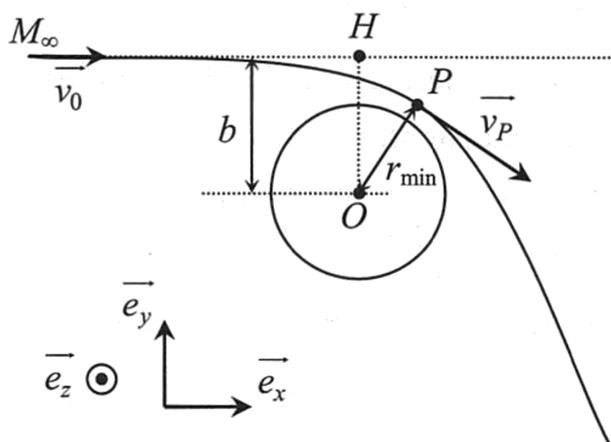


TD entraînement : moment cinétique et forces centrales



I Alerte à l'astéroïde !



De nombreux objets, dits géocroiseurs, passent à proximité de la Terre... et parfois la heurtent !

On considère ici un astéroïde de masse m actuellement très éloigné de la Terre et de tout autre astre. Il a donc un vecteur vitesse \vec{v}_0 constant. Le prolongement de sa trajectoire rectiligne passe à une distance b (appelée paramètre d'impact) du centre O de la Terre.

Cependant lorsqu'il se rapprochera de la Terre, l'attraction gravitationnelle de celle-ci va dévier l'astéroïde selon une trajectoire hyperbolique. On appelle périégée le point P de cette trajectoire le point le plus proche du centre de la Terre.

FIGURE M7.1 – Trajectoire de l'astéroïde.

- 1) Quelles sont les deux grandeurs dynamiques de l'astéroïde qui se conservent au cours de son mouvement ? Traduire en équation leurs conservations entre les deux positions M_∞ et P .
- 2) En déduire la distance minimale d'approche $r_{\min} = OP$.
- 3) Application numérique : $v_0 = 2,0 \text{ km}\cdot\text{s}^{-1}$ et $b = 140\,000 \text{ km}$. L'astéroïde va-t-il heurter la Terre ?



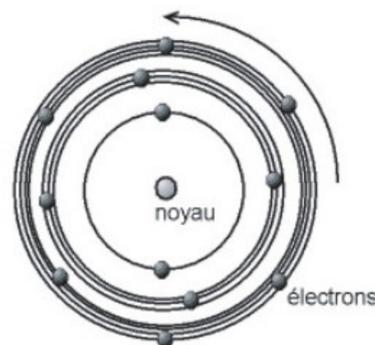
II Modèle de BOHR de l'atome d'hydrogène

Pour expliquer le spectre de raies de l'atome d'hydrogène observées expérimentalement, Niels BOHR a proposé un modèle qui s'appuie sur les hypothèses suivantes : dans un référentiel galiléen lié au noyau O ,

- ◇ l'électron décrit une trajectoire circulaire sur laquelle il ne rayonne pas d'énergie ;
- ◇ l'électron échange de l'énergie avec l'extérieur sous forme de lumière lorsqu'il change de trajectoire circulaire ;
- ◇ la norme du moment cinétique de l'électron est quantifiée et ne peut prendre que des valeurs discrètes vérifiant la relation :

$$\mathcal{L}_{O_n} = n \times \frac{h}{2\pi} \quad n \in \mathbb{N}^*$$

avec $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$



Une orbitale électronique correspond à une valeur de l'entier n . Elle est caractérisée par un rayon r_n , une vitesse v_n et une énergie mécanique $\mathcal{E}_m(n)$.

Ce modèle semi-classique n'est pas complètement satisfaisant, mais il prédit le spectre de raies de l'atome d'hydrogène. On rappelle qu'un atome d'hydrogène est constitué d'un noyau (charge $e = 1,602 \times 10^{-19} \text{ C}$, masse m_p) et d'un électron (charge $-e$, masse $m_e = 9,11 \times 10^{-31} \text{ kg}$). On donne les valeurs numériques de la célérité de la lumière dans le vide $c = 3,00 \times 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$ et la permittivité diélectrique du vide $\epsilon_0 = 8,85 \times 10^{-12} \text{ F}\cdot\text{m}^{-1}$.

- 1) Rappeler l'expression de la force d'interaction exercée par le noyau sur l'électron et de l'énergie potentielle dont elle dérive.
- 2) Utiliser le fait que les orbitales soient circulaires pour exprimer le carré v_n^2 de la vitesse de l'électron en fonction de la distance r_n .

- Utiliser la quantification du moment cinétique pour exprimer le rayon de la trajectoire en fonction de n , h , m_e et e . Calculer alors sa valeur pour $n = 1$.
- Exprimer l'énergie mécanique $\mathcal{E}_m(n)$ de l'électron et montrer qu'elle se met sous la forme $\mathcal{E}_m(n) = -\frac{A}{n^2}$. Donner l'expression et la valeur numérique de A en électron-volts (on rappelle que $1 \text{ eV} = 1,6 \times 10^{-19} \text{ J}$).
- Sachant que le passage d'un niveau d'énergie $\mathcal{E}_m(n_2)$ à un autre $\mathcal{E}_m(n_1)$ se traduit par l'émission d'un photon de fréquence ν telle que $\Delta E = h\nu$, en déduire que les longueurs d'onde λ émises vérifient :

$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{n_2^2} - \frac{1}{n_1^2} \right)$$

On rappelle que $\nu = c/\lambda$. On donnera l'expression de la constante de RYDBERG R_H et sa valeur numérique.

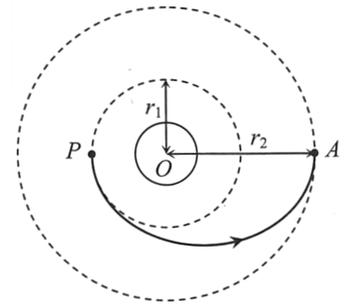


III Changement d'orbite

Un satellite artificiel assimilé à un point matériel M de masse m trouve sur une orbite circulaire provisoire de rayon $r_1 = 7500 \text{ km}$ autour de la Terre. On souhaite le faire passer sur son orbite définitive de rayon $r_2 = 42\,200 \text{ km}$ (orbite géostationnaire).

Pour cela, on le fait d'abord passer sur une orbite de transfert elliptique dont le périégée P est à la distance r_1 et l'apogée A à la distance r_2 du centre O de la Terre. Dès que le satellite arrive en A , on le fait passer sur l'orbite circulaire de rayon r_2 .

Ces deux changements d'orbite sont obtenus par allumage d'un moteur placé sur le satellite : ce processus est très bref (par rapport aux périodes orbitales), donc on considérera que la vitesse passe instantanément de v_1 à v_{e1} en P , puis de v_{e2} à v_2 en A (sans changer de direction dans les deux cas).



$$M_{\text{Terre}} = 5,97 \times 10^{24} \text{ kg}; \mathcal{G} = 6,67 \times 10^{-11} \text{ SI}; m = 1000 \text{ kg}.$$

- Calculer la vitesse v_1 .
- Donner l'expression de l'énergie mécanique du satellite sur chacune des trois orbites, en fonction de r_1 et r_2 .
- Calculer la vitesse v_{e1} après le premier transfert, et la variation $\Delta v_P = v_{e1} - v_1$. Calculer également le travail \mathcal{W}_P fourni par le moteur au satellite en ce point.
- Déterminer une relation entre v_{e1} , v_{e2} , r_1 et r_2 . Calculer v_{e2} .
- Calculer la variation de vitesse $\Delta v_A = v_2 - v_{e2}$ lors du second transfert, ainsi que le travail \mathcal{W}_A fourni par le moteur au satellite.



IV Expérience de RUTHERFORD

Entre 1909 et 1911, Ernest RUTHERFORD et ses deux étudiants Hans GEIGER et Ernest MARSDEN ont réalisé et interprété une expérience consistant à bombarder une mince feuille d'or avec des particules α (que RUTHERFORD avait précédemment identifiées comme des noyaux d'hélium). Ils observèrent que la plupart de ces particules traversaient la feuille sans être affectées (donc ne rencontraient que du vide), mais que certaines étaient déviées, parfois très fortement : les angles de déviation pouvant être reliés aux dimensions microscopiques, cela permit la découverte du noyau atomique et l'estimation de sa taille.

On considère ici une particule α de masse m et de charge $+2e$, venant de l'infini avec la vitesse $\vec{v}_0 = -v_0 \vec{e}_x$, et s'approchant avec le paramètre d'impact b d'un noyau cible de numéro atomique Z . La particule est repérée par ses coordonnées polaires (r, θ) dans le plan (Oxy) .

Le noyau reste pratiquement immobile dans le référentiel terrestre : on travaille dans ce référentiel supposé galiléen, le repère étant centré sur la position O du noyau. La trajectoire suivie par la particule α est une branche d'hyperbole représentée ci-contre.

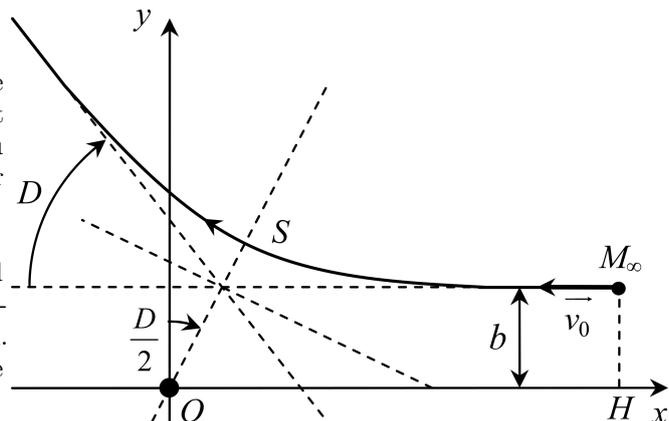


FIGURE M7.2 – Trajectoire suivie par la particule α .

- 1) Donner l'expression de la force électrique subie par la particule α , sous la forme $\vec{F} = \frac{K}{r^2} \vec{e}_r$ ainsi que celle de son énergie potentielle d'interaction.
- 2) Montrer que l'énergie mécanique \mathcal{E}_m de la particule α est une constante du mouvement et donner sa valeur.
- 3) Montrer que le moment cinétique $\vec{\mathcal{L}}_O$ de la particule α en O est un vecteur constant, et donner la valeur de cette constante à l'aide des conditions initiales. Montrer que $\vec{\mathcal{L}}_O$ s'exprime de manière simple en fonction des variables r et θ .
- 4) Montrer que l'énergie mécanique peut se mettre sous la forme $\mathcal{E}_m = \frac{1}{2}m\dot{r}^2 + \mathcal{E}'_p(r)$ et expliciter la fonction $\mathcal{E}'_p(r)$. Comment l'appelle-t-on ?
- 5) On note S la position de la particule α pour laquelle elle passe au plus près du noyau d'or, et on note $r_{\min} = OS$ la distance minimale d'approche. Que revient l'expression de \mathcal{E}_m lorsque $r = r_{\min}$? En déduire que

$$r_{\min} = \frac{K}{mv_0^2} \left[1 + \sqrt{1 + \left(\frac{mbv_0^2}{K} \right)^2} \right]$$

- 6) On donne $\varepsilon_0 = 8,9 \times 10^{-12} \text{ F}\cdot\text{m}^{-1}$, $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$, $m = 6,6 \times 10^{-27} \text{ kg}$, $v_0 = 2,0 \times 10^7 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$ et $Z = 79$ pour l'or. D'autre part, on peut montrer que l'angle de déviation D de la particule est donné par la relation

$$\tan\left(\frac{D}{2}\right) = \frac{K}{mbv_0^2}$$

Calculer b puis r_{\min} pour $D_1 = 60^\circ$ et pour $D_2 = 180^\circ$ (particule envoyée vers l'arrière). En déduire l'ordre de grandeur de la taille du noyau d'or.