LA REFORME ET LES NOUVEAUX PROGRAMMES DE LYCEE EN PHYSIQUE-CHIMIE



Déroulé de la journée

- Accueil
- Présentation de la journée
- Présentation de l'esprit de la réforme et des nouveaux programmes de physique-chimie (seconde et premières)
- Organisation des programmes, points de vigilance
- Pause
- Atelier 1 : Planification des enseignements
- Pause méridienne
- Apports sur les grandes lignes des programmes
- Présentation d'une démarche de construction de séquence
- Atelier 2 : Réflexion sur une séquence du programme
- Apports sur quelques points de vigilance



Plan de formation

Plan de formation pour accompagner la mise en œuvre de la réforme et des programmes :

- J1 : Explicitation de la réforme et des nouveaux programmes
- J2 : Programmation / Microcontrôleur/ Smartphone
- Enseignement scientifique
- SNT (pour les professeurs concernés à la rentrée 2019)



L'esprit de la réforme et des programmes de physique-chimie



SOMMAIRE DE LA PRESENTATION

- 1- Ambitions du nouveau lycée GT
- 2- L'organisation des enseignements
- 3- Les épreuves du baccalauréat 2021
- 4- Esprit des nouveaux programmes de PC
- 5- Repères pour l'enseignement de la PC
- 6- Organisation des programmes
- 7- Compétences travaillées en physique-chimie
- 8- Points de vigilance



1- Ambitions du nouveau Lycée GT

- Évolutions des enseignements et de la scolarité en LEGT
- •Des enseignements de spécialité en cycle terminal : trois en Première, deux en Terminale
- •Des enseignements communs (en voie G et en voie T) permettant l'acquisition d'une culture commune
- Des enseignements optionnels possibles
- •Introduction d'une part de contrôle continu dans la note finale du baccalauréat (40%, dont 30% au titre des épreuves communes et 10% au titre des bulletins scolaires)
- De nouveaux programmes en vigueur
- En Seconde et Première à la rentrée 2019
- •En Terminale à la rentrée 2020



2- Les enseignements Classe de seconde

HORAIRES DE LA CLASSE DE SECONDE GÉNÉRALE ET TECHNOLOGIQUE

ENSEIGNEMENTS COMMUNS histoire langue vivante A 5h30 français et langue vivante B1 géographie sciences économiques mathématiques 4h physique - chimie 1h30 3h et sociales sciences de la vie éducation physique enseignement 2h 18 h/an 1h30 et sportive moral et civique et de la Terre sciences numériques 1h30 et technologie

ENSEIGNEMENTS OPTIONNELS

UN	ENSEIGNEMENT CHIEF	
	MAXIMUM AU CHOIX	

3h
oire
6h
3h
3h
3h
3h

UN ENSEIGNEMENT TERMINOLOGICUE MAXIMUM AU CHOIX

atelier artistique	72 h / an
biotechnologies	1 h 30
création et culture - design	6 h
création et innovation technologiques	1 h 30
hippologie et équitation ou autres pratiques sportives²	3 h
management et gestion	1 h 30
pratiques professionnelles²	3 h
pratiques sociales et culturelles²	3 h
santé et social	1 h 30
sciences de l'ingénieur	1 h 30
sciences et laboratoire	1 h 30

- (1) La langue vivante 8 ou C peut être étrangère ou régionale
- (2) Esseignements assurés uniquement dans les lycées d'enseignement général et technologique agricole
- (3) Les esseignements optionnels de LCA latin et grec peuvent être choisis en plus des enseignements optionnels suivis par ailleurs



2- Les enseignements Cycle terminal, voie générale

Enseignements communs

	Première	Terminale
FRANÇAIS / PHILOSOPHIE	4 h/-	 -/4h
HISTOIRE GÉOGRAPHIE	3 h	3 h
ENSEIGNEMENT MORAL ET CIVIQUE	0 h 30	0 h 30
LANGUE VIVANTE A ET LANGUE VIVANTE B	4 h 30	4 h
ÉDUCATION PHYSIQUE ET SPORTIVE	2 h	2 h
ENSEIGNEMENT SCIENTIFIQUE	2 h	2 h
	16 h	15 h 30

Enseignements optionnels

- Un enseignement en première Deux enseignements possibles en terminale
- Libre choix

Durée **3** h

Dès la première :

En terminale uniquement :

LANGUE VIVANTE C

ARTS

EPS

LANGUES ET CULTURES DE L'ANTIQUITÉ MATHÉMATIQUES COMPLÉMENTAIRES

EXPERTES

DROIT ET GRANDS ENJEUX DU MONDE CONTEMPORAIN

Enseignements de spécialité

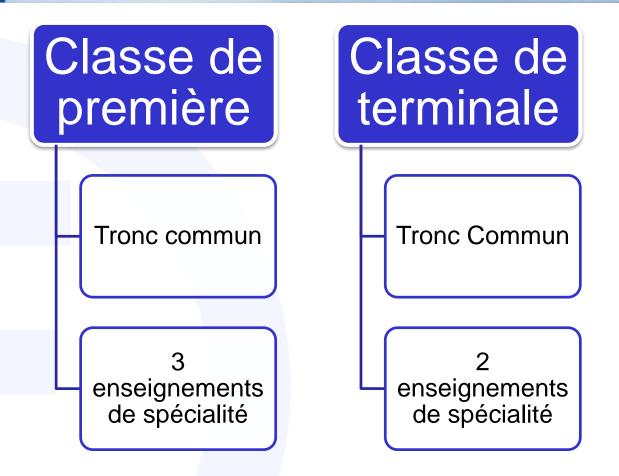
	Au choix 3 spécialités	Au choix 2 spécialités
	Première	Terminale
ARTS	4 h	: 6 h
BIOLOGIE, ÉCOLOGIE *	4 h	6 h
HISTOIRE GÉOGRAPHIE, GÉOPOLITIQUE ET SCIENCES POLITIQUES	4 h	6 h
HUMANITÉS, LITTÉRATURE ET PHILOSOPHIE	4 h	: 6 h
LANGUES, LITTÉRATURES ET CULTURES ÉTRANGÈRES	4 h	6 h
LITTÉRATURE, LANGUES ET CULTURES DE L'ANTIQUITÉ	4 h	6 h
MATHÉMATIQUES	4 h	6 h
NUMÉRIQUE ET SCIENCES INFORMATIQUES	4 h	6 h
PHYSIQUE CHIMIE	4 h	6 h
SCIENCES DE LA VIE ET DE LA TERRE	4 h	6 h
SCIENCES DE L'INGÉNIEUR	4 h	6 h**
SCIENCES ÉCONOMIQUES ET SOCIALES	4 h	6 h
	12 h	12 h

^{*} Dans les lycées d'enseignement général et technologique agricole avec des enseignements optionnels spécifiques



^{**} Avec un complément de 2 h en physique

2- Les enseignements Cycle terminal, voie technologique





Un contrôle continu

pour valoriser le travail des lycéens en première et terminale

EN PRATIQUE

- Des épreuves communes dans les disciplines étudiées par l'élève.
- > Une prise en compte des bulletins pour une part limitée de la note finale

DES MESURES POUR GARANTIR L'ÉGALITÉ ENTRE LES CANDIDATS ET LES ÉTABLISSEMENTS

- > Une banque nationale numérique de sujets
- > Des copies anonymisées, corrigées par d'autres professeurs que ceux de l'élève
- > Une harmonisation est assurée

PART DANS LA NOTE FINALE :

Les épreuves terminales

pour se projeter vers l'enseignement supérieur

4 principes inchangés

- 1. Le bac est obtenu à partir d'une moyenne générale de 10/20
- 2. Il n'existe pas de note éliminatoire ou de note de plancher
- 3. Le système actuel de compensation et de mentions est maintenu
- 4. L'oral de rattrapage est maintenu en tant que seconde chance

EN PRATIQUE

Fin de première

1 épreuve anticipée de français : un écrit et un oral revisités

Terminale

4 epreuves

Au retour des vacances de printeurs

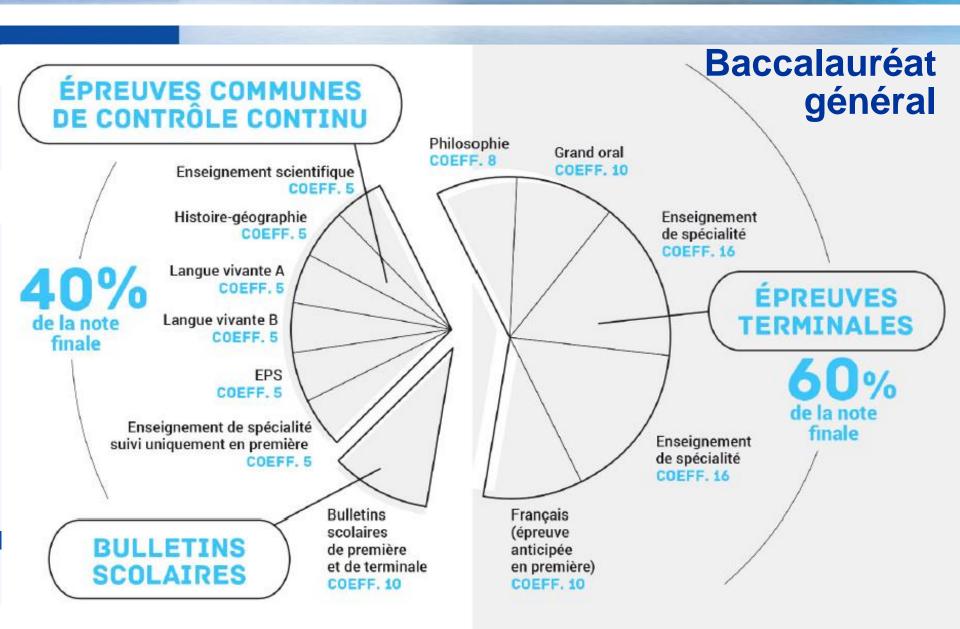
2 épreuves portant sur les disciplines de spécialité choisses par le candidat

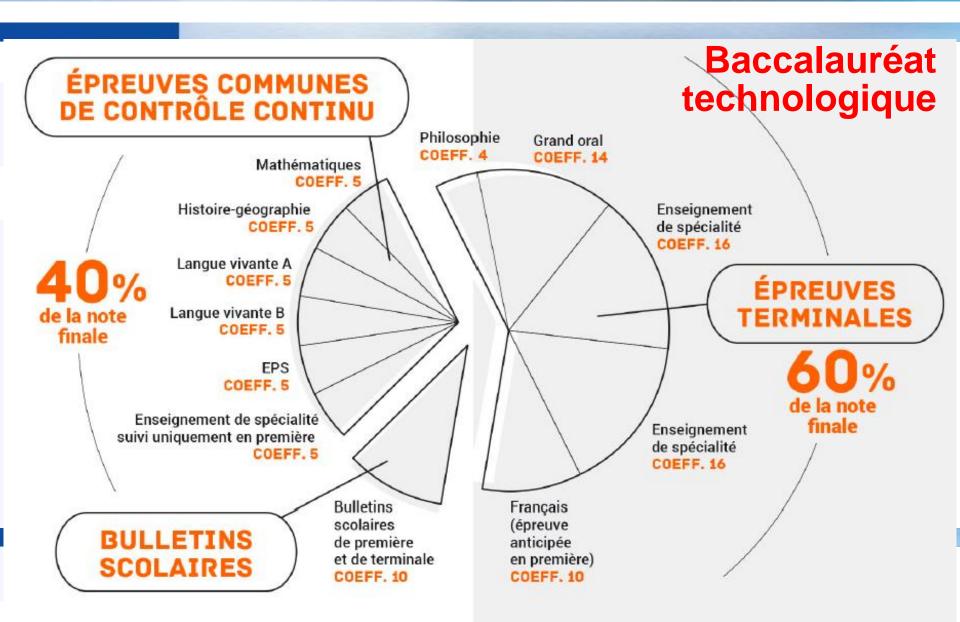
En fin d'année ecolaire

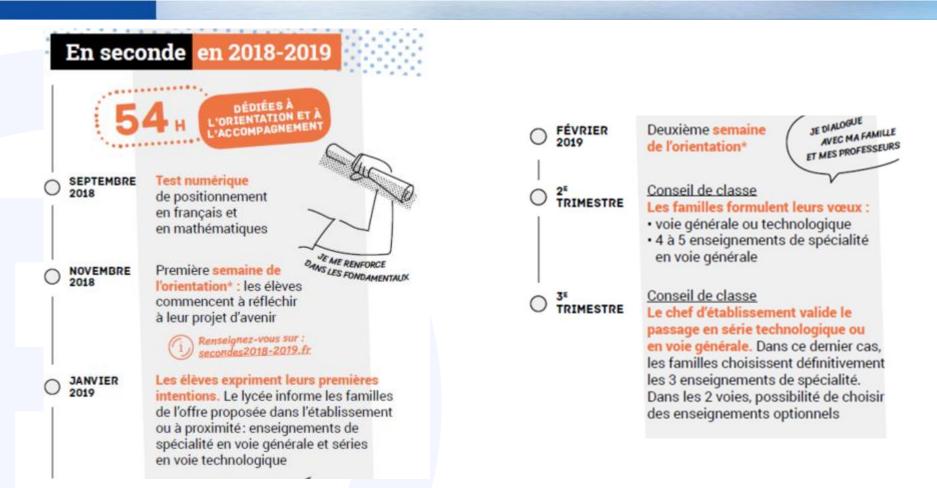
- 2 épreuves communes à tous les candidats :
- > la philosophie dans la grande tradition française, plus que jamais essentielle pour conforter l'esprit critique
- > un oral terminal préparé tout au long du cycle terminal.



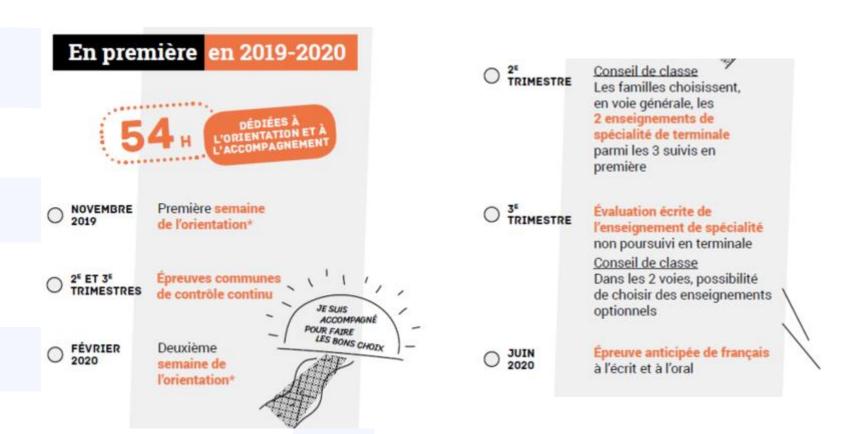




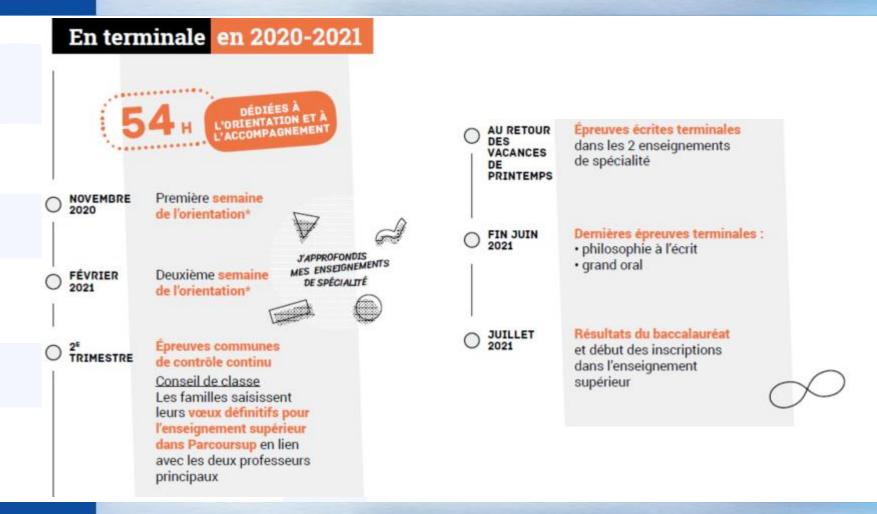










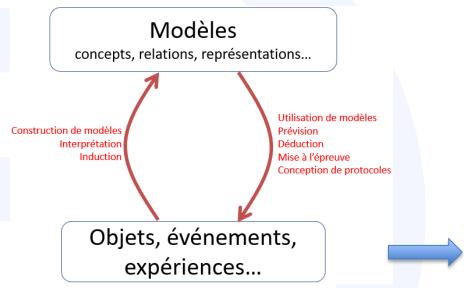




4- Esprit des nouveaux programmes

Préambule

- Points forts :
- pratique expérimentale
- mise en avant des concepts qui structurent le programme tout en recommandant une approche concrète et contextualisée
- place de modélisation



- « Remathématisation » ?
- On passe davantage de « temps » dans le « monde des modèles » d'où la place donnée à l'outil mathématique et à l'outil numérique

Image fidèle de la physique-chimie Choix en matière d'orientation

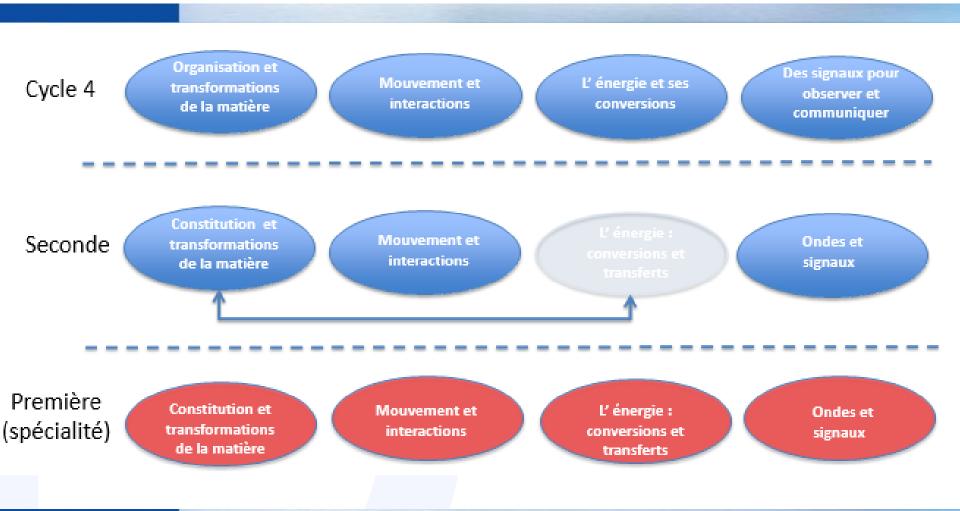


5- Repères pour l'enseignement de la PC

- Mise en activité des élèves
- Prise en charge des conceptions initiales des élèves
- Valorisation de **l'approche expérimentale**
- Contextualisation
- Place de la structuration des savoirs
- Tisser des liens aussi bien entre les notions du programme qu'avec les autres enseignements
- Acquisition d'automatismes et développement de l'autonomie des élèves en proposant des temps de travail personnel ou en groupe, dans et hors la classe.
- Une mise en perspective des savoirs avec l'histoire des sciences et l'actualité scientifique est fortement recommandée.



6- Organisation des programmes Une continuité avec le collège





6- Organisation des programmes Exemple de la classe de 2nde

La mécanique est un domaine très riche du point de vue de l'observation et de l'expérience, mais aussi du point de vue conceptuel et méthodologique. Elle permet d'illustrer de façon pertinente la démarche de modélisation. Deux caractéristiques inhérentes à l'apprentissage de la mécanique méritent d'être soulignées : d'une part l'omniprésence des situations de mouvement qui a permis d'ancrer chez les élèves des raisonnements spontanés souvent opératoires mais erronés et donc à déconstruire, d'autre part la nécessaire maîtrise de savoirs et savoir-faire d'ordre mathématique qui conditionne l'accès aux finalités et concepts propres à la mécanique.

Ce thème prépare la mise en place du principe fondamental de la dynamique, le programme visant à construire un lien vrécis entre force appliquée et variation de la vitesse. Si la rédaction du programme est volontairement centrée sur le notions et méthodes, les contextes d'étude ou d'application sont nombreux et variés : transports, aéronautique, exploration spatiale, biophysique, sport, géophysique, planétologie, astrophysique ou encore histoire des sciences.

également les capteurs présents dans les smartphones. L'activité de simulation peut également être mise à profit pour étudier un système en mouvement, ce qui fournit l'occasion de développer des capacités de programmation. Au-delà des finalités propres à la mécanique, ce domaine permet d'aborder l'évolution temporelle des systèmes, quels qu'ils soient. Ainsi, la mise en place des bilans est-elle un objectif important d'une formation pour et par la Physique-Chimie, en ce qu'elle construit des compétences directement réutilisables dans d'autres disciplines (économie, écologie, etc.).

Notions abordées au cycle 4

Vitesse (direction, sens, valeur), mouvements uniformes, rectilignes, circulaires, relativité des mouvements, interactions, forces, expression scalaire de la loi de gravitation universelle, force de pesanteur.

Notions et contenus

Capacités exigibles
Activités expérimentales support de la formation

Réaliser et exploiter une vidéo ou une chronophotographie d'un système en mouvement et représenter des vecteurs vitesse.

Capacité numérique : Représenter des vecteurs vitesse d'un système modélisé par un point lors d'un mouvement à l'aide d'un langage de programmation.

Capacités mathématiques : Représenter des vecteurs. Utiliser des grandeurs algébriques.

Objectifs de formation

Domaines d'application

introduction

rappel cycle 4

deux colonnes

langage Python

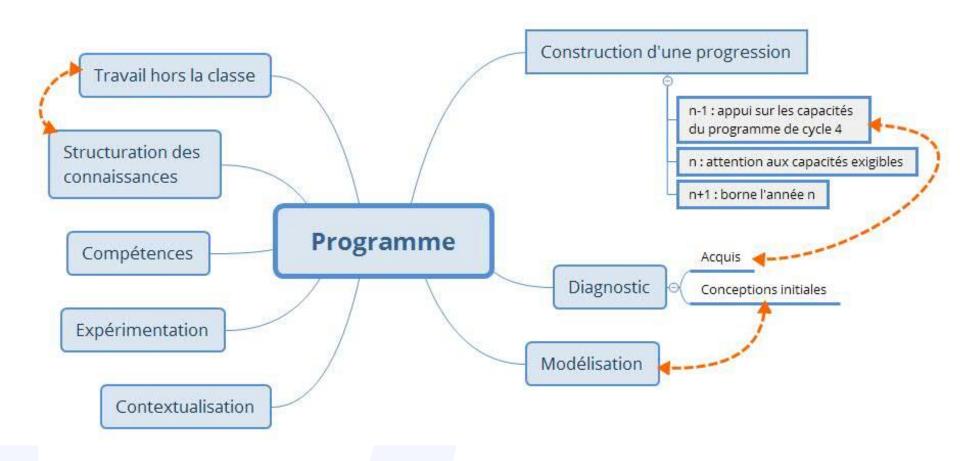


7- Compétences travaillées en PC (démarche scientifique)

Compétences	Quelques exemples de capacités associées
	- Énoncer une problématique
S'approprier	- Rechercher et organiser l'information en lien avec la problématique étudiée
	- Représenter la situation par un schéma
	- Formuler des hypothèses
	- Proposer une stratégie de résolution
	- Planifier des tâches
Analyser/	- Évaluer des ordres de grandeur
Raisonner	- Choisir un modèle ou des lois pertinentes
	- Choisir, élaborer, justifier un protocole
	- Faire des prévisions à l'aide d'un modèle
	- Procéder à des analogies
	- Mettre en œuvre les étapes d'une démarche
	- Utiliser un modèle
Réaliser	- Effectuer des procédures courantes (calculs, représentations, collectes de
	données, etc.)
	- Mettre en œuvre un protocole expérimental en respectant les règles de sécurité
	- Faire preuve d'esprit critique, procéder à des tests de vraisemblance
	- Identifier des sources d'erreur, estimer une incertitude, comparer à une valeur
Valider	de référence
	- Confronter un modèle à des résultats expérimentaux
	- Proposer d'éventuelles améliorations de la démarche ou du modèle
	À l'écrit comme à l'oral
Communiquer	- présenter une démarche de manière argumentée, synthétique et cohérente ;
communique	utiliser un vocabulaire adapté et choisir des modes de représentation appropriés
	- échanger entre pairs



8- Points de vigilance





Atelier 1:

Par groupes de 2 ou 3, par la méthode de votre choix, proposer une durée (en semaines) accordée à chacun des 8 sousthèmes du programme de seconde.

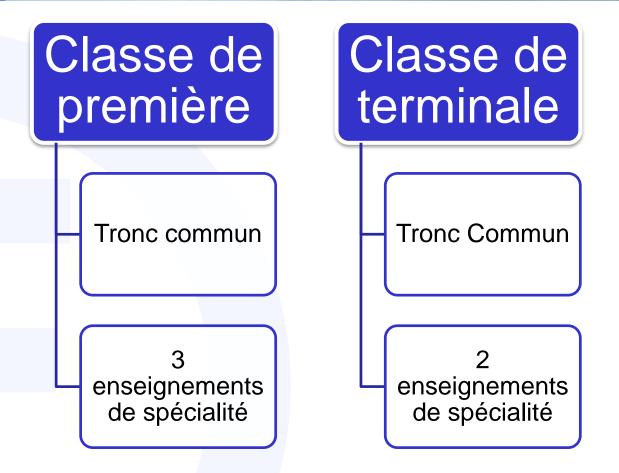
Vous avez 15 minutes!



La spécialité physique-chimie dans la voie technologique



Structure identique à la série générale





Avec des différences

- Un tronc commun aux séries ST2S, STL, STD2A, STI2D, STMG, STHR qui inclut les mathématiques
- Le choix de la série impose le choix de spécialités en première comme en terminale.
- La physique chimie est présente en STD2A, ST2S, STI2D et STL mais sous des formes différentes
 - Soit uniquement en classe de première ;
 - Soit associée à une autre discipline dans un enseignement ;
 - Seul l'enseignement SPCL est présent en première et terminale et ne concerne que la physique chimie;



Enseignements de spécialité en STD2A

Classe de première

Physique-Chimie (2h)

Outils et langages numériques (2h)

Design et métiers d'art (14h)

Classe de terminale

Analyse et méthodes en design (9h)

Conception et création en design et métiers d'art (9h)

- Construction cohérente avec les programmes de seconde et des autres voies/séries, sur la forme (deux colonnes : notions et contenus / capacités exigibles) comme sur le fond (compétences de la démarche scientifique)
- En continuité du programme actuel mais met davantage en avant les activités expérimentales et documentaires.
- Deux thématiques : "Connaître et transformer des matériaux" "Voir et faire voir des objets"
- Encourage les liens avec les deux autres programmes de spécialité de première
- Évaluation en classe de première : épreuves communes de contrôle continu



Enseignements de spécialité en ST2S

Classe de première

Physique-chimie pour la santé (3h)

Biologie et physiopathologie humaines (5h)

> Sciences et techniques sanitaires et sociales (7h)

Classe de terminale

Chimie, Biologie et physiopathologie humaines (8h)

Sciences et techniques sanitaires et sociales (8h)

- Contextualisation plus marquée par les applications à la santé
- Education à la démarche citoyenne
- Programme de cycle, sur deux années, avec reprise des entrées thématiques
- Interdisciplinarité plus marquée (avec biologie et physiopathologie humaine)
- Formation plus marquée par l'objectif de poursuite d'études (social- santé)
- Évaluation de l'enseignement
 « physique-chimie » en classe de 1ère
- 1 évaluation de « chimie-BPH » en fin de Terminale (une partie de l'épreuve terminale portera explicitement sur la chimie)



Enseignements de spécialité en STI2D

Classe de première

Classe de terminale

Innovation technologique (3h)

Ingénierie et développement durable (I2D) (9h)

Physique chimie et mathématiques (6h)

Ingénierie, Innovation et développement durable + 1 enseignement spécifique :

- architecture et construction ;
- énergies et environnement ;
- innovation technologique et éco- conception ;
- systèmes d'information et numérique

(12h)

Physique chimie et mathématiques (6h)

- Un nouvel enseignement de spécialité « Physique-Chimie et mathématiques »
- Evaluation à 1 des 2 épreuves écrites terminales du bac
- Quatre thématiques en cohérence avec les programmes de technologie
- Une place sensiblement plus importante donnée à la démarche expérimentale, à la maitrise des compétences associées et à leur évaluation.
- Une incitation à mener des activités de projet en particulier en conclusion des grands chapitres du programme.



Enseignements de spécialité en STL

Classe de première

Physique chimie et mathématiques (5h)

Biochimie, biologie (4h)

SPCL ou Biotechnologie (9h)

Classe de terminale

Physique chimie et mathématiques (5h)

SPCL ou Biochimie, biologie et biotechnologie (13h)

- Continuité avec le programme de seconde
- Des liens avec les mathématiques clairement identifiés en particulier en mécanique et lors de l'étude de la cinétique chimique
- Un programme de chimie qui donne les bases nécessaires pour les élèves qui suivent les enseignements de spé Biotechnologie
- SPCL : Ajout d'un module
 « Instrumentation » autour des instruments de mesure d'une part et des chaines de mesure d'autre part.
- Évaluation au baccalauréat : 2 épreuves terminales



La construction des concepts depuis le cycle 4 jusqu'au cycle terminal de la voie générale



Constitution de la matière

Echelle macroscopique

seconde

Espèce chimique, corps pur Mélanges, composition d'un mélange, solutions, concentration d'un soluté (g/L) Test physico-chimiques Quantité de matière (mol)

Echelle microscopique

Entités chimiques
Atomes, constituants, configuration
électronique,
Stabilité gaz nobles, ions
monoatomiques
Molécules, modèle liaison de valence,
lecture schémas de Lewis
Nombre entités dans un échantillon,
dans une mole

Relation structure micro-propriétés macroscopiques

Modélisation

électroneutralité

Mélange : collection d'au moins deux types d'entités différentes
Composé moléculaire : collection d'entités moléculaires
Composés solides ioniques ; collection

d'entités anioniques et cationiques,

Corps pur : collection d'entités identiques

première

Espèce chimique, masse molaire, volume molaire Concentration (mol/L)

Couleur en solution, Absorbance, spectre UV-visible, Dosage par étalonnage

Spectre IR et groupes caractéristiques des composés organiques

Entités chimiques; molécules et ions polyatomiques : établissement schémas de Lewis, géométrie Electronégativité, polarisation des liaisons, polarité des entités, limite liaison de valence Entités organiques ; formules brutes, semi-développées, squelettes carbonés, groupes caractéristiques, familles de composés

Interactions entre entités polaires, apolaires, par pont hydrogène, ions et entités polaire Cohésion dans les solides et liquides Solubilité, Miscibilité, application à l'extraction par solvant

Hydrophilie, lipophilie, amphiphilie, savons et tensioactif



Transformations de la matière

seconde

Modélisation d'une transformation

Modélisation d'une transformation au niveau macroscopique par une réaction, équation de réaction Distinction transformations physique, chimique et nucléaire Lois de conservation Stœchiométrie

Système, siège d'une transformation chimique

Espèces réactives, spectatrices, produites
Réactif limitant

Titrages

première

Modélisation d'un transfert d'électrons au niveau macroscopique par une réaction d'oxydo-réduction, Oxydant, réducteur, couple oxydant-réducteur, demi-équation électronique Combustion

Evolution d'un système chimique : Etat initial, état final

Avancement, avancement final, avancement maximal

Transformation totale et non totale Mélange stœchiométrique

Titrage suivi par colorimétrie Equivalence : définition et repérage Application à la détermination quantité de matière ou de concentration



Modélisation des transformations chimiques

xerminale *

Transformations et énergie

Typologie de réactions

Réactions rédox dont combustions

Combustions
Corrosion
Acide-base

première

Etat initial, état final Avancement, x final, x maximal Mélange stoechiométrique Transformations totale et non totale

seconde

Modélisation par une réaction Ajustement d'une équation chimique Stœchiométrie, Réactif limitant, espèces spectatrices

cycle 4

Conservation de la masse Redistribution des atomes Modélisation par une réaction Notion d'équation chimique Energie molaire de réaction Pouvoir calorifique nterprétation microscopique

Réactions exothermiques, endothermiques



Mouvement et interactions

seconde

Décrire un mouvement Système Référentiel Trajectoire Vecteur vitesse

Modéliser une action

Modélisation d'une action Actions réciproques Exemples de forces : gravitation, poids, support, fil

Relier mouvement et actions

Modèle du point matériel Principe d'inertie Lien qualitatif entre variation vitesse et existence d'action Cas de la chute libre

première

Loi de Coulomb; force et champ de gravitation et électrostatique Fluide au repos, loi de Mariotte, actions de pression, loi fondamentale de l'hydrostatique

Lien entre la variation du vecteur vitesse d'un système et la somme des forces appliquées sur celui-ci. Rôle de la masse.



L'énergie : conversions et transferts seconde première Dans le thème

Transformation de la matière et transfert d'énergie

Transformations physiques et chimiques endothermiques et exothermiques
Aspects énergétiques des transformations nucléaires :
Soleil, centrales nucléaires.

Conversion de l'énergie stockée dans la matière organique

Énergie molaire de réaction, pouvoir calorifique, énergie libérée lors d'une combustion. Interprétation microscopique., énergie de liaison. Dans le thème constitution et transformations de la matière

Aspects énergétiques des phénomènes électriques

Aspects énergétiques de phénomènes mécaniques Modèle d'une source réelle Puissance et énergie. Effet Joule. Rendement d'un convertisseur

Energie cinétique, travail, théorème de l'énergie cinétique, conservation et non-conservation de l'énergie mécanique



seconde

Ondes mécaniques

La lumière

Signaux électriques

Émission et perception d'un son

Emission, propagation, vitesse de propagation
Période, fréquence
Perception d'un son

Vision et image

Propagation rectiligne de la lumière, vitesse de propagation Spectres Lois de Snell-Descartes Dispersion Lentille mince convergente Modèle de l'œil

Signaux et capteurs

Caractéristique tension-courant d'un dipôle Loi d'Ohm Capteurs électriques

Ondes et signaux première

Ondes mécaniques

Célérité, ondes périodiques, sinusoïdales, lien entre λ, c et T

La lumière : images et couleurs, modèles ondulatoire et particulaire

Relation de conjugaison pour une lentille mince, couleur des objets
Domaine des ondes électromagnétiques.
Le photon, énergie d'un photon, quantification des niveaux d'énergie d'un atome

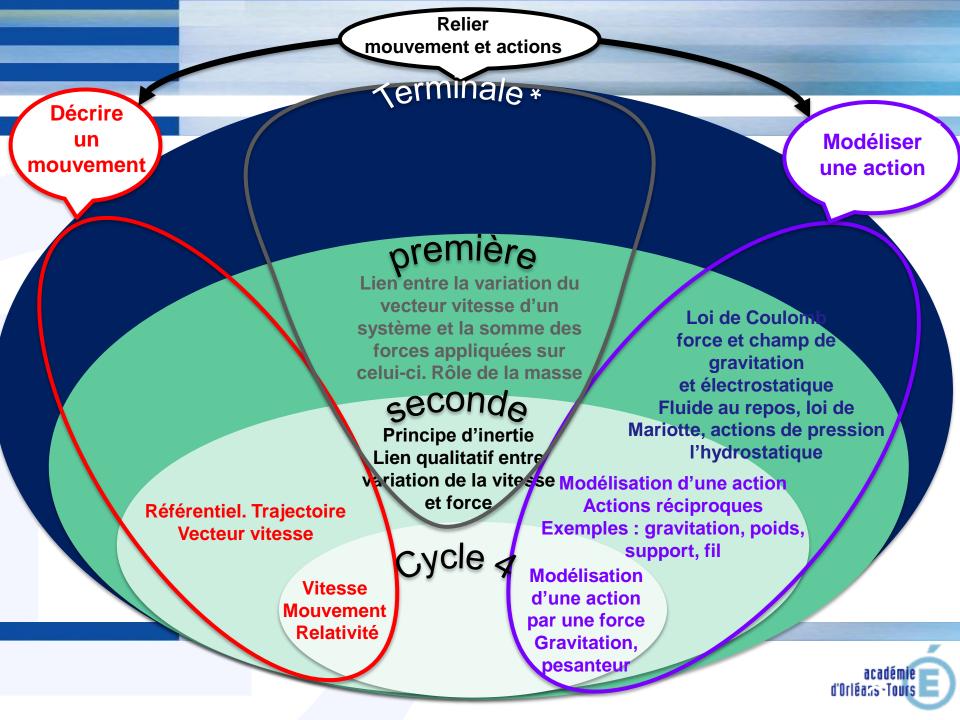
Dans le

Modèle d'une source réelle Puissance et énergie. Effet Joule. Rendement d'un convertisseur



thème

énergie



La construction des apprentissages



La modélisation

- La place de la démarche de modélisation : centrale
- Va et vient entre le monde théorique et le monde matériel.
- Préambule
- Etre conscient des difficultés pédagogiques liées à cette démarche
- Des démarches pédagogiques variées
- Un travail des compétences



Quelques points de vigilance / modélisation :

- On n'enseigne pas des modèles, mais une démarche de modélisation fondée sur des objets et des phénomènes réels.
- ⇒il est nécessaire de partir de situations contextualisées,
- mais de façon rationnelle (pas de situations superficielles)
- Outils mathématiques et numériques mobilisés sans excès et uniquement pour servir la physique chimie.



Les compétences

- Volonté forte que les compétences de la démarche scientifique soient convoquées
- Une nouveauté : « Raisonner »
- Point de vigilance : la communication des indicateurs de réussite plutôt qu'un enchainement de codes.
- Les résolutions de problème / questions ouvertes avec prise d'initiative



 Présentation d'une démarche de construction de séquence sur le thème « signaux et capteurs ».





Atelier 2:

Par groupes, réfléchir à un schéma de séquence sur les thèmes proposés* ci-dessous. Pour cela :

- identifier les prérequis et les limites (programme n+1)
- à partir d'une activité produite par le groupe, construire un schéma de progression qui tient compte des points de vigilance de la carte mentale.

*thèmes proposés:

- Quantité de matière et dénombrement ;
- Principe d'inertie et variation de vecteur vitesse ;
 - Perception des sons.



Conceptions initiales

« L'adolescent arrive en classe de physique avec des connaissances empiriques déjà constituées : il s'agit non pas de lui faire acquérir une culture expérimentale mais bien de changer de culture expérimentale, de renverser les obstacles déjà amoncelés par la vie quotidienne.»

Bachelard (1930) Formation à l'esprit scientifique

Connaître les conceptions pour les « renverser »



L'évaluation diagnostique

- Objectifs : Connaître les acquis, représentations, conceptions initiales des élèves
- Quand : En amont d'une séquence ou début d'activité
- Comment : Réactivation de la mémoire via une vidéo ou activité
- Support: papier, applications (socrative, Moodle, plickers ...)
- Rapide à corriger, facile à interpréter
- Utilisation : Réponses pédagogiques et didactiques appropriées (Remobiliser les acquis sans refaire !)

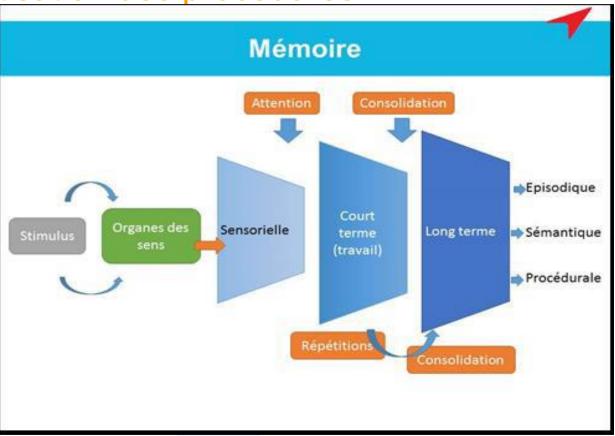


La structuration:

- Nécessité de mettre en activité les élèves rappelée
- « en évitant tout dogmatisme »
- « procéder régulièrement à des synthèses pour expliciter et structurer les savoirs et savoir-faire et les appliquer dans des contextes différents ».
 - → « structurer les savoirs » ≠ « cours magistral »
 - permettre aux élèves de prendre du recul par rapport à un ensemble de connaissances
- Importance de l'écrit



L'automatisation des procédures :

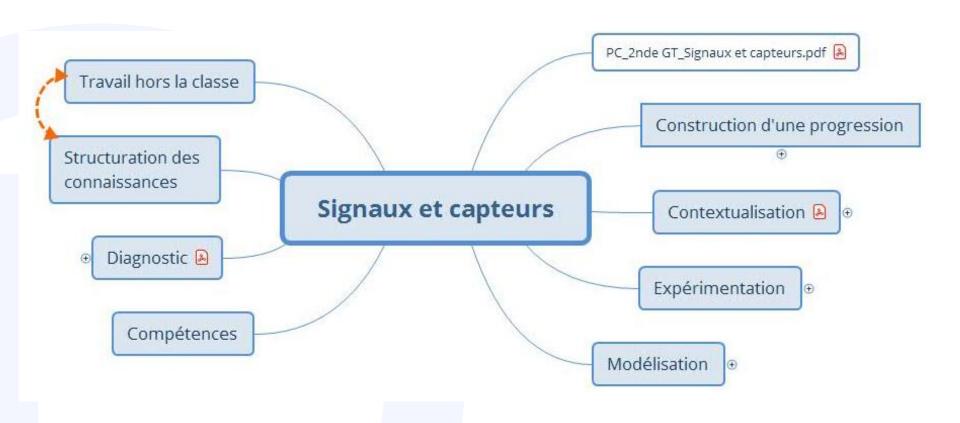




Le travail hors la classe :

- Deux problématiques :
 - facteur discriminant et contribuant à augmenter les inégalités sociales
 - levier indispensable pour l'acquisition d'automatismes
- Le travail hors la classe doit donc se baser :
 - sur des exercices permettant d'ancrer les savoir-faire déjà largement travaillés en classe
 - sur des activités de découvertes ne nécessitant pas de savoirfaire nouveaux







Clôture





Clôture

Merci pour votre attention!

• Et bon retour!

