### Du 13 au 16 novembre

## I | Cours et exercices

### Électrocinétique ch. 4 – Oscillateurs harmonique et amorti

### I Oscillateurs harmoniques :

- A Introduction harmonique : signal sinusoïdal, équation différentielle générale et solution, changement de variable, exemple expérimental LC.
- B Oscillateur harmonique LC libre : présentation, équation différentielle, unité de  $\omega_0$ , solutions  $u_C(t)$  et i(t), graphique, bilan énergétique et graphique.
- C Ressort horizontal libre : force de rappel (de HOOKE), schéma et situation initiale, équation différentielle et solution, analogie LC-ressort, bilan de puissance et conservation de l'énergie avec définition énergie potentielle élastique, tracé dans l'espace des phases.
- D **Complément : circuit LC montant :** présentation, équation solutions et tracé, bilan d'énergie et tracé.

#### II Oscillateurs amortis:

- A Introduction amorti : exemple expérimental RLC, vocabulaire, équation différentielle générale, dimension de Q, équation caractéristique et régimes de solutions, présentation des solutions générales.
- B Oscillateur amorti RLC libre : présentation, bilan de puissance, équation différentielle, et solutions dans tous les régimes avec tracé et transitoire à 95%; extrapolation à  $Q \to \infty$  et  $Q \to 0$ ; tracés dans l'espace des phases.
- C **Ressort horizontal amorti libre** : schéma et situation initiale, équation différentielle, analogie RLC-ressort amorti, bilan de puissance.

# II | Cours uniquement

### Chimie chapitre 1 – Introduction

- I **Vocabulaire général** : atomes et molécules, classification par composition, états de la matière et systèmes physico-chimiques, transformations de la matière.
- II Quantification des systèmes : mole, masse molaire, fractions molaire et massique, masse volumique, concentrations molaire et massique, dilution; pression d'un gaz, modèle du gaz parfait, volume molaire, pression partielle et loi de DALTON.

# III Questions de cours possibles

Pas de tableaux d'avancements pour cette semaine.

#### Chapitre 4: harmonique

1) Présenter le schéma et les conditions initiales, établir l'équation différentielle, **justifier l'unité** de  $\omega_0$ , établir les solutions de  $u_C(t)$  et i(t) (ou x(t) (ou  $\ell(t)$ ) et v(t)) et les tracer en fonction du temps **puis** dans l'espace des phases sans tenir compte des constantes multiplicatives pour un des systèmes suivants :

A LC libre

B LC montant

C Ressort libre sans frottements

- 2) Faire un bilan de puissance pour le circuit LC libre et le ressort sans frottements, démontrer la conservation de l'énergie totale, tracer la forme des graphiques.
- 3) Faire l'analogie complète entre les deux systèmes harmoniques LC libre et ressort sans frottement : présentation, conditions initiales, équations différentielles sans démonstration, correspondance entre les grandeurs, tracé de la solution dans l'espace des phases sans résolution et commenter sur la conservation de l'énergie visible dans le graphique.

#### Chapitre 4: amorti

4) Présenter (schéma et conditions initiales), donner et **démontrer** l'équation différentielle sous forme canonique **qu'on ne cherchera pas à résoudre**, vérifier son homogénéité, présenter les graphiques des solutions selon les valeurs de Q dans l'espace temporel **et** dans l'espace des phases en donnant un approximation de la durée du régime transitoire à 95% pour un des systèmes suivants :

A RLC libre

B Ressort horizontal amorti

- 5) Faire l'analogie complète entre les deux systèmes amortis RLC libre et ressort avec frottement fluide : présentation, conditions initiales, équations différentielles sans démonstration, correspondance entre les grandeurs, tracer de solutions dans l'espace des phases selon différentes valeurs de Q sans résolution et commenter sur l'évolution de l'énergie visible dans le graphique.
- 6) Résoudre l'équation différentielle d'un oscillateur amorti de conditions initiales données par l'interrogataire pour l'un des trois régimes possibles.
- 7) Faire le bilan de puissance de l'oscillateur amorti électrique RLC libre et du ressort horizontal avec frottement fluide, identifier les termes du bilan et expliciter la signification physique de chacun des termes.

### Chimie chapitre 1

8) L'air est constitué, en quantité de matière, à 80% de diazote  $N_2$  et à 20% de dioxygène  $O_2$ .

On a  $M(N_2) = 28.0 \,\mathrm{g \cdot mol^{-1}}$  et  $M(O_2) = 32.0 \,\mathrm{g \cdot mol^{-1}}$ .

En déduire les fractions molaires puis les fractions massiques.

9) On dissout une masse  $m=2{,}00\,\mathrm{g}$  de sel NaCl<sub>(s)</sub> dans  $V=100\,\mathrm{mL}$  d'eau.

On donne  $M(\text{NaCl}) = 58,44 \,\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$  et  $M(\text{Na}) = 22,99 \,\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$ .

Déterminer les concentrations molaire et massique en Na<sup>+</sup> dans la solution.

- 10) On considère une seringue cylindrique de  $10 \,\mathrm{cm}$  le long et de  $2.5 \,\mathrm{cm}$  de diamètre, contenant  $0.250 \,\mathrm{g}$  de diazote de masse molaire  $M(\mathrm{N_2}) = 28.01 \,\mathrm{g \cdot mol^{-1}}$  à la température  $T = 20 \,\mathrm{^{\circ}C}$ .
  - a Calculer le volume de la seringue
  - b Calculer la quantité de matière dans la seringue
  - c Calculer la pression exercée par le diazote dans la seringue