. Biodégradation des polluants													
<ul style="list-style-type: none"> • Décrire des méthodes qui favorisent la biodégradation des polluants (ex. : phytoremédiation) 													

francetv
éducation

Brain
POP
FRANCE

espace

v. Dans le cas de circuits électroniques, identifier et rassembler les composants électroniques												
vi. Choisir et agencer les composants électriques en fonction du schéma du circuit												
vii. Choisir et agencer les composants électroniques en fonction du schéma du circuit												
viii. Relier les composants à l'aide de fils, de connecteurs ou de soudures												
ix. Relier les composants sur une plaque de circuits imprimés												
x. Utiliser une poire à dessouder pour enlever une soudure												
g. Techniques de vérification et contrôle												
i. Évaluer les dimensions d'une pièce à l'aide d'une règle en cours de fabrication et après la fabrication												
ii. Comparer les dimensions réelles d'une pièce aux spécifications (ébauche, plan, dossier technique, etc.)												
iii. Utiliser un gabarit pour vérifier la conformité d'une pièce												
iv. Évaluer les dimensions d'une pièce à l'aide d'un pied à coulisse en cours de fabrication et après la fabrication												
h. Techniques de fabrication d'une pièce												
i. Procéder à la fabrication d'une pièce en appliquant les techniques appropriées												
B. Science						ST	ATS	ST	ATS	STE		
a. Techniques d'utilisation sécuritaire du matériel de laboratoire ⁵												
Reconnaître des produits d'usage courant qui présentent un danger (pictogrammes de sécurité)												
i. Utiliser le matériel de laboratoire de façon sécuritaire (ex. : laisser refroidir une plaque chauffante, utiliser une pince à béccher)												
ii. Manipuler les produits chimiques de façon sécuritaire (ex. : prélever à l'aide d'une spatule, aspirer avec une poire à pipette)												
b. Techniques de séparation des mélanges												
i. Effectuer la séparation de mélanges hétéro à l'aide des techniques de sédimentation et de décantation												



ii. Effectuer la séparation de mélanges hétérogènes à l'aide d'une filtration																					
iii. Effectuer la séparation de diverses solutions aqueuses par évaporation ou distillation																					
c. Techniques de conception et de fabrication d'environnements																					
Concevoir et fabriquer des environnements (ex. : aquarium, terrarium, incubateur, serre)																					
i. Utiliser des techniques de conception et de fabrication qui permettent de respecter les caractéristiques de l'habitat lors de la réalisation d'environnements (ex. : terrarium, aquarium, milieu de compostage)																					
d. Techniques d'utilisation d'instruments de mesure																					
Utiliser adéquatement des instruments de mesure simples (règles, compte-gouttes, cylindre gradué, balance, thermomètre, chronomètre, girouette, baromètre, anémomètre, hygromètre)																					
i. Adopter une bonne position lors de la lecture d'un instrument																					
ii. Mesurer la masse d'une substance à l'aide d'une balance																					
iii. Mesurer le volume d'un liquide à l'aide d'un cylindre gradué approprié																					
iv. Mesurer le volume d'un solide insoluble par déplacement d'eau																					
v. Mesurer la température à l'aide d'un thermomètre gradué																					
vi. Utiliser de façon adéquate un instrument de mesure (ex. : ampèremètre, fiole jaugée)																					
vii. Utiliser de façon adéquate un pied à coulisse																					
e. Techniques d'utilisation d'instruments d'observation																					
Utiliser adéquatement des instruments d'observation simples (loupe, binoculaire, jumelles)																					
i. Utiliser de façon adéquate un instrument d'observation (ex. : loupe, stéréomicroscope [binoculaire], microscope)																					
f. Techniques de préparation de solutions																					

Brain
POP
Français










Bf
THE UNIVERSITY
OF UTAH
HTWINS

Alberta
Government

4. Confronter différentes explications ou solutions possibles à un problème pour en évaluer la pertinence (ex. : séance plénière)											
5. Recourir à des outils permettant de représenter des données sous forme de tableaux et de graphiques ou de tracer des diagrammes											

Références :

Logos	Noms des sites	Liens
	PhET	http://phet.colorado.edu/fr/
	Biologie en flash	http://www.biologieenflash.net
	BrainPop	http://www.brainpop.fr/
	Centre de Développement Pédagogique (CDP):	http://www2.cslaval.qc.ca/cdp/pages/documentation.html
	Engrenages et manivelles	http://www.engrenagesetmanivellesdemo.cndp.fr/accueil.htm
	Daniel Mentrard	http://dmentrard.free.fr/
	Commissariat à l'énergie atomique (CEA)	http://www.cea.fr/jeunes/mediatheque/animations-flash
	Météofrance (long à télécharger)	http://education.meteofrance.com/education/accueil/animations?educelm=animation_0
	IRIS (anglais)	http://www.iris.edu/hq/programs/education_and_outreach/animations/
	Physique et graffiti	http://www.physiqueetgraffiti.net/physique/simulations/les_observations.html
	FranceTV-Éducation	http://education.francetv.fr/corps-humain/index.html
	Ikonet-Santé	http://www.ikonet.com/fr/sante/corpshumainvirtuel/
	La main à la pâte	http://www.fondation-lamap.org/

	Espace des sciences	http://www.espace-sciences.org/
	Univ-Nantes	http://www.sciences.univ-nantes.fr/sites/genevieve_tulloue/Soleil/Mouvement/ensoleillement.html
	Hydro-Québec	http://www.hydroquebec.com/professeurs/index.html
	Centre des sciences de Montréal	http://www.centredessciencesdemontreal.com/
	Learn Alberta	www.learnalberta.ca
	Universcience	http://www.universcience.fr/fr/juniors/contenu/c/1248108606899/sciences-de-la-vie-et-de-la-terre/
	Gene ABC	http://www.gene-abc.ch/fr/monde-des-genes.html
	Essonne	http://juniors.savoirs.essonne.fr/animations/#
	Machinerie-spectacle	http://www.machinerie-spectacle.org/