**Physique-chimie – enseignement obligatoire et de spécialité – classe de terminale S**

**Introduction**

Les repères donnés ci-dessous ont une valeur indicative et visent simplement à aider le professeur à identifier les capacités clés qu’il peut choisir de travailler durant la période de reprise. Ces capacités ont été identifiées, d’une part en fonction de leur importance au regard des notions et, d’autre part dans un objectif d’optimiser, le cas échéant, la poursuite d’études scientifiques dans l’enseignement supérieur.

Les choix effectués dépendent naturellement de ce qui a déjà été traité par le professeur et des conditions de la continuité pédagogique pendant la période de confinement. Pendant cette courte période de reprise, il est d’abord nécessaire de rassurer et de réengager progressivement les élèves dans les apprentissages. Par ailleurs, il est préférable, compte tenu des contraintes sanitaires, de s’appuyer sur des expériences conduites par le professeur, des vidéos, des animations et des simulations. Ceci ne remet pas en cause la pratique de la démarche scientifique et la nécessaire mise en activité des élèves. Enfin, eu égard à la variabilité vraisemblable des conditions de la reprise (par exemple alternance de séances en présentiel et de travaux à distance), il est recommandé de construire des séances prenant appui sur des activités que les élèves peuvent réaliser en autonomie aussi bien en classe qu'à la maison. Lors d'une séance en présentiel, le professeur peut ainsi accompagner plus particulièrement les élèves absents à la séance précédente.

L’acquisition des capacités expérimentales sera poursuivie, le cas échéant, dans l’enseignement supérieur ; les expériences de cours et les vidéos peuvent être l’occasion, pour le professeur, de continuer à apporter des éléments de formation en lien direct avec la pratique expérimentale.

**Capacités à travailler en priorité**

1. **Enseignement obligatoire**
* **Observer : ondes et matière**

|  |  |
| --- | --- |
| **Thèmes abordés**  | **Capacités à travailler en priorité** |
| **Ondes et particules** Rayonnements dans l’UniversLes ondes dans la matièreDétecteurs d’ondes et de particules | Connaître et exploiter la relation liant le niveau d’intensité sonore à l’intensité sonore |
| **Conseil :** cette partie peut servir à la contextualisation des notions relatives aux ondes.  |
| **Caractéristiques et propriétés des ondes**Caractéristiques des ondes | Énoncer et exploiter la relation entre retard, distance et vitesse de propagation (célérité)Énoncer et exploiter la relation entre la période ou la fréquence, la longueur d’onde et la céléritéDéfinir les notions de hauteur et de timbre pour une onde sonore |
| Propriétés des ondes | Énoncer et exploiter la relation *θ = λ/a* pour la diffractionÉnoncer et exploiter les conditions d’interférences constructives et destructives pour des ondes monochromatiques.Exploiter l’expression du décalage Doppler de la fréquence |
| **Conseil :** mettre l’accent sur les idées essentielles utiles pour la poursuite d’étude. Cette partie est particulièrement adaptée aux expériences de cours et à l’utilisation de vidéos. |
| **Analyse spectrale**Spectres UV-visible | Exploiter des spectres UV-visible |
| Spectres IR | Exploiter un spectre IR pour déterminer des groupes caractéristiques à l’aide de données ou de logiciels |
| Spectres RMN du proton |  |
| **Conseil :** la spectroscopie UV-visible est à aborder ou à réinvestir dans le « Contrôle de la qualité par dosage » de la partie « Agir ». La spectroscopie IR est à associer avec la « Transformation en chimie organique » de la partie « Comprendre » où les groupes caractéristiques et la nature des réactions sont à reconnaître. |

* **Comprendre : lois et modèles**

|  |  |
| --- | --- |
| **Thèmes abordés** | **Capacités à travailler en priorité** |
| **Temps, mouvement et évolution**Temps, cinématique et dynamique | Choisir un référentiel d’étude et effectuer un bilan des actions extérieures Donner les caractéristiques du vecteur accélération pour un mouvement rectiligne ou circulaireMettre en œuvre les trois lois de Newton pour étudier des mouvements dans deschamps de pesanteur et électrostatique uniformesÉtudier le mouvement d’un satellite ou d’une planète dans le cas de l’approximation d’une trajectoire circulaireÉnoncer et exploiter les trois lois de Kepler |
| Mesure du temps et oscillateur, amortissement newtoniennes | Établir et exploiter l’expression du travail d’une force constanteAnalyser les transferts énergétiques au cours d’un mouvement d’un point matériel à l’aide de l’énergie mécanique |
| Temps et relativité restreinte |  |
| **Conseil**: dans ce programme de mécanique l’accent est résolument porté sur les fondamentaux spécifiquement utiles à la poursuite d’étude scientifique dans le supérieur. L’apprentissage d’éléments de physique « moderne » peut être différé.  |
| Temps et évolution chimique : cinétique et catalyse  | Reconnaître des expériences permettant de mettre en évidence des paramètres d’influence (concentration, température) et de catalyseursDéterminer un temps de demi-réaction |
| **Conseil**: cette première approche de l’évolution cinétique d’une transformation chimique est qualitative et l’objectif essentiel est d’identifier les facteurs d’influence et le rôle des catalyseurs. |
| **Structure et transformation de la matière** Représentation spatiale des molécules | Identifier un carbone asymétriqueReconnaître, à l’aide de modèles ou de représentations, des molécules identiques ; énantiomères et stéréoisomères |
| Transformation en chimie organiqueAspects macroscopiquesAspects microscopiques | Reconnaître les groupes caractéristiques dans les alcool, aldéhyde, cétone, acide carboxylique, ester, amine, amideDéterminer la catégorie d’une réaction (substitution, addition, élimination)Pour une ou plusieurs étapes d’un mécanismeréactionnel donné, relier par une flèche courbe les sites donneur et accepteur en vue d’expliquer la formation ou la rupture de liaisons |
| Réaction chimique par échange de proton | Reconnaître un acide, une base dans la théorie de Brönsted.Identifier l’espèce prédominante d’un couple acide-base connaissant le pH du milieu et le pKa du coupleIdentifier les couples acide-base mis en jeu dans une réaction acido-basique |
| **Conseil** : proposer des logiciels de représentation moléculaire pour la partie organique et s’assurer au niveau acide-base que les notions essentielles sont bien acquises. |
| **Énergie, matière et rayonnement** Du macroscopique au microscopique |  |
| Transferts d’énergie entre systèmes macroscopiques | Connaître et exploiter la relation entre la variation d’énergie interne et la variation de température pour un corps dans un état condenséExploiter la relation entre le flux thermique à travers une paroi plane et l’écart de température entre ses deux facesÉtablir un bilan énergétique faisant intervenir transfert thermique et travail |
| Transferts quantiques d’énergie |  |
| Dualité onde-particule |  |
| **Conseil** : les éléments du programme relevant de physique « moderne » peuvent faire l’objet de supports de contextualisation des apprentissages, ils seront repris dans l’enseignement supérieur avec un formalisme adapté. |

* **Agir : défis du XXIème siècle**

|  |  |
| --- | --- |
| **Thèmes abordés** | **Capacités à travailler en priorité** |
| **Économiser les ressources et respecter l’environnement** Enjeux énergétiques |  |
| Apport de la chimie au respect de l’environnement |  |
| Contrôle de la qualité par dosage | Déterminer la concentration d’une espèce à l’aide de courbes d’étalonnage en utilisant la spectrophotométrie et la conductimétrieÉtablir l’équation de la réaction support de titrage à partir d’un protocole expérimentalDéterminer la concentration d’une espèce chimique par titrage avec suivi d’une grandeur physique ou visualisation d’unchangement de couleur |
| **Conseil** : la pratique de démarches expérimentales se fera à partir d’expériences éventuellement mises en œuvre par le professeur et de description de protocoles et de résultats expérimentaux correspondants. La maîtrise des concepts associés aux dosages et titrages est importante, même si cela est souvent réinvesti dans l’enseignement supérieur. Le choix des contextes d’études, que ce soient lors des dosages ou lors des transformations en chimie organique, peuvent permettre sensibiliser aux enjeux énergétiques, liés à la chimie durable et au respect de l’environnement. |
| **Synthétiser des molécules, fabriquer de nouveaux matériaux** Stratégie de la synthèse organique | Effectuer une analyse critique de protocolesexpérimentaux pour identifier les espèces mises en jeu, leurs quantités et les paramètres expérimentauxJustifier le choix des techniques de synthèse et d’analyse utiliséesComparer les avantages et les inconvénients de deux protocoles |
| Sélectivité en chimie organique |  |
| **Conseil** : cette partie peut servir pour effectuer une synthèse des notions essentielles abordées en chimie organique et au niveau des transformations et pour développer l’esprit critique. La sélectivité sera reprise et approfondie dans l’enseignement supérieur. |
| **Transmettre et stocker de l’information**Chaîne de transmission d’informations |  |
| Images numériques | Associer un tableau de nombres à une image numérique |
| Signal analogique et signal numérique | Reconnaître des signaux de nature analogique et des signaux de nature numérique |
| Procédés physiques de transmission | Évaluer l’affaiblissement d’un signal à l’aide du coefficient d’atténuation |
| Stockage optique |  |
| **Conseil** : les thèmes abordés dans cette partie du programme peuvent servir de contexte pour réinvestir des capacités travaillées dans les parties précédentes souvent plus conceptuelles. L’acquisition des notions et capacités associées peut aisément être différée.  |

1. **Enseignement de spécialité**

Pendant les horaires dédiés à la spécialité physique-chimie, il est recommandé la poursuite de la mise en activité des élèves autour de tâches complexes impliquant la modélisation de situations réelles. Le choix de ces activités privilégiera la mobilisation de notions-clés de l’enseignement obligatoire et de contextes relatifs aux trois thèmes du programme de l’enseignement de spécialité.