Du 22/09 au 26/09

Chapitres concernés :

		Cours	TD	TP
MP	E1. Signaux périodiques : spectre et filtrage linéaire	✓	✓	✓
	T1. Transformation infinitésimale et changement d'état	✓	✓	
	T2. Bilans pour un fluide en écoulement stationnaire	✓		
	T3. Machines thermiques	✓		
	T4. Transferts thermiques + ON1. Résolution numérique d'ED	✓	✓	
	Complément de TP : Mesures et incertitudes			✓
MPSI	Signaux électriques dans l'ARQS			
	Circuits linéaires du 1 ^{er} ordre			
	Oscillateurs libres et forcés	✓	✓	✓
	Filtrage linéaire			
	Thermodynamique			

Questions de cours :

MP

- ChE1 : Définir mathématiquement la **valeur moyenne** $\langle u \rangle$ et la **valeur efficace** U_{eff} d'un signal $u(t)$ périodique. Donner $\langle u \rangle$ et U_{eff} pour un signal sinusoïdal.
- ChE1 : Développement en série de Fourier d'un signal périodique : expression de la somme en nommant les différents termes. Selon leur rang, attribuer aux différentes composantes le rôle qu'elles jouent dans la forme du signal analysé.
- ChE1 : Expliquer le principe du filtrage. Définir « **fonction de transfert** », « **diagramme de Bode** », « **pulsation de coupure** », « **bande passante à -3dB** ».
- ChE1-TP2 : Définir filtres « **intégrateur** » et « **dérivateur** ». Préciser la nature du filtre pouvant assurer de tels rôles et expliciter les conditions d'utilisation.
- ChT1 : Donner l'énoncé des principes de la thermodynamique pour une transformation élémentaire en précisant les hypothèses (*attention au respect des notations*).
- ChT1 : Définir « **enthalpie massique (ou chaleur latente) de changement d'état** ». Donner le bilan enthalpique puis entropique lors du changement d'état isotherme d'un corps pur fermé de masse m . D'après le lien entropie – état de désordre d'un système, donner les signes des enthalpies massiques (de vaporisation, de liquéfaction, de fusion...) et faire le lien avec le sens effectif du transfert thermique entre le système et le milieu extérieur.
- ChT1 : Dans un diagramme de Clapeyron : représenter la courbe de saturation, placer les états L, G et L+G. Démontrer le théorème des moments pour déterminer les titres en gaz et en liquide.
- ChT1 : Dans un diagramme des frigoristes : représenter la courbe de saturation, placer les états L, G et L+G. Préciser, en justifiant, l'allure des courbes isobares, isenthalpes et isothermes. Préciser, en justifiant, l'allure des courbes isentropes dans le domaine L.
- ChT2 : Définir une surface et un volume de contrôle puis un système fermé associé pour faire un bilan de masse et prouver la conservation du débit massique pour un fluide en écoulement stationnaire.
- ChT2 : Démontrer le 1^{er} principe ou le 2^e principe de la thermodynamique (*) pour un fluide en écoulement unidimensionnel et stationnaire pour un dispositif à une entrée et une sortie.
- MPSI-ChT3 : Schéma de principe d'une machine ditherme. Différencier moteur thermique et récepteur thermique. Pour une machine ditherme (moteur, réfrigérateur, PAC) (*), identifier les sources de chaleur et le sens effectif des échanges thermiques. Définir et exprimer le **rendement** ou **l'efficacité** de la machine.
- MPSI-ChT3 : Décrire le cycle de Carnot. Etablir l'expression du rendement ou de l'efficacité de Carnot d'une machine ditherme (moteur, réfrigérateur, PAC) (*) en fonction des températures des 2 sources et donner l'ODG du rendement ou de l'efficacité réel(le).
- ChT3 : Etablir le bilan simplifié en termes d'énergies massiques pour un fluide en écoulement stationnaire au travers d'un détendeur, d'une turbine, d'un compresseur, d'une tuyère, d'un échangeur thermique (*).

(*) au choix du colleur

- 14) ChT4 : Citer et décrire les 3 modes de transferts thermiques. Préciser le sens effectif spontané d'un transfert thermique entre deux systèmes de températures différentes.
- 15) ChT4 : Définir mathématiquement « **flux thermique** (= puissance thermique) » à travers une surface. Exprimer le flux thermique à partir du vecteur densité de flux thermique $\vec{j}_{th}$. Enoncer et interpréter la loi de Fourier. Citer des ODG de conductivité thermique.
- 16) ChT4 : Effectuer un bilan local d'énergie interne pour un solide dans le cas d'une situation à une variable d'espace en géométrie cartésienne ou cylindrique ou sphérique (*) pour obtenir une relation différentielle entre la température, $\vec{j}_{th}$ et la puissance thermique volumique produite $\mathbb{P}_V$ (présence d'un terme de source). En déduire l'équation de la diffusion thermique.
- 17) ChT4 : Donner l'équation de la diffusion thermique en géométrie quelconque en l'absence de terme source. Commenter l'expression du coefficient de diffusion thermique. Analyser l'équation de la diffusion en ordre de grandeur pour relier des échelles caractéristiques spatiale et temporelle.
- 18) ChT4 : En régime stationnaire et en l'absence de terme source, établir qu'il y a conservation du flux thermique en géométrie cartésienne, cylindrique ou sphérique (*). En géométrie cartésienne, montrer que le profil spatial de température est affine et déterminer l'expression de la résistance thermique.
- 19) ChT4 : Présenter l'analogie thermo-électrique pour aboutir à l'introduction de la **résistance thermique**. Définir « association de résistances thermiques en **série** et en **parallèle** ». Donner l'expression des résistances thermiques équivalentes. Citer la loi de Newton pour décrire un transfert conducto-convectif et exprimer la résistance thermique d'interface.
- 20) ChON1 : En s'appuyant sur l'exemple suivant :

$$\frac{du}{dt} + \frac{1}{\tau}u = \frac{1}{\tau}e \quad \text{avec} \quad \begin{cases} \tau = RC \\ e(t) \text{ un forçage quelconque mais connu} \end{cases}$$

décrire la méthode d'Euler pour résoudre numériquement une équation différentielle d'ordre 1.

- 21) C^T de TP : Evaluation de type A de l'incertitude : relier l'incertitude-type à l'écart-type. Evaluation de type B de l'incertitude : intervalle de valeurs acceptables $[x - \Delta x, x + \Delta x]$, relier l'incertitude-type à la précision / tolérance Δx . Évaluer une incertitude-type composée : cas d'une somme, d'une différence, d'un produit ou d'un quotient. Comparer deux valeurs dont les incertitudes-types sont connues à l'aide de leur écart normalisé, à définir.

MPSI (liste non exhaustive de QC)

- 1) (*) Réponse du circuit RC série à un échelon de tension (= charge de C) **ou** régime libre du circuit RC série (= décharge de C) : établir l'équation différentielle vérifiée par $u_c(t)$, introduire le temps caractéristique τ , résoudre l'ED après avoir justifié la condition initiale. Préciser la durée du régime transitoire.
- 2) (*) Mise en équation d'un circuit RLC série avec régime permanent continu **ou** sinusoïdal. Forme canonique de l'équation différentielle : expression de la pulsation propre et du facteur de qualité. Pour le régime transitoire : résolution en différenciant les solutions selon le facteur de qualité.
- 3) Définir la grandeur complexe associée à un signal sinusoïdal réel. Définir l'impédance et l'admittance complexes. Donner les expressions de l'impédance complexe d'une résistance, d'une bobine et d'un condensateur. Comportements asymptotiques d'une bobine et d'un condensateur. Impédance équivalente à une association série et parallèle d'impédances. Formules des ponts diviseurs de tension / courant.
- 4) (*) Filtre passe-bas du 1^{er} ou du 2^e ordre ou passe-haut du 1^{er} ordre ou passe-bande (*montage donné par le colleur*) : vérifier la nature du filtre à l'aide des comportements asymptotiques des dipôles. Interpréter les zones rectilignes du diagramme de Bode.
- 5) Modèle du gaz parfait (GP) : citer les hypothèses du modèle et l'équation d'état. Enoncer les deux lois de Joule. Donner la relation de Mayer et exprimer C_V et C_P en fonction de γ , n et R .
- 6) Modèle de la phase condensée idéale (PCI) : citer les hypothèses du modèle. Donner les variables dont dépendent l'énergie interne molaire et l'enthalpie molaire d'une phase condensée idéale.
- 7) Définir transformation « **isotherme** » / « **isochore** » / « **isobare** » / « **monobare** » / « **monotherme** » et « **adiabatique** ». Donner la propriété de la variation d'une fonction d'état lors d'une transformation.
- 8) Donner la définition mathématique de l'« **enthalpie** ». Enoncer le 1^{er} principe comme un bilan enthalpique lors d'une transformation isobare.
- 9) Enoncer la loi de Laplace avec ses conditions d'application.
- 10) Donner l'expression du périmètre d'un cercle, de l'aire d'un disque, du volume d'une sphère, de l'aire d'une sphère, du volume d'un cylindre et de l'aire latérale d'un cylindre.

(*) au choix du colleur