Découvrez le nouveau manuel ENSEIGNEMENT SCIENTIFIQUE 1^{re}

La mise en œuvre du programme

- → 14 chapitres dans lesquels vous trouverez:
 - 52 doubles pages « unités » abordant une problématique du scientifique précise, avec des activités en tâche complexe ou des questionnements guidés
 - · Des exercices permettant à l'élève de s'évaluer et de s'entraîner au Bac
- → Des outils pour la réalisation du projet expérimental et numérique

La mise en œuvre des trois objectifs généraux de formation

- → Pour comprendre la nature du savoir scientifique et ses méthodes d'élaboration:
 - Des approches fondées sur l'histoire des sciences Histoire des sciences
 - Des documents expliquant les règles de la science Les règles de la science
- → Pour identifier et mettre en œuvre des pratiques scientifiques:
 - · Des documents scientifiques variés et originaux
 - · Des interviews de chercheurs
 - · Des expériences simples à réaliser
 - · Des outils numériques à utiliser
 - · Des focus pour utiliser les savoirs et savoir-faire mathématiques
- → Pour comprendre les effets de la science sur les sociétés et sur l'environnement:
 - Des documents spécifiques Sciences et Société
 - · Des pages «Ça vous concerne», avec des enquêtes à mener

La préparation aux épreuves communes du baccalauréat

- → Des exercices d'auto-évaluation (corrigés en fin d'ouvrage)
- → Des exercices Objectif BAC pour travailler les compétences de l'épreuve : exploiter des documents, effectuer des calculs, rédiger une argumentation scientifique

De nombreuses ressources numériques gratuites

Exercices interactifs, vidéos, animations, documents complémentaires, textes accessibles aux élèves dyslexiques, etc.

Remerciements

Les directeurs d'ouvrages, les auteurs et les éditions Belin tiennent à remercier le Lycée international de l'est parisien à Noisy-le-Grand, Patrick Duros son proviseur, et Marie-Thérèse Luccin pour les photographies d'expériences. Ils remercient également pour leurs conseils et leur participation aux interviews: Patricia Bassereau, Rémi Cadet, Vincent Delecroix, Christophe Leterrier, Manuel Théry, Barbara Tillmann et Bertrand Toudic.

SOMMAIRE

La mise en œuvi	e du programme dans le manuel	6
THÈME U	NE LONGUE HISTOIRE DE LA MATIÈRE	10
CH	APITRE 1 Un niveau d'organisation : les éléments chimiques	12
CH	IAPITRE 2 Des édifices ordonnés: les cristaux	28
CH	IAPITRE 3 Une structure complexe: la cellule vivante	46
THÈME 2 L	SOLEIL, NOTRE SOURCE D'ÉNERGIE	64
CH	APITRE 4 Le rayonnement solaire	66
CH	IAPITRE 5 Le bilan radiatif terrestre	80
CH	IAPITRE 6 La conversion de l'énergie par photosynthèse	96
CH	HAPITRE 7 Bilan thermique du corps humain	112
THÈME 3 L	A TERRE, UN ASTRE SINGULIER	124
CH	IAPITRE 8 La forme de la Terre	126
CH	IAPITRE 1 L'histoire de l'âge de la Terre	142
CH	IAPITRE 40 La Terre dans l'Univers	156
THÈME 4 S	ON ET MUSIQUE, PORTEURS D'INFORMATION	172
CH	HAPITRE 👊 Le son, un phénomène vibratoire	174
CH	IAPITRE 🛂 La musique ou l'art de faire entendre les nombres	190
CH	IAPITRE 👪 Le son, une information à coder	204
CH	IAPITRE 😃 Entendre la musique	220
тнèме 5 Р	ROJET EXPÉRIMENTAL ET NUMÉRIQUE	234
	A Les capteurs	
	B Étalonnage de la réponse du capteur	
	La carte Arduino et sa programmation. Le traitement des données	
	B Fabriquer un capteur	
	Pistes de projets	
Corrigés des exe	rcices d'auto-évaluation	248

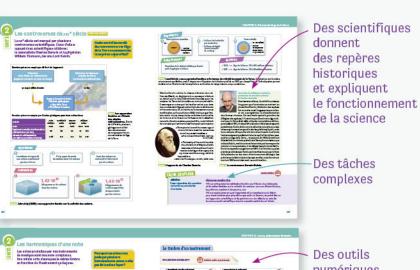
ORGANISATION D'UN CHAPITRE DU MANUEL

LA DOUBLE PAGE D'OUVERTURE... pour bien commencer



LES UNITÉS...

pour comprendre la nature du savoir et des pratiques scientifiques



Des outils numériques à utiliser, des expériences à réaliser

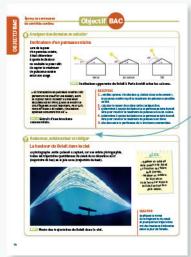
Des questionnements guidés

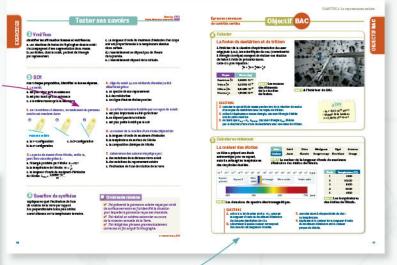


LES EXERCICES...

pour se préparer au bac

Des exercices d'autoévaluation





Des exercices mobilisant des capacités variées: calcul, exploitation de documents, rédaction



ÇA VOUS CONCERNE!

pour faire aimer les sciences à tous

Des enquêtes à mener en lien avec les thèmes du programme

Le programme 2019 et le nouveau manuel ENSEIGNEMENT SCIENTIFIQUE 1^{re}

THÈME 1

Une longue histoire de la matière

Savoirs du programme (BO du 22 janvier 2019)

Un niveau d'organisation: les éléments chimiques

- Les noyaux des atomes de la centaine d'éléments chimiques stables résultent de réactions nucléaires qui se produisent au sein des étoiles à partir de l'hydrogène initial. La matière connue de l'Univers est formée principalement d'hydrogène et d'hélium alors que la Terre est surtout constituée d'oxygène, d'hydrogène, de fer, de silicium, de magnésium et les êtres vivants de carbone, hydrogène, oxygène et azote.
- Certains noyaux sont instables et se désintègrent (radioactivité).
 L'instant de désintégration d'un noyau radioactif individuel est aléatoire.
- La demi-vie d'un noyau radioactif est la durée nécessaire pour que la moitié des noyaux initialement présents dans un échantillon macroscopique se soit désintégrée.
- · Cette demi-vie est caractéristique du noyau radioactif.

Des édifices ordonnés: les cristaux

· Le chlorure de sodium solide est constitué d'un empilement régulier d'ions : c'est l'état cristallin.

Plus généralement, une structure cristalline est définie par une maille élémentaire répétée périodiquement. Un type cristallin est défini par la forme géométrique de la maille, la nature et la position dans cette maille des entités qui le constituent.

- Les cristaux les plus simples peuvent être décrits par une maille cubique que la géométrie du cube permet de caractériser. La position des entités dans cette maille distingue les réseaux cubique simple et cubique à faces centrées.
- · La structure microscopique du cristal conditionne certaines de ses propriétés macroscopiques, dont sa masse volumique.

Un composé de formule chimique donnée peut cristalliser sous différents types de structures qui ont des propriétés macroscopiques différentes.

- Ainsi les minéraux se caractérisent par leur composition chimique et leur organisation cristalline.
- Une roche est formée de l'association de cristaux d'un même minéral ou de plusieurs minéraux.
- Des structures cristallines existent aussi dans les organismes biologiques
- Dans le cas des solides amorphes, l'empilement d'entités se fait sans ordre géométrique. C'est le cas du verre. Certaines roches volcaniques contiennent du verre, issu de la solidification très rapide d'une lave.

Une structure complexe: la cellule vivante

- · La découverte de l'unité cellulaire est liée à l'invention du microscope.
- · L'observation de structures semblables dans de très nombreux organismes a conduit à énoncer le concept général de cellule et à construire la théorie cellulaire.
- Plus récemment, l'invention du microscope électronique a permis l'exploration de l'intérieur de la cellule et la compréhension du lien entre échelle moléculaire et cellulaire.
- · La cellule est un espace séparé de l'extérieur par une membrane plasmique. Cette membrane est constituée d'une bicouche lipidique et de protéines. La structure membranaire est stabilisée par le caractère hydrophile ou lipophile de certaines parties des molécules constitutives.

Chapitres du manuel

Chapitre 1. Un niveau d'organisation:

les éléments chimiques 12

Unité 1. La formation des éléments chimiques 14

Unité 2. Composition de l'Univers, de la Terre,

des êtres vivants 16

Unité 3. La radioactivité naturelle,

le cas du radon 18

Unité 4. La datation au carbone 14 20

Bilan 22 Exercices 24

Ca vous concerne 27

Chapitre 2. Des édifices ordonnés: les cristaux 28

Unité 1. La structure des cristaux 30

Unité 2. La diversité des cristaux 32

Unité 5. Les cristaux du vivant 38

Unité 3. Les propriétés des cristaux 34

Unité 4. Les cristaux dans les roches 36

Bilan 40

Ça vous concerne 45

Exercices 42

Chapitre 3. Une structure complexe: la cellule vivante 46

Unité 1. Les premières observations de cellules 48

Unité 2. La théorie cellulaire 50

Unité 3. La cellule au microscope optique 52

Unité 4. La cellule au microscope électronique 54

Unité 5. La structure de la membrane plasmique 56

Bilan 58 Exercices 60 Ça vous concerne 63

THÈME 2

Le Soleil, notre source d'énergie

Le rayonnement solaire

- L'énergie dégagée par les réactions de fusion de l'hydrogène qui se produisent dans les étoiles les maintient à une température très élevée.
- Du fait de l'équivalence masse-énergie, ces réactions s'accompagnent d'une diminution de la masse solaire au cours du temps.
- Comme tous les corps matériels, les étoiles et le Soleil émettent des ondes électromagnétiques et donc perdent de l'énergie par rayonnement.
- Le spectre du rayonnement émis par la surface (modélisé par un spectre de corps noir) dépend seulement de la température de surface de l'étoile. La longueur d'onde d'émission maximale est inversement proportionnelle à la température absolue de la surface de l'étoile (loi de Wien).
- La puissance radiative reçue du Soleil par une surface plane est proportionnelle à l'aire de la surface et dépend de l'angle entre la normale à la surface et la direction du Soleil.
- De ce fait, la puissance solaire reçue par unité de surface terrestre dépend de l'heure, du moment de l'année, de la latitude.

Chapitre 4. Le rayonnement solaire 66

Unité 1. Le carburant du Soleil 68

Unité 2. Température et couleur du Soleil 70

Unité 3. L'ensoleillement terrestre 72

Bilan 74 Exercices 76 Ça vous concerne 79

Le bilan radiatif terrestre

- · La proportion de la puissance totale, émise par le Soleil et atteignant la Terre, est déterminée par son rayon et sa distance au Soleil.
- Une fraction de cette puissance, quantifiée par l'albédo terrestre moyen, est diffusée par la Terre vers l'espace, le reste est absorbé par l'atmosphère, les continents et les océans.
- Le sol émet un rayonnement électromagnétique dans le domaine infrarouge dont la puissance par unité de surface augmente avec la température.
- Une partie de cette puissance est absorbée par l'atmosphère, qui elle-même émet un rayonnement infrarouge vers le sol et vers l'espace (effet de serre).
- La puissance reçue par le sol en un lieu donné est égale à la somme de la puissance reçue du Soleil et de celle reçue de l'atmosphère. Ces deux dernières sont du même ordre de grandeur.
- Un équilibre, qualifié de dynamique, est atteint lorsque le sol reçoit au total une puissance moyenne égale à celle qu'il émet. La température moyenne du sol est alors constante.

Chapitre 5. Le bilan radiatif terrestre 80

Unité 1. Le rayonnement solaire reçu par la Terre 82

Unité 2. L'albédo terrestre 84

Unité 3. Atmosphère et rayonnement terrestre 86

Unité 4. L'équilibre dynamique de la Terre 88

Bilan 90 Exercices 92 Ça vous concerne 95

Une conversion biologique de l'énergie solaire : la photosynthèse

- Une partie du rayonnement solaire absorbé par les organismes chlorophylliens permet la synthèse de matière organique à partir d'eau, de sels minéraux et de dioxyde de carbone (photosynthèse).
- À l'échelle de la planète, les organismes chlorophylliens utilisent pour la photosynthèse environ 0,1% de la puissance solaire totale disponible. À l'échelle de la feuille, la photosynthèse utilise une très faible fraction de la puissance radiative reçue, le reste est soit diffusé, soit transmis, soit absorbé.
- La photosynthèse permet l'entrée dans la biosphère de matière minérale stockant de l'énergie sous forme chimique.
- Ces molécules peuvent être transformées par respiration ou fermentation pour libérer l'énergie nécessaire au fonctionnement des êtres vivants.
- À l'échelle des temps géologiques, une partie de la matière organique s'accumule dans les sédiments puis se transforme en donnant des combustibles fossiles: gaz, charbon, pétrole.

Chapitre 6. La conversion de l'énergie par photosynthèse **96**

Unité 1. La photosynthèse à l'échelle de la planète 98

Unité 2. Photosynthèse et conversion de l'énergie solaire 100

Unité 3. Des circulations de matière et d'énergie 102

Unité 4. Les combustibles fossiles 104

Bilan 106 Exercices 108 Ca vous concerne 111

Le bilan thermique du corps humain

- La température du corps reste stable parce que l'énergie qu'il libère est compensée par l'énergie dégagée par la respiration cellulaire ou les fermentations.
- Globalement, la puissance thermique libérée par un corps humain dans les conditions de vie courante, au repos, est de l'ordre de 100 W.

Chapitre 7. Bilan thermique du corps humain 112

Unité 1. L'origine de l'énergie thermique d'un organisme 114

Unité 2. Échanges thermiques entre organisme et milieu 116

Bilan 118 Exercices 120 Ça vous concerne 123

THÈME 3

La Terre, un astre singulier

Savoirs du programme (BO du 22 janvier 2019)

La forme de la Terre

 Dès l'Antiquité, des observations de différentes natures ont permis de conclure que la Terre était sphérique, alors même que, localement, elle apparaît plane dans la plupart des expériences quotidiennes.

Historiquement, des méthodes géométriques ont permis de calculer la longueur d'un méridien (environ 40 000 km) à partir de mesures d'angles ou de longueurs : méthodes d'Ératosthène et de triangulation plane.

 On repère un point à la surface de la Terre par deux coordonnées angulaires, sa latitude et sa longitude.

Le plus court chemin entre deux points à la surface de la Terre est l'arc du grand cercle qui les relie.

L'histoire de l'âge de la Terre

- Au cours de l'histoire des sciences, plusieurs arguments ont été utilisés pour aboutir à la connaissance actuelle de l'âge de la Terre: temps de refroidissement, empilements sédimentaires, évolution biologique, radioactivité.
- · L'âge de la Terre aujourd'hui précisément déterminé est de 4,57·109 ans.

La Terre dans l'Univers

- Observée dans un référentiel fixe par rapport aux étoiles, la Terre parcourt une trajectoire quasi circulaire autour du Soleil.
- Le passage d'une conception géocentrique à une conception héliocentrique constitue l'une des controverses majeures de l'histoire des sciences.
- Observée dans un référentiel géocentrique, la Lune tourne autour de la Terre sur une trajectoire quasi-circulaire. Elle présente un aspect qui varie au cours de cette rotation (phases).
- · La Lune tourne également sur elle-même et présente toujours la même face à la Terre.

Chapitres du manuel

Chapitre 8. La forme de la Terre 126

Unité 1. Observer la rotondité de la Terre 128

Unité 2. Le premier calcul du rayon de la Terre 130

Unité 3. Calcul du méridien au XVIII^e siècle 132

Unité 4. Calcul de distances terrestres 134

Bilan 136 Exercices 138

Ça vous concerne 141

Chapitre 9. Histoire de l'âge de la Terre 142

Unité 1. De l'Antiquité au XVIII^e siècle :

premières estimations 144

Unité 2. La controverse du XIXº siècle 146

Unité 3. Le XX^e siècle et l'horloge radioactive 148

Bilan 150 Exercices 152 Ça vous concerne 155

Chapitre 10. La Terre dans l'Univers 156

Unité 1. Observer et interpréter les mouvements

des astres 158

Unité 2. La controverse

géocentrisme-héliocentrisme 160

Unité 3. Les arguments du modèle

héliocentrique 162

Unité 4. Les mouvements de la Lune 164

Bilan 166 Exercices 168 Ça vous concerne 171

THÈME 4

Son et musique, porteurs d'information

Le son, phénomène vibratoire

- Un son pur est associé à un signal dépendant du temps de façon sinusoïdale.
- · Un signal périodique de fréquence f se décompose en une somme de signaux sinusoïdaux de fréquences multiples de f. Le son associé à ce signal est un son composé.
- $\boldsymbol{\cdot}$ f est appelée fréquence fondamentale, les autres fréquences sont appelées harmoniques.
- La puissance par unité de surface transportée par une onde sonore est quantifiée par son intensité. Son niveau d'intensité sonore est exprimé en décibels selon une échelle logarithmique.
- Une corde tendue émet en vibrant un son composé dont la fréquence fondamentale ne dépend que de ses caractéristiques (longueur, tension, masse linéique).
- Dans les instruments à vent, un phénomène analogue se produit par vibration de l'air dans un tuyau.

Chapitre 11. Le son, phénomène vibratoire 174

Unité 1. Voir les sons 176

Unité 2. Les harmoniques d'une note 178

Unité 3. Le son des instruments de musique 180

Unité 4. L'intensité des ondes sonores 182

Bilan 184

Exercices 186

Ça vous concerne 189

La musique ou l'art de faire entendre les nombres

- · En musique, un intervalle entre deux sons est défini par le rapport (et non la différence) de leurs fréquences fondamentales.
- Deux sons dont les fréquences sont dans le rapport 2/1 correspondent à une même note, à deux hauteurs différentes. L'intervalle qui les sépare s'appelle une octave.
- · Une gamme est une suite finie de notes réparties sur une octave.
- Dans l'Antiquité, la construction des gammes était basée sur des fractions simples, (2/1, 3/2, 4/3, etc.). En effet, des sons dont les fréquences sont dans ces rapports simples étaient alors considérés comme les seuls à être consonants.
- · Une quinte est un intervalle entre deux fréquences de rapport 3/2.
- · Les gammes dites de Pythagore sont basées sur le cycle des quintes.
- Pour des raisons mathématiques, ce cycle des quintes ne « reboucle » jamais sur la note de départ. Cependant, les cycles de 5, 7 ou 12 quintes « rebouclent » presque. Pour les gammes associées, l'identification de la dernière note avec la première impose que l'une des quintes du cycle ne corresponde pas exactement à la fréquence 3/2.
- · Les intervalles entre deux notes consécutives des gammes dites de Pythagore ne sont pas égaux, ce qui entrave la transposition.
- · La connaissance des nombres irrationnels a permis, au XVII° siècle, de construire des gammes à intervalles égaux.

Le son, une information à coder

Pour numériser un son, on procède à la discrétisation du signal analogique sonore

(échantillonnage et quantification).

- Plus la fréquence d'échantillonnage est élevée et la quantification est fine, plus la numérisation est fidèle, mais plus la taille du fichier audio est grande.
- · La reproduction fidèle du signal analogique nécessite une fréquence d'échantillonnage au moins double de celle du son.
- · La compression consiste à diminuer la taille d'un fichier afin de faciliter son stockage et sa transmission.
- Les techniques de compression spécifiques au son, dites « avec perte d'information », éliminent les informations sonores auxquelles l'oreille est peu sensible.

Entendre la musique

- L'oreille externe canalise les sons du milieu extérieur vers le tympan.
 Cette membrane vibrante transmet ces vibrations jusqu'à l'oreille interne par l'intermédiaire de l'oreille moyenne.
- L'être humain peut percevoir des sons de niveaux d'intensité approximativement compris entre 0 et 120 dB.
- Les sons audibles par les humains ont des fréquences comprises entre 20 et 20 000 Hz.
- Dans l'oreille interne, des structures cellulaires (cils vibratiles) entrent en résonance avec les vibrations reçues et les traduisent en un message nerveux qui se dirige vers le cerveau.
- Les cils vibratiles sont fragiles et facilement endommagés par des sons trop intenses. Les dégâts sont alors irréversibles et peuvent causer une surdité.

Chapitre 12. La musique ou l'art de faire entendre les nombres 190

Unité 1. De la note à l'intervalle 192

Unité 2. La construction des gammes naturelles 194

Unité 3. La gamme tempérée, un compromis

nécessaire 196

Bilan 198

Exercices 200

Ça vous concerne 203

Chapitre 13. Le son, une information à coder 204

Unité 1. Numériser un son 206

Unité 2. Taille et stockage d'un son numérique 208

Unité 3. Réduire la taille d'un fichier son :

la compression 210

Unité 4. Les plateformes de musique

en streaming 212

Bilan 214

Exercices 216

Ça vous concerne 219

Chapitre 14. Entendre la musique 220

Unité 1. La transmission des ondes sonores dans l'oreille 222

Unité 2. La réception des ondes sonores 224

Unité 3. L'interprétation de sons par le cerveau 226

Bilan 228

Exercices 230

Ça vous concerne 233

1 UNE LONGUE HISTOIRE DE LA MATIÈRE

1 CHAPITRE
UN NIVEAU D'ORGANISATION:
LES ÉLÉMENTS CHIMIQUES

UNITÉ 1 La formation des éléments chimiques	14
UNITÉ 2 Composition de l'Univers, de la Terre, des êtres vivants	16
UNITÉ 3 La radioactivité naturelle, le cas du radon	18
UNITÉ 4 La datation au carbone 14	20
BILAN	22
EXERCICES	24
ÇA VOUS CONCERNE!	27

CHAPITRE
DES ÉDIFICES ORDONNÉS:
LES CRISTAUX

UNITE 1 La structure des cristaux	30
UNITÉ 2 La diversité des cristaux	32
UNITÉ 3 Les propriétés des cristaux	34
UNITÉ 4 Les cristaux dans les roches	36
UNITÉ 5 Les cristaux du vivant	38
BILAN	40
EXERCICES	42
ÇA VOUS CONCERNE!	45

CHAPITRE
UNE STRUCTURE COMPLEXE:
LA CELLULE VIVANTE

UNITÉ 1 Les premières observations de cellules	48
UNITÉ 2 La théorie cellulaire	
UNITÉ 3 La cellule au microscope optique	
UNITÉ 4 La cellule au microscope électronique	54
UNITÉ 5 La structure de la membrane plasmique	56
BILAN	56
EXERCICES	60
ÇA VOUS CONCERNE!	63