

Programme n°19

MECANIQUE

M1 Cinématique Newtonienne du point

Cours et exercices

M2 Introduction à la cinématique du solide

Cours uniquement

M3 Bases de la dynamique newtonienne (cours et applications directes)

- ♦ Première loi de Newton
 - La masse
 - La quantité de mouvement
 - Notion de forces
 - Le principe d'inertie
 - Particule libre, isolée
 - Principe d'inertie
- ♦ Deuxième loi de Newton
 - Principe fondamentale de la dynamique
 - Particules isolées
 - Notions d'équilibre
- ♦ Troisième loi de Newton
 - Le principe
 - Conservation de la quantité de mouvement
- ♦ Classification des forces
 - Interaction à distance
 - Interaction gravitationnelle
 - Interaction électromagnétique
 - Forces de contact
 - Forces de liaison
 - Forces de contact
 - Action exercée par un fluide : LA poussée d'Archimède
- ♦ Résoudre un problème de mécanique
- ♦ Chute libre dans un champ de pesanteur
 - Chute libre dans le vide
 - Chute libre avec frottements fluides
 - $\vec{f} = -k\vec{v}$ (méthode d'Euler)
 - $\vec{f} = -kv\vec{v}$ (méthode d'Euler)
- ♦ Le pendule simple
 - Mise en équation
 - Cas de mouvement de faibles amplitudes
 - Portrait de phase.

2.1 Loi de la quantité de mouvement	
Forces. Principe des actions réciproques.	Établir un bilan des forces sur un système, ou plusieurs systèmes en interaction et en rendre compte sur une figure. Proposer un protocole expérimental permettant d'étudier une loi de force.
Quantité de mouvement d'un point et d'un système de points. Lien avec la vitesse du centre d'inertie d'un système fermé.	Établir l'expression de la quantité de mouvement d'un système restreint au cas de deux points sous la forme $\vec{p} = m\vec{v}(G)$.
Référentiel galiléen. Principe de l'inertie.	Décrire le mouvement relatif de deux référentiels galiléens.
Loi de la quantité de mouvement dans un référentiel galiléen.	Déterminer les équations du mouvement d'un point matériel ou du centre d'inertie d'un système fermé.
Mouvement dans le champ de pesanteur uniforme.	Mettre en équation le mouvement sans frottement et le caractériser comme un mouvement à vecteur-accelération constant.
Poussée d'Archimède.	Exploiter la loi d'Archimède.

Influence de la résistance de l'air.	<p>Approche numérique : Prendre en compte la trainée pour modéliser une situation réelle.</p> <p>Approche numérique : Exploiter une équation différentielle sans la résoudre analytiquement : analyse en ordres de grandeur, détermination de la vitesse limite, utilisation des résultats fournis par un logiciel d'intégration numérique.</p>
Pendule simple.	Établir l'équation du mouvement du pendule simple.

SOLUTIONS AQUEUSES

AQ1 Réactions acide- base en solution aqueuse (cours uniquement)

- ♦ Rappels
 - La théorie de Bronsted
 - Couple acide-base
- ♦ Les réactions acide-base
 - Définition
 - Réactions avec l'eau
 - H₂O solvant amphotère
- ♦ Les forces des acides et des bases
 - Acide fort- Base forte
 - Acide faible – Base faible
 - Cas de l'eau
 - Cas des polyacides et des polybases
 - Quelques acides à connaître
 - Echelle d'acidité
- ♦ Domaines de prédominance
 - Définition du pH
 - Domaines de prédominance
 - Lecture d'un diagramme
- ♦ Diagrammes de distribution
 - Présentation
 - Exemples
- ♦ Etude d'une réaction acidobasique
 - Calcul de la constante d'équilibre
 - La réaction prépondérante
 - Exemples

Notions et contenus	Capacités exigibles
Réactions acido-basiques <ul style="list-style-type: none"> - constante d'acidité ; - diagramme de prédominance ; - exemples usuels d'acides et bases : nom, formule et nature – faible ou forte – des acides sulfurique, nitrique, chlorhydrique, phosphorique, acétique, de la soude, l'ion hydrogénocarbonate, l'ammoniac. 	<p>Déterminer la valeur de la constante d'équilibre pour une équation de réaction, combinaison linéaire d'équations dont les constantes thermodynamiques sont connues.</p> <p>Retrouver les valeurs de constantes d'équilibre par lecture de courbes de distribution et de diagrammes de prédominance (et réciproquement).</p> <p>Déterminer la composition chimique du système dans l'état final, en distinguant les cas d'équilibre chimique et de transformation totale, pour une transformation modélisée par une réaction chimique unique.</p> <p>Utiliser les diagrammes de prédominance ou d'existence pour prévoir les espèces incompatibles ou la nature des espèces majoritaires.</p>

TP

Etude d'un filtre RC

Etude de propriétés chimiques au sien de la classification périodique