# Programme n°25

#### **MECANIQUE**

M7 Mouvement dans un champ de force centrale (Cours et exercices)

M8 Introduction à la cinématique du solide (Cours uniquement)

M9 Mouvement d'un solide en rotation autour d'un axe fixe (Cours et exercices)

### **THERMODYNAMIQUE**

## TH1 Introduction à la thermodynamique (Cours uniquement)

- Présentation Historique
- Description de la matière
- Description d'un gaz à l'échelle microscopique
- Notion de système thermodynamique
- Equilibre thermodynamique Système en équilibre
  - Différents types d'équilibres
- Exemples d'équation d'état Equation d'état des gaz parfaits
  - Validité du modèle du gaz parfait
  - Phase condensée liquide ou solide
- Energie interne et capacité thermique à volume constant
- Energie interne
- Capacité thermique à volume constant.
- Cas du gaz parfait
- Cas d'une phase condensée

### **SOLUTIONS AQUEUSES**

### **AQ3 L'oxydoréduction** (Cours et applications directes)

- Concept oxydant-réducteur
- Le nombre d'oxydation
- · Les piles et potentiels
- Différents types d'électrodes Les électrodes de 1° espèce
  - Les électrodes de 3° espèce (ou électrode de référence)
  - Les électrodes de 2° espèce
- Applications Couples redox dépendants
  - Recherche d'une constante d'équilibre
- Equilibre redox
- Calcul de la constante d'équilibre
- Prévision d'évolution → Seuls Ox<sub>1</sub> et Red<sub>2</sub> sont présents en solution
  - → Les formes Ox et Red des deux couples sont présentes
  - → Exemples
- Domaines de prédominance Oxydant et réducteur en solution
  - Oxydant et réducteur en solution, les ions H+ présents dans la demi-équation
  - Oxydant ou réducteur sous forme solide
  - Oxydant ou réducteur sous forme gazeuse
  - Utilité de ces diagrammes
- · Les dosages rédox

#### TP

# Capacités numériques

- Tracer un graphe
- Méthode d'Euler pour tracer la dérivée d'un graphe
- Méthode Monté Carlo
- Régression linéaire

Détermination du pKa du BBT par spectrométrie