

# Projet de programme de PHYSIQUE-CHIMIE

## INTRODUCTION GÉNÉRALE POUR LE COLLÈGE

### CONTRIBUTION DE LA PHYSIQUE-CHIMIE À L'ACQUISITION D'UNE CULTURE SCIENTIFIQUE ET TECHNOLOGIQUE

#### Objectifs du programme

L'enseignement de la physique-chimie au collège a pour objectifs :

- de contribuer à l'acquisition d'une culture scientifique et technologique pour construire une première représentation globale, cohérente et rationnelle du monde, en mettant l'accent sur l'universalité des lois qui le structurent ;
- de participer à l'acquisition du « socle commun » en terme de connaissances spécifiques à la discipline et de capacités à les mettre en œuvre dans des situations variées, en développant des attitudes formatrices et responsables ;
- d'apporter sa contribution à chacune des sept compétences du « socle commun ». Chaque compétence du socle requiert en effet la contribution de plusieurs disciplines et réciproquement, une discipline contribue à l'acquisition de plusieurs compétences ;
- de renforcer, à travers les programmes, la corrélation avec les autres disciplines scientifiques, en montrant à la fois les spécificités et les apports de la physique-chimie, et de contribuer aux thèmes de convergence.

Ancré sur l'environnement quotidien et ouvert sur les techniques, cet enseignement doit être motivant et doit susciter la curiosité et l'appétence des élèves pour les sciences, conditions nécessaires à l'émergence des vocations scientifiques (techniciens, ingénieurs, chercheurs, enseignants, médecins...).

#### Continuité des apprentissages

L'enseignement des sciences et de la technologie est abordé dès l'école primaire, au cycle des apprentissages fondamentaux (cycle 2) par une partie Découvrir le monde et au cycle des approfondissements (cycle 3) par une partie Sciences et technologie. Cet enseignement, qui vise la construction d'une première représentation rationnelle de la matière et du vivant, est abordé sous forme de thèmes, sans que soit spécifié ce qui revient à tel ou tel champ disciplinaire.

Ce n'est qu'au cycle central du collège que la physique-chimie, qui apparaît alors en tant que discipline à part entière, apporte des éléments de culture essentiels en montrant que le monde est intelligible. L'extraordinaire richesse et la complexité de la nature et de la technique peuvent être décrites par un petit nombre de lois universelles.

#### Capacités nécessaires pour mettre en œuvre les connaissances

Les premières notions sur la matière, ses états et ses transformations, la lumière et la propagation des signaux, l'électricité, l'énergie, la gravitation sont introduites au collège. L'acquisition par l'élève d'une culture scientifique nécessite de maîtriser ces connaissances qui conduisent à une première représentation cohérente du monde et de disposer des capacités qui permettent de mobiliser ces connaissances dans des situations variées.

L'enseignement de la physique-chimie doit ainsi permettre à l'élève d'être notamment capable :

- de pratiquer une démarche scientifique, c'est-à-dire d'observer, questionner, formuler une hypothèse et la valider, argumenter, modéliser de façon élémentaire et comprendre le lien entre le phénomène étudié et le langage mathématique qui s'y applique. Dans cette démarche, le raisonnement qualitatif a toute sa place ; l'étude de la matière et de ses transformations relève du domaine du raisonnement qualitatif où il s'agit en général moins de savoir utiliser des outils mathématiques que de déceler, sous le phénomène complexe, les facteurs prédominants. Le qualitatif n'est pas la solution de facilité : il est souvent beaucoup plus aisé d'effectuer un calcul juste que de tenir un raisonnement pertinent.
- de manipuler et d'expérimenter en éprouvant la résistance du réel, c'est-à-dire de participer à la conception d'un protocole et à sa mise en œuvre à l'aide d'outils appropriés, de développer des habiletés manuelles et de se familiariser avec certains gestes techniques, et de percevoir la différence entre réalité et simulation. La démarche expérimentale est en elle-même un facteur de motivation ; sujets attractifs et expériences passionnantes suscitent toujours la curiosité des élèves.
- de comprendre qu'un effet peut avoir plusieurs causes agissant simultanément, de percevoir qu'il peut exister des causes non apparentes ou inconnues ;
- d'exprimer et d'exploiter les résultats d'une mesure ou d'une recherche c'est-à-dire d'utiliser les langages scientifiques à l'écrit et à l'oral, de maîtriser les principales unités de mesure et de savoir les associer aux grandeurs correspondantes, de comprendre qu'à une mesure est associée une incertitude, d'appréhender la nature et la validité d'un résultat statistique.

#### Attitudes développées par l'enseignement de la physique-chimie

L'enseignement de la physique-chimie doit également contribuer à développer chez l'élève :

- le sens de l'observation ;
- la curiosité pour la découverte des causes des phénomènes naturels, l'imagination raisonnée, l'ouverture d'esprit ;
- l'esprit critique ;
- l'intérêt pour les progrès scientifiques et techniques ;
- l'observation des règles élémentaires de sécurité, le respect des consignes ;
- le respect de soi et le respect des autres ;
- la responsabilité face à l'environnement.

## LIENS AVEC LES AUTRES DISCIPLINES ET LES DIFFÉRENTS PILIERS DU « SOCLE »

La physique-chimie est fortement corrélée au collège aux autres disciplines du pôle des sciences [compétence 3 du « socle »].

Elle met à la disposition des Sciences de la vie et de la Terre et de la technologie les notions qui leur sont nécessaires. Les lois qui constituent le noyau de leur domaine d'étude s'appliquent en effet aussi bien à la nature proprement dite, vivante ou non, qu'aux objets produits par l'homme.

Dans le cadre d'un aller et retour continu entre ces champs disciplinaires, il est indispensable que les notions physicochimiques, confrontées à l'observation, soient aussi étayées par des exemples tirés des domaines d'autres disciplines.

La physique-chimie rejoint les sciences de la vie et de la Terre à travers la structure de l'Univers du microscopique au macroscopique, les transformations de la matière, les conversions et les transferts d'énergie, la responsabilité face à l'environnement, la pratique d'une démarche scientifique expérimentale.

L'enseignement de la physique-chimie se montre résolument ouvert sur les techniques et sur les applications. Il est en effet indispensable que les élèves perçoivent le lien entre sciences et techniques, et sachent qu'elles contribuent au progrès et au bien-être des sociétés. Grâce aux recherches et aux connaissances fondamentales, des applications techniques essentielles ont vu le jour et, réciproquement, les applications peuvent motiver la recherche.

La description du monde présentée au collège, en devenant plus quantitative, constitue aussi un champ privilégié d'interdisciplinarité avec les mathématiques.

Cette interaction est manifeste pour tout ce qui concerne la *mesure* et la manipulation des *nombres*, notamment par l'utilisation d'ordre de grandeur et une première sensibilisation aux incertitudes de mesures. Cette manipulation peut se faire à l'aide d'outils tels que la calculatrice ou l'ordinateur. La construction et l'utilisation d'un tableau ou d'un graphique à partir d'une série de données, l'interpolation d'une valeur, l'exploitation de situations relevant de la proportionnalité sont d'autres occasions de nouer des liens avec les mathématiques.

La physique-chimie contribue aussi à la maîtrise de la langue française [compétence 1 du « socle »] à l'écrit comme à l'oral par un souci de justesse dans l'expression. La pratique d'activités documentaires (par exemple la lecture d'un texte simple, l'écoute d'une bande audio, le visionnage d'un document vidéo), la réponse aux questions par des phrases complètes, la rédaction de comptes rendus, l'analyse d'énoncés et la rédaction de solutions d'exercices participent à l'entraînement à une formulation exigeante et rigoureuse tant dans l'emploi du lexique que de la syntaxe.

La physique-chimie peut également contribuer à la pratique d'une langue vivante étrangère [compétence 2 du « socle »] en mettant à la disposition des élèves des outils (textes, modes d'emploi, images légendées, cartes, sites...) rédigés dans la ou les langues étudiées par la classe. L'utilisation de tels outils en dehors du cours de langue permet ponctuellement d'exploiter les compétences acquises en langue vivante et de les développer.

La physique-chimie contribue également à la maîtrise des techniques de l'information et de la communication [compétence 4 du « socle »]. Son enseignement privilégie l'utilisation de l'outil informatique, pour l'acquisition et le traitement des données, pour la mise en oeuvre de logiciels spécifiques et pour l'expérimentation assistée par ordinateur ou la simulation d'expériences (simulation qui ne doit cependant pas prendre le pas sur l'expérimentation directe lorsque celle-ci est possible). L'utilisation d'Internet est également sollicitée lors de recherches documentaires et les échanges d'informations entre élèves. Les compétences relevant du brevet informatique et Internet-collège [B2i] sont ainsi mobilisées (notamment la nécessité d'avoir une attitude critique et réfléchie vis-à-vis de l'information disponible).

Des ouvertures en direction de l'histoire des sciences et de l'actualité scientifique montrent la science qui se construit ; les découvertes scientifiques ou techniques apportent des repérages dans le temps [compétence 5 du « socle »]

Formation du citoyen [compétence 6 du « socle »]

Au même titre que les autres disciplines scientifiques, l'enseignement de la physique-chimie participe à la construction d'un « mode d'emploi de la science et de la technique » afin que les élèves puissent comprendre et intervenir ultérieurement de façon éclairée, dans les choix politiques, sociaux, voire d'éthique. Il forme également le citoyen-consommateur au bon usage des objets techniques ainsi qu'à celui des produits chimiques qu'il sera amené à utiliser dans la vie quotidienne. Cette éducation débouche naturellement sur l'apprentissage de la sécurité, sur la sauvegarde de la santé, sur le respect de l'environnement (*cf. thèmes de convergence*).

### **Autonomie, initiative, responsabilité et créativité [compétences 7 du « socle »]**

Dès la classe de cinquième, et *a fortiori*, celle de quatrième et de troisième, l'enseignement de la physique-chimie doit permettre d'aider les élèves à acquérir une certaine autonomie articulée autour de deux axes : la responsabilité et la créativité dans le domaine des sciences, entendu au sens large.

Il est important que les premières séances de l'année soient consacrées, au travers des activités proposées, à la prise de conscience par les élèves de l'importance de ces objectifs qui demeureront prioritaires toute l'année.

Ainsi on pourra, par exemple, proposer des activités expérimentales où le respect d'un protocole est essentiel. D'autres séances mettront l'accent sur les capacités à imaginer des expériences en fonction d'un objectif et à s'organiser pour les mener à bien.

Ce travail en équipe suppose de savoir écouter, communiquer, faire valoir son point de vue, argumenter, dans le respect des autres.

Bien entendu, *la démarche d'investigation*, qui rend l'élève davantage acteur de ses apprentissages, et la mise en oeuvre de *projets scientifiques* individuels ou collectifs, contribuent également à développer l'autonomie et l'esprit d'initiative de l'élève.

## LE TRAVAIL DES ÉLÈVES ET L'ÉVALUATION

En dehors des travaux réalisés en classe, il importe que les élèves fournissent un travail personnel en étude ou à la maison pour faciliter la réussite des apprentissages. Il est en effet indispensable qu'ils apprennent à fournir un travail autonome régulier qui complète les activités conduites avec le professeur et qui leur permette d'acquérir une culture scientifique. La diversification des formes qu'il peut prendre, ainsi que l'utilisation de supports thématiques très concrets, empruntés notamment à la vie courante et à l'actualité, sont autant de facteurs permettant de susciter la curiosité des élèves et leur intérêt pour ces activités proposées hors la classe. Il est donc important de les valoriser aux yeux des élèves.

Outre l'apprentissage du cours (phrases-clés, schémas annotés, résumés explicites...) associé à la maîtrise de la langue, ce travail personnel peut prendre des formes diverses :

- résolution d'exercices d'entraînement de différentes natures (savoir-faire théoriques, exercices à entrée expérimentale, activité ayant pour support un texte documentaire, scientifique...);
- travaux écrits consécutifs à des recherches personnelles (au CDI, sur le Web...); exploitation de textes scientifiques, historiques ou d'actualité;
- analyse et/ou établissement de protocoles expérimentaux; interprétation d'expériences; reformulation d'un compte rendu d'expériences;
- réponse à des questions se rapportant à un document préparant la séquence suivante d'enseignement.

Il convient de veiller à un équilibre judicieux entre ces activités tout en préparant l'élève à gagner progressivement son autonomie par rapport à cette nécessaire appropriation des savoirs et des savoir-faire; cette autonomie est en effet indispensable à la réussite de ses études ultérieures, en particulier au lycée.

L'évaluation, quant à elle, doit porter de manière équilibrée sur les compétences (connaissances, capacités, attitudes). Elle prend des formes diversifiées : restitution du cours, exercices à entrée

expérimentale, à support documentaire (textes ou documents audio ou vidéo scientifiques, historiques ou d'actualité), schémas à tracer ou à exploiter, exposés ... Les activités expérimentales étant le fondement même de la physique et de la chimie, le professeur doit veiller en particulier à intégrer les capacités qui s'y rattachent à l'évaluation (observation des élèves en train de manipuler, analyse de comptes rendus d'expériences).

Le socle exige par ailleurs que l'évaluation porte non seulement sur les compétences strictement liées aux savoirs spécifiques de la physique et de la chimie mais également sur un ensemble de compétences transversales, au sein desquelles figure en bonne place la maîtrise, écrite et orale, de la langue française.

Ces compétences sont à énoncer de manière explicite aux élèves avant toute évaluation pour leur permettre d'identifier les objectifs à atteindre, de pratiquer une auto-évaluation et de participer à une éventuelle remédiation.

Il y a lieu de distinguer :

- l'évaluation diagnostique qui conduit l'enseignant à identifier les représentations des élèves, leurs connaissances, les méthodes acquises et les obstacles cognitifs, pour situer leur niveau et pour ajuster son enseignement. Elle se situe en début de séquence, individuellement ou en groupe.
- l'évaluation formative qui jalonne les apprentissages et permet une diversification des aides apportées à l'élève en valorisant les efforts et en s'efforçant d'assurer un suivi personnalisé;
- l'évaluation sommative qui permet de dresser un bilan des acquisitions et des progrès de l'élève, sans négliger d'apporter à chacun des conseils personnalisés.

Il est recommandé de consacrer 10 % du temps de travail de l'élève à l'évaluation sommative, soit 1,5 h par trimestre en classe de cinquième et de quatrième et 2 h par trimestre en classe de troisième.

## UNE ÉCRITURE HIÉRARCHISÉE DES PROGRAMMES

Une écriture des programmes identifiant les points de passage obligés, liés aux compétences-clés du socle, facilitent la lecture et la compréhension des attentes de l'institution. C'est la raison pour laquelle le programme met clairement en évidence ce qui relève du « socle », qui apparaît en caractères droits, et ce qui est du programme sans appartenir au « socle », qui est écrit en italique. Cette présentation dessine ainsi deux cercles concentriques :

- le premier correspond au socle, cœur du programme ;
- le second est constitué des entrées en italique qui enrichissent ou complètent le socle.

Cette présentation permet au professeur de différencier les approches pédagogiques et les évaluations qui se rapportent à chacun de ces deux cercles. Elle permet également aux enseignants de mieux prendre en charge la gestion raisonnée des apprentissages : un même point du programme nécessiterait une attention plus soutenue (donc une durée plus importante) s'il correspondait au socle que s'il appartenait au second cercle. Il est entendu par ailleurs que la longueur du libellé d'une partie du programme n'est pas nécessairement représentative de la durée qu'il convient de lui consacrer.

Dans la présentation retenue des programmes en trois colonnes (« connaissances », « capacités » et « exemples d'activités »), la lecture horizontale des différents éléments se rapportant à une même entrée met en correspondance les connaissances à acquérir, les aptitudes à les mettre en œuvre dans des situations variées et des exemples d'activités correspondant à ces situations.

La cohérence de ces trois colonnes se réalise dans leur lecture horizontale :

- La colonne intitulée connaissances recense les champs de connaissances de physique-chimie concernés.
- La colonne intitulée capacités explicite ce que l'élève doit savoir faire dans des tâches et des situations plus ou moins complexes, qu'elles soient d'ordre théorique ou expérimental.
- La colonne exemples d'activités présente une liste non obligatoire et non exhaustive d'exemples qui peuvent être exploités sous forme d'expériences de cours, d'activités expérimentales ou en travaux de documentation. Cette colonne mentionne également les références au B2i collège.

Les connaissances et les capacités précédées par un astérisque sont en cours d'acquisition.

La capacité « Extraire des informations d'un document scientifique » s'applique à un document adapté au niveau de la classe.

démarche d'investigation. Les liens avec l'école primaire y sont mentionnés. Les relations avec les autres disciplines, l'histoire des sciences et les thèmes de convergence sont regroupées à la fin de chaque sous-partie. Il est rappelé que les thèmes de convergence sont fédérateur d'un travail interdisciplinaire qui constitue pour les enseignants un lieu privilégié d'échanges sur les pratiques pédagogiques et sur les contenus disciplinaires, de réflexion commune sur l'évaluation, et pour les élèves un lieu de mise en synergie des connaissances et capacités déclinées dans chaque discipline.

Les grandes rubriques du programme sont accompagnées de durées conseillées. Toutefois, en fonction des acquis préalables des

Chaque sous-partie du tableau possède un bandeau introductif qui porte un titre et une question pouvant servir de fil conducteur à une

élèves, les durées proposées pour chacune des parties de programme sont modulables.

Le programme de physique-chimie se situe dans le prolongement de rubriques du programme du cycle 3 de l'école élémentaire. Il convient d'en aborder les parties concernées par une séance introductive au cours de laquelle, à partir d'un questionnement judicieux des élèves, l'enseignant prend la mesure des acquis effectif de l'enseignement de l'école primaire dans le domaine considéré.

Ceci lui permet d'adapter en conséquence la suite de son enseignement et d'éviter les redites en veillant à ne pas laisser les élèves par la répétition de considérations élémentaires déjà assimilées.

*La mise en œuvre des activités préconisées par le programme de physique-chimie en lien avec la maîtrise du « socle commun », la mise en situation de l'élève en tant qu'acteur de la construction des savoirs, notamment à travers la démarche d'investigation, conduisent à recommander la constitution, chaque fois qu'il est possible, de groupes à effectif réduit (par exemple en formant 3 groupes à partir de 2 divisions, tout en respectant l'horaire élève).*

*La présentation retenue n'implique pas une progression obligatoire. Toute liberté est laissée à l'enseignant pour organiser son cours dans l'ordre où il le souhaite. L'essentiel est que le professeur ait une progression logique et que tout le programme soit étudié.*

# Projet de programme de Physique-Chimie

## CLASSE DE CINQUIÈME

En préambule à ce programme, il convient de se référer aux textes suivants qui se trouvent dans ce BO :

- l'introduction commune à l'ensemble des disciplines scientifiques ;
- l'introduction générale des programmes de physique-chimie pour le collège.

Le programme est présenté de manière à mettre en évidence son articulation avec le « socle commun » notamment avec sa composante « culture scientifique et technologique » (compétence 3) :

- ce qui se rapporte au socle est écrit en caractère droit ; le reste du programme est écrit en italique. L'ensemble du programme est à traiter dans son intégralité.

- les colonnes « connaissances », « capacités » et « exemples d'activités » se complètent dans une lecture cohérente horizontale : chaque item met en correspondance les connaissances à acquérir et les capacités à maîtriser afin de mettre en œuvre ces connaissances dans des situations variées, dont certaines sont proposées de façon non obligatoire et non exhaustive dans la colonne « exemples d'activités ». Les connaissances et les capacités précédées par un astérisque sont en cours d'acquisition. Les compétences relevant du brevet informatique et Internet-collège [B2i] sont mentionnées dans la colonne « exemples d'activités ».

Les « capacités » générales dont doit faire preuve l'élève (pratiquer une démarche scientifique, comprendre qu'un effet peut avoir plusieurs causes...) ainsi que les « attitudes », développées par l'enseignement de physique-chimie, que l'élève doit progressivement acquérir (sens de l'observation, curiosité, esprit critique, intérêt pour les progrès scientifiques et techniques, observation des règles de sécurité, respect des autres, responsabilité face à l'environnement...), sont présentées dans l'introduction générale des programmes de physique-chimie au collège ; elles n'ont pas été reprises, l'enseignant gardant à l'esprit qu'elles constituent des axes permanents de son enseignement.

La présentation retenue n'implique pas une progression obligatoire. Toute liberté est laissée à l'enseignant pour organiser son cours dans l'ordre où il le souhaite. L'essentiel est que le professeur respecte une progression logique et que tout le programme soit étudié.

Les différentes thématiques autour desquelles s'articule le programme servent de support à la construction d'une culture scientifique et technologique en classe de 5<sup>ème</sup> ; elles sont bien entendu au service de l'acquisition des savoirs et de la maîtrise des savoir-faire dans le respect d'attitudes formatrices et responsables.

### Introduction

Le programme de cinquième est orienté vers l'expérimentation réalisée par les élèves. La démarche d'investigation est recommandée chaque fois que possible (cf. *Introduction commune à l'ensemble des disciplines scientifiques § III Les méthodes*). Il assure la continuité avec le programme de l'école primaire.

La rubrique du programme, intitulée *A. L'eau dans notre environnement* propose un ensemble de notions essentiellement fondées sur l'observation et l'expérimentation ; elle repousse en classe de quatrième la formalisation relative à la molécule : il apparaît en effet nécessaire que l'élève ait déjà étudié l'air et puisse ainsi disposer d'au moins deux exemples pour asseoir ce concept. La notion de pH a également été repoussée en classe ultérieure car elle n'apporte rien à la connaissance des états de la matière, entrée principale du programme.

La partie *B. Les circuits électriques en courant continu. Étude qualitative* se fonde elle aussi sur l'observation et la réalisation pratique sans mesures, en utilisant la notion de boucle. Le nombre de composants à mettre en œuvre a été limité afin d'éviter des dispersions préjudiciables à la compréhension des phénomènes. La sécurité est abordée à travers les notions de court-circuit et les situations d'électrisation ou d'électrocution.

La partie *C. La lumière : sources et propagation rectiligne* établit dès la classe de cinquième un lien avec ce qui a été étudié à l'école primaire. Limitée aux sources de lumière, à la propagation rectiligne et aux ombres, elle permet d'illustrer quelques éléments de

géométrie plane tout en se prêtant à des manipulations démonstratives. L'approche du système Soleil-Terre-Lune, qui est toujours source d'émerveillement et de curiosité, n'est pas oubliée.

Les parties A, B et C du programme de la classe de cinquième se situent chacune dans le prolongement de rubriques du programme du cycle 3 de l'école élémentaire dont certaines sont facultatives ou demandent un approfondissement. L'enseignant aborde chacune de ces parties par une séance introductive au cours de laquelle, à partir d'un questionnaire judicieux, le professeur a le souci de laisser émerger les représentations préalables des élèves. Il prend ainsi la mesure de leurs acquis, (évaluation diagnostique) ce qui lui permet d'adapter en conséquence la suite de son enseignement et le cas échéant de gagner du temps en évitant des redites et en veillant à ne pas lasser les élèves par la répétition de considérations élémentaires déjà assimilées. Cette remarque est particulièrement importante en ce qui concerne les débuts de la partie *B. Le circuit électrique*.

Les durées conseillées proposées pour chacune des parties doivent être adaptées en fonction des acquis constatés.

Des ouvertures en direction de l'histoire des sciences sont mentionnées pour contribuer à éveiller la curiosité des élèves.

Certaines parties du programme peuvent être introduites et développées de façon coordonnée par des professeurs de disciplines différentes à travers les thèmes de convergence qui abordent d'importants sujets de société. Ces thèmes sont explicitement mentionnés au sein du programme.

**A - L'eau dans notre environnement. Mélanges et corps purs**

*Durée conseillée : 15 semaines*

La finalité de cette partie de programme est de clarifier les notions de mélanges et de corps purs. Ce thème s'appuie sur l'étude de l'eau, essentielle à la vie et omniprésente dans notre environnement. Le traitement des eaux destinées à être potables et l'épuration des eaux usées sont des enjeux majeurs pour l'humanité.

Cette partie prolonge les acquis de l'école élémentaire, conforte et enrichit le vocabulaire (mélanges homogènes et hétérogènes.....), développe les savoir-faire expérimentaux (manipulation d'une verrerie spécifique), nécessite l'utilisation de représentations graphiques, introduit de nouvelles notions (notamment tests de reconnaissance de l'eau et du dioxyde de carbone, gaz dissous, distinction mélanges homogènes et corps purs, distillation, conservation de la masse lors des changements d'état, l'eau solvant).

L'approche de la chimie par l'étude de l'eau permet, à partir d'une substance qu'utilisent couramment les élèves, de faire appréhender la difficulté d'obtention d'un corps pur.

Le professeur choisit le thème des boissons ou celui de l'eau dans l'environnement.

Le matériel de verrerie est évoqué au fur et à mesure de son utilisation.

Cette partie de programme se prête à de nombreuses ouvertures vers des activités de documentation et contribue à la maîtrise de la langue. L'introduction de la molécule comme entité chimique est reportée en classe de quatrième où elle peut s'appuyer sur deux exemples (l'eau et l'air). Ceci n'exclut pas que le professeur, s'il le juge pertinent, utilise dès la classe de cinquième, la notion de molécule pour éclairer celle de corps pur.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>L'EAU DANS NOTRE ENVIRONNEMENT</b>		
<b>QUEL RÔLE L'EAU JOUE-T-ELLE DANS NOTRE ENVIRONNEMENT ET DANS NOTRE ALIMENTATION ?</b>		
L'eau est omniprésente dans notre environnement, notamment dans les boissons et des organismes vivants.	Réaliser le test de reconnaissance de l'eau par le sulfate de cuivre anhydre ; décrire ce test.  Réinvestir le test de reconnaissance de l'eau par le sulfate de cuivre anhydre pour distinguer des milieux qui contiennent de l'eau de ceux qui n'en contiennent pas.	Recherche documentaire : importance de l'eau sur Terre ; - cycle de l'eau ; - comparaison de la teneur en eau des aliments. [B2i]  Reconnaissance expérimentale de la présence d'eau ou non dans des boissons, des liquides alimentaires (huile, lait...) et des liquides non alimentaires (white spirit, liquide vaisselle...) à l'aide du sulfate de cuivre anhydre.
[Thèmes : Météorologie et climatologie ; Sécurité]		
[Histoire des Sciences : la météorologie et la climatologie]		
[Technologie : Architecture et cadre de vie ; Énergie et environnement]		
[SVT : besoins en eau des êtres vivants en 6 <sup>ème</sup> ]		
[Géographie : les déserts secs ou froids]		
<b>MÉLANGES AQUEUX</b>		
<b>Comment obtenir de l'eau limpide ?</b>		
[École primaire : fiche 2, mélanges et solutions, cycles 2 et 3]		
Mélanges homogènes et hétérogènes.	Faire la distinction à l'œil nu entre un mélange homogène et un mélange hétérogène.  Décrire, schématiser et réaliser une décantation et une filtration.	Observation d'une boisson d'apparence homogène (sirop de menthe, café...), d'une boisson hétérogène (jus d'orange...) ou de tout autre mélange aqueux. Proposition d'expériences destinées à obtenir une solution aqueuse limpide à partir d'un mélange aqueux hétérogène. Réalisation d'une décantation ou d'une centrifugation, d'une filtration de boisson (jus d'orange...) ou de tout autre mélange aqueux (eau boueuse, lait de chaux...).

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
L'eau peut contenir des gaz dissous.	Récupérer un gaz par déplacement d'eau. <i>Réaliser le test de reconnaissance du dioxyde de carbone par l'eau de chaux.</i>	Réalisation du dégazage d'une eau pétillante. <i>Recueil du dioxyde de carbone présent dans une boisson et le reconnaître par le test de l'eau de chaux.</i>
		Recherche documentaire : - pourquoi les poissons meurent-ils lorsque l'eau se réchauffe ? - traitement de l'eau. [B2i] <i>Visite d'une station d'épuration</i>

[Thème : Environnement et développement durable (Citoyenneté : eaux potables et eaux usées)]

[Histoire des Sciences : la découverte du « gaz carbonique »]

[SVT : sédimentation ; action de l'eau sur les roches ; rôle biologique des gaz dissous.]

### MÉLANGES HOMOGENES ET CORPS PURS

#### Un liquide d'aspect homogène est-il pur ? Une eau limpide est-elle une eau pure ?

Une eau d'apparence homogène peut contenir des substances autres que l'eau.	Illustrer par des exemples le fait qu'une eau d'apparence homogène peut contenir des substances autres que l'eau  Réaliser une évaporation.  <i>Réaliser et décrire une chromatographie</i>	Lecture d'étiquettes d'eau minérale, de boissons, de fiches d'analyse d'eau.  <i>Obtention d'un résidu solide par évaporation d'une eau minérale.</i>  <i>Chromatographie de colorants alimentaires dans une boisson, un sirop homogène ou une encre.</i>
La distillation d'une eau minérale permet d'obtenir de l'eau quasi pure.	Décrire une distillation.  Interpréter des résultats expérimentaux en faisant appel à la notion de mélanges (présence de différentes couleurs sur un chromatogramme, existence de résidus solides).	Distillation d'une eau minérale fortement minéralisée ou d'eau salée. Évaporation du distillat.  <i>Recherche documentaire :</i> - pureté et potabilité d'une eau. - dessalement de l'eau de mer. - traitement des eaux calcaires. [B2i]

[Thèmes : Environnement et développement durable (Citoyenneté : emploi des colorants)] ; Santé (Nutrition et santé : sucres) ; Sécurité (Techniques de chauffage)]

[SVT : besoins nutritifs des végétaux chlorophylliens en 6<sup>ème</sup>]

### LES CHANGEMENTS D'ÉTATS DE L'EAU, APPROCHE PHÉNOMÉNOLOGIQUE.

#### Que se passe-t-il quand on chauffe ou refroidit de l'eau (sous pression normale) ?

[École primaire : fiche 1, états de la matière et changements d'état, cycles 2 et 3]

Les états physiques de l'eau.	Illustrer les trois états physiques de l'eau par la buée, le givre, le brouillard, les nuages.	Activité documentaire relative à la météorologie et à la climatologie (formation des nuages, humidité de l'air...).
Propriétés spécifiques de chaque état physique de l'eau : - forme propre de l'eau solide (glace) ; - absence de forme propre de l'eau liquide ; - horizontalité de la surface libre de l'eau ; - compressibilité et l'expansibilité de la vapeur d'eau qui occupe tout le volume qui lui est offert. <i>Les changements d'états sont inversibles.</i>	Identifier et décrire un état physique à partir de ses propriétés. Respecter sur un schéma les propriétés liées aux états de la matière (horizontalité de la surface d'un liquide...).	Mise en évidence expérimentale de - la forme propre des solides ; - l'absence de forme propre des liquides, de l'horizontalité de leur surface libre ; - la compressibilité et l'expansibilité des gaz.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<p><i>Cycle de l'eau.</i></p> <p>Unités de masse et de volume 1 L = 1 dm<sup>3</sup> ; 1 mL = 1 cm<sup>3</sup>.</p> <p>La masse de 1 L d'eau est voisine de 1 kg dans les conditions usuelles de notre environnement.</p> <p>Lors des changements d'état la masse se conserve et le volume varie.</p> <p>Nom et symbole de l'unité usuelle de température : le degré Celsius (°C).</p> <p><i>Un palier de température apparaît lors d'un changement d'état pour un corps pur</i></p> <p>L'augmentation de la température d'un corps pur nécessite un apport d'énergie. La fusion et la vaporisation d'un corps pur nécessitent un apport d'énergie.</p> <p><i>La température d'ébullition de l'eau dépend de la pression.</i></p> <p>Températures de changements d'état de l'eau sous pression normale.</p>	<p>Réaliser, observer, schématiser des expériences de changements d'états. Utiliser le vocabulaire spécifique aux changements d'état : solidification, fusion, liquéfaction, vaporisation.</p> <p>Maîtriser les unités et les associer aux grandeurs correspondantes.</p> <p>Mesurer des volumes avec une éprouvette graduée ; mesurer des masses avec une balance électronique.</p> <p><i>Prévoir ou interpréter des expériences en utilisant le fait que le changement d'état d'un corps pur sous pression constante se fait sans variation de masse mais avec variation de volume.</i></p> <p>Utiliser un thermomètre, un capteur pour repérer une température.</p> <p><i>*Tracer et exploiter le graphique obtenu lors de l'étude du changement d'état d'un corps pur</i></p> <p><i>Observer l'influence de la pression sur la température d'ébullition de l'eau</i></p>	<p>Expériences de changements d'états.</p> <p><i>Activité documentaire : retour sur le cycle de l'eau.</i></p> <p>Transvasement d'eau. <i>Recherche documentaire :</i> - <i>est-ce un hasard si un litre d'eau pure a pour masse un kilogramme ?</i> - <i>en quoi, le système métrique représente-t-il un progrès ?</i> [B2i] <i>Mise en oeuvre d'expériences montrant la proportionnalité entre une masse et le volume correspondant d'eau liquide pour amener le fait qu'un litre d'eau liquide a une masse voisine de 1 kg (tableau et/ou graphique et/ou tableur).</i></p> <p><i>Mise en évidence de la dispersion des mesures.</i> <i>Activité expérimentale : comment savoir si un liquide incolore est ou non de l'eau ?</i></p> <p>Fusion de la glace accompagnée d'une pesée avant et après la fusion. <i>Exercice « expérimental » :</i> <i>la fusion des icebergs ferait-elle monter le niveau des océans ? Qu'en est-il de la fusion des glaciers ?</i></p> <p><i>Recherche documentaire :</i> - un effet de l'augmentation du volume de l'eau qui gèle : rupture des canalisations d'eau, barrières de dégel... - <i>le méthanier : intérêt de liquéfier le méthane.</i> [B2i]</p> <p>Congélation de l'eau et suivi de l'évolution de la température (éventuellement avec l'ordinateur). [B2i] Comparaison avec la même expérience faite avec de l'eau très salée. [B2i] <i>Chauffage d'eau liquide obtenue par distillation et suivi de l'évolution de la température de l'eau, réalisation de l'ébullition.</i></p> <p><i>Étude du changement d'état d'un corps pur autre que l'eau (la solidification du cyclohexane par exemple).</i></p> <p>Réalisation de l'ébullition sous pression réduite (fiolle à vide et trompe à eau ou seringue).</p>



Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<p>[Thème : Météorologie et climatologie (cycle de l'eau) ; Pensée statistique ; Sécurité (ébullitions et la manipulation du cyclohexane ; techniques de chauffage)]</p> <p>[Histoire des sciences : révolution française et système métrique]</p> <p>[SVT : magma en 4<sup>ème</sup>]</p> <p>[Mathématiques : grandeurs et mesures, proportionnalité, représentation graphique de données]</p> <p>[Technologie : mesures et contrôles]</p> <p>[Géographie : L'eau sur la Terre]</p>		
<p><b>L'EAU SOLVANT</b></p> <p><b>Peut-on dissoudre n'importe quel solide dans l'eau (sucre, sel, sable...) ?</b></p> <p><b>Peut-on réaliser un mélange homogène dans l'eau avec n'importe quel liquide (alcool, huile, pétrole...) ?</b></p>		
<p>L'eau est un solvant de certains solides et de certains gaz. L'eau et certains liquides sont miscibles.</p> <p>La masse totale se conserve au cours d'une dissolution.</p>	<p>Réaliser (ou tenter de réaliser) la dissolution d'un solide dans un liquide ou le mélange de deux liquides.</p> <p><i>Utiliser une ampoule à décanter.</i></p> <p>Utiliser le vocabulaire spécifique à la dissolution, à la miscibilité : solution, corps dissous (<i>soluté</i>), solvant, <i>solution saturée</i>, soluble, insoluble, liquides miscibles et non-miscibles, distinction dissolution et fusion.</p>	<p>Exemples de dissolutions et de mélanges.</p> <p>Test de la miscibilité pour les liquides : agiter, laisser reposer, observer.</p> <p>Dissolution d'une masse donnée de « sucre » dans un volume donné d'eau : réalisation d'une nouvelle pesée après dissolution. Évaporation d'une eau salée ou sucrée pour récupérer le sel ou le sucre.</p> <p><i>Exploitation de documents sur les marais salants, sur les saumures.</i> [B2i]</p>
<p>[Thème : Environnement : pollution des eaux ; les marées noires]</p> <p>[SVT : respiration dans l'eau en 5<sup>ème</sup>, action de l'eau sur les roches]</p>		

### Commentaires

Les essais de séparation de l'eau, à partir notamment de boissons, conduisent à la question suivante : est-on sûr que le liquide incolore obtenu est de l'eau « pure » ? Le problème de la distinction entre corps pur et mélange d'une part, entre différents corps purs d'autre part, se trouve ainsi posé.

Pour les expériences avec le sulfate de cuivre anhydre, le port des lunettes est indispensable et l'utilisation de faibles quantités est fortement recommandée.

La difficulté de qualifier un mélange d'homogène ou d'hétérogène en lien avec les expériences de filtration et de décantation est également soulevée. On peut approfondir le concept d'*homogénéité* en mettant en évidence son caractère relatif dans la mesure où l'aspect de la matière dépend de l'échelle d'observation.

Un exemple simple qui a inspiré les philosophes de l'Antiquité est celui d'une plage de sable dont le caractère granulaire n'apparaît qu'à l'observation rapprochée. C'est l'extrapolation de cette idée vers le domaine microscopique qui est à l'origine de l'hypothèse atomique.

La lecture des étiquettes de boissons permet aux élèves de remarquer une très grande variété dans leur composition. Les étiquettes d'eaux

minérales, notamment, fournissent des indications sur leur composition ionique. Mais cette lecture ne doit pas conduire à enseigner le concept d'ion qui n'est abordé qu'en classe de troisième. La seule idée à retenir est que les eaux minérales contiennent un grand nombre de substances : l'évaporation de l'eau peut permettre aux élèves de constater l'existence d'un résidu solide. On utilise le transvasement d'eau pour vérifier qu'un litre occupe un volume de 1 dm<sup>3</sup>. Les conversions d'unités sont limitées à quelques exemples d'utilisation pratique dans un contexte expérimental.

On fait ressortir qu'il y a conservation de la masse au cours des changements d'état alors que le volume varie. C'est surtout pour la vaporisation que cette variation est importante. En ce qui concerne la fusion, elle est plus faible mais demeure observable.

La réalisation d'un changement d'état d'un corps pur autre que l'eau est destinée à dissiper la confusion fréquente et tenace chez les élèves entre les concepts d'eau et de liquide. En ce qui concerne les changements d'état, on se limite aux termes de solidification, fusion, liquéfaction, vaporisation sans s'interdire d'employer, suivant les situations, les termes de sublimation et de condensation à l'état solide. Il convient cependant de signaler aux élèves que le mot condensation qui, dans une acception rigoureuse, caractérise le passage direct de l'état gazeux à l'état solide, est utilisé dans la vie

courante voire dans d'autres disciplines pour le passage de l'état gazeux à l'état liquide. L'enseignant pourra préciser que certains changements d'état s'accompagnent d'une libération d'énergie.

Il est souhaitable de préciser aux élèves que le brouillard et la buée ne sont pas de la vapeur d'eau qui est un gaz invisible mais de fines gouttelettes liquides. Le professeur peut indiquer que certains nuages contiennent des cristaux de glace.

Concernant la solubilité des gaz, le professeur rappelle simplement ce qui a été vu concernant le dioxyde de carbone dans les eaux « pétillantes » et précise que le dioxygène est également soluble dans l'eau.

L'étude expérimentale de la dissolution et de l'évaporation permet de présenter un premier aspect de la conservation de la matière. Quand un morceau de sucre est dissous dans l'eau, le sucre n'est plus visible mais ne disparaît pas.

Tracer et exploiter un graphique sont des compétences en cours d'acquisition.

Dans le cadre d'un recours à l'informatique pour le tracé des courbes de changement d'état, l'élève peut entrer les données au clavier et les traiter à l'aide d'un tableur-grapheur (compétences attendues dans le

**B - Les circuits électriques en courant continu. Étude qualitative**

*Durée conseillée : 8 semaines*

Cette partie présente un grand intérêt par l'importance de l'électricité dans la vie quotidienne ; l'approche expérimentale peut y être particulièrement valorisée. Le programme de cinquième prolonge les apports de celui des sciences de l'école primaire ; il introduit notamment la notion de schémas normalisés, des nouveaux dipôles, les notions de transfert et de conversion de l'énergie, la non

B2i). Le professeur garde présent à l'esprit que l'acquisition de données par les capteurs relève plus du lycée que du collège bien que cette acquisition ne soit pas interdite si le niveau de la classe s'y prête.

La grandeur masse volumique est hors programme.

La grandeur concentration massique est hors-programme.

Si le professeur est amené à citer la notion de concentration, il retient qu'elle est hors programme à ce niveau.

Il convient de ne pas négliger les liens avec les connaissances abordées en géographie (cycle de l'eau), en sciences de la vie et de la Terre (rôle biologique de l'eau, vie aquatique, sédimentation) et en mathématiques (proportionnalité).

influence de l'ordre des dipôles dans un circuit série, la notion qualitative de résistance, le court-circuit, le sens conventionnel du courant.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>QU'EST-CE QU'UN CIRCUIT ÉLECTRIQUE ?</b>		
<i>[École primaire : fiche 23, électricité, cycles 2 et 3, fiche 16, énergie, cycle 3]</i>		
<p>Les expériences ne doivent pas être réalisées avec le courant du secteur pour des raisons de sécurité.</p> <p>Circuit ouvert, circuit fermé. Une pile, une batterie d'accumulateurs, un générateur (de tension) alimenté par le secteur, une photopile sont des générateurs.</p> <p>Un générateur transfère de l'énergie électrique à une lampe, à un moteur, qui la convertissent en d'autres formes. Une photopile convertit de l'énergie lumineuse en énergie électrique.</p> <p>Danger en cas de court-circuit d'un générateur.</p>	<p>Mettre en œuvre du matériel (générateur, fils de connexion, interrupteur, lampe ou moteur) pour allumer une lampe ou entraîner un moteur.</p> <p><i>Tester le comportement d'un circuit dépourvu de générateur.</i></p> <p>Repérer sur un schéma la boucle correspondant au générateur en court-circuit.</p>	<p>Réalisation d'un circuit simple avec un générateur, des fils de connexion, un interrupteur et une lampe (ou un moteur).</p> <p>Mise en évidence de la nécessité d'un générateur pour que la lampe éclaire ou que le moteur tourne.</p> <p>Utilisation d'une photopile.</p> <p>Tracé du schéma normalisé à partir d'un montage présent sur la paillasse.</p> <p>Observation de l'incandescence de la paille de fer reliant les deux bornes d'une pile. <i>Observation de l'échauffement d'une pile dont les bornes sont reliées par un fil de connexion.</i></p>
<i>[Technologie : Énergie et environnement (matériaux isolants et matériaux conducteur d'énergie électrique et thermique)]</i>		
<i>[Thème : Sécurité (danger du secteur) ; (Citoyenneté et Sécurité : les dangers du court-circuit)]</i>		

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>CIRCUIT ÉLECTRIQUE EN SÉRIE</b>		
<p><i>Symboles normalisés d'une diode, d'une diode électroluminescente (DEL), d'une résistance.</i></p> <p>Les dipôles constituant le circuit série ne forment qu'une seule boucle.</p> <p>Influences, sur le fonctionnement d'un circuit, de l'ordre et du nombre de dipôles autres que le générateur.</p> <p>Certains matériaux conduisent le courant électrique. Les métaux sont des conducteurs ; le verre, l'air, la plupart des matières plastiques sont des isolants. Un interrupteur ouvert se comporte comme un isolant ; un interrupteur fermé se comporte comme un conducteur.</p> <p>Le corps humain est conducteur.</p> <p>Le sens conventionnel du courant. <i>Le comportement d'une diode ressemble à celui d'un interrupteur selon son sens de branchement.</i></p> <p>Le générateur transfère de l'énergie électrique à chacun des dipôles placés en série.</p>	<p>Réaliser à partir de schémas des circuits série pouvant comporter un générateur, des lampes, des interrupteurs, un moteur, une DEL, une diode et des résistances.</p> <p>Passer du circuit au schéma normalisé et inversement.</p> <p><i>*Identifier les situations d'électrisation-électrocution et en énoncer les effets.</i></p>	<p>Repérage sur un schéma de la boucle simple formée par un générateur, des lampes, des interrupteurs, un moteur, une diode, une DEL et des résistances (on se limitera, outre les interrupteurs, à un générateur et à trois dipôles) ; passage du schéma à la réalisation expérimentale du circuit.</p> <p>Schématisation et réalisation du montage permettant d'observer l'éclat d'une lampe ou la rotation d'un moteur en fonction : - de sa position dans le circuit ; - du nombre de dipôles autres que le générateur ajoutés dans le circuit.</p> <p>Introduction, dans un circuit série, de différents échantillons conducteurs ou isolants y compris de l'eau, de l'eau « salée ». Utilisation d'un interrupteur. Cas particulier d'une lampe « grillée » ou dévissée dans un circuit « série ».</p> <p><i>Utilisation d'une maquette simplifiée de situation d'électrisation.</i> <i>Simulation informatisée de situation d'électrisation.</i> Étude de documents sur les dangers de l'électrisation. [B2i]</p> <p>Utilisation d'une diode ou d'un moteur pour mettre en évidence l'existence d'un sens du courant ou, pour la diode, imposer une absence de courant.</p>
[Technologie : Énergie et environnement (matériaux isolants et matériaux conducteurs d'énergie électrique et thermique)]		
[Thème : Sécurité (Citoyenneté : règles de sécurité électrique)]		
<b>CIRCUIT ÉLECTRIQUE COMPORTANT DES DÉRIVATIONS</b>		
<p><i>*Circuit avec dérivations.</i></p> <p><i>*Distinction du court-circuit d'un générateur de celui d'une lampe dans un circuit avec dérivations.</i></p> <p>Le générateur transfère de l'énergie électrique à chacun des dipôles placés en dérivation.</p>	<p><i>*Réaliser à partir de schémas des circuits simples comportant notamment des lampes et des DEL en dérivation, en se limitant, outre l'interrupteur, à un générateur et à trois dipôles.</i></p> <p><i>*Passer du circuit au schéma normalisé.</i></p> <p><i>*Identifier des montages avec dérivations et les boucles correspondantes contenant le générateur.</i></p> <p><i>*Identifier la situation de court-circuit d'un générateur dans un circuit ; conséquences.</i></p> <p><i>Identifier la situation de court-circuit d'un dipôle récepteur ; conséquences.</i></p>	<p><i>Matérialisation des boucles dans un circuit avec dérivation.</i></p> <p><i>Circuits simples comportant notamment des lampes et des diodes électroluminescentes en dérivation.</i></p> <p><i>Prévision et vérification des faits observés lorsque l'on dévisse une lampe dans un circuit comportant des dérivations.</i></p> <p><i>Situations de court-circuit</i></p>
[Thème : Sécurité (Citoyenneté : règles de sécurité électrique) ; (Sécurité des personnes et des biens)]		

**Commentaires :**

L'essentiel de l'étude qualitative des circuits électriques en courant continu est abordé dans le programme de rénovation de

l'enseignement des sciences et de la technologie à l'école et appartient donc aux exigences du socle. Pour faciliter la réalisation expérimentale des circuits, on peut s'appuyer sur la visualisation matérialisée de

boucles : la boucle correspond à un circuit fermé comportant le générateur et différents éléments conducteurs en série.  
 Dans certaines situations, la réalité matérielle d'un circuit n'est pas immédiatement perceptible en raison d'un retour par la « masse ». Le professeur répond le cas échéant à des questions mais ne soulève pas lui-même cette difficulté.  
 Concernant les dipôles, on indique simplement qu'il s'agit d'appareils possédant deux bornes. Les symboles normalisés sont introduits progressivement en fonction des besoins.  
 Lors de l'utilisation d'une DEL, il est nécessaire de placer une résistance de protection en série avec la DEL.  
 On peut faire remarquer que, comme tout dipôle destiné à être branché à un générateur, une lampe porte des indications qui permettent de savoir si son emploi est bien adapté.  
 Les observations de circuits en fonctionnement permettent de faire émerger le vocabulaire autour de l'énergie. Une lampe convertit, en énergie lumineuse *et thermique*, l'énergie que lui transmet le générateur. Un moteur convertit, en énergie mécanique *et thermique*, l'énergie que lui transfère le générateur. On qualifie d'énergie lumineuse une énergie transférée par rayonnement dans un spectre visible pour l'œil humain. Par abus de langage, quand un système reçoit de l'énergie sous forme de (par) chaleur, on dit qu'il reçoit de l'énergie thermique. Il est recommandé d'éviter de dire que le système « reçoit de la chaleur ».  
 Dans le cadre des distinctions entre conducteurs et isolants, on se limite en ce qui concerne la lampe à faire remarquer que lorsque la chaîne conductrice est interrompue au niveau du filament, la lampe est hors d'usage. La même considération permet de comprendre ce qu'est un fusible.  
 Dès l'utilisation du générateur, le professeur met les élèves en garde contre les risques de court-circuit et revient sur cette notion lors de l'étude des circuits en série et comportant des dérivations.

Dans le cas du court-circuit dû au caractère conducteur du corps humain, le professeur se limite aux cas élémentaires d'électrisation-électrocution (utilisation d'une maquette, simulation informatisée, séquence audiovisuelle).  
 Le professeur évoque les dangers présentés par une prise de courant dont les broches sont assimilées aux bornes d'un générateur. Le contact du corps humain avec la borne active (la phase) et la terre ou avec la borne active (la phase) et la borne passive provoque une électrisation voire une électrocution.  
 Le rôle de l'interrupteur peut permettre d'introduire la notion de conducteurs et d'isolants.  
 Dans le cas des circuits avec dérivations, on se limite à l'interrupteur associé au générateur.  
 La diode électroluminescente se comporte comme un conducteur ou un isolant suivant son sens de branchement et permet d'introduire le sens conventionnel du courant. Il ne s'agit pas d'étudier la diode en tant que dipôle.  
 On évite d'utiliser l'expression *en parallèle* : on lui préfère *circuit comportant des dérivations*.  
 On peut faire observer qu'une installation domestique classique est constituée d'appareils en dérivation.  
 On note bien que l'activité de schématisation prend une place tout particulièrement importante dans cette partie du programme : les élèves y manipulent des représentations symboliques codées comme ils l'ont encore peu fait. Cependant, il faut s'assurer que la notion, par exemple de générateur, est acquise avant de remplacer le dessin par le symbole. La schématisation doit apparaître pour l'élève comme une simplification par rapport au dessin.

**C - La lumière : sources et propagation rectiligne**

*Durée conseillée : 7 semaines*

Comme l'eau et l'électricité, la lumière fait partie de notre environnement quotidien. Les contenus abordés à ce niveau permettent de mieux comprendre la distinction entre sources primaires et objets diffusants, les phases de la Lune, les éclipses et systématisent le vocabulaire relatif aux ombres. Son introduction prolonge les approches concernant « Lumière et ombres » et

« Système solaire et Univers » figurant aux cycles 2 et 3 de l'école. Une trop longue interruption de cette étude serait préjudiciable à la consolidation des acquis. La propagation rectiligne, élément nouveau par rapport à l'école primaire, est en outre un excellent moyen d'introduire la notion de modèle avec le rayon lumineux et peut être mise en liaison avec l'étude de la géométrie plane.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>SOURCES DE LUMIÈRE</b>		
<b>ENTRÉE DE LA LUMIÈRE DANS L'ŒIL</b>		
<b>Comment éclairer et voir un objet ? D'où vient la lumière ?</b>		
Le Soleil, les étoiles et les lampes sont des sources primaires ; la Lune, les planètes, les objets éclairés sont des objets diffusants.	Réaliser des expériences dans diverses situations mettant en jeu des sources de lumière, des objets diffusants et des obstacles opaques.	Situations mettant en jeu des sources de lumière, des objets diffusants (écran blanc, obstacles opaques) ; influence des facteurs suivants : localisation spatiale des écrans ; écran diffusant éclairé ou non.
Pour voir un objet, il faut que l'œil en reçoive de la lumière.  Le laser présente un danger pour l'œil.		Interposition d'écran opaque entre une source lumineuse et l'œil.
[Thème : Sécurité (Les dangers du laser)]		
[Histoire des sciences : Ibn Al-Haytham (ou Alhazen)]		
[SVT : organe sensoriel = récepteur en 4 <sup>ème</sup> ]		
[Technologie : Architecture et cadre de vie]		

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<p><b>PROPAGATION RECTILIGNE DE LA LUMIÈRE</b></p> <p><b>COMMENT SE PROPAGE LA LUMIÈRE ?</b></p> <p>[École primaire : fiche 17, lumière et ombres, cycle 3]</p> <p>[École primaire : fiches 19 et 21, mouvement apparent du soleil, système solaire et univers, cycle 3]</p>		
<p>La diffusion permet de visualiser le trajet d'un faisceau de lumière.</p> <p>La lumière se propage de façon rectiligne.</p> <p>*Modèle du rayon de lumière.</p> <p>Ombre propre, ombre portée et cône d'ombre.</p> <p>Description simple des mouvements pour le système Soleil – Terre – Lune.</p>	<p>Visualiser des faisceaux de lumière.</p> <p>Réaliser des visées.</p> <p>Schématiser : - un rayon de lumière par un trait repéré par une flèche indiquant le sens de la propagation ; - un faisceau de lumière.</p> <p>Prévoir et vérifier expérimentalement la position et la forme des ombres dans le cas d'une source ponctuelle.</p> <p>Interpréter les ombres propre et portée ainsi que l'existence du cône d'ombre en figurant des tracés rectilignes de lumière.</p> <p>Interpréter les résultats expérimentaux en utilisant le fait qu'une source lumineuse ponctuelle et un objet opaque déterminent deux zones : une zone éclairée de laquelle l'observateur voit la source, une zone d'ombre de laquelle l'observateur ne voit pas la source.</p> <p>Tracer des schémas où figurent l'œil de l'observateur et les rayons qui y pénètrent.</p>	<p>Constatation de la non visibilité d'un faisceau de lumière en milieu non diffusant et de sa visualisation grâce à la diffusion.</p> <p>Observation du renvoi de lumière vers l'observateur par des objets diffusants placés dans le faisceau.</p> <p>Visées au travers d'écrans troués.</p> <p>Recherche documentaire : le théorème de Thalès.</p> <p>Limitation d'un faisceau de lumière émis par une source ponctuelle par des ouvertures de formes quelconques avec observation sur l'écran de taches lumineuses de mêmes formes que les ouvertures.</p> <p>Expériences relatives aux ombres d'objets éclairés avec des sources ponctuelles blanches ou colorées.</p> <p>Observation quotidienne de la Lune, avec compte-rendu, sur une durée suffisante.</p>
<p>Phase de la Lune, éclipses.</p>	<p>Identifier les phases de la Lune et les éclipses sur des situations réelles ou virtuelles.</p> <p>Prévoir le phénomène visible par un observateur terrestre dans une configuration donnée du système simplifié Soleil-Terre-Lune</p>	<p>Observation des phases de la Lune et des éclipses à l'aide d'une maquette et/ou par simulation informatique et/ou par une séquence audiovisuelle.</p> <p>Recherche documentaire : - lunaison, cadran solaire, gnomon. [B2i] - la prévision des éclipses, naissance d'une forme rudimentaire de science (empirisme). - les découvertes scientifiques liées à l'utilisation des ombres [observation des astres et naissance de la science ; la rotondité de la Terre].</p>
<p>[Histoire des sciences : en étudiant des ombres, Thalès a établi la première loi scientifique connue de l'humanité ; l'observation des astres et la naissance de la science ; la rotondité de la Terre]</p> <p>[Mathématiques : géométrie ; tangente à un cercle en 4<sup>ème</sup>]</p> <p>[Géographie: le calendrier, les saisons]</p>		

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<i>[Technologie : Architecture et cadre de vie ; Énergie et environnement]</i>		

**Commentaires :**

Pour toutes les expériences de diffusion, l'enseignant prend soin de limiter les diffusions parasites par les objets n'intervenant pas dans l'étude en les recouvrant de papiers noirs, tissus noirs...

Il peut être intéressant que la décision de ces aménagements soit proposée par les élèves eux-mêmes après un premier constat de l'existence du phénomène de diffusion.

Si les élèves connaissent le rôle du miroir, on peut être conduit à distinguer l'éclairage par réflexion de l'éclairage par diffusion (écran...).

On préfère l'expression « faisceau de lumière » à celle de « faisceau lumineux » qui peut suggérer que le faisceau est visible par lui-même.

Le professeur gardera en mémoire que la propagation rectiligne de la lumière nécessite un milieu transparent, homogène et isotrope. Il peut répondre à la curiosité éventuelle des élèves concernant, par exemple, les mirages en signalant que, dans ce cas, le phénomène est dû à un milieu non homogène.

Dans la partie « ombre propre, ombre portée et cône d'ombre », l'enseignant n'oublie pas que l'écran sur lequel apparaît l'ombre portée diffuse la lumière de la source par sa partie éclairée et que, dans ce cas, une balle placée dans le cône d'ombre est visible car éclairée par cette lumière diffusée ... d'où les précautions à prendre quand on dit qu'une balle placée dans le cône d'ombre n'est pas visible (ce qui est le cas quand l'écran n'est pas présent et qu'il n'y a pas de lumière parasite).

L'enseignant peut montrer que l'ombre existe que la source soit blanche ou colorée car l'ombre correspond à une absence de lumière.

La notion de pénombre est hors programme.

Le rôle de l'entrée de la lumière dans l'œil et la place de l'observateur doivent être rappelés chaque fois que possible en figurant l'œil de l'observateur sur les schémas. Par exemple, pour les différentes positions de la Lune dans différentes phases, il est nécessaire d'indiquer sur le schéma si l'observateur est terrestre ou extérieur au système Soleil-Terre-Lune.

Pour les phases de la Lune, il est nécessaire de mentionner qu'il existe un angle entre le plan orbital de la Lune et le plan de l'écliptique. L'enseignant n'exige pas la connaissance des noms des différentes phases de la Lune. Le cadran solaire peut constituer une piste d'activités pluridisciplinaires.

On pourra signaler que le choix « rouge, bleu, vert » est arbitraire : il existe bien d'autres combinaisons possibles mais on retient ici celle qui est mise en œuvre dans la télévision (luminophores). Il existe de nombreux logiciels de simulation pour la synthèse additive ; ils peuvent être utilisés, mais cela ne peut pas remplacer les manipulations faites par les élèves eux-mêmes.

Le rôle d'un filtre, la couleur d'un objet sont interprétés par l'absorption de certaines radiations lors de leur éclairage en lumière blanche ou en lumière colorée. L'expression synthèse soustractive n'est cependant pas au programme.

L'enseignant garde en mémoire que l'absorption de lumière peut aussi déclencher une réaction photochimique.

# Projet de programme de Physique-Chimie

## CLASSE DE QUATRIÈME

En préambule à ce programme, il convient de se référer aux textes suivants qui se trouvent dans ce BO :

- l'introduction commune à l'ensemble des disciplines scientifiques ;
- l'introduction générale des programmes de physique-chimie pour le collège.

Le programme est présenté de manière à mettre en évidence son articulation avec le « socle commun » notamment avec sa composante « culture scientifique et technologique » (compétence 3) :

- ce qui se rapporte au socle est écrit en caractère droit ; le reste du programme est écrit en italique. L'ensemble du programme est à traiter dans son intégralité.

- les colonnes « connaissances », « capacités » et « exemples d'activités » se complètent dans une lecture cohérente horizontale : chaque item met en correspondance les connaissances à acquérir et les capacités à maîtriser afin de mettre en œuvre ces connaissances dans des situations variées, dont certaines sont proposées de façon non obligatoire et non exhaustive dans la colonne « exemples d'activités ». Les connaissances et les capacités précédées par un astérisque sont en cours d'acquisition. Les compétences relevant du brevet informatique et Internet-collège [B2i] sont mentionnées dans la colonne « exemples d'activités ».

Les « capacités » générales dont doit faire preuve l'élève (pratiquer une démarche scientifique, comprendre qu'un effet peut avoir plusieurs causes...) ainsi que les « attitudes », développées par l'enseignement de physique-chimie, que l'élève doit progressivement acquérir (sens de l'observation, curiosité, esprit critique, intérêt pour les progrès scientifiques et techniques, observation des règles de sécurité, respect des autres, responsabilité face à l'environnement...), sont présentées dans l'introduction générale des programmes de physique-chimie au collège ; elles n'ont pas été reprises, l'enseignant gardant à l'esprit qu'elles constituent des axes permanents de son enseignement.

La présentation retenue n'implique pas une progression obligatoire. Toute liberté est laissée à l'enseignant pour organiser son cours dans l'ordre où il le souhaite. L'essentiel est que le professeur respecte une progression logique et que tout le programme soit étudié.

Les différentes thématiques autour desquelles s'articule le programme servent de support à la construction d'une culture scientifique et technologique en classe de 4<sup>ème</sup> ; elles sont bien entendu au service de l'acquisition des savoirs et de la maîtrise des savoir-faire dans le respect d'attitudes formatrices et responsables.

### Introduction

Dans le prolongement de l'école primaire, après la phase de sensibilisation et l'approche phénoménologique de la classe de cinquième, le programme de la classe de quatrième aborde des grandeurs et des lois de l'électricité. Il introduit la notion de molécule pour expliquer notamment les états physiques de la matière et les transformations physiques ; les transformations chimiques sont interprétées en utilisant la notion d'atome.

L'enseignement reste orienté vers l'expérimentation par les élèves dans le cadre d'une démarche d'investigation chaque fois que possible. (cf. Introduction commune à l'ensemble des disciplines scientifiques § III. Les méthodes).

Par un questionnement judicieux, les séances introductives doivent permettre l'émergence des représentations préalables des élèves.

En complément de l'étude de l'eau en cinquième, l'étude de l'air, dans la partie A. (de l'air qui nous entoure à la molécule), conduit à introduire la notion de molécule.

La partie B. (les lois du courant continu) s'appuie sur des mesures d'intensité, de tension et de résistance. La loi d'Ohm est étudiée à ce niveau.

La partie C. (la lumière : couleurs et images ; émission, propagation et réception de signaux) prolonge le programme de cinquième par la notion de couleur. La formation d'images à travers une lentille convergente et le rôle de l'œil viennent compléter cette étude. L'étude succincte de la propagation et de la vitesse de signaux tels que la lumière et le son permet de généraliser la notion fondamentale de « signal » pour la transmission de l'information.

Des ouvertures en direction de l'histoire des sciences sont mentionnées pour contribuer à éveiller la curiosité des élèves.

Certaines parties du programme peuvent être traitées de façon coordonnée par des professeurs de disciplines différentes en s'appuyant sur les thèmes de convergence qui abordent d'importants sujets de société (cf. Thèmes de convergence).

**A - De l'air qui nous entoure à la molécule**

*Durée conseillée : 10 semaines*

Cette partie a pour objet d'introduire dans un premier temps la molécule à partir de deux exemples : l'eau, déjà étudiée en classe de cinquième et l'air, abordé en classe de quatrième. Elle permet notamment de réinvestir les notions sur l'eau vues en classe de cinquième concernant la distinction entre mélanges et corps purs, les

changements d'états et la conservation de la masse lors de ces changements d'états. Dans un second temps, elle conduit, en s'appuyant sur les combustions, à l'étude des transformations chimiques et à leur interprétation atomique.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>COMPOSITION DE L'AIR</b>		
<b>De quoi est composé l'air que nous respirons ? Est-il un corps pur ?</b>		
<p>L'air est un mélange de dioxygène et diazote.</p> <p>Le dioxygène est nécessaire à la vie.</p> <p><i>Une fumée est constituée de micro-particules solides en suspension.</i></p>		<p>Étude de documents sur l'atmosphère et la composition de l'air, sur la respiration. [B2i]</p> <p>Enquête sur la pollution atmosphérique et ses conséquences : problèmes respiratoires, effet de serre et réchauffement de la Terre, trou dans la couche d'ozone...), part de responsabilité individuelle et collective...</p> <p>Rédaction d'un compte-rendu de l'enquête.</p>
<p><i>[Thème : Environnement et développement durable (la pollution atmosphérique) ; Santé (troubles liés à un air « non pur »<sup>1</sup>)]</i></p> <p><i>[Technologie : Énergie et environnement ; (effet de serre, énergies renouvelables)]</i></p> <p><i>[Géographie : l'atmosphère]</i></p> <p><i>[SVT : respiration]</i></p>		
<b>VOLUME ET MASSE DE L'AIR</b>		
<b>L'air a-t-il un volume propre ? A-t-il une masse ?</b>		
<p>L'état gazeux est un des états de la matière.</p> <p>Un gaz est compressible.</p> <p>Unités de volume et de masse 1 L = 1 dm<sup>3</sup> ; 1 mL = 1 cm<sup>3</sup>.</p> <p>Un litre d'air a une masse de l'ordre du gramme dans les conditions usuelles de température et de pression.</p> <p>Un volume donné de gaz possède une masse.</p>	<p>Interpréter une expérience par la matérialité de l'air.</p> <p>Mettre en évidence le caractère compressible d'un gaz.</p> <p><i>Utiliser un capteur de pression.</i></p> <p>Maîtriser les unités et les associer aux grandeurs correspondantes.</p> <p>Mesurer des volumes ; mesurer des masses.</p>	<p>Compression de l'air contenu dans un piston ou une seringue, associée à la mesure de sa pression.</p> <p><i>Dégonflage ou gonflage d'un ballon à volume constant associé à la mesure de sa masse.</i></p>
<p><i>[Thème : Météorologie et climatologie]</i></p> <p><i>[Mathématiques : grandeurs et mesures]</i></p> <p><i>[Technologie : Architecture et cadre de vie ; Énergie et environnement]</i></p>		

<sup>1</sup> Les troubles liés à un air « non pur », c'est à dire dont la composition s'éloigne des proportions standard, seront évoqués en relation avec le thème de convergence relatif à la santé.



Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>UNE DESCRIPTION MOLÉCULAIRE POUR COMPRENDRE</b>		
<p>Un modèle particulière pour interpréter :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- la compressibilité d'un gaz ;</li> <li>- la distinction entre mélange et corps pur pour l'air et la vapeur d'eau ;</li> <li>- la conservation de la masse lors des mélanges en solutions aqueuses et des changements d'états de l'eau.</li> </ul> <p>L'existence de la molécule.</p> <p>Les trois états de l'eau à travers la description moléculaire :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- l'état gazeux est dispersé et désordonné ;</li> <li>- l'état liquide est compact et désordonné ;</li> <li>- l'état solide est compact ; les solides cristallins sont ordonnés.</li> </ul>	<p>Argumenter en utilisant la notion de molécules pour interpréter :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- la compressibilité d'un gaz ;</li> <li>- les différences entre corps purs et mélanges ;</li> <li>- les différences entre les trois états physiques de l'eau ;</li> <li>- la conservation de la masse lors des mélanges en solutions aqueuses et des changements d'états de l'eau ;</li> <li>- la non compressibilité de l'eau ;</li> <li>- la diffusion d'un gaz dans l'air ou d'un soluté dans l'eau.</li> </ul> <p><i>Percevoir les différences entre réalité et simulation.</i></p>	<p>Étude documentaire sur l'histoire du modèle moléculaire. [B2i]</p> <p>Réalisation de mélanges en solutions aqueuses pour vérifier la conservation de la masse.</p> <p><i>Mise en évidence de la non compressibilité de l'eau.</i> <i>Mise en évidence de la diffusion d'un gaz odorant (parfum) dans l'air ou d'un colorant dans l'eau.</i></p> <p><i>Observation et analyse de simulations concernant l'agitation moléculaire dans les liquides et les gaz.</i></p>
[Histoire des sciences : De l'évolution du modèle moléculaire à la réalité de la molécule]		
[SVT : solidification du magma]		
<b>LES COMBUSTIONS</b>		
<b>Qu'est-ce que brûler ?</b>		
<p>Une combustion nécessite la présence de réactifs (combustible et <i>comburant</i>) qui sont consommés au cours de la combustion ; de nouveaux produits se forment.</p> <p>La combustion du carbone nécessite du dioxygène et produit du dioxyde de carbone.</p> <p><i>Test du dioxyde de carbone : le dioxyde de carbone réagit avec l'eau de chaux pour donner un précipité de carbonate de calcium.</i></p> <p>La combustion du butane et/ou du méthane dans l'air nécessite du dioxygène et produit du dioxyde de carbone et de l'eau.</p> <p>Ces combustions libèrent de l'énergie.</p> <p>Certaines combustions incomplètes peuvent être dangereuses.</p>	<p>Réaliser, décrire et schématiser la combustion du carbone dans le dioxygène.</p> <p><i>Réaliser le test de reconnaissance du dioxyde de carbone.</i></p> <p>Identifier lors de la transformation les réactifs (avant transformation) et les produits (après transformation).</p> <p>Réaliser, décrire et schématiser la combustion du butane et/ou du méthane dans l'air.</p>	<p>Réalisation de quelques transformations avec du dioxygène et caractérisation des produits formés :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- combustion du carbone (morceau de fusain) dans le dioxygène, test du dioxyde de carbone, précipité de carbonate de calcium ;</li> <li>- combustion du butane et/ou du méthane, test du dioxyde de carbone et de l'eau formés.</li> </ul> <p>Étude documentaire [B2i] :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- danger des combustions incomplètes <i>et des combustions explosives</i> ;</li> <li>- effets sur l'organisme humain du monoxyde de carbone ;</li> </ul> <p><i>(prévention des accidents et des incendies, consignes en cas d'accident et d'incendie).</i></p>

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>LES ATOMES POUR COMPRENDRE LA TRANSFORMATION CHIMIQUE</b>		
Lors des combustions, la disparition de tout ou partie des réactifs et la formation de produits correspondent à un réarrangement d'atomes au sein de nouvelles molécules.	Réaliser des modèles moléculaires pour les réactifs et les produits des combustions du carbone, du butane et/ou du méthane (aspect qualitatif et aspect quantitatif).	Illustration à l'aide de modèles moléculaires compacts ou de simulations des réactifs et des produits des deux ou trois réactions chimiques suivantes : - carbone + dioxygène → dioxyde de carbone ; - butane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau ; - méthane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau.
Les atomes sont représentés par des symboles, les molécules par des formules (O <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> O, CO <sub>2</sub> , C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> et/ou CH <sub>4</sub> ).  L'équation de la réaction précise le sens de la transformation.  Les atomes présents dans les produits (formés) sont de même nature et en même nombre que dans les réactifs.  La masse totale est conservée au cours d'une transformation chimique.	Utiliser les langages scientifiques à l'écrit et à l'oral pour interpréter les formules chimiques  Écrire les équations de réaction pour les combustions du carbone, du butane et/ou du méthane et expliquer leur signification (les atomes présents dans les produits formés sont de même nature et en même nombre que dans les réactifs).	Utilisation d'un logiciel de présentation de molécules. [B2i]  Illustration de la conservation de la masse sur l'exemple de la réaction, en flacon étanche, du carbonate de calcium avec de l'eau acidifiée.
[Technologie : les matériaux]		

### Commentaires

L'enseignant s'attache à faire mémoriser que l'air est constitué d'environ 20 % de dioxygène et de 80 % de diazote en volume.

L'élève ne mémorise que l'ordre de grandeur de la masse d'un litre d'air dans les conditions usuelles de température et de pression ; l'enseignant garde à l'esprit que la valeur de 1,2 g par litre correspond à une température de 20 °C et celle de 1,3 g par litre à 0 °C sous une pression de  $1,0 \times 10^5$  Pa.

En ce qui concerne la description moléculaire de la matière, le professeur se rappelle que les concepts de molécule et d'atome, initialement imaginés comme des *modèles*<sup>2</sup> susceptibles de rendre compte de propriétés macroscopiques de la matière ont acquis progressivement de la fin du dix-neuvième siècle à nos jours le statut de véritables *objets* microscopiques. On réalise des jets moléculaires et des jets atomiques ; depuis la fin du vingtième siècle, on parvient même à véritablement manipuler, en les déplaçant un à un, des atomes dont on sait par ailleurs obtenir des images.

Une difficulté de l'enseignement dans ce domaine provient de l'existence de divers *niveaux de description*. Les connaissances acquises à ce jour permettent de se représenter ces objets microscopiques par des emboîtements successifs, à l'image de « poupées russes » : la molécule est constituée d'atomes, l'atome comporte un noyau et des électrons, le noyau est composé de protons et de neutrons, etc. Chacun de ces niveaux de description correspond à un stade historique du développement des connaissances scientifiques.

D'un point de vue pédagogique, le professeur limite cette description, à chaque niveau d'enseignement, au palier (ou à l'échelon) qui est suffisant pour l'interprétation des phénomènes pris en compte. Ainsi, le fait que les molécules puissent être décrites comme des assemblages d'atomes ne joue pas de rôle tant que l'on

ne décrit pas de réactions chimiques. Le professeur garde en mémoire que ce niveau de description n'apporte rien dans l'explication d'un changement d'état par exemple. L'enseignant indique qu'un long processus historique a conduit à proposer une description des solides, des liquides et des gaz comme un assemblage de « grains de matière » qu'à titre provisoire et dans le cadre du programme, on désigne sous le nom de molécules<sup>3</sup> ; il souligne ainsi les progrès de la connaissance scientifique et montre l'intérêt de l'histoire des sciences.

Il est recommandé d'utiliser des modèles compacts, représentations plus fidèles des structures microscopiques. Les atomes sont représentés comme des sphères. Certains sont différenciés symboliquement par une couleur de représentation. Ils sont distingués par ailleurs par un symbole : aucune connaissance de leur structure n'est apportée à ce niveau. Le professeur garde à l'esprit que les opérations de désassemblage et de réassemblage des atomes au cours des manipulations de modèles compacts ne correspondent pas, en général, à de véritables mécanismes réactionnels qui ne sont étudiés actuellement qu'au niveau post-baccalauréat de l'enseignement général. L'écriture d'équations de réactions est strictement limitée aux deux ou trois combustions étudiées. La mole (concept, grandeur et unité de quantité de matière) est hors programme.

Dans le cadre de l'étude des combustions, l'enseignant attirera l'attention des élèves sur le fait que pour éteindre un feu il est nécessaire de supprimer l'une des pointes du triangle du feu (combustible, comburant, température) : fermer la bouteille de gaz, étouffer, refroidir...

<sup>2</sup> Un modèle ne prétend pas décrire une réalité objective. Il possède seulement une valeur explicative et prédictive limitée dans un champ d'application déterminé, à un instant donné des connaissances, ce qui, à cet instant, explique son intérêt.

<sup>3</sup> Pour ce premier modèle microscopique de la matière, une difficulté de vocabulaire vient du fait qu'une description élaborée représente les solides métalliques et les cristaux ioniques ainsi que le liquide qui résulte de leur fusion comme étant constitués d'ions, concept qui ne sera abordé qu'en classe de troisième. Cette distinction ne joue pas un rôle essentiel dans un premier stade de l'utilisation du modèle et n'a pas à être mentionnée.

L'étude des transformations chimiques souligne l'universalité de la conservation de la masse. Au cours de transformations physiques (changements d'état), cette conservation découle de la conservation des molécules. Pour les transformations chimiques, elle résulte de la conservation des atomes. Dans le contexte de cette affirmation, il faut entendre le mot « atome » dans son sens le plus général : soit cortège électronique complet, soit cortège électronique privé ou enrichi d'électrons (ions). La compréhension claire de cette loi de conservation de la masse doit être considérée comme un acquis fondamental de cette partie du programme. Elle prépare les élèves à l'étude d'autres grandes lois de conservation, celle de la charge électrique par exemple. Par ailleurs, elle introduit une idée qui est à la base du respect raisonné de l'environnement.

Il est à noter que ce chapitre permet de revenir sur la distinction entre mélanges et corps purs et sur les tests de caractérisation de l'eau et du dioxyde de carbone vus en classe de cinquième.

Par ailleurs, pour assurer la cohérence avec le vocabulaire employé au lycée, on privilégie, dans un contexte pertinent, le terme de « transformation » chimique par rapport à celui de « réaction » chimique.

**B - Les lois du courant continu**

*Durée conseillée : 10 semaines*

**B1 - Intensité et tension**

Cette partie a pour objet d'introduire les lois du courant continu à partir de mesures d'intensité de courants électriques et de tension électrique réalisées par les élèves eux-mêmes dans le cadre d'une démarche d'investigation.

Elle prolonge l'approche qualitative des circuits vue à l'école primaire et en classe de cinquième.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>INTENSITÉ ET TENSION : DEUX GRANDEURS ÉLECTRIQUES ISSUES DE LA MESURE</b>		
<b>Quelles grandeurs électriques peut-on mesurer dans un circuit ?</b>		
<p>L'intensité d'un courant électrique se mesure avec un ampèremètre branché en série. Unité d'intensité : l'ampère Symbole normalisé de l'ampèremètre.</p> <p>La tension électrique aux bornes d'un dipôle se mesure avec un voltmètre branché en dérivation à ses bornes. Unité de tension : le volt. Symbole normalisé du voltmètre.</p> <p><i>Notion de branche et de nœud.</i></p> <p><i>Il peut y avoir une tension entre deux points entre lesquels ne passe aucun courant ; un dipôle peut être parcouru par un courant sans tension notable entre ses bornes.</i></p> <p>Lois d'unicité de l'intensité en courant continu dans un circuit série et d'additivité de l'intensité dans un circuit comportant des dérivations.</p> <p><i>Lois d'additivité des tensions dans un circuit série et d'égalité des tensions aux bornes de deux dipôles en dérivation.</i></p>	<p>Brancher un multimètre utilisé en ampèremètre et mesurer une intensité. Schématiser le circuit et le mode de branchement du multimètre pour mesurer une intensité positive.</p> <p>Brancher un multimètre utilisé en voltmètre et mesurer une tension. Schématiser le circuit et le mode de branchement du multimètre pour mesurer une tension positive.</p> <p>Repérer sur un schéma ou sur un circuit les différentes branches (principale et dérivées) et les nœuds éventuels.</p> <p>Identifier les bornes d'une pile, mettre en évidence la tension entre ses bornes en circuit ouvert.</p> <p>Vérifier l'unicité de l'intensité en courant continu dans un circuit série et l'additivité de l'intensité dans un circuit comportant des dérivations.</p> <p><i>Vérifier l'additivité de la tension dans un circuit série.</i></p>	<p>Prévision du comportement qualitatif de circuits comportant des dipôles en série et en dérivation, ouverts ou fermés.</p> <p>Mesure d'une intensité avec un multimètre numérique, <i>avec un capteur éventuellement.</i></p> <p>Mesure d'une tension avec un multimètre numérique, <i>avec un capteur éventuellement.</i> Présentation des règles d'utilisation d'un multimètre pour réaliser des mesures de tension et d'intensité.</p> <p>Mise en évidence expérimentale des lois concernant l'intensité : - unicité dans un circuit en boucle simple ; - additivité pour un circuit comportant des dérivations.</p> <p>Mise en évidence expérimentale des lois concernant la tension : - égalité des tensions aux bornes de deux dipôles en dérivation ; - <i>additivité des tensions le long d'un circuit série.</i></p>

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<p>Le comportement d'un circuit série est indépendant de l'ordre des dipôles qui le constituent.</p> <p><i>Caractère universel (indépendant de l'objet) des lois précédentes.</i></p> <p><i>Pour fonctionner normalement, un dipôle doit être adapté au générateur utilisé.</i>  <i>Intensité et tension nominales</i>  <i>Surtension et sous-tension.</i></p>	<p><i>Prévoir le fonctionnement d'une lampe connaissant sa tension nominale et la tension du générateur branché à ses bornes.</i>  <i>Interpréter en termes de tension ou d'intensité l'éclat d'une lampe dont on connaît les valeurs nominales.</i></p>	<p>Mise en évidence expérimentale du fait que si l'on change l'ordre des éléments d'un circuit en boucle simple, on ne change aucune des valeurs des grandeurs (tension aux bornes et intensité) qui les concernent.</p> <p>De même, mise en évidence expérimentale du fait qu'en changeant le circuit, par exemple en rajoutant une lampe en série, les valeurs des grandeurs changent mais les lois demeurent.</p> <p>Choix, dans un assortiment de lampes, de celles que l'on peut alimenter avec une pile donnée.</p>
<p><i>[Thème : Sécurité ; Pensée statistique]</i></p> <p><i>[Technologie : environnement et énergie]</i></p> <p><i>[Mathématiques : notation scientifique, ordre de grandeur ; organisation et gestion de données]</i></p> <p><i>[Histoire des sciences : les travaux d'Ampère ; les travaux de Volta]</i></p>		

### Commentaires :

L'approche des deux grandeurs intensité du courant électrique et tension électrique est opératoire. De façon qualitative, puis quantitative, sans que cette étude conduise à des exercices calculatoires, l'enseignant amène l'élève à identifier deux grandeurs qui se différencient par le fait qu'elles obéissent à des lois différentes :

- le long d'un circuit série : unicité de l'intensité d'un courant continu, additivité pour la tension électrique ;
- pour un circuit avec des dérivations : unicité de la tension électrique entre deux nœuds et additivité des intensités des courants électriques.

Cette différence se manifeste en particulier dans deux cas extrêmes :

- quand  $U$  est nul et  $I$  différent de zéro (fil de connexion branché dans un circuit et traité comme un dipôle) ;
- quand  $I$  est nul et  $U$  différent de zéro (interrupteur ouvert, diode en inverse).

### B2 - Un dipôle : la résistance

Cette partie a pour objet d'introduire la loi d'Ohm à partir du dipôle résistance sans oublier son importance dans le domaine énergétique. Le professeur garde présent à l'esprit que la résistance au sens usuel du laboratoire ou du marchand de composants est un objet (dipôle) tandis que la grandeur qui porte le même nom fait référence au comportement ohmique de cet objet. C'est en raison de cette double acception que le mot « résistance » est ici entre guillemets.

Un circuit électrique est un ensemble d'éléments reliés entre eux dont chacun contribue au comportement global du circuit. Dans une branche, l'ordre des éléments n'a pas d'importance sur les valeurs de l'intensité du courant électrique traversant chaque dipôle et des tensions aux bornes chacun d'eux. Sur les schémas électriques les multimètres sont représentés de façon à ce que les résultats qu'ils affichent soient positifs.

L'activité de schématisation prend ici une place tout particulièrement importante dans cette partie du programme : les élèves y manipulent des représentations symboliques codées, ce qu'ils ont encore peu réalisé.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>LA « RÉSISTANCE »</b>		
<b>Quelle est l'influence d'une « résistance » dans un circuit électrique série ?</b>		
<p>Pour un générateur donné, dans un circuit électrique série :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>. l'intensité du courant électrique dépend de la valeur de la « résistance » ;</li> <li>. plus la « résistance » est grande, plus l'intensité du courant électrique est petite ;</li> <li>. l'intensité du courant ne dépend pas de la place de la « résistance ».</li> </ul> <p>L'ohm (<math>\Omega</math>) est l'unité de résistance électrique du SI.</p> <p>Le générateur fournit de l'énergie à la résistance qui la transfère essentiellement à l'extérieur sous forme de chaleur (transfert thermique).</p>	<p>Observer expérimentalement l'influence de la résistance électrique sur la valeur de l'intensité du courant électrique.</p> <p>Utiliser un multimètre en ohmmètre.</p>	<p>À partir d'un questionnement, aboutir à la mesure de l'intensité d'un courant électrique traversant des « résistances » différentes alimentées par un même générateur dans un circuit série.</p> <p>Utilisation d'un multimètre en ohmmètre.</p> <p>Recherche documentaire sur les appareils électriques domestiques chauffants (radiateur, grille-pain, sèche cheveux, fer à repasser...).</p> <p>Comportement du filament d'une lampe à incandescence soumis à différentes tensions.</p>
[Mathématiques : notation scientifique, ordre de grandeur]		
[Thème : Énergie]		
<b>LA LOI D'OHM</b>		
<b>Comment varie l'intensité du courant électrique dans une « résistance » quand on augmente la tension électrique à ses bornes ?</b>		
<p>Énoncé de la loi d'Ohm et relation la traduisant en précisant les unités.</p> <p>Un dipôle ohmique satisfait à la loi d'Ohm ; il est caractérisé par une grandeur appelée résistance électrique.</p> <p>Le générateur fournit de l'énergie au dipôle ohmique qui s'échauffe et transfère l'énergie reçue à l'extérieur sous forme de chaleur (transfert thermique).</p> <p>Sécurité : coupe-circuit.</p>	<p>Schématiser puis réaliser un montage permettant d'aboutir à la caractéristique d'un dipôle ohmique. Présenter les résultats des mesures sous forme de tableau.</p> <p>Tracer et exploiter la caractéristique d'un dipôle ohmique.</p> <p>Utiliser la loi d'Ohm pour déterminer l'intensité du courant dans une « résistance » connaissant sa valeur et celle de la tension appliquée à ses bornes.</p>	<p>Construction point par point de la caractéristique d'une « résistance ».</p> <p>Construction à l'aide d'un tableur-grapheur de la caractéristique d'une « résistance » [B2i]</p> <p>Acquisition de cette même caractéristique à l'ordinateur.</p>
[Mathématiques : tableau de données, représentations graphiques et proportionnalité, grandeur quotient]		
[Histoire des sciences : qu'est-ce qu'une loi ?]		
[Thème : Sécurité ; Énergie]		
[Technologie : architecture et habitat, domotique ; environnement et énergie (réalisation d'un produit)]		

**Commentaires :**

Pour les applications concernant les appareils électriques domestiques chauffants, l'enseignant garde à l'esprit que les installations domestiques sont alimentées en « alternatif ».

L'étude des notions de circuit, de tension, d'intensité de courant électrique et de dipôle est ici prolongée par la mise en évidence d'un lien simple entre l'intensité du courant et la tension électriques pour un dipôle particulier déjà rencontré en cinquième. L'expérimentation est effectuée en courant continu. L'étude des associations de résistances est hors programme. Un dipôle est dit ohmique si sa caractéristique est de la forme

$U = R.I$ ,  $R$  étant un paramètre qui caractérise le dipôle dans des conditions physiques déterminées. La résistance  $R$  étant en particulier fonction de la température, on utilise ces dipôles en évitant qu'ils ne s'échauffent. En effet, on n'obtient plus une caractéristique rectiligne si l'on soumet un dipôle ohmique à des tensions qui engendrent un échauffement non négligeable. Ainsi, le fait que le tracé expérimental de la caractéristique  $U = f(I)$  d'un filament de lampe à incandescence ne soit pas une droite ne doit pas être considéré comme une limite du modèle ohmique : elle est la traduction de la variation de la résistance en fonction de la température.

Dans le cadre d'un recours à l'informatique pour le tracé de la caractéristique d'un dipôle ohmique, l'élève peut saisir les données au clavier et les traiter à l'aide d'un tableur-grapheur (compétences attendues dans le B2i collège). Le professeur garde présent à l'esprit que l'acquisition de données par les capteurs relève plus des programmes du lycée que du collège, bien que cette acquisition ne soit pas interdite si le niveau de la classe s'y prête.

Le fonctionnement d'un fusible est une première occasion de constater la conversion d'énergie électrique sous forme thermique

(effet Joule). L'énergie est définie à ce stade, et ce dans la continuité de l'enseignement primaire, de façon qualitative. Dans le cas présent, cette conversion se manifeste d'une part par un transfert thermique qui peut être détecté par un échauffement, voire par une fusion, d'autre part par un rayonnement.

**La lumière : couleurs et images ; propagation de signaux**

*Durée conseillée : 10 semaines*

**C1 - Lumières colorées et couleur des objets**

Le monde qui entoure l'élève est un monde coloré. Cette rubrique, qui constitue une première approche de la couleur abordée

également en arts graphiques, est un terrain favorable pour une importante activité d'expérimentation raisonnée.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>LUMIERES COLORÉES ET COULEUR DES OBJETS</b>		
<b>Comment obtenir des lumières colorées?</b>		
<p>La lumière blanche est composée de lumières colorées.</p> <p><i>La lumière blanche peut être décomposée à l'aide d'un prisme ou d'un réseau : on obtient un (ou des) spectre(s) continu(s) de lumière.</i></p>	<p><i>Réaliser la décomposition de la lumière en utilisant un prisme ou un réseau.</i></p>	<p>Réalisation d'un spectre continu.</p>
<p>Éclairé en lumière blanche, un filtre permet d'obtenir une lumière colorée par absorption d'une partie du spectre visible.</p>	<p>Utiliser des filtres pour obtenir des lumières colorées.</p>	<p>Obtention de lumières colorées avec des filtres. Diffusion d'une lumière colorée par un écran coloré éclairé en lumière blanche.</p>
<p><i>Des lumières de couleurs bleue, rouge et verte permettent de reconstituer des lumières colorées et la lumière blanche par synthèse additive.</i></p> <p>La couleur perçue lorsqu'on observe un objet dépend de la lumière diffusée par cet objet, donc de la lumière qu'il reçoit et de la lumière qu'il absorbe.</p> <p>La lumière absorbée est en général transformée en énergie thermique.</p>	<p><i>Obtenir des lumières colorées par superposition de lumières colorées.</i></p> <p>Réaliser des expériences mettant en jeu des lumières, des écrans, des filtres pour mettre en évidence le fait que la couleur d'un objet dépend de la lumière qu'il reçoit et de la lumière qu'il absorbe.</p>	<p>Obtention de lumières colorées par superposition de lumières colorées.</p> <p><i>Activités documentaires : utilisation de la synthèse additive des couleurs (écrans de télévision et d'ordinateurs).</i></p> <p><i>Utilisation de logiciels de simulation pour la synthèse additive des lumières colorées. [B2i]</i></p> <p>Mise en évidence de l'influence de la lumière incidente et de l'objet diffusant sur la couleur perçue en observant celui-ci, en utilisant des lumières, des écrans, des filtres.</p> <p><i>Activités documentaires : - utilisation des filtres colorés ; - éclairages de scènes, jeux de lumière... Recherche documentaire : - présentation des récepteurs de la vision diurne.</i></p>
<p><i>[Arts graphiques : la couleur]</i></p> <p><i>[Technologie : architecture et habitat, design et produit, les matériaux]</i></p> <p><i>[Histoire des sciences : le trichromatisme]</i></p>		

**Commentaires :**

Le thème de la couleur peut être développé à l'aide de spectres de lumières blanches ou filtrées. Il est intéressant de remarquer qu'un objet diffusant<sup>4</sup> absorbe une partie de la lumière reçue et se comporte donc, de ce point de vue, comme un filtre. Cependant, la compréhension de cette analogie n'est pas exigible. Les manipulations avec écrans diffusants colorés permettent de donner une première idée des facteurs intervenant dans la couleur perçue lorsqu'on regarde un objet.

Dans cette étude de la couleur, l'enseignant évite des expressions abrégées telles que «le vert», «le rouge». En effet, celles-ci peuvent correspondre aussi bien à des lumières colorées qu'à des pigments. Elles risquent de renforcer l'idée que la couleur est une matière et de conduire à des confusions. En ce qui concerne l'obtention de diverses teintes de lumière par superposition de faisceaux colorés, il s'agit simplement d'utiliser des « lumières primaires » (rouge, bleu, vert) bien précises pour obtenir des lumières secondaires et du blanc par synthèse additive de ces couleurs primaires. La synthèse soustractive est hors programme.

**C2 - Que se passe-t-il quand la lumière traverse une lentille ?**

Dans le prolongement de la problématique introduite en classe de cinquième « comment éclairer et voir ? » et « comment a-t-on la

On pourra signaler que le choix « rouge, bleu, vert » est arbitraire : il existe bien d'autres combinaisons possibles mais on retient ici celle qui est mise en œuvre dans la télévision (luminophores). Il existe de nombreux logiciels de simulation pour la synthèse additive ; ils peuvent être utilisés, mais cela ne peut pas remplacer les manipulations faites par les élèves eux-mêmes.

Le rôle d'un filtre, la couleur d'un objet sont interprétés par l'absorption de certaines radiations lors de leur éclairage en lumière blanche ou en lumière colorée. L'expression synthèse soustractive n'est cependant pas au programme.

L'enseignant garde en mémoire que l'absorption de lumière peut aussi déclencher une réaction photochimique.

perception de notre environnement par nos yeux ? », cette rubrique propose une première analyse de la formation des images

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>LENTILLES MINCES : FOYERS ET IMAGES</b>		
<b>Comment obtient-on une image à l'aide d'une lentille mince convergente ?</b>		
<p>Dans certaines positions de l'objet par rapport à la lentille, une lentille convergente permet d'obtenir une image sur un écran.</p> <p>Il existe deux types de lentilles minces, convergente et divergente.</p> <p>Une lentille mince convergente concentre pour une source éloignée l'énergie en son foyer.</p> <p>Sécurité : danger de l'observation directe du soleil à travers une lentille convergente.</p> <p>La vision résulte de la formation d'une image sur la rétine, interprétée par le cerveau.</p> <p>Les verres correcteurs et les lentilles de contact correctrices sont des lentilles convergentes ou divergentes.</p>	<p>Obtenir avec une lentille convergente l'image d'un objet sur un écran.</p> <p>Distinguer une lentille convergente d'une lentille divergente.</p> <p>Trouver expérimentalement le foyer d'une lentille convergente et estimer sa distance focale.</p> <p>Identifier les éléments de l'œil sur un modèle élémentaire (ensemble des parties transparentes de l'œil/ lentille, rétine/écran).</p> <p>Réaliser des expériences pour expliquer et corriger les défauts de l'œil (myopie, hypermétropie).</p>	<p>Réception d'images sur des écrans diffusants.</p> <p>Lentilles à bords minces et bords épais. Analyse de l'effet d'une lentille convergente ou divergente sur un faisceau de lumière parallèle. Utilisation d'un logiciel montrant le trajet des faisceaux de lumière. [B2i] Recherche documentaire et présentation : histoire de l'invention de la lentille.</p> <p>Visualisation du foyer de différentes lentilles minces convergentes et mesure de leurs distances focales.</p> <p>Mise en place d'une sonde de température ou d'une feuille de papier placée au foyer d'une lentille convergente éclairée par le Soleil ; étymologie du mot foyer. Recherche documentaire : risque d'incendie avec un tesson de bouteille en forêt.</p> <p>Utilisation d'une maquette (ou d'un banc d'optique) modélisant l'œil ou d'un logiciel de simulation pour montrer la formation d'images sur la rétine et les corrections éventuelles de l'œil.</p>
[Thème : Sécurité, Énergie]		
[SVT : organe sensoriel = récepteur, observation à l'œil nu, à la loupe (classe de 4 <sup>ème</sup> )]		

<sup>4</sup> On rappelle l'idée, vue en classe de cinquième, selon laquelle les objets diffusants renvoient la lumière dans toutes les directions. On peut signaler la distinction entre diffusion et réflexion, mais sans aucun développement. Les propriétés de la réflexion sont hors programme

[Arts plastiques : l'image]

**Commentaires :**

Les seules images étudiées sont des images réelles. Les expressions image réelle et image virtuelle ne sont pas introduites. L'étude, essentiellement expérimentale, des lentilles minces convergentes se fait en exploitant les éléments conceptuels introduits en cinquième : pour être vu un objet doit envoyer de la lumière dans l'œil ; sauf obstacle, changement de milieu, milieu non homogène... la lumière se propage en ligne droite ; un écran blanc éclairé en lumière blanche, diffuse de la lumière blanche dans toutes les directions. La construction géométrique d'image est hors programme.

Le mot image en optique correspond à l'expression « image nette » dans le langage courant.

On mentionne le foyer et la distance focale à propos de la concentration de l'énergie issue d'une source éloignée. L'enseignant garde à l'esprit qu'il s'agit ici du foyer principal image F'. Cette propriété de concentrer l'énergie issue d'une source lointaine est un des éléments permettant de distinguer une lentille convergente d'une lentille divergente. L'enseignant attire

**C3 - Vitesses de la lumière et du son ; propagation de signaux**

Les élèves ont revu en cinquième que la lumière se propage en ligne droite.

L'introduction de la vitesse de la lumière permet de définir la notion de vitesse et de travailler les puissances de 10 et les ordres de grandeur. C'est aussi l'occasion d'aborder un autre exemple de relation de proportionnalité.

L'attention des élèves sur le fait qu'ils ne doivent jamais observer le soleil directement à travers une lentille convergente ou à l'œil nu.

Il peut faire observer une image réelle sur un écran translucide, puis, l'œil étant bien placé, faire remarquer que l'écran est inutile et que l'image est visible « directement » même en lumière ambiante (on facilite l'accommodation en conservant un repère là où se trouvait l'écran).

L'utilisation éventuelle d'une maquette modélisant l'œil peut permettre de comprendre que voir, c'est obtenir une image sur la rétine. Cette maquette pourra être réalisée en classe. Dans le cas où la maquette se réduit à une lentille mince, on évite d'affirmer que celle-ci s'identifie au cristallin de l'œil car l'œil est un système optique épais et complexe dans lequel la cornée et l'humeur vitrée jouent un rôle important : on utilise plutôt le terme « lentille équivalente à l'œil ». Cette maquette sert aussi à présenter les corrections des défauts de l'œil qui seront limités à la myopie et l'hypermétropie.

Le professeur ne s'interdira pas, en réponse à la curiosité des élèves, d'utiliser avec eux une lunette astronomique ou un télescope pour observer des objets lointains tout en précisant aux élèves que ces instruments ne comportent pas qu'une seule lentille.

L'enseignant introduit en complément la vitesse du son en utilisant l'exemple de l'orage.

Ces deux cas particuliers de signaux sont généralisés à la multitude de signaux qui transportent des informations depuis un émetteur jusqu'à un récepteur.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>Dans quels milieux et à quelle vitesse se propage la lumière ?</b>		
La lumière peut se propager dans le vide et dans des milieux transparents comme l'air, l'eau et le verre.  Vitesse de la lumière dans le vide ( $3 \times 10^8$ m/s ou 300 000 km/s).  <i>Ordres de grandeur de distances de la Terre à quelques étoiles et galaxies dans l'Univers ou des durées de propagation de la lumière correspondantes.</i>	Faire des calculs entre distance, vitesse et durée.	Études documentaires : - <i>détermination historique de la valeur de la vitesse de la lumière ;</i> - <i>recherche des valeurs de la vitesse de la lumière dans des milieux transparents usuels (eau, verre...) : comparaison avec celle dans le vide et l'air.</i> [B2i]
<b>Dans quels milieux et à quelle vitesse se propage le son ?</b>		
Le son se propage dans les milieux matériels (solide, liquide et gaz) ; <i>il ne se propage pas dans le vide.</i>  <i>Ordre de grandeur de la vitesse du son dans l'air : 340 m/s.</i>  <i>Les sons trop intenses ont des conséquences graves sur l'audition.</i>	Expliquer le décalage temporel entre le tonnerre et l'éclair lors de la foudre. <i>Faire des calculs entre distance, vitesse et durée.</i>	Comparaison des durées de propagation du son (tonnerre) et de la lumière (éclair) lors d'un orage. <i>Expérience de la sonnette dans une cloche où on fait un vide partiel (possible séquence audiovisuelle).</i>  <i>Activité documentaire sur les dangers des sons (casque audio, discothèque...).</i> <i>Lecture d'un graphique ou tableau montrant les zones de danger pour l'oreille.</i>
<b>ÉMISSION, PROPAGATION ET RECEPTION DE SIGNAUX</b>		
Un émetteur (source de lumière, source sonore, antenne émettrice) émet un signal (lumineux, sonore, hertzien) qui se propage ; ce signal peut être capté par	Donner des exemples de signaux. Repérer dans une situation donnée l'existence d'une transmission de signal.	Exploitation d'exemples de la vie courante.



Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
un récepteur (œil, oreille, antenne réceptrice). L'homme baigne dans une multitude de signaux qui transportent des informations.		<i>Recherche documentaire : Les premiers moyens utilisés par l'homme pour échanger des informations à distance : comparaison entre la communication par des phénomènes lumineux et par phénomènes sonores (fumée, sémaphore, phare marin, porte-voix, sirène, télégraphe...).</i>

**Commentaires :**

En ce qui concerne la vitesse de la lumière et celle du son, l'enseignant se limitera à des calculs simples non répétitifs. Le recours à l'histoire des sciences est recommandé. Dans un souci de simplification, le choix a été fait d'appeler « vitesse » la célérité de la lumière.

L'émission, la propagation et la réception des signaux sont à traiter de façon générale et succincte, simplement pour induire la nécessité de ces trois « composantes » de la transmission de l'information.

# Projet de programme de Physique-Chimie

## CLASSE DE TROISIÈME

En préambule à ce programme, il convient de se référer aux textes suivants qui se trouvent dans ce BO :

- l'introduction commune à l'ensemble des disciplines scientifiques ;
- l'introduction générale des programmes de physique-chimie pour le collège.

Le programme est présenté de manière à mettre en évidence son articulation avec le « socle commun » notamment avec sa composante « culture scientifique et technologique » (compétence 3) :

- ce qui se rapporte au socle est écrit en caractère droit ; le reste du programme est écrit en italique. L'ensemble du programme est à traiter dans son intégralité.

- les colonnes « connaissances », « capacités » et « exemples d'activités » se complètent dans une lecture cohérente horizontale : chaque item met en correspondance les connaissances à acquérir et les capacités à maîtriser afin de mettre en œuvre ces connaissances dans des situations variées, dont certaines sont proposées de façon non obligatoire et non exhaustive dans la colonne « exemples d'activités ». Les connaissances et les capacités précédées par un astérisque sont en cours d'acquisition. Les compétences relevant du brevet informatique et Internet-collège [B2i] sont mentionnées dans la colonne « exemples d'activités ».

Les « capacités » générales dont doit faire preuve l'élève (pratiquer une démarche scientifique, comprendre qu'un effet peut avoir plusieurs causes...) ainsi que les « attitudes », développées par l'enseignement de physique-chimie, que l'élève doit progressivement acquérir (sens de l'observation, curiosité, esprit critique, intérêt pour les progrès scientifiques et techniques, observation des règles de sécurité, respect des autres, responsabilité face à l'environnement...), sont présentées dans l'introduction générale des programmes de physique-chimie au collège ; elles n'ont pas été reprises, l'enseignant gardant à l'esprit qu'elles constituent des axes permanents de son enseignement.

La présentation retenue n'implique pas une progression obligatoire. Toute liberté est laissée à l'enseignant pour organiser son cours dans l'ordre où il le souhaite. L'essentiel est que le professeur respecte une progression logique et que tout le programme soit étudié.

Les différentes thématiques autour desquelles s'articule le programme servent de support à la construction d'une culture scientifique et technologique en classe de 3<sup>ème</sup> ; elles sont bien entendu au service de l'acquisition des savoirs et de la maîtrise des savoir-faire dans le respect d'attitudes formatrices et responsables.

### Introduction

Dans la continuité du programme du cycle central, le programme de troisième part de questions que l'élève est susceptible de se poser dans son cadre de vie quotidien et le conduit à élaborer de façon progressive une représentation rationnelle de son environnement.

La rubrique A. La chimie, science de la transformation de la matière constitue la partie « chimie » du programme, les rubriques B. Énergie électrique et circuits électriques en « alternatif » et C. De la gravitation ... à l'énergie mécanique en représentant la partie « physique ».

L'unité du programme de troisième se manifeste dans la nature des concepts théoriques qui sous-tendent les thèmes proposés :

- le concept de charge électrique (ions et électrons) développé dans le paragraphe A1.2 conduction électrique et structure de la matière, conduit à une description de l'atome plus élaborée que celle qui a été abordée en classe de quatrième. Elle est utilisée dans le paragraphe A1.4 pour aborder l'interprétation de la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique ainsi que dans A.1.5 dans la pile électrochimique.

- le programme de troisième structure et développe les notions relatives à l'énergie qui, bien au-delà de l'enseignement de la physique-chimie, joue un rôle essentiel dans le fonctionnement de nos sociétés. Ces notions, introduites progressivement en cinquième et en quatrième, s'articulent ici autour de différentes formes d'énergie, de ses transferts et de ses conversions (énergie chimique dans la partie A.1.5, électrique dans la partie B.1, mécanique dans la partie C). Elles sensibilisent l'élève, futur citoyen aux ressources renouvelables ou non. La différence entre puissance et énergie est

introduite dans la partie B.2 à partir des plaques signalétiques des appareils domestiques.

- la gravitation et sa manifestation sur Terre (le poids) sont introduites qualitativement dans la partie C. Ce programme a été conçu en tenant compte de la progression de l'ensemble des autres disciplines scientifiques. Il contribue à la maîtrise du « socle commun de connaissances et de compétences » et il fournit les éléments de base indispensables à l'enseignement ultérieur de la physique-chimie.

Les liens particulièrement nombreux entre le programme de physique-chimie et ceux des autres disciplines rendent souhaitables des échanges entre les différents enseignants à la fois pour assurer une articulation dans le temps des enseignements et pour faire prendre conscience aux élèves de l'intérêt d'une telle interaction des savoirs.

Certaines parties du programme peuvent être traitées de façon coordonnée entre des professeurs de différentes disciplines en s'appuyant sur les thèmes de convergence qui correspondent à d'importants sujets de sociétés (cf. : thèmes de convergence).

L'enseignement reste orienté vers l'expérimentation par les élèves dans le cadre d'une démarche d'investigation chaque fois que possible. (Cf. : Introduction commune à l'ensemble des disciplines du pôle des sciences, III. Les méthodes). Par un questionnement judicieux, les séances introductives doivent permettre l'émergence des représentations préalables des élèves.

**A - La chimie, science de la transformation de la matière**

*Durée conseillée : 13 semaines*

**A1 - Métaux, électrons et ions**

**A1.1 - Des métaux au quotidien**

Cette partie est une introduction succincte au thème « Métaux, électrons et ions ». Elle ne doit pas prêter à un développement en classe. Elle doit simplement servir à initier des recherches

documentaires personnelles des élèves en autonomie (CDI, salle multimédia, bibliothèque...) qui seront exploitées dans le paragraphe A1.2 conduction électrique et structure de la matière.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>UTILISATION DES MÉTAUX DANS LA VIE QUOTIDIENNE</b>		
<b>Quels sont les métaux les plus couramment utilisés ? Quelles sont leurs principales utilisations ?</b>		
Les métaux les plus couramment utilisés sont le fer, le zinc, l'aluminium, le cuivre, l'argent et l'or	Reconnaître par quelques tests qualitatifs simples quelques métaux usuels : le fer, le zinc, l'aluminium, le cuivre, l'argent et l'or.	Observations directes et/ou expérimentations permettant de distinguer les métaux usuels : couleur, corrosion, attraction ou non par aimant, densité (expériences qualitatives).  Recherches documentaires : - sur les métaux et leur utilisation et sur les fabrications du fer, de l'aluminium et du cuivre ; - sur le tri des métaux dans les entreprises de récupération et centres de tris des déchets. [B2i]
[Technologie : les matériaux]		

**A1.2 - Conduction électrique et structure de la matière**

Après avoir étudié dans les classes antérieures les propriétés du courant électrique dans les circuits, l'élève aborde ici la nature de ce courant électrique. C'est d'abord dans les métaux que la nature du courant électrique est abordée puisque l'élève n'a utilisé que de

tels conducteurs dans les circuits qu'il a été conduit à construire ; elle s'étend ensuite aux solutions aqueuses.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>L'ÉLECTRON : COMPRENDRE LA CONDUCTION ÉLECTRIQUE DANS LES MÉTAUX</b>		
<b>Tous les solides conduisent-ils le courant électrique ?</b>		
Tous les métaux conduisent le courant électrique. <i>Tous les solides ne conduisent pas le courant électrique.</i>	Comparer le caractère conducteur de différents solides à l'aide d'un circuit électrique.	Étude expérimentale du caractère conducteur ou non du cuivre et du fer, du sucre, du sel et du sulfate de cuivre solides.  <i>Activité documentaire sur l'histoire de l'électron.</i>
La conduction du courant électrique dans les métaux s'interprète par un déplacement d'électrons.		
[Technologie : environnement et énergie : isolants et conducteurs thermiques et électrique]		
<b>L'ION : COMPRENDRE LA CONDUCTION ÉLECTRIQUE DANS LES SOLUTIONS AQUEUSES</b>		
<b>Toutes les solutions aqueuses conduisent-elles le courant électrique ? D'où proviennent les électrons et les ions mobiles ?</b>		
Toutes les solutions aqueuses ne conduisent pas le courant électrique.		Réalisation d'une expérience de migration d'ions.
La conduction du courant électrique dans les solutions aqueuses s'interprète par un déplacement d'ions.	Comparer (qualitativement) le caractère conducteur de l'eau et de diverses solutions aqueuses à l'aide d'un circuit électrique.	Comparer qualitativement le caractère conducteur ou non de l'eau, d'eaux minérales et des solutions obtenues lorsque l'on introduit dans l'eau : - du saccharose ; - du chlorure de sodium ; - du sulfate de cuivre.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
Constituants de l'atome : noyau et électrons. Les atomes et les molécules sont électriquement neutres ; les ions sont chargés électriquement.  <i>Le courant électrique est dû à :</i> - un déplacement d'électrons dans le sens opposé au sens conventionnel du courant dans un métal ; - des déplacements d'ions dans une solution aqueuse	Comparer les ordres de grandeur des dimensions du noyau et de l'atome.	Étude d'un texte historique sur l'atome. [B2i]  <i>Étude de documents</i> <i>(textes ou documents multimédia) illustrant la structure microscopique de matériaux dont en particulier les images obtenues par microscopie électronique.</i>  <i>Recherche documentaire :</i> <i>définition historique du sens de circulation du courant électrique dans un circuit.</i>

### Commentaires :

L'enseignant introduit progressivement la constitution de l'atome par des entrées expérimentales concernant la conduction électronique dans les métaux, une migration d'ions et les conductions comparées de solutions ioniques. L'enseignant fait le lien avec les expériences réalisées en classe de cinquième.

L'objectif des comparaisons de conduction électrique de l'eau et des solutions aqueuses n'est pas de constater la plus ou moins grande conduction en fonction des concentrations mais de permettre l'introduction de la notion d'ions en solution.

L'existence des atomes étant rappelée aux élèves, une introduction historique leur fait prendre conscience que la description de l'atome qui leur est présentée est le fruit des efforts de plusieurs générations de scientifiques ce qui contribue à les sensibiliser à l'intérêt des progrès de la science.

La poursuite de la présentation de l'atome donnée au cycle central conduit à introduire l'électron, particule à la base aussi bien de l'interprétation des propriétés physiques des métaux que de leur réactivité chimique.

Un modèle possède une valeur explicative limitée dans un champ d'application déterminé :

- en un premier temps, le programme de quatrième a introduit une interprétation moléculaire afin d'expliquer les propriétés des liquides, solides et gaz, sans décrire la constitution de la molécule puisque la connaissance de celle-ci ne joue pas un rôle déterminant dans l'explication des propriétés décrites ;
- dans un deuxième temps, et toujours en classe de quatrième, l'interprétation précédente a été améliorée par une présentation de la molécule comme constituée d'atomes, ce qui a permis de donner une interprétation de la réaction chimique sans avoir à décrire la structure interne de l'atome ;
- en classe de troisième, l'enseignant présente l'atome comme constitué d'un noyau entouré d'électrons. La structure de l'atome permet d'abord d'expliquer la conduction du courant électrique dans les métaux et dans les solutions aqueuses. Le concept d'ion permet aussi d'expliquer la réaction des solutions acides avec les métaux.

#### A.1.3 - Quelques tests de reconnaissance d'ions

On retrouve ici la notion de test de reconnaissance appliquée à de nouvelles espèces chimiques souvent rencontrées dans ce programme. C'est l'occasion, en liaison avec la reconnaissance des ions hydrogène, d'introduire la notion de pH, premier pas dans

La description simple proposée ne prétend pas être une représentation définitive de la réalité : l'élève doit savoir qu'il rencontrera dans la suite de ses études des modèles plus élaborés, plus "performants" en ce sens qu'ils permettent de rendre compte d'un plus grand nombre de faits expérimentaux.

Il n'est pas demandé de donner la composition du noyau. Ce qui importe est de faire mémoriser des caractéristiques de l'atome qu'une étude ultérieure plus approfondie ne remettra pas en cause :

- la charge positive de l'atome et sa masse sont concentrées au centre de celui-ci dans une région appelée noyau ;
- la charge négative est répartie dans le cortège électronique qui entoure le noyau ;
- la dimension de l'atome est de l'ordre du dixième de nanomètre ;
- les dimensions du noyau sont environ 100 000 fois inférieures. Les dimensions citées sont de simples ordres de grandeur, à une puissance de dix près. Elles dépendent bien entendu de la nature de l'atome considéré.

La signification des mots "anion" et "cation" peut être donnée si une occasion y incite (lecture d'une étiquette d'eau minérale par exemple) mais elle n'a pas à être connue des élèves.

L'enseignant peut préciser, en s'appuyant sur une expérience de migration des ions, que les ions positifs se déplacent dans le sens conventionnel du courant électrique et les ions négatifs en sens inverse.

l'étude de l'acido-basicité, en utilisant des produits d'utilisation courante.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>TESTS DE RECONNAISSANCE DE QUELQUES IONS</b>		
<b>Comment reconnaître la présence de certains ions en solution ? Que signifie « pH » ?</b>		
<p>Les formules des ions <math>\text{Na}^+</math>, <math>\text{Cl}^-</math>, <math>\text{Cu}^{2+}</math>, <math>\text{Fe}^{2+}</math> et <math>\text{Fe}^{3+}</math>.</p> <p>Domaines d'acidité et de basicité en solution aqueuse.</p> <p><i>Une solution aqueuse neutre, contient autant d'ions hydrogène <math>\text{H}^+</math> que d'ions hydroxyde <math>\text{HO}^-</math>. Dans une solution acide, il y a plus d'ions hydrogène <math>\text{H}^+</math> que d'ions hydroxyde <math>\text{HO}^-</math>.</i></p> <p>Les dangers que présentent des produits acides ou basiques concentrés.</p>	<p>Réaliser les tests de reconnaissance des ions <math>\text{Cl}^-</math>, <math>\text{Cu}^{2+}</math>, <math>\text{Fe}^{2+}</math> et <math>\text{Fe}^{3+}</math>.</p> <p>Identifier, à l'aide d'une sonde ou par une estimation avec un papier pH, les solutions neutres, acides et basiques.</p> <p><i>Observer expérimentalement l'augmentation du pH quand on dilue une solution acide.</i></p>	<p>Recherche expérimentale de la nature des ions <math>\text{Cl}^-</math>, <math>\text{Cu}^{2+}</math>, <math>\text{Fe}^{2+}</math> et <math>\text{Fe}^{3+}</math> présents dans une solution aqueuse.</p> <p>Etude expérimentale du caractère acide ou basique de boissons et de produits d'entretien. Lecture de pictogrammes de sécurité.</p> <p>Recherches documentaires : s'informer sur les risques présentés par les acides et les bases concentrés.</p>
<p>[SVT : besoins nutritifs, carences alimentaires, en classe de 5<sup>ème</sup> et de 3<sup>ème</sup>]</p> <p>[Thèmes : Sécurité (emploi des solutions acides ou basiques) ; Environnement et développement durable (danger présenté par les solutions trop acides ou trop basiques)]</p>		

**Commentaires :**

L'enseignant se limite aux ions cités ; l'écriture des équations de réaction correspondant à ces tests n'est pas au programme.  
En ce qui concerne la dilution de solutions acides, l'enseignant limite l'étude à des expériences qualitatives de l'évolution du pH et fait remarquer que la solution reste acide.

La molécule HCl est appelée chlorure d'hydrogène dans la nomenclature systématique - règle de l'Union Internationale de Chimie Pure et Appliquée (IUPAC). La terminologie usuelle donne le nom d'acide chlorhydrique à sa solution aqueuse.

**A.1.4 - Réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique ; interprétation**

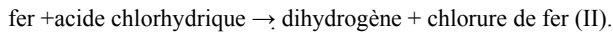
Dans la droite ligne de la notion d'ions et du pH, ce paragraphe permet d'aborder des réactions chimiques en milieu aqueux avec mise en jeu d'ions.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>RÉACTION ENTRE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE ET LE FER</b>		
<b>Le fer réagit-il avec l'acide chlorhydrique ?</b>		
<p>Les ions hydrogène et chlorure sont présents dans une solution d'acide chlorhydrique.</p> <p>Critères de reconnaissance d'une transformation chimique : disparition des réactifs et apparition de produits.</p>	<p>Réaliser :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- les tests de reconnaissance des ions chlorure et des ions hydrogène ;</li> <li>- la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique avec mise en évidence des produits.</li> </ul> <p>Écrire, avec le nom des espèces en toutes lettres, le bilan de la réaction chimique entre le fer l'acide chlorhydrique.</p>	<p>Mise en évidence :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- de la présence d'ions chlorure par les ions argent et des ions hydrogène par la valeur du pH ;</li> <li>- de la présence des ions fer (II) par les ions hydroxyde et du dihydrogène par inflammation.</li> </ul>
<p>[Thème : Sécurité (emploi des solutions acides ou basiques)]</p> <p>[Technologie : les matériaux]</p>		

**Commentaires :**

Bien que dans le cas du fer la réaction avec l'acide chlorhydrique entraîne un changement d'aspect du milieu, une telle constatation est en général insuffisante pour attester du caractère chimique d'une transformation ; des expériences complémentaires sont le plus souvent nécessaires. Une telle analyse ayant été faite, le caractère chimique d'une transformation est en définitive consigné dans l'existence de formules chimiques différentes pour les produits et pour les réactifs : on généralise ainsi la notion de transformation chimique étudiée en classe de quatrième à propos de combustions.

À ce stade, le bilan de la réaction est écrit en toutes lettres :

**A.1.5 - Pile électrochimique et énergie chimique**

De nombreux appareils courants (lampe de poche, télécommande, calculatrice, petits appareils domestiques tels que rasoirs, appareils photographiques, téléphones portables, outils de bricolage...) fonctionnent avec des piles électrochimiques ou avec des accumulateurs. Quelques notions d'énergie chimique sont donc

La mise en évidence parmi les produits de la réaction d'une nouvelle espèce chimique  $\text{Fe}^{2+}$ , l'ion fer (II), s'interprète par la transformation de l'atome de fer en ion fer (II) mais il n'est pas demandé d'écrire une demi-équation électronique. Plus généralement, l'écriture d'équations de réactions où interviennent des ions, telle l'équation de la réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer, n'est pas exigible avec les symboles des espèces.

Il n'est pas utile de soulever le problème de la solvatation des ions.

La mise en évidence du dihydrogène sera réalisée sur une très petite quantité de gaz.

proposées à ce niveau d'enseignement en se limitant aux piles électrochimiques.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>APPROCHE DE L'ÉNERGIE CHIMIQUE : UNE PILE ÉLECTROCHIMIQUE</b>		
<b>Comment une pile peut-elle être une source d'énergie ?</b>		
<p>Les espèces chimiques présentes dans une pile contiennent de l'énergie chimique dont une partie est transférée sous d'autres formes d'énergie lorsqu'elle fonctionne.</p> <p>L'énergie mise en jeu dans une pile provient d'une réaction chimique : la consommation de réactifs entraîne « l'usure » de la pile.</p>	<p>Réaliser la réaction entre une solution aqueuse de sulfate de cuivre et de la poudre de zinc ;</p> <p><i>Interpréter l'échauffement du milieu réactionnel comme le résultat de la conversion d'une partie de l'énergie chimique des réactifs en énergie thermique.</i></p>	<p>Réaction entre les ions cuivre (II) et le zinc :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- par contact direct de la poudre de zinc et de la solution de sulfate de cuivre (II) avec mise en évidence de l'échauffement ;</li> <li>- en plongeant une lame de zinc et une lame de cuivre dans une solution de sulfate de cuivre.</li> </ul> <p><i>Recherches documentaires :</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- invention de la pile électrochimique ;</li> <li>- constituants d'une pile du commerce ;</li> <li>- existence de plusieurs modèles de piles : pile à saline, pile alcaline, pile à combustibles.</li> </ul>
<p>[<i>Histoire des sciences</i> : piles et ions, en liaison avec la partie A]</p> <p>[<i>SVT</i> : fonctionnement de l'organisme et besoin en énergie (5<sup>ème</sup> et 3<sup>ème</sup>) ; nécessité d'une alimentation équilibrée (3<sup>ème</sup>).</p> <p>[<i>Thèmes</i> : Santé (Apports énergétiques équilibrés), énergie, EDD]</p> <p>[<i>Technologie</i> : environnement et énergie]</p>		

**Commentaires :**

La réaction chimique entre une solution de sulfate de cuivre et de la poudre de zinc, par exemple, est l'occasion d'un transfert d'énergie sous forme d'énergie thermique vers le milieu extérieur. Dans une pile électrochimique, l'énergie rendue disponible par la transformation chimique est principalement transférée sous forme d'énergie électrique vers les autres composants du circuit. À noter

**A2 - SYNTHÈSE D'ESPÈCES CHIMIQUES**

Un des objectifs premiers de la chimie est de produire de nouvelles espèces chimiques à partir d'autres ; les notions de corps pur, de transformation chimique, de réactifs et de produits sont ainsi réinvesties.

Le contenu scientifique de la rubrique A2 a été choisi pour que les élèves sachent, à la sortie du collège, que la chimie a aussi un caractère novateur qui consiste :

que la pile va « s'user » ce qui la différencie d'une pile à combustible alimentée en continu en réactifs.

La réalisation de la pile est l'occasion de montrer l'apparition d'une tension, aux bornes des deux lames, capable d'alimenter un dipôle adapté (lampe, buzzer, horloge à affichage numérique...);

*La notion de couples oxydo-réducteur est hors programme.*

- soit à synthétiser des espèces chimiques déjà existantes dans la nature, afin d'en abaisser le coût et/ou d'en garantir la disponibilité ;
- soit à créer des espèces chimiques n'existant pas dans la nature, afin d'améliorer les conditions de vie (textiles nouveaux, shampoings et détergents, médicaments, produits de beauté, arômes et colorants, matériaux composites, vernis de synthèse, colles...).

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>SYNTHÈSE D'UNE ESPÈCE CHIMIQUE EXISTANT DANS LA NATURE</b>		
<b>Peut-on synthétiser l'arôme de banane ?</b>		
La synthèse des espèces chimiques déjà existantes dans la nature permet d'en abaisser le coût et/ou la disponibilité.	Respecter le protocole de la synthèse, effectuée de manière élémentaire de l'acétate d'isoamyle.	Réalisation de la synthèse de l'arôme de banane en respectant les règles de sécurité.
<b>CRÉATION D'UNE ESPÈCE CHIMIQUE N'EXISTANT PAS DANS LA NATURE</b>		
<b>Peut-on créer de nouvelles espèces chimiques ?</b>		
La synthèse d'espèces chimiques n'existant pas dans la nature permet d'améliorer les conditions de vie.  <i>Le nylon comme les matières plastiques sont des macromolécules.</i>	<i>Respecter le protocole permettant de réaliser la synthèse d'un nylon ou d'un savon.</i>	<i>En respectant les conditions de sécurité, synthétiser un produit d'usage courant.</i>  <i>Étude documentaire sur les « créations » de la chimie dans différents domaines : habillement, hygiène, santé, beauté, habitat, sport, transport... [B2i]</i>
[Thèmes : Santé (distinction entre produit naturel et produit de synthèse) ; Sécurité (emploi des solutions irritantes)] [SVT : OGM en 3ème] [Technologie : les matériaux]		

**Commentaires :**

Dans cette présentation du caractère créatif de la chimie, l'enseignant n'oublie pas que les transformations chimiques issues des activités humaines peuvent être la source de pollutions diverses mais qu'il est également possible de mettre à profit la chimie pour recycler les matériaux et plus généralement pour restaurer l'environnement

[Thème : Environnement et développement durable].

La synthèse d'un arôme peut être réalisée de façon élémentaire par les élèves ou de façon plus élaborée par l'enseignant. À cette occasion, l'enseignant fait remarquer que les arômes naturels

doivent leur richesse à des mélanges complexes, renfermant quelquefois plus d'une centaine d'espèces chimiques. Les arômes de synthèse sont souvent constitués d'une seule espèce chimique ou d'un mélange simple.

La synthèse de l'arôme de banane est une réaction de condensation qui illustre l'une des étapes possibles des réactions de polymérisation qui conduisent à la formation des macromolécules tel le nylon 6-6 qui sera ensuite synthétisé en respectant les règles de sécurité. La synthèse d'un savon pourra être réalisée de façon élémentaire par les élèves ; l'enseignant pourra recourir à de la verrerie spécialisée.

On signale l'importance des macromolécules en biologie.

**B - ÉNERGIE ÉLECTRIQUE ET CIRCUITS ÉLECTRIQUES EN « ALTERNATIF »**

(Durée conseillée : 12 semaines)

L'électricité est omniprésente dans notre vie quotidienne. La finalité de cette partie est d'aborder la notion de tension alternative en partant de la centrale électrique et d'introduire quantitativement puissance et énergie électriques.

L'expression utilisée comme titre de cette rubrique, les circuits électriques en « alternatif », est celle qui est employée dans la vie courante.

## B.1 - De la centrale électrique à l'utilisateur

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>DES POSSIBILITÉS DE PRODUCTION DE L'ÉLECTRICITÉ</b>		
<b>Quel est le point commun des différentes centrales électriques ??</b>		
<p>L'alternateur est la partie commune à toutes les centrales électriques.</p> <p>L'énergie reçue par l'alternateur est convertie en énergie électrique.</p> <p>Distinction entre les sources d'énergie renouvelables ou non.</p>	<p>Expliquer la production d'énergie électrique par l'alternateur de bicyclette par la transformation de l'énergie mécanique.</p> <p>Expliquer la production d'énergie électrique dans une centrale hydraulique ou éolienne par la transformation de l'énergie mécanique.</p> <p>Réaliser un montage permettant d'allumer une lampe ou de faire tourner un moteur à l'aide d'un alternateur.</p> <p><i>Traduire les conversions énergétiques dans un diagramme incluant les énergies « perdues ».</i></p>	<p>Activité documentaire (séquence vidéo) sur le principe de fonctionnement des centrales électriques.</p> <p><i>Activités expérimentales : « production » d'énergie électrique par mise en rotation d'un alternateur grâce à :</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- l'entraînement mécanique du galet d'un alternateur de démonstration ;</li> <li>- l'action d'une chute d'eau (principe d'une centrale hydroélectrique), d'un jet de vapeur d'eau (principe d'une centrale thermique), d'un jet d'air (principe de l'éolienne).</li> </ul> <p><i>Étude documentaire :</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- importance de l'énergie nucléaire dans la production d'électricité en France ;</li> <li>- sources d'énergies renouvelables et non renouvelables.</li> </ul> <p>[B2i]</p>
<b>L'ALTERNATEUR</b>		
<b>Comment produit-il une tension variable dans le temps ?</b>		
<p>Une tension, variable dans le temps, peut être obtenue par déplacement d'un aimant au voisinage d'une bobine.</p>	<p>Illustrer expérimentalement l'influence du mouvement relatif d'un aimant et d'une bobine pour produire une tension.</p>	<p>Observation des éléments constitutifs d'un alternateur de démonstration.</p> <p>Déplacement (lent) d'un aimant près d'une bobine pour constater, grâce à un multimètre en continu, un oscilloscope ou à l'aide d'une interface d'acquisition, l'obtention d'une tension variable au cours du temps.</p>
<p><i>[Histoire des sciences et des techniques : production de l'électricité]</i></p> <p><i>[Thèmes : Énergie, Environnement et développement durable (Énergies renouvelables)]</i></p> <p><i>[Mathématiques : diagrammes, graphiques]</i></p> <p><i>[Technologie : environnement et énergie]</i></p>		

**Commentaires**

En passant en revue les sources primaires d'énergie électrique, l'enseignant ne peut pas ignorer l'énergie nucléaire qui représente 80 % de l'énergie électrique « produite » en France ; aucune connaissance sur le noyau de l'atome ni aucune étude de la fission nucléaire ne doivent être abordées au collège. On se limite strictement au point de vue qualitatif suivant : de même que des transferts d'énergie initialement sous forme chimique entrent en jeu dans une transformation chimique au cours de laquelle les molécules constitutives du système sont modifiées, l'énergie nucléaire est produite par modification des noyaux des atomes<sup>1</sup>. La différence entre les deux processus est également quantitative : les quantités d'énergie mise en jeu par l'énergie nucléaire sont typiquement plusieurs millions de fois supérieures pour une même quantité de matière transformée (*cf. : thème de convergence « Énergie »*).

<sup>1</sup> Par exemple dans une centrale thermique de l'énergie thermique est nécessairement donnée à l'extérieur par le système de refroidissement. D'où l'appellation ancienne « énergie atomique » pour l'énergie nucléaire (CEA = Commissariat à l'Énergie Atomique).

En s'adaptant aux conditions locales, en ce qui concerne les différentes possibilités de « produire » de l'énergie électrique avec un alternateur, il est conseillé au professeur de répartir les élèves en différents ateliers au cours d'activités en autonomie encadrée puis d'organiser des phases de mise en commun et de structuration des expériences. Il est indispensable de réaliser au moins une expérience parmi celles signalées outre la mise en œuvre de l'alternateur de démonstration.

Les situations présentées dans les rubriques B.1. (de la centrale électrique à l'utilisateur) permettent d'aborder la notion d'énergie renouvelable ou non de la source primaire, en relation avec une éducation pour un développement durable.

Pour la « production » d'électricité, les ressources en énergie fossile principalement utilisées ne sont pas renouvelables à l'échelle humaine : pétrole, charbon et gaz naturels. Par contre l'énergie hydraulique constitue une source d'énergie renouvelable.

On ne prétend pas ici faire une étude exhaustive des sources d'énergie ni des différents types de centrales électriques. L'enseignant pourra aborder avec le professeur de géographie d'autres processus d'obtention d'énergie (biomasse, énergie marémotrice ...).

L'enseignant n'aborde pas les courants électriques car les courbes représentant courant et tension en fonction du temps n'ont pas toujours



la même forme, celle représentant le courant dépendant du circuit d'utilisation.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>TENSION CONTINUE ET TENSION ALTERNATIVE PÉRIODIQUE</b>		
<b>Qu'est-ce qui distingue la tension fournie par le «secteur» de celle fournie par une pile ?</b>		
<p>Tension continue et tension variable au cours du temps ; tension alternative périodique. Période. Valeurs maximale et minimale d'une tension.</p>	<p>Identifier une tension continue et une tension alternative.</p> <p><i>Construire une représentation graphique de l'évolution d'une tension alternative périodique ; en décrire l'évolution.</i></p> <p>Reconnaître une tension alternative périodique. <i>Déterminer graphiquement sa valeur maximale et sa période.</i></p>	<p><i>Comparaison d'une tension alternative et d'une tension continue en utilisant un générateur de très basse fréquence associé à :</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- une diode électroluminescente, deux DEL tête-bêche ou une diode associée à une lampe ;</li> <li>- un voltmètre en continu.</li> </ul> <p><i>Relever point par point les variations au cours du temps d'une tension alternative périodique. Construire à la main et/ou à l'aide d'un tableur-grapheur la courbe représentant les variations d'une tension alternative périodique en fonction du temps.</i></p> <p>[B2i]</p>
<p>[Technologie : Architecture et cadre de vie (domotique) ; Énergie et environnement] [Mathématiques : ordre de grandeur, notation scientifique, représentation graphique]</p>		
<b>L'OSCILLOSCOPE ET/OU L'INTERFACE D'ACQUISITION, INSTRUMENT DE MESURES DE TENSION ET DE DURÉE</b>		
<b>Que signifient les courbes affichées par un oscilloscope ou sur l'écran de l'ordinateur ?</b>		
<p>La fréquence d'une tension périodique et son unité, le hertz (Hz), dans le Système International (SI).</p> <p><i>Relation entre la période et la fréquence.</i></p> <p>La tension du secteur est alternative. <i>Elle est sinusoïdale.</i></p> <p>La fréquence de la tension du secteur en France est 50 Hz.</p>	<p><i>Reconnaître à l'oscilloscope, ou grâce à une interface d'acquisition, une tension alternative périodique.</i></p> <p><i>Mesurer sur un oscilloscope la valeur maximale et la période.</i></p>	<p><i>Utilisation d'un oscilloscope sans balayage, puis avec balayage. Réalisation d'une acquisition à l'aide de l'ordinateur.</i></p> <p>[B2i]</p> <p><i>Utilisation d'un fréquencemètre.</i></p> <p><i>Recherche documentaire: allure et caractéristiques de la tension du secteur.</i></p>
<b>LE VOLTMÈTRE EN TENSION SINUSOÏDALE</b>		
<b>Qu'indique un voltmètre utilisé en position «alternatif» ?</b>		
<p>Pour une tension sinusoïdale, un voltmètre utilisé en alternatif indique la valeur efficace de cette tension.</p> <p><i>Cette valeur efficace est proportionnelle à la valeur maximale.</i></p>	<p>Identifier à des valeurs efficaces les valeurs des tensions alternatives indiquées sur les alimentations ou sur les appareils usuels.</p> <p><i>Mesurer la valeur d'une tension efficace (très basse tension de sécurité).</i></p>	<p><i>Avec des tensions sinusoïdales d'amplitudes différentes, visualisation de la valeur maximale <math>U_{max}</math> à l'oscilloscope et lecture de la valeur efficace <math>U</math> indiquée par un voltmètre utilisé en mode alternatif.</i></p> <p><i>Calcul du rapport <math>A = U_{max}/U</math> si l'oscilloscope possède un calibrage des tensions.</i></p>
[Mathématiques : Proportionnalité]		

**Commentaires :**

L’enseignant garde en mémoire que le secteur est une source de tension sinusoïdale qui est nécessairement alternative. Toute manipulation directe sur le secteur est interdite ; pour toute visualisation le concernant, il conviendrait d’utiliser des transformateurs très basse tension de sécurité (TBTS) ; on dispose alors d’une image de la tension du secteur.

Au niveau de la sécurité électrique, « Très Basse Tension » correspond en alternatif à des tensions inférieures ou égales à 50 V. Au collège, il est recommandé de rester dans des domaines de tensions correspondant à la très basse tension de sécurité (TBTS), c’est-à-dire à des tensions inférieures à 25 V pour l’alternatif (le sinusoïdal est bien sûr inclus).

L’oscilloscope peut être remplacé par tout autre dispositif d’acquisition d’une grandeur variable.

L’utilisation d’un fréquencemètre permet de comparer la valeur de la fréquence à l’inverse de la période.

On peut montrer des oscillogrammes de tensions alternatives non sinusoïdales, par exemple celle engendrée par un alternateur de démonstration, ou celles disponibles avec un GBF.

La relation  $U = U_{max}/A$  ( $A \geq 1$ ) peut être étudiée expérimentalement ; elle est traduite sous la forme  $A = \sqrt{2}$  seulement pour une tension sinusoïdale comme celle du secteur.

**B.2 - Puissance et énergie électriques**

En relation avec la vie quotidienne, il apparaît indispensable que le futur citoyen aborde quantitativement les notions de puissance et d’énergie électriques afin de pouvoir gérer sa consommation électrique et de faire des choix énergétiques raisonnés.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>LA PUISSANCE ÉLECTRIQUE</b>		
<b>Que signifie la valeur exprimée en watts (W) qui est indiquée sur chaque appareil électrique ?</b>		
Puissance nominale indiquée sur un appareil. Le watt (W) est l’unité de puissance du Système International (SI).  <i>Énoncé traduisant, pour un dipôle ohmique, la relation</i> $P = U.I$ où $U$ et $I$ sont des grandeurs efficaces.  L’intensité du courant électrique qui parcourt un fil conducteur ne doit pas dépasser une valeur déterminée par un critère de sécurité.  Le coupe-circuit protège les appareils et les installations contre les surintensités.	Citer quelques ordres de grandeurs de puissances électriques domestiques.  <i>Calculer, à partir de sa puissance et de sa tension nominales, la valeur de l’intensité efficace du courant qui traverse un appareil qui se comporte comme un dipôle ohmique.</i>  Exposer le rôle d’un coupe-circuit.  Repérer et identifier les indications de puissance, de tension et d’intensité sur les câbles et sur les prises électriques.	<i>Interprétation des indications portées sur la fiche signalétique d’un appareil électrique en terme de puissance, tension et fréquence.</i>  <i>En basse tension (12 volts), mesurer l’intensité efficace <math>I</math> du courant traversant un appareil, qui se comporte comme un dipôle ohmique, soumis à une tension efficace <math>U</math> connue. Comparer cette valeur à celle déduite de la relation <math>P = U.I</math> en utilisant la puissance nominale.</i>  <i>Etude de document :</i> - l’origine des surintensités ; - les risques liés aux surintensités.
[Mathématiques : grandeur produit] [Technologie : Énergie et environnement] [Thème : sécurité]		
<b>LA MESURE DE L’ÉNERGIE ÉLECTRIQUE</b>		
<b>À quoi sert un compteur électrique ? Que nous apprend une facture d’électricité ?</b>		
L’énergie électrique $E$ transférée pendant une durée $t$ à un appareil de puissance nominale $P$ est donnée par la relation $E = P.t$	Calculer l’énergie électrique transférée à un appareil pendant une durée donnée et l’exprimer en joule (J), ainsi qu’en kilowatt-heure (kWh).	Lecture des indications d’un compteur d’énergie électrique. Étude d’une facture d’électricité.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
Le joule est l'unité d'énergie du système international (SI).		<p><i>Comparaison de la consommation électrique d'appareils domestiques de puissances différentes ou de durées de fonctionnement différentes.</i></p> <p><i>Recherche sur la facture familiale de la puissance souscrite et identification des appareils qui pourraient fonctionner simultanément (comparaison de la puissance souscrite avec la somme des puissances nominales).</i></p> <p><i>Recherche documentaire :</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- perspective sur l'histoire de l'éclairage ;</li> <li>- amélioration du rendement des lampes ;</li> <li>- diagramme de répartition de la consommation moyenne d'énergie électrique par habitant : valeurs de chaque poste (chauffage électrique, éclairage...).</li> <li>- Comment diminuer sa facture d'électricité ?</li> </ul>
<p>[Thème : Énergie]  [Technologie : Énergie et environnement]  [Mathématiques : grandeur produit]</p>		

**Commentaires :**

L'étude du transformateur est hors programme.

Dans le domaine de la puissance, l'enseignant garde en mémoire que le watt n'est pas la seule unité de puissance<sup>2</sup>. L'installation domestique est protégée par des fusibles, qui peuvent fondre, ou par des disjoncteurs magnéto-thermiques qui sont réarmables.

On commence dans cette rubrique à donner une signification quantitative au concept d'énergie en mentionnant l'unité d'énergie et en reliant l'énergie électrique à d'autres grandeurs physiques. L'enseignant peut faire remarquer que l'unité d'énergie est aussi celle utilisée à propos de la valeur énergétique des aliments.

Dans le langage courant, on parle de "consommation d'énergie" et même de "consommation d'électricité". Les observations effectuées permettent d'expliquer que l'énergie ne disparaît pas mais est transformée et l'on mentionne la nature de cette transformation.

En « continu », la puissance électrique transformée est égale au produit U.I. En « alternatif », elle est égale à k.U.I (valeurs efficaces) avec  $k \leq 1$ ,  $k=1$  correspond à un appareil purement résistif, ne produisant que des effets thermiques. Le nom du coefficient k (facteur de puissance) n'a pas à être mentionné.

On se limite donc en fait à utiliser l'expression  $P = U.I$ , en veillant toutefois à préciser que celle-ci n'est valable strictement que pour un appareil dont les effets sont purement thermiques et qu'elle est une bonne approximation pour de nombreux appareils domestiques. On est ainsi capable d'évaluer l'intensité efficace qui traverse un appareil branché sous tension à partir de sa puissance nominale :  $I \approx P / U$  Si l'occasion se présente, l'enseignant peut indiquer que la loi d'Ohm reste valable en alternatif, tant pour les valeurs instantanées que pour les valeurs efficaces.

La loi de conservation pour l'intensité étudiée en quatrième s'étend aux courants variables (dont l'intensité est fonction du temps). Elle reste une excellente approximation pour les valeurs instantanées des intensités de courant de fréquences faibles (en particulier pour le courant du secteur). En revanche, de même que la loi d'additivité des tensions, elle n'est valable pour les grandeurs efficaces que dans des circuits purement résistifs. Le professeur n'a pas à entrer dans ces considérations dans la mesure où tout calcul relatif à la répartition des tensions et des intensités dans un circuit

<sup>2</sup> le volt-ampère mesure une puissance apparente et le volt-ampère réactif (VAR) mesure une puissance réactive mais ces unités ne sont pas abordées au collège.

électrique en alternatif est exclu au niveau du collège. On tire toutefois une conclusion pratique importante des remarques précédentes : l'énergie consommée dans une installation domestique l'étant principalement sous forme thermique, il est possible d'effectuer une approximation qui confond les divers appareils avec des résistances. Cette approximation permet d'estimer l'intensité du courant dans le circuit principal à partir des puissances nominales P des divers appareils : l'intensité efficace traversant chaque appareil est donnée par la relation  $I \approx P/U$  et celle du courant dans le circuit principal est voisine de la somme des intensités en dérivation. En ce qui concerne une installation domestique alimentée en 230 volts, on en tire la conclusion que l'on obtient une estimation de l'intensité du courant dans le circuit principal en effectuant le quotient par 230 de la puissance totale de l'installation.

La relation  $E = P \cdot t$  constitue à ce niveau une définition, elle n'a pas à faire l'objet d'une vérification expérimentale.

**C - De la gravitation ... à l'énergie mécanique (Durée conseillée : 5 semaines)**

Cette partie est destinée à donner aux élèves des notions sur la gravitation et sa manifestation au voisinage de la Terre (poids d'un corps). Elle introduit l'énergie de position et l'énergie cinétique.

Elle contribue à la formation du citoyen dans le domaine de la sécurité routière.

**C1 - Interaction gravitationnelle**

Après une présentation du système solaire, l'enseignant introduit progressivement la gravitation comme une action attractive à distance entre deux objets ayant une masse puis comme une interaction qui dépend de la distance entre les deux objets. La

notion d'énergie de position est abordée ainsi que sa conversion en énergie de mouvement.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>NOTION DE GRAVITATION</b>		
<b>Pourquoi les planètes gravitent-elles autour du Soleil ? Pourquoi les satellites gravitent-ils autour de la Terre ?</b>		
<i>[École primaire : fiche n° 21, système solaire et Univers, cycle 3]</i>		
Présentation succincte du système solaire.  Action attractive à distance exercée par : - le Soleil sur chaque planète ; - une planète sur un objet proche d'elle ; - un objet sur un autre objet du fait de leur masse. La gravitation est une interaction attractive entre deux objets qui ont une masse ; elle dépend de leur distance.  <i>La gravitation gouverne tout l'Univers (système solaire, étoiles et galaxies).</i>	Comparer, en analysant les analogies et les différences, le mouvement d'une fronde à celui d'une planète autour du Soleil.	Activité documentaire.  Séquence vidéo (fronde, lancer du marteau...).  Expérience avec des aimants : interactions, influence de la distance.
<b>Poids et masse d'un corps</b>		
<b>Pourquoi un corps a-t-il un poids ? Quelle est la relation entre le poids et la masse d'un objet ?</b>		
Action à distance exercée par la Terre sur un objet situé dans son voisinage : poids d'un corps.  Le poids P et la masse m d'un objet sont deux grandeurs de nature différente ; <i>elles sont proportionnelles.</i> <i>L'unité de poids est le newton (N).</i> <i>La relation de proportionnalité se traduit par</i> $P = m.g$	Vérifier expérimentalement la relation entre le poids et la masse.	Utilisation d'un fil à plomb pour illustrer la verticalité du poids. Chute d'un objet sans vitesse initiale.  Expérience avec masses et dynamomètres.  Activité documentaire : poids d'un objet sur la Terre et sur la Lune.
<b>Pourquoi un objet tombe-t-il sur Terre ? Pourquoi l'eau d'un barrage acquiert-elle de la vitesse au cours de sa chute ?</b>		
<i>Un objet possède :</i> - une énergie de position au voisinage de la Terre ; - une énergie de mouvement appelée énergie cinétique. <i>La somme de ses énergies de position et cinétique constitue son énergie mécanique.</i>	<i>Interpréter l'énergie de mouvement acquise par l'eau dans sa chute par une diminution de son énergie de position.</i>	
<i>[Thème : sécurité, énergie]</i>		

**Commentaires :**

Le système solaire est constitué en son centre d'une étoile, le Soleil, et de huit planètes qui se déplacent autour de lui sur des trajectoires pratiquement circulaires. L'enseignant n'étudie pas les caractéristiques de chaque planète. Les astronomes, lors de l'assemblée générale de l'Union Astronomique Internationale ont décidé, le 28 août 2006, de retirer à Pluton, découverte il y a presque quatre-vingts ans aux confins du système solaire, son statut de planète. L'élève n'a pas à connaître les noms et la place

de chacune des planètes au sein du système solaire. L'enseignant peut évoquer les satellites artificiels.

En ce qui concerne la gravitation, l'enseignant précise que :  
- le Soleil exerce une action attractive, à distance, sur chaque planète se déplaçant autour de lui ;

- de même, une planète exerce une action attractive, à distance, sur chacun de ses satellites éventuels et sur les objets proches d'elle ;

- plus généralement, un objet exerce une action attractive, à distance, sur un autre objet du fait de leurs masses et réciproquement : les deux objets sont en interaction, c'est la gravitation.

L'expression de la force d'interaction gravitationnelle entre deux masses est hors programme.

L'enseignant introduit la réciprocité des actions entre deux masses par l'analogie avec la réciprocité des actions entre aimants ; toutefois il garde présent à l'esprit que ces deux interactions sont de nature fondamentalement différentes.

Le poids d'un corps est la manifestation de la gravitation au voisinage d'une planète. Le poids d'un objet situé au voisinage de la Terre est l'action à distance que la Terre exerce sur lui. Cette

**C2 - Énergie cinétique et sécurité routière**

Dans les moyens de transport, l'homme cherche toujours à aller plus vite pour gagner du temps ; le TGV en est une remarquable illustration. Mais les trop nombreux accidents routiers qui touchent notamment les jeunes justifient à eux seuls l'approche quantitative de l'énergie cinétique. Plus positivement, ce paragraphe peut être

action s'exerce selon la verticale du lieu, vers le bas. La constante de proportionnalité, g, appelée intensité de la pesanteur, de l'ordre de 10 N/kg au voisinage de la Terre, est donnée.

L'enseignant garde en mémoire que la rotation de la Terre intervient aussi dans l'expression du poids.

Toute étude vectorielle (expression, représentation) est hors programme au collège.

Les énergies de position, cinétique et mécanique sont abordées uniquement pour expliquer qualitativement les conversions d'énergie dans une chute d'eau (barrage hydraulique).

exploité avec profit dans le cadre de l'attestation scolaire de sécurité routière afin d'attirer l'attention des élèves sur les dangers de la vitesse.

Connaissances	Capacités	Exemples d'activités
<b>APPROCHE DE L'ÉNERGIE CINÉTIQUE</b>		
<b>Qu'est ce que l'énergie cinétique ?</b>		
La relation donnant l'énergie cinétique d'un solide en translation est $E_c = \frac{1}{2} m.v^2$ . L'énergie cinétique se mesure en joules (J).	Exploiter la relation $E_c = \frac{1}{2} m.v^2$ .	Documents audiovisuels de la sécurité routière montrant l'influence de la masse et de la vitesse sur la déformation des véhicules lors d'un choc.
<b>Pourquoi la vitesse est-elle dangereuse ?</b>		
La distance de freinage croît plus rapidement que la vitesse.	Exploiter les documents relatifs à la sécurité routière.	Étude de documents supports de l'attestation scolaire de sécurité routière.
[Mathématiques : grandeur produit, proportionnalité et non proportionnalité] [SVT : énergie des plaques tectoniques, séismes (classe de 4 <sup>ème</sup> )] [Technologie : les transports, des principes physiques : freinage, guide, propulsion, etc... (classe de 6 <sup>ème</sup> )] [Thème : sécurité, énergie]		

**Commentaires :**

L'énergie cinétique a été introduite dans le cas général d'un objet qui se déplace. L'étude est ici réduite à celle d'un solide en translation. La notion de vitesse ayant déjà été abordée en mathématiques en classe de quatrième et utilisée en physique lors de l'étude de la lumière, le professeur se limite à un rappel.

L'énergie cinétique d'un solide en translation dépend de la masse du corps et de sa vitesse ; elle croît lorsque ces grandeurs augmentent mais l'enseignant insiste sur la non proportionnalité de l'énergie et de la vitesse.

L'utilisation des documents de la « sécurité routière » conduit l'enseignant à montrer que la distance de freinage est multipliée par 4 quand la vitesse est doublée ; il se contente à ce niveau de mettre en corrélation ce résultat avec l'expression de l'énergie cinétique  $E_c = \frac{1}{2} m.v^2$ .

Il explique qu'au cours de l'arrêt d'un véhicule par freinage, l'énergie cinétique est pour l'essentiel transformée sous forme thermique au niveau des freins alors que, dans un accident automobile, elle engendre des déformations du véhicule et des objets heurtés, et elle peut occasionner des blessures aux passagers, voire leur mort.