

PHYSIQUE :

Mécanique

Chapitre 8 : Mouvement d'un point dans un champ de force centrale

Force centrale. Conséquences de la conservation du moment cinétique : planéité du mouvement, loi des aires. Force centrale conservative. Conservation de l'énergie : Potentiel effectif, nature du mouvement.

Cas du champ gravitationnel : Lois de Kepler. Cas du mouvement circulaire, exemple du satellite géostationnaire, cas du mouvement elliptique (connaître $E_m = -GMm / 2a$ et la 3^{ème} loi de Kepler).

Fiches Outil 1 (Trigonométrie), 2 (alphabet grec), 3 (unités), 4 (nombres significatifs), 5 (analyse dimensionnelle), 6 (équation d'une droite), 7 (Mesures et incertitudes), 8 (dérivée), 9 (résolution d'équations différentielles d'ordre 1), 10 (résolution d'équations différentielles d'ordre 2), 11 (barycentre), 12 (différentielle d'une fonction), 13 (DL), 14 (gradient), 15 (produit vectoriel) et 16 (coniques).

Les élèves savent faire des régressions linéaires et quelques calculs statistiques (évaluation de type A) sur leurs calculatrices et sur ordi avec Python.

Questions de cours

Pour le chapitre 8:

- Définition d'une force centrale ; justifier que le mouvement est plan, voire rectiligne ; conservation de la constante des aires.
- Définition d'une force centrale conservative ; justifier que le système est conservatif. Potentiel effectif ; discussion sur la nature du mouvement (état lié, état de diffusion).
- Lois de Kepler : à énoncer.
- Satellite sur une orbite circulaire : vitesse, énergies, période à établir.
- 3^{ème} loi de Kepler à établir pour une planète sur une orbite circulaire autour du Soleil.
- Etablir $E_m = -GMm / 2a$ pour une trajectoire elliptique dans un champ gravitationnel.

Chimie pour les optants SI

Chapitre 6 : Réactions acidobasiques

Acide fort / Faible ; base forte / faible. Rôle de l'eau. pH.

Constante d'acidité. Classification acidobasique : échelle d'acidité.

Diagramme de prédominance, diagramme de distribution. Réaction entre deux couples acidobasiques : utilisation d'une échelle de pKa, calcul de la constante d'équilibre, discussion sur sa valeur (sens favorable, défavorable, très grande, très petite).

Calcul de pH .

~~Dosages acidobasiques : principe d'un dosage, suivi par pHmétrie, colorimétrie, conductimétrie.~~

~~Fait en cours: Dosage pHmétrique et colorimétrique de HCl par NaOH et CH₃COOH par NaOH~~