

Programme n°21

**MECANIQUE**

**M3 Bases de la dynamique newtonienne**

Cours et exercices

**M4 Approche énergétique du mouvement d'un point matériel**

Cours et exercices

**M5 Mouvement d'une particule chargée dans un champ électrique ou magnétique** (cours uniquement)

- ♦ Généralités
  - Validité du modèle
  - Force de Lorentz
  - Ordre de grandeur et comparaison avec le poids
  - Puissance de la force de Lorentz
- ♦ Mouvement dans  $\vec{E}$  uniforme
  - La vitesse initiale est parallèle au champ
  - La vitesse initiale n'est pas parallèle au champ
  - Bilan énergétique
    - Introduction du potentiel électrique
    - Conservation de l'énergie mécanique
  - Application
- ♦ Mouvement dans  $\vec{B}$  uniforme
  - Observations
  - Etude de la trajectoire
- ♦ Applications
  - Le spectromètre de masse
  - Les accélérateurs

<b>3. Mouvement de particules chargées dans des champs électrique et magnétique, uniformes et stationnaires</b> Force de Lorentz exercée sur une charge ponctuelle ; champs électrique et magnétique.	Évaluer les ordres de grandeur des forces électrique ou magnétique et les comparer à ceux des forces gravitationnelles.
Puissance de la force de Lorentz.	Savoir qu'un champ électrique peut modifier l'énergie cinétique d'une particule alors qu'un champ magnétique peut courber la trajectoire sans fournir d'énergie à la particule.
Mouvement d'une particule chargée dans un champ électrostatique uniforme.	Mettre en équation le mouvement et le caractériser comme un mouvement à vecteur-accélération constant.  Effectuer un bilan énergétique pour calculer la vitesse d'une particule chargée accélérée par une différence de potentiel.  Citer une application.
Mouvement circulaire d'une particule chargée dans un champ magnétostatique uniforme dans le cas où le vecteur-vitesse initial est perpendiculaire au champ magnétique.	Déterminer le rayon de la trajectoire sans calcul en admettant que celle-ci est circulaire.  <b>Approche documentaire</b> : analyser des documents scientifiques montrant les limites relativistes en s'appuyant sur les expressions fournies $E_c = (\gamma - 1)mc^2$ et $p = \gamma mv$ .  Citer une application.

**SOLUTIONS AQUEUSES**

**AQ1 Réactions acide- base en solution aqueuse**

Cours et exercices

Attention le calcul de pH n'est pas au programme, on se limitera à une base ou un acide mises en solution ou à un mélange d'un acide et d'une base, les élèves doivent alors être capables de trouver la réaction prépondérante et avec un tableau d'avancement trouver l'état d'équilibre.

**TP**

Iodométrie et principe d'un dosage en retour (pour l'instant l'oxydoréduction n'a été vu qu'au lycée)