

3.00 crédits

20.0 h + 20.0 h

Q1

Enseignants	Charlier Jean-Christophe ;Louveaux Jérôme ;Oestges Claude (coordinateur(trice)) ;
Langue d'enseignement	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Préalables	Ce cours suppose acquises les notions de mathématiques et de physique telles qu'enseignées dans les cours LEPL1101, LEPL1102, LEPL1105, LEPL1201 et LEPL1202 <i>Le(s) prérequis de cette Unité d'enseignement (UE) sont précisés à la fin de cette fiche, en regard des programmes/formations qui proposent cette UE.</i>
Thèmes abordés	Deux thèmes sont abordés : <ul style="list-style-type: none"> • Le premier thème concerne la physique des ondes, avec un accent particulier mis sur les ondes électromagnétiques. Il débute par l'établissement des équations de Maxwell et se poursuit par la dérivation de l'équation d'ondes à partir de celles-ci (ou à partir des équations de la mécanique), en en présentant les solutions générales. Il s'attache ensuite à décrire les propriétés des ondes (longueur d'onde, vitesse, effet Doppler, polarisation,...), puis examine le comportement des ondes à l'interface entre deux corps (équations de Snell et de Fresnel). Il étudie ensuite les phénomènes d'interférence et de diffraction en faisant usage d'une notation des champs sous forme complexe, puis aborde les ondes stationnaires et la notion de paquet d'ondes. Il se termine par l'étude de la génération des ondes électromagnétiques (antennes et dipôles oscillants). • Le second thème est une introduction à la physique quantique : en s'appuyant sur la notion d'ondes, il s'attache à montrer la continuité et la radicale nouveauté de la physique quantique par rapport à la physique classique. Il présente les limites de la physique classique et la réponse apportée par la physique quantique (dualité onde-particule, principe d'incertitude de Heisenberg, équation de Schrödinger), en s'appuyant sur les concepts vus dans le premier thème. Il montre l'intérêt de la physique quantique pour résoudre des problèmes simples, et termine par une brève justification des propriétés des atomes (atome d'hydrogène), permettant de faire le lien vers la notion d'orbitale nécessaire pour comprendre la chimie et celle de structure de bandes utilisée en physique de l'état solide.
Acquis d'apprentissage	
Modes d'évaluation des acquis des étudiants	L'évaluation repose sur <ul style="list-style-type: none"> • un examen écrit en session à l'issue du quadrimestre, réparti en 2/3 pour la partie ondes et 1/3 pour la partie mécanique quantique • la participation (obligatoire) aux laboratoires (malus de 1pt par absence non justifiée). Une interrogation (non-certificative) de mi-quadrimestre est organisée pour permettre une évaluation intermédiaire; Les étudiants disposent pour l'examen d'un formulaire établi par les enseignants et disponible sur le site du cours.
Méthodes d'enseignement	Les activités seront organisées en mode co-modal: <ul style="list-style-type: none"> - cours magistraux (CM). - apprentissage en groupes par exercices (APE), par problèmes (APP) ou laboratoire (LABO).
Contenu	Partie 1 : Ondes <ol style="list-style-type: none"> 1.1. Courant de déplacement – approche intégrée des phénomènes électromagnétiques 1.2. Les équations de Maxwell et l'équation d'onde 1.3. Solutions de l'équation d'onde; ondes mécaniques 1.4. Polarisation; réflexion et réfraction 1.5. Interférences 1.6. Diffraction 1.7. Ondes stationnaires 1.8. Rayonnement électromagnétique et antennes Partie 2 : Physique quantique <ol style="list-style-type: none"> 2.1. Dualité onde-particule, Principe d'incertitude de Heisenberg 2.2. Equation de Schrödinger et fonction d'onde 2.3. Particules quantiques, puits de potentiel et effet tunnel 2.4. Modèle de l'atome d'hydrogène et structure de bande des cristaux

Ressources en ligne	Moodle: https://moodleucl.uclouvain.be/course/view.php?id=7223
Faculté ou entité en charge:	BTCI

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Bachelier en sciences de l'ingénieur, orientation ingénieur civil architecte	ARCH1BA	3	LEPL1202	