



08 دس 2018

مذكرة رقم : 063X18

إلى السيدات والسادة
مديرة ومديري الأكاديميات الجهوية للتربية والتكوين
المديرات والمديرين الإقليميين
المفتشات والمفتشين التربويين للتعليم الثانوي
مديرات ومديري الثانويات التأهيلية المحتضنة لمسالك البكالوريا المهنية
أستاذات وأساتذة التعليم الثانوي التأهيلي

الموضوع : المسالك المهنية للبكالوريا - الإطار المرجعي لاختبار الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

- مادة الفيزياء والكيمياء: شعبة هندسة البناء والأشغال العمومية جميع المسالك -

المرجع : قرار وزير التربية الوطنية والتكوين المهني رقم 16.52 صادر في 23 ربيع الأول (4 يناير 2016) بتغيير وتتميم قرار وزير التربية الوطنية والتعليم العالي وتكوين الأطر والبحث العلمي رقم 2385.06 بتاريخ 23 رمضان 1427 (16 أكتوبر 2006) في شأن تنظيم امتحانات نيل شهادة البكالوريا؛

سلام تام بوجود مولانا الإمام،

وبعد، فمواصلة للجهود الرامية إلى الرفع من جودة التعلّات المدرسية، وانسجاما مع التوجهات الهادفة إلى تحسين الممارسة التقويمية والرفع من مصداقيتها، عملت الوزارة على إعداد الإطار المرجعي للامتحان الوطني الموحد للبكالوريا الخاص بمادة الفيزياء والكيمياء شعبة هندسة البناء والأشغال العمومية جميع المسالك، لاعتماده في بناء مواضيع اختبارات المادة المذكورة بالامتحان المذكور ابتداء من الموسم الدراسي الحالي 2017-2018.

وقد تم إعداد هذا الإطار المرجعي والمصادقة عليه من طرف لجن وطنية تخصصية بتمثيلية الأكاديميات الجهوية للتربية والتكوين.

1. الأهداف

وتتحدد الأهداف من اعتماد الأطر المرجعية في:

- 1.1. التحديد الأدق لما يجب أن يستهدفه الامتحان الموحد الجهوي للبكالوريا من كفايات ومهارات ومضامين وذلك بهدف التوجيه الأنجع لتدخلات مختلف الفئات المعنية بإعداد المترشحين والمترشحات لاجتياز هذا الامتحان؛
- 2.1. الرفع من درجة صلاحية مواضيع الامتحانات الإشهادية بجعلها أكثر تغطية وتمثيلية للمنهاج الدراسي الرسمي؛
- 3.1. تدقيق الأساس التعاقدى للامتحان بالنسبة لجميع الأطراف المعنية من مدرسات ومدرسين وتلميذات وتلاميذ و لجن إعداد المواضيع؛
- 4.1. اعتماد معيار وطني موحد لتقويم مواضيع الامتحانات الإشهادية؛
- 5.1. توفير موجّهات لبناء فروض المراقبة المستمرة واستثمار نتائجها في وضع الآليات الممكنة من ضمان تحكم المتعلمات والمتعلمين في الموارد والكفايات الأساسية للمنهاج الدراسية.

2. بنية الإطار المرجعي

يستند وضع الأطر المرجعية لمواضيع الامتحانات الإشهادية على التحديد الدقيق والإجرائي لمعالم التحصيل النموذجي للمتعلمين وللمتعلمات عند نهاية السلك التعليمي وذلك من خلال:

- 1.1. ضبط الموارد الدراسية المقررة في السنة النهائية لسلك البكالوريا مع حصر درجة الأهمية النسبية لكل مجال من مجالاتها داخل المنهاج الرسمي لكل مادة دراسية؛
- 2.2. تعريف الكفايات والمهارات والقدرات المسطرة لهذا المستوى التعليمي تعريفا إجرائيا، مع تحديد درجة الأهمية بالنسبة لكل مستوى مهاري داخل المنهاج الرسمي للمادة الدراسية المعنية؛
- 3.2. تحديد شروط الإنجاز.

3. توظيف الإطار المرجعي

توظف الأطر المرجعية في بناء مواضيع الاختبارات المتعلقة بمختلف المواد المعنية بالامتحان وذلك بالاستناد إلى المعايير التالية:

1. التغطية : أن يغطي موضوع الامتحان كل المجالات المحددة في الإطار المرجعي الخاص بكل مادة دراسية.
2. التمثيلية : أن تعتمد درجة الأهمية المحددة في الإطار المرجعي لكل مجال من مجالات الموارد الدراسية ولكل كفاية أو مستوى مهاري في بناء موضوع الاختبار وذلك لضمان تمثيلية هذا الأخير للمنهاج الرسمي المقرر.

3. المطابقة : أن يتم التحقق من مطابقة الوضعيات الاختبارية للمحددات الواردة في الإطار المرجعي على ثلاث مستويات:

- الكفايات والمهارات؛
- الموارد الدراسية ومجالاتها؛
- شروط الإنجاز.

هذا، وحتى يحقق هذا الإجراء الأهداف المتوخاة منه، باعتباره خطوة أساسية للرفع من صلاحية وموثوقية الامتحانات الإشهادية، يشرفني أن أطلب منكم الحرص على تنفيذ ما يلي:

✓ استنساخ هذه المذكرة وتوزيعها على المعنيين بالموضوع من مفتشات ومفتشين تربويين وأستاذات وأساتذة مع العمل على إطلاع مختلف المترشحين والمترشحات لامتحانات البكالوريا على فحواها؛

✓ تمكين السيدات والسادة المفتشات والمفتشين التربويين للمواد المعنية بالامتحان من عقد اجتماعات ولقاءات تربوية لإطلاع المتدخلين المعنيين على مضامين هذا الإطار المرجعي؛

✓ دعوة السيدات والسادة المفتشات والمفتشين التربويين إلى تنظيم لقاءات تربوية مع السيدات والسادة الأستاذات والأساتذة لاعتماد هذه الأداة في التخطيط للتدريس وتوظيفها في إعداد فروض المراقبة المستمرة.

واعتبارا للأهمية البالغة التي يكتسيها هذا الموضوع، فإني أهيب بالجميع، كل من موقعه، إيلاءه كل الاهتمام والعناية اللازمين.

والسلام.

عن الوزير ويتفويض منه
الكاتب العام
لقطاع التربية الوطنية
يوسف بلقاسمي

Royaume du Maroc



Ministère de l'Education Nationale
de la Formation Professionnelle
de l'Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique

Cadre de référence de l'examen national du baccalauréat

Discipline : Physique Chimie

Série : BATIMENT ET TRAVAUX PUBLICS

Toutes les filières

Janvier 2018

I- introduction

Le Ministère de l'Éducation Nationale, de la Formation Professionnelle, de l'enseignement supérieur et de la recherche scientifique a élaboré le cadre de référence relatif à la physique-chimie, outil méthodologique en la matière, dans le but de faire évoluer, préciser et adapter les outils d'évaluation aux exigences des référentiels de formation inhérentes à l'organisation de l'enseignement de la physique-chimie dans les séries professionnelles.

II- Objectifs

Les objectifs de ce cadre de référence se présentent comme suit :

- ✓ Harmoniser la vision des différentes commissions d'examen du Baccalauréat National quant aux savoirs et savoir-faire requis, indépendamment de la multiplicité des manuels scolaires de la physique et de la chimie.
- ✓ Viser l'égalité des chances en améliorant le degré de validité des examens certificatifs à travers une meilleure couverture et une meilleure représentativité des programmes.
- ✓ Adopter les mêmes références par les différents intervenants et concernés pour que l'élaboration des examens puisse se réaliser dans l'esprit d'un contrat impliquant enseignants, apprenants et commissions d'examen.
- ✓ Proposer un outil-ressource à même de permettre l'évaluation des examens certificatifs.
- ✓ Offrir des lignes d'orientation en vue d'élaborer les contrôles continus et par conséquent, en exploiter les résultats, dans la perspective de permettre aux apprenants de s'acheminer vers une meilleure maîtrise des contenus des programmes scolaires et des compétences de base inhérentes à ces programmes.

III - Structure du cadre de référence

Le cadre de référence repose dans son élaboration sur une délimitation à la fois précise et opérationnelle du profil d'un acquis scolaire exemplaire en physique-chimie, au terme du cycle secondaire qualifiant. Dans le même ordre d'idées, le cadre de référence :

- ✓ Circonscrie les contenus et la teneur des programmes de physique-chimie et en précise le poids des domaines.
- ✓ Précise les compétences, les habiletés assignées au niveau concerné et le poids de chaque niveau d'habileté.
- ✓ Délimite les conditions de réalisation.

IV- Fonctionnalité du cadre de référence

Le cadre de référence sert de document de base pour élaborer des épreuves de physique-chimie, en tenant compte des critères suivants :

- ✓ **La couverture**
L'épreuve d'examen se doit de couvrir tous les domaines définis dans le cadre de référence relatif à la physique-chimie.
- ✓ **La représentativité**
L'élaboration de l'épreuve d'examen doit tenir compte du poids de chaque domaine et du poids de chaque niveau d'habileté tels que définis dans le cadre de référence en vue d'une meilleure représentativité des programmes en vigueur.

✓ La conformité

Veiller à ce que la situation d'évaluation soit conforme aux :

- compétences et habiletés ;
- contenus ;
- conditions de réalisation.

V- Les contenus

Le cadre de référence est un document qu'il faut considérer comme contrat dont les composantes et les contenus se complètent.

Le cadre de référence se compose des éléments suivants :

1.Types d'évaluation et structure de l'épreuve ;

2.Tableau des domaines de contenu :

- Liste des ressources-cibles (savoirs et habiletés) à évaluer ;
- Domaines et poids des contenus ;

3.Tableau contenant les niveaux d'habiletés et leurs poids ;

4.Tableau de spécification.

1. Types d'évaluation et structure de l'épreuve d'examen

L'évaluation certificative en deuxième année du cycle du baccalauréat a pour objectif de cerner un ensemble d'éléments et de vérifier le niveau de maîtrise de ces éléments chez le/la candidat(e), par le biais de situations évaluatives, habituelles ou inédites. Lesquelles situations se doivent d'être en étroite liaison avec les apprentissages de base et incluses dans des exercices qui peuvent être thématiques ayant trait à un même thème.

Chacun des ces exercices peut être introduit par une situation évaluative, comme il peut être présenté sous forme de parties indépendantes les unes des autres, avec des questions à difficulté progressive.

Les exercices doivent se rapporter aux apprentissages acquis lors des cours et des travaux pratiques, tout en se basant sur des situations similaires aux situations d'apprentissage et de synthèse qui permettent de mobiliser et les savoirs et savoir-faire inhérents aux parties du programme et les habiletés ayant trait à la démarche scientifique auxquelles réfèrent les niveaux d'habileté spécifiés dans le présent cadre de référence, tout en tenant compte des pré-requis nécessaires.

En traitant les situations évaluatives que cible l'évaluation certificative, les savoirs et savoir-faire visés sont à exploiter dans des applications scientifiques, en étroite liaison, et avec le réel et avec les différentes parties du programme ; avec la possibilité d'élargir l'évaluation de ces savoirs et savoir-faire pour impliquer des grandeurs physiques ou chimiques en rapport avec une grandeur essentielle, mentionnée dans le cadre de référence. La situation évaluative peut également contenir des questions qui couvrent les différentes parties du programme.

1.1. Styles d'évaluation

L'épreuve d'examen peut présenter des situations d'évaluation qui visent à évaluer les savoirs et savoir-faire, sur la base d'items telles :

- QCM (questions à choix multiple) ;
- Vrai/Faux ;
- Appariement... ;
- Questions à courte réponse ;
- Questions à développement.

1.2. Structure de l'épreuve de l'examen national

✓ Composantes de l'épreuve :

- L'épreuve de l'examen national de Physique Chimie du secondaire qualifiant professionnel couvre tout le programme de l'année scolaire et a lieu à la fin de la deuxième année du cycle du baccalauréat.
- La note attribuée à la chimie est comprise entre 05 et 06 points de la note globale de l'épreuve (20 points).
- L'épreuve de l'examen national de Physique Chimie, **série bâtiment et travaux publics (toutes les filières)**, se compose de 3 à 4 exercices. Chaque exercice peut traiter plusieurs parties.

✓ **Durée** : trois (3) heures.

✓ **Le/la candidat(e) est autorisé(e) à utiliser** : une calculatrice scientifique non programmable; de quoi écrire et de quoi dessiner.

✓ **Grille de correction** : Elle doit comprendre le numéro de l'exercice et la note qui lui est attribuée ; les numéros des questions ; les éléments de réponse assignés à chaque question ; la note réservée à chaque question ; une colonne qui mentionne la référence de la question, d'après le cadre de référence.

2. Tableau des domaines des contenus

Le tableau des contenus présente les domaines des contenus objets de l'évaluation et la liste des objectifs essentiels (savoirs et savoir-faire) relatifs à chaque domaine de contenu. Ces savoirs et savoir-faire constituent le seuil minimal à évaluer chez les candidats.

Ce tableau précise aussi le poids d'importance de chaque domaine de contenu, sur la base de l'enveloppe horaire allouée à la réalisation et à l'importance du domaine dans le programme.

LISTE DES SAVOIRS ET SAVOIR-FAIRE EXIGIBLES

Premier domaine principal : PHYSIQUE

Sous domaine 1 : Les Ondes

- Définir une onde mécanique et sa célérité.
- Définir une onde transversale et une onde longitudinale.
- Connaître et exploiter les propriétés générales des ondes.
- Définir une onde progressive à une dimension et savoir la relation entre l'élongation d'un point du milieu de propagation et l'élongation de la source : $y_M(t) = y_S(t - \tau)$.
- Exploiter la relation entre le retard temporel, la distance et la célérité.
- Exploiter un document expérimental pour déterminer une distance, un retard et/ou une célérité.
- Reconnaître une onde progressive périodique et sa période.
- Définir pour une onde progressive sinusoïdale, la période, la fréquence, la longueur d'onde.
- Connaître et utiliser la relation $\lambda = v.T$
- Connaître les conditions pour obtenir un phénomène de diffraction.
- Exploiter un document expérimental (série de photos, oscillogramme, acquisition de données avec un ordinateur...) pour reconnaître un phénomène de diffraction et mettre en évidence les caractéristiques de l'onde diffractée.
- Savoir que la lumière est de nature ondulatoire à partir du phénomène de diffraction.
- Connaître l'influence de la dimension de l'ouverture ou de l'obstacle sur le phénomène observé.
- Exploiter une figure de diffraction dans le cas des ondes lumineuses.
- Connaître et savoir utiliser la relation $\lambda = c / \nu$.
- Définir une lumière monochromatique et une lumière polychromatique.
- Connaître les limites des longueurs d'onde dans le vide du spectre visible et les couleurs correspondantes.
- Savoir que la fréquence d'une radiation monochromatique ne change pas lorsqu'elle passe d'un milieu transparent à un autre.
- Définir l'indice de réfraction d'un milieu transparent.
- Définir l'indice d'un milieu transparent pour une fréquence donnée.
- Utiliser de la relation : $\theta = \lambda / a$.

Sous domaine 2 : Transformations nucléaires

- Connaître la signification du symbole ${}^A_Z X$ et donner la composition du noyau correspondant.
- Définir l'isotopie et reconnaître des isotopes.
- Connaître et utiliser les lois de conservation.
- Définir la radioactivité α , β^- , β^+ l'émission γ .
- Écrire les équations nucléaires en appliquant les lois de conservation.
- Reconnaître le type de radioactivité à partir de l'équation d'une réaction nucléaire.
- Connaître l'expression de la loi de décroissance et exploiter la courbe de décroissance.
- Savoir que 1 Bq est égal à une désintégration par seconde.
- Connaître la définition de la constante de temps τ et du temps de demi-vie $t_{1/2}$.
- Utiliser les relations entre : τ , λ et $t_{1/2}$.
- Savoir le principe de la datation, le choix du radioélément pour dater un événement.
- Définir et calculer un défaut de masse et une énergie de liaison.
- Définir et calculer l'énergie de liaison par nucléon et l'exploiter.
- Utiliser l'électronvolt (eV) et ses multiples.
- Savoir convertir des joules (J) en (eV) et réciproquement.
- Connaître la relation d'équivalence masse - énergie et calculer une énergie de masse.
- Faire le bilan énergétique d'une réaction nucléaire en comparant les énergies de masse.

Sous domaine 3 : Électricité

- Savoir orienter un circuit sur un schéma, représenter les différentes flèches – tension en utilisant la convention récepteur.
- Connaître la représentation symbolique d'un condensateur.
- Connaître les relations charge-intensité et charge-tension pour un condensateur en convention récepteur.
- Déterminer la capacité d'un condensateur.
- Savoir et exploiter la relation : $q = C \cdot u$.
- Connaître les variations de la tension aux bornes du condensateur lorsque le dipôle RC est soumis à un échelon de tension et déduire l'expression de l'intensité dans le circuit.
- Établir l'équation différentielle vérifiée par la tension aux bornes du condensateur lorsque le dipôle RC est soumis à un échelon de tension et vérifier sa solution.
- Connaître et utiliser l'expression de la constante de temps.
- Exploiter un document expérimental pour:
 - identifier les tensions observées ;
 - montrer l'influence de R et de C sur la charge ou la décharge ;
 - déterminer une constante de temps lors de la charge et de la décharge.
- Connaître et exploiter l'expression de l'énergie emmagasinée dans un condensateur.
- Connaître la représentation symbolique d'une bobine.
- Connaître et utiliser l'expression de la tension $u = r \cdot i + L \cdot \frac{di}{dt}$ pour une bobine dans la convention récepteur.
- Connaître les significations des grandeurs dans l'expression de u et leurs unités.
- Connaître les variations l'intensité du courant i lorsqu'on applique une tension aux bornes du dipôle RL et déduire l'expression de la tension aux bornes de la bobine.
- Établir l'équation différentielle vérifiée par i(t) et vérifier sa solution.
- Connaître et utiliser l'expression de la constante de temps.
- Déterminer l'inductance d'une bobine à partir de la constante de temps.
- Savoir exploiter un document expérimental pour :
 - identifier les tensions observées ;

- montrer l'influence de R et de L lors de l'établissement et de la disparition du courant ;
- déterminer une constante de temps.

- Connaître et exploiter l'expression de l'énergie électrique emmagasinée dans une bobine.
- Reconnaître les régimes périodique, pseudo -périodique et apériodique.
- Établir l'équation différentielle vérifiée par la tension aux bornes du condensateur ou la charge q dans le cas d'un amortissement négligeable.
- Connaître l'expression de q(t) et déduire l'expression de l'intensité du courant i(t) dans le circuit, dans le cas d'un amortissement négligeable.
- Connaître et exploiter l'expression de la période propre, la signification de chacun des termes et leur unité.
- Connaître et exploiter les diagrammes d'énergie.
- Connaître et exploiter l'expression de l'énergie totale du circuit.
- Savoir que l'amortissement est dû à la dissipation, par effet Joule, de l'énergie totale dans le circuit.
- Savoir exploiter un document expérimental pour:
 - identifier les tensions observées ;
 - reconnaître les régimes d'amortissement ;
 - montrer l'influence de R et de L ou C sur le phénomène d'oscillations ;
 - déterminer une pseudo-période et une période propre.
- Connaître comment brancher un oscilloscope ou un système d'acquisition informatisé pour visualiser les différentes tensions.

Sous domaine 4 : Mécanique

- Connaître les expressions du vecteur vitesse instantanée et du vecteur accélération.
- Connaître l'unité de l'accélération.
- Connaître les coordonnées du vecteur accélération dans le repère cartésien et dans la base de Freinet.
- Exploiter le produit $\vec{a} \cdot \vec{v}$ pour déterminer la nature du mouvement (accélééré- retardé).
- Définir le repère galiléen.
- Connaître la deuxième loi de Newton : $\sum \vec{F}_{\text{ext}} = m \cdot \frac{\Delta \vec{v}_G}{\Delta t}$ et $\sum \vec{F}_{\text{ext}} = m \cdot \vec{a}_G$ et son domaine de validité.
- Appliquer la deuxième loi de Newton pour déterminer et exploiter les grandeurs vectorielles cinématiques \vec{v}_G et \vec{a}_G .
- Connaître la troisième loi de Newton.
- Définir la chute libre.
- Appliquer la deuxième loi de Newton pour établir l'équation différentielle du mouvement du centre d'inertie d'un solide en chute verticale libre et trouver sa solution.
- Connaître et exploiter les caractéristiques du mouvement rectiligne uniformément varié et ses équations horaires.
- Exploiter le diagramme des vitesses $v_G = f(t)$.
- Choisir le référentiel convenable.
- Appliquer la deuxième loi de Newton pour établir l'équation différentielle du mouvement du centre d'inertie d'un solide sur un plan horizontal et sur un plan incliné et déterminer les grandeurs dynamiques et cinématiques caractéristiques du mouvement.
- Appliquer la deuxième loi de Newton pour dans le cas d'un projectile dans le champ de pesanteur uniforme pour :
 - établir l'équation différentielle du mouvement
 - déduire et exploiter les équations horaires du mouvement.
 - trouver l'équation de la trajectoire, la flèche et la portée.
- Connaître les caractéristiques de la force de **Lorentz**.
- Appliquer la deuxième loi de Newton sur une particule chargée dans un champ magnétique uniforme dans le cas où \vec{B} est normale à \vec{v}_0 pour :

- déterminer la nature du mouvement et la nature de la trajectoire ;
- calculer la déflexion magnétique.
- Savoir repérer un point d'un corps solide en rotation autour d'un axe fixe à l'aide de son abscisse angulaire.
- Connaître l'expression et l'unité de l'accélération angulaire.
- Connaître les expressions des composantes a_N et a_T en fonction des grandeurs angulaires.
- Appliquer la relation fondamentale de la dynamique dans le cas de la rotation autour d'un axe fixe.
- Connaître et exploiter les caractéristiques du mouvement de rotation uniformément varié et ses équations horaires.
- Faire l'étude dynamique d'un système mécanique formé d'un solide en translation et d'un autre solide en rotation autour d'un axe fixe.
- Reconnaître les oscillateurs mécaniques suivants: pendule pesant, pendule simple, pendule de torsion et pendule élastique (système: {corps solide – ressort}).
- Reconnaître les mouvements oscillatoires, les mouvements périodiques, amplitude du mouvement, position d'équilibre et période propre.
- Connaître les caractéristiques de la force de rappel exercée par un ressort.
- Exploiter le diagramme des espaces : $x = f(t)$.
- Appliquer la deuxième loi de Newton à un système oscillant {corps solide – ressort horizontal} pour établir l'équation différentielle du mouvement et vérifier sa solution dans les cas des frottements négligeables.
- Déterminer la nature du mouvement et écrire l'équation horaire du mouvement du solide.
- Connaître la signification de tous les termes intervenant dans l'équation horaire et les déterminer à partir des conditions initiales.
- Connaître et exploiter l'expression de la période propre, et la fréquence propre du système {corps solide – ressort}.
- Appliquer la relation fondamentale de la dynamique de rotation pour établir l'équation différentielle du mouvement d'un pendule pesant dans le cas des frottements négligeables et des petites oscillations.
- Déterminer la nature du mouvement et écrire l'équation horaire du mouvement du pendule pesant.
- Connaître la signification de tous les termes intervenant dans l'équation horaire et les déterminer à partir des conditions initiales.
- Connaître et exploiter l'expression de la période propre, et la fréquence propre du pendule pesant.
- Exploiter le diagramme $\theta = f(t)$ pour déterminer les grandeurs caractéristiques du mouvement du pendule pesant.
- Connaître l'expression du travail élémentaire d'une force.
- Connaître l'expression du travail d'une force extérieure exercée par un ressort.
- Connaître l'expression de l'énergie potentielle élastique et son unité.
- Connaître et exploiter la relation entre le travail d'une force exercée par un ressort et la variation de l'énergie potentielle élastique.
- Connaître et exploiter l'expression de l'énergie mécanique d'un système {corps solide – ressort horizontal}.
- Exploiter la conservation de l'énergie mécanique d'un système {corps solide – ressort horizontal}.
- Exploiter les diagrammes d'énergie.
- Utiliser l'expression de l'énergie potentielle de pesanteur et de l'énergie cinétique pour déterminer l'énergie mécanique d'un pendule pesant.
- Exploiter la conservation de l'énergie mécanique d'un pendule pesant.

Sous domaine 1 : Transformations non totales d'un système chimique

- Définir un acide ou une base selon Bronsted.
- Ecrire l'équation de la réaction associée à une transformation acido-basique et identifier dans cette équation les deux couples mis en jeu.
- Connaître la définition du pH pour les solutions aqueuses diluées.
- Calculer, à partir de la concentration et du pH d'une solution acide, l'avancement final de la réaction de cet acide avec l'eau et le comparer avec l'avancement maximal.
- Définir le taux d'avancement final et déterminer sa valeur à partir d'une mesure.
- Etablir l'expression littérale du quotient de réaction Q_r .
- Savoir que le quotient de réaction Q_r ,_{éq} à l'état d'équilibre d'un système prend une valeur, indépendante de la composition initiale, nommée constante d'équilibre.
- Savoir que, pour une transformation donnée, le taux d'avancement final dépend de la constante d'équilibre et de l'état initial du système.
- Savoir la constante d'équilibre K_e associée à l'équation de la réaction d'autoprotolyse de l'eau.
- Dédire de la valeur du pH d'une solution aqueuse, son caractère acide, basique ou neutre.
- Dédire la valeur du pH de la solution à partir de la concentration molaire des ions H_3O^+ ou OH^- .
- Ecrire l'expression la constante d'acidité K_A associée à l'équation de la réaction d'un acide avec l'eau.
- Déterminer la constante d'équilibre associée à l'équation d'une réaction acido-basique à l'aide des constantes d'acidité des couples en présence.
- Indiquer l'espèce prédominante connaissant le pH d'une solution aqueuse et le pK_A du couple acide/base.
- Ecrire l'équation de réaction de dosage (en utilisant une seule flèche).
- Connaître le montage expérimental d'un dosage acido-basique.
- Exploiter la courbe ou les résultats du dosage.
- Repérer et exploiter le point d'équivalence.
- Justifier le choix de l'indicateur coloré adéquat pour repérer l'équivalence.

Sous domaine 2 : Sens d'évolution d'un système chimique

- Donner l'expression littérale du quotient de réaction Q_r et calculer sa valeur dans un état donné du système.
- Savoir qu'un système évolue spontanément vers un état d'équilibre.
- Déterminer le sens d'évolution d'un système donné en comparant la valeur du quotient de réaction dans l'état initial à la constante d'équilibre, dans le cas des réactions acido-basiques et d'oxydo-réduction.
- Schématiser une pile (schéma conventionnel - schéma).
- Utiliser le critère d'évolution spontanée pour déterminer le sens de déplacement des porteurs de charges dans une pile.
- Interpréter le fonctionnement d'une pile en disposant d'une information parmi les suivantes: sens de circulation du courant électrique, réactions aux électrodes, polarité des électrodes ou mouvement des porteurs de charges.
- Ecrire les équations des réactions aux électrodes (avec double flèche) et l'équation bilan lors du fonctionnement de la pile (avec une seule flèche).
- Etablir la relation entre les quantités de matière des espèces formées ou consommées, l'intensité du courant et la durée de fonctionnement de la pile.

Sous domaine 3: Méthode de contrôle de l'évolution des systèmes chimiques

- Reconnaître dans la formule d'une espèce chimique organique les groupes caractéristiques: $-\text{OH}$ (hydroxyle) ; $-\text{CO}_2\text{H}$ (carboxyle) ; $-\text{CO}_2\text{R}$ (ester) ; $-\text{CO}-\text{O}-\text{CO}-$ (anhydride).
- Écrire l'équation des réactions d'estérification et d'hydrolyse.
- Retrouver à partir de la formule semi-développée d'un ester, les formules de l'acide carboxylique et de l'alcool correspondants.
- Nommer les esters comportant cinq atomes de carbone au maximum.
- Savoir que les réactions d'estérification et d'hydrolyse sont inverses l'une de l'autre et que les transformations associées à ces réactions sont lentes.
- Savoir que l'excès de l'un des réactifs et/ou l'élimination de l'un des produits déplace l'état d'équilibre du système dans le sens direct.
- Calculer le rendement d'une transformation.
- Écrire l'équation de la réaction d'un anhydride d'acide avec un alcool.
- Savoir que l'action d'un anhydride d'acide sur un alcool est rapide, totale et conduit à la formation d'un ester.

Domaines des contenus et leur poids

Le tableau suivant donne les domaines principaux, les sous domaines et leurs poids:

Domaine principal 1: Physique

DP	Sous domaine	Contenu du sous domaine	Poids
PHYSIQUE	SD1 : Les Ondes	1. Les ondes mécaniques progressives.	13%
		2. Ondes progressives mécaniques périodiques	
		3. propagation d'une onde lumineuse.	
	SD2: Transformations nucléaires	1. Décroissance radioactive.	9%
		2. Noyaux, masse et énergie.	
	SD3 : Electricité	1. Dipôle RC	17%
		2. Dipôle RL	
		3. Oscillations libres dans un circuit RLC série	
	SD4 : Mécanique	1. Lois de Newton.	31%
		2. Applications :	
		3. Relation quantitatif entre la somme des moments $\Sigma M_{I\Delta}$ et l'accélération angulaire $\ddot{\theta}$	
		4. Systèmes oscillants.	
5. Aspects énergétiques.			

Domaine principal 2: Chimie

DP	Sous domaine	Contenu du sous domaine	Poids
CHIMIE	SD1 : Transformations non totales d'un système chimique	1. Transformations chimiques qui ont lieu dans les deux sens.	14%
		2. État d'équilibre d'un système	
		3. Transformations associées à des réactions acido-basiques en solution aqueuse.	
	SD2 : Sens d'évolution d'un système chimique	1. Evolution spontanée d'un système chimique.	7%
		2. transformations spontanées dans les piles et récupération de l'énergie.	
	SD3 : Méthode de contrôle de l'évolution des systèmes chimiques	1. Les réactions d'estérification et d'hydrolyse.	9%
2. contrôle de l'évolution des systèmes chimiques.			

3-Tableau des niveaux d'habiletés, leurs composantes et leur poids

L'évaluation certificative, à la fin de la deuxième année du cycle du baccalauréat professionnel, se concentrera sur un ensemble d'habiletés fondamentales en sciences, classées en trois niveaux comme le montre le tableau suivant :

Niveau d'habileté	Poids
Connaitre	60%
Appliquer	25%
Raisonner	15%

4-Tableau de spécification

Le tableau de spécification présente :

- Les domaines des contenus et leurs poids ;
- Les niveaux d'habileté et leur poids ;
- L'intersection entre les domaines des contenus et les niveaux d'habiletés exprimées en pourcentage.

Domaines principaux	Sous domaines des contenus	Niveaux d'habiletés			Poids
		Connaitre	Appliquer	Raisonner	
PHYSIQUE	Les ondes	7,8%	3,2%	2%	13%
	Transformations nucléaires	5,4%	2,3%	1,3%	9%
	Electricité	10,2%	4,3%	2,5%	17%
	Mécanique	18,6%	7,7%	4,7%	31%
CHIMIE	Transformations non totales d'un système chimique	8,4%	3,5%	2,1%	14%
	Sens d'évolution d'un système chimique	4,2%	1,8%	1%	7%
	Méthode de contrôle de l'évolution des systèmes chimiques	5,4%	2,3%	1,3%	9%
Poids		60%	25%	15%	100%

FIN