

Programme de colle du 19/01 au 23/01 (S15)

OS2 : Lois de l'optique géométrique et formation des images dans les conditions de Gauss

- Sources lumineuses : différents types de sources lumineuses (lampe à incandescence, lampe spectrale, LASER) et spectres associés.
- Propagation de la lumière dans le vide, dans un milieu (MTHI), indice optique, longueur d'onde dans un milieu
- Modèle de l'optique géométrique, propriétés des rayons lumineux.
- Lois de Snell-Descartes, applications (fibre optique).
- Présentation des systèmes optiques centrés :
- Vocabulaire de l'optique géométrique : système optique centré, objet (ponctuel/étendu ; réel/virtuel ; à distance finie/infinie), image.
- Propriétés des systèmes optiques : stigmatisme, aplanétisme, achromatisme. Grandissement ou grossissement, foyers principaux et foyers secondaires.
- Conditions de Gauss.
- Miroir plan.
- Lentilles sphériques minces dans les conditions de Gauss : foyers, relations de conjugaison, règles de construction. Association de plusieurs lentilles.
- L'œil : modélisation, latitude de mise au point, punctum proximum et punctum remotum. Pouvoir séparateur angulaire.
- L'appareil photo : modélisation de l'objectif comme une unique lentille convergente. Influence des paramètres de réglage : durée d'exposition, distance focale, ouverture du diaphragme. Construction géométrique de la profondeur de champ.
- Notions de focométrie

CTM1 : Structures des molécules

- Modèle de la liaison covalente (éléments des blocs *s* et *p* uniquement). Règle du duet et de l'octet.
- Représentations de Lewis. Exceptions : cas des éléments hypervalents, cas éléments déficients en électrons.
- Propriétés de la liaison covalente : longueur de liaison, énergie de liaison.
- Notion délectronégativité. Évolution dans le tableau périodique.

Extrait du programme :

1.1. Formation des images	
Sources lumineuses Modèle de la source ponctuelle monochromatique. Spectre.	Caractériser une source lumineuse par son spectre. Relier la longueur d'onde dans le vide et la couleur.
Modèle de l'optique géométrique Modèle de l'optique géométrique. Notion de rayon lumineux. Indice d'un milieu transparent.	Définir le modèle de l'optique géométrique. Indiquer les limites du modèle de l'optique géométrique.
Réflexion, réfraction. Lois de Snell-Descartes.	Établir la condition de réflexion totale.
La fibre optique à saut d'indice.	Établir les expressions du cône d'acceptance et de la dispersion intermodale d'une fibre à saut d'indice.
Conditions de l'approximation de Gauss et applications	
Stigmatisme. Miroir plan.	Construire l'image d'un objet par un miroir plan.
Conditions de l'approximation de Gauss.	Énoncer les conditions de l'approximation de Gauss et ses conséquences. Relier le stigmatisme approché aux caractéristiques d'un détecteur.
Lentilles minces dans l'approximation de Gauss.	Définir les propriétés du centre optique, des foyers principaux et secondaires, de la distance focale, de la vergence. Construire l'image d'un objet situé à distance finie ou infinie à l'aide de rayons lumineux, identifier sa nature réelle ou virtuelle. Exploiter les formules de conjugaison et de grandissement transversal de Descartes et de Newton. Établir et utiliser la condition de formation de l'image réelle d'un objet réel par une lentille convergente.
Modèles de quelques dispositifs optiques	
L'œil. Punctum proximum, punctum remotum.	Modéliser l'œil comme l'association d'une lentille de vergence variable et d'un capteur plan fixe. Citer les ordres de grandeur de la limite de résolution angulaire et de la plage d'accommodation.
L'appareil photographique.	Modéliser l'appareil photographique comme l'association d'une lentille et d'un capteur. Construire géométriquement la profondeur de champ pour un réglage donné. Étudier l'influence de la focale, de la durée d'exposition, du diaphragme sur la formation de l'image.
4.2.1 Structure des entités chimiques	
Modèle de la liaison covalente Liaison covalente localisée. Schéma de Lewis d'une molécule ou d'un ion monoatomique ou d'un ion polyatomique pour les éléments des blocs <i>s</i> et <i>p</i> .	Citer les ordres de grandeur de longueurs et d'énergies de liaisons covalentes. Déterminer, pour les éléments des blocs <i>s</i> et <i>p</i> , le nombre d'électrons de valence d'un atome à partir de la position de l'élément dans le tableau périodique. Établir un schéma de Lewis pertinent pour une molécule ou un ion. Identifier les écarts à la règle de l'octet.