

Les sacs seront laissés devant le tableau. Conservez seulement de quoi écrire et une calculatrice : pas de téléphone !

Si vous ne comprenez pas une notation, une question, ou si vous pensez avoir découvert une erreur d'énoncé, signalez-le immédiatement.

Le référentiel terrestre sera considéré galiléen durant toute la durée des phénomènes étudiés.

### Problème 1 : Trajectoires de particules chargées

On considère le mouvement d'un proton dans des champs magnétique et électrique dans le vide. On néglige la pesanteur.

**Données :** masse du proton  $m_p = 1,67 \cdot 10^{-27}$  kg ; charge du proton  $e = 1,60 \cdot 10^{-19}$  C ; vitesse de la lumière  $c = 3,00 \cdot 10^8$  m · s<sup>-1</sup> ; distance entre les plaques  $d = 3,00 \cdot 10^1$  cm.

#### I Généralités

I.1. On étudie son mouvement dans un champ électrique uniforme  $\vec{E} = E_0 \vec{e}_y$ . Il se trouve initialement en O animé d'une vitesse  $\vec{v}_0 = v_0 \vec{e}_x$  (avec  $v_0 \geq 0$  ; voir la figure 1a).

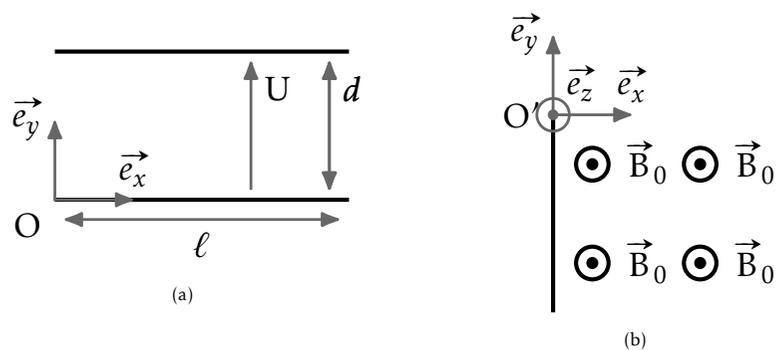


FIGURE 1

- Déterminer les équations horaires du mouvement  $x(t)$  et  $y(t)$ .
- Le champ est créé par une paire de plaques conductrices orthogonales à  $\vec{e}_y$  distantes d'une distance notée  $d$  (placées en  $y = 0$  et  $y = d$ ) entre lesquelles est appliquée une tension  $U$ . Rappeler l'expression de la tension  $U$  en fonction de  $E_0$  et  $d$ . On précisera le signe de  $U$  pour que les protons soient se dirigent vers les  $y$  croissants.
- Déterminer et calculer la longueur maximale des plaques  $x$ , notée  $\ell$  pour laquelle les protons n'atteignent pas la plaque en  $y = d$ . On prendra  $d = 3,00 \cdot 10^1$  cm ;  $E = 1,00 \cdot 10^6$  V · m<sup>-1</sup> et  $v_0 = 5,00 \cdot 10^6$  m · s<sup>-1</sup>.

I.2. On étudie désormais le mouvement du proton dans un champ magnétique uniforme  $B = B_0 \vec{e}_z$ . Il est initialement en O' animé de la vitesse  $\vec{v}_0 = v_0 \vec{e}_x$  (avec  $v_0 \geq 0$  ; voir la figure 1b).

- Montrer que le mouvement est circulaire uniforme. On précisera l'expression de sa période et la position de son centre. Quel doit être le signe de  $B_0$  pour que le déplacement s'effectue vers les décroissants ?
- Calculer la période et la position du centre pour  $v_0 = 5,00 \cdot 10^6$  m · s<sup>-1</sup> et  $B_0 = 2,00 \cdot 10^{-1}$  T.
- On considère désormais que la vitesse, toujours de norme  $v_0$ , forme désormais l'angle  $\alpha$  avec la direction  $\vec{e}_x$ . Déterminer les expressions de la position et du vecteur vitesse du proton quand il repasse par la droite O'y.

#### II Oscillations

On considère la configuration de plaques conductrices représentée à la figure 2a, chaque paire étant soumise à la même tension  $U$  en valeur absolue.

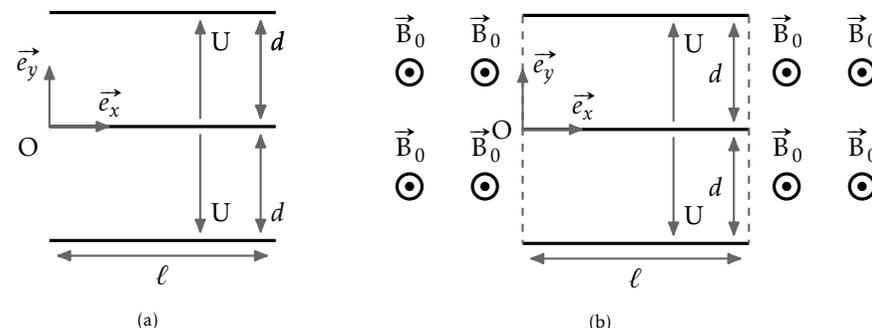


FIGURE 2

- Définir une énergie potentielle pour le mouvement du proton. Quel doit être le signe de  $U$  pour que les protons soient rappelés vers le plan  $y = 0$  ? On suppose cette situation réalisée dans toute la suite.
- Le proton est initialement en  $(x = 0; y = 0)$ , animé d'une vitesse  $v_0 \vec{e}_x + v_1 \vec{e}_y$ . À quelle distance maximale pourra-t-il s'éloigner du plan  $y = 0$  ?
- Déterminer l'expression de la distance  $y(\ell)$  à laquelle il se trouve quand il a parcouru la distance  $\ell$  selon  $\vec{e}_x$ .
  - Tracer l'allure de la courbe de  $y(\ell)$  en fonction de  $v_1$ . On en précisera en particulier un équivalent pour  $v_1 \rightarrow \infty$ .

#### III Allers et retours

On considère la structure de la figure 2b dans laquelle il règne un champ  $\vec{B}_0 = B_0 \vec{e}_z$  uniforme pour  $x \geq \ell$  et pour  $x \leq 0$ . Le champ magnétique pour  $0 \leq x \leq \ell$  pourra être nul ou non nul. On cherche à faire effectuer aux protons un grand nombre d'allers selon  $\vec{e}_x$ .

- III.1. On considère dans cette question  $U = 0$  et un champ magnétique nul pour  $0 \leq x \leq \ell$ .
- Déterminer la trajectoire d'un proton animé d'un vecteur vitesse selon  $\vec{e}_x$  en  $(x = 0; y = 0)$  dans le cas  $B_0 \geq 0$ .
  - Même question quand le vecteur vitesse en  $(x = 0; y = 0)$  forme un petit angle  $\alpha$  avec la direction  $\vec{e}_x$ . Commenter.
  - L'ajout d'une tension  $U$  non nulle peut-il efficacement régler ce problème? On donnera une réponse qualitative basée sur des allures de trajectoires.
- III.2. Dans cette question la tension  $U$  est non nulle et on suppose que le champ  $\vec{B} = B_0 \vec{e}_z$  est présent dans tout l'espace,  $y$  compris pour  $0 \leq x \leq \ell$ .
- On considère un proton situé initialement en  $(x = 0, y = y_0)$  avec  $y_0 \geq 0$ , et animé d'une vitesse  $v_0 = v_0 \vec{e}_x$  avec  $v_0 \geq 0$ . Montrer qu'il existe une valeur de  $B_0$  pour laquelle son mouvement est rectiligne uniforme.
  - Tracer l'allure de la trajectoire ultérieure pour différentes valeurs de  $y_0$ . On veut avoir  $y_0 = 3,00 \cdot 10^1$  cm, et  $v_0 = 5,00 \cdot 10^6$  m  $\cdot$  s $^{-1}$  pour  $d = 4,00 \cdot 10^1$  cm. Pour quelles valeurs de  $B_0$  pourra-t-on effectuer des allers et retour selon  $\vec{e}_x$ . Calculer les valeurs de  $U$  correspondantes. On admettra qu'on peut avoir un champ électrique rigoureusement nul pour  $x \leq 0$  et  $x \geq \ell$ , au besoin en l'éteignant quand les protons s'y trouvent.

## Problème 2 : Mécanique du ski

On étudie dans ce problème quelques mouvements particuliers à ski. Le skieur sera modélisé, sauf mention explicite du contraire, par un point matériel de masse  $m$ , en glissement dans le référentiel terrestre, considéré galiléen pour la durée des phénomènes observés. On notera  $\vec{g}$  l'accélération de la pesanteur, considérée uniforme. Tous les mouvements s'effectueront selon la ligne de plus grande pente, qui sera contenue dans un plan vertical : les trajectoires seront donc toutes contenues dans ce plan vertical.

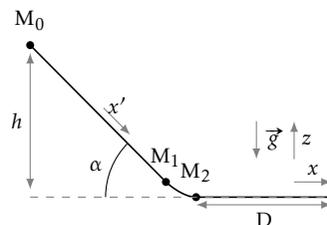
Les différentes parties sont indépendantes.

**Données :** Hauteur de descente :  $h = 5,00 \cdot 10^1$  m ; coefficient de frottement solide  $\mu = 8,00 \cdot 10^{-2}$  ; coefficient de frottement fluide  $\beta = 1,60 \cdot 10^{-1}$  kg  $\cdot$  m $^{-1}$  ; masse du skieur  $m = 8,00 \cdot 10^1$  kg ; accélération de la pesanteur  $g = 9,80$  m  $\cdot$  s $^{-2}$ .

### I Distance d'arrêt

Le skieur, partant de l'arrêt du point  $M_0$ , descend une pente rectiligne, de hauteur  $h$  et d'inclinaison  $\alpha$  (voir schéma ci-contre). Il poursuit sa trajectoire sur un plan horizontal. Le raccordement entre ces deux portions rectilignes s'effectue selon une courbe  $M_1 M_2$  dont on ne précisera pas la nature et suffisamment courte pour qu'on puisse confondre les altitudes de  $M_1$  et  $M_2$  :  $z(M_1) \approx z(M_2) = 0$ .

On étudie l'effet de diverses sources de frottements sur la distance parcourue avant l'arrêt.



- I.1. On néglige dans cette question toutes les sources de frottement.
- Déterminer la vitesse du skieur quand il atteint le point  $M_1$ .
  - Quelle est la nature du mouvement ultérieur?
- I.2. On considère désormais qu'il existe un frottement solide caractérisé par le coefficient  $\mu$ .
- Déterminer la valeur minimale de l'angle  $\alpha$  pour laquelle le glissement peut commencer en  $M_0$ . On considère dans toute la suite que  $\alpha$  est supérieur à cette valeur.
  - Déterminer la vitesse, notée  $v_0$ , quand le skieur parvient en  $M_1$  en fonction de  $g, h, \mu$  et  $\alpha$ . Calculer sa valeur et commenter pour  $\alpha = \pi/4$ .
  - On néglige l'effet des frottements entre  $M_1$  et  $M_2$ . Déterminer l'expression de la distance  $D$  parcourue à partir du point  $M_2$  sur le plan horizontal avant l'arrêt du skieur. Pour quelle valeur de l'angle  $\alpha$  est-elle maximale? Calculer  $D$  pour  $\alpha = \pi/4$  et commenter.
- I.3. On prend maintenant en compte, en plus du frottement solide, le frottement fluide dû à l'air. Il crée une force d'intensité  $F_f = \beta v^2$ , avec  $v$  la vitesse du point matériel et  $\beta$  une constante positive.
- On note  $x'$  l'abscisse le long de la pente lors de la phase de descente. Établir l'équation différentielle d'évolution de sa dérivée, notée  $\dot{x}'$ .
  - En déduire que la vitesse  $\dot{x}'$  vérifie :

$$\dot{x}'(t) = v'_\infty \tanh(t/\tau'), \quad (1)$$

avec  $v'_\infty$  et  $\tau'$  des constantes positives qu'on exprimera en fonction de  $m, g, \beta, \alpha$  et  $\mu$ . On pourra résoudre directement l'équation différentielle ou vérifier que la solution proposée convient.

- En déduire l'expression de  $\dot{x}'$  en fonction de  $x'$ . On rappelle qu'une primitive de  $\tanh$  est  $\ln \cosh$  et on indique qu'on a, pour tout  $u$  :  $\tanh(\operatorname{argcosh}(e^u)) = \sqrt{1 - e^{-2u}}$ . Calculer la vitesse en  $M_1$ , notée  $v_M$  pour  $\alpha = \pi/4$  et commenter.
- Établir l'équation différentielle d'évolution de la vitesse  $\dot{x}$  sur la portion horizontale de la trajectoire.
- En déduire l'expression de  $\dot{x}$  en fonction du temps. On introduira une vitesse  $v_0$  et un temps  $\tau$  caractéristiques.
- En déduire l'expression de la distance  $D$  parcourue à l'horizontale avant l'arrêt. On rappelle qu'une primitive de  $\tan u$  est  $-\ln|\cos u|$ . Calculer  $D$  et commenter.

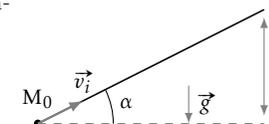
### II Franchissement d'obstacles

Le skieur aborde maintenant divers obstacles. Sa vitesse initiale au point  $M_0$  sera notée  $v_i$ .

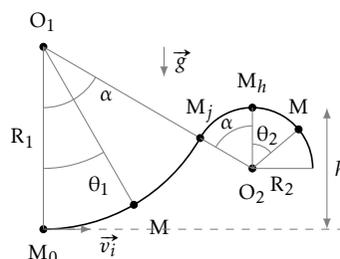
- II.1. L'obstacle est une rampe plane, de hauteur  $h$  et d'inclinaison  $\alpha \leq \pi/2$ . Déterminer la vitesse minimale  $v_i$  lui permettant de parvenir au sommet de la rampe :

- quand on néglige tout frottement,
- quand on prend en compte un frottement solide de coefficient  $\mu$ .

Calculer les valeurs de  $v_i$  correspondantes pour  $\alpha = \pi/4$ .



II.2. L'obstacle est maintenant une bosse formée de deux portions circulaires de rayons  $R_1$  et  $R_2$ , se raccordant tangentiellement au point d'inclinaison  $\alpha \in [0; \pi/2]$  du premier arc de cercle. On néglige tout frottement dans cette question. Le point matériel sera repéré par l'angle non orienté  $\theta_1 = (-\vec{e}_z, \overrightarrow{O_1M})$  (resp.  $\theta_2 = (\vec{e}_z, \overrightarrow{O_2M})$ , orienté) quand il est sur le premier (resp. le deuxième) arc de cercle.



- Exprimer la hauteur de la bosse, notée  $h$ , en fonction de  $R_1$ ,  $R_2$  et  $\alpha$ .
- On étudie tout d'abord le mouvement sur le premier arc de cercle, pour  $M$  compris entre  $M_0$  et  $M_j$ . Déterminer l'expression de la vitesse  $v$  au point  $M$  en fonction de  $\theta_1$ .
- En déduire l'expression de la norme, notée  $N_1$ , de la réaction exercée par le support sur le skieur en fonction de  $\theta_1$ .
- Le skieur peut-il décoller de la piste entre les points  $M_0$  et  $M_j$ ? Déterminer l'expression de la valeur minimale, notée  $v_j$ , de la vitesse  $v_i$  pour laquelle il peut atteindre le point  $M_j$ . On l'exprimera en fonction de  $g$ ,  $R_1$  et  $\alpha$ .

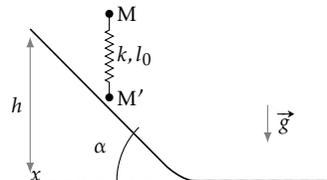
II.3. On suppose dans toute la suite qu'on a  $v_i > v_j$  et on étudie désormais le mouvement au-delà de  $M_j$ .

- Déterminer l'expression de la norme de la réaction, notée  $N_2$  exercée par le support sur la deuxième partie de la trajectoire, ie pour  $M$  au-delà de  $M_j$ . En déduire l'expression de la valeur maximale de  $v_i$ , notée  $v_{sd}$ , de la vitesse pour laquelle le skieur ne décolle pas entre  $M_j$  et  $M_h$ .
- On suppose que le skieur ne décolle pas entre  $M_j$  et  $M_h$ , déterminer l'expression de la valeur minimale, notée  $v_h$ , de la vitesse  $v_i$  pour laquelle il parvient au sommet. En déduire les valeurs de l'angle  $\alpha$  pour lesquelles il peut parvenir au sommet sans décoller.
- On suppose qu'il est parvenu au sommet sans décoller et on note  $v_s$  sa vitesse au point  $M_h$ . Déterminer l'expression de l'angle  $\theta_2$ , noté  $\theta_{2d}$  pour lequel il décolle au delà du point  $M_h$ . Comparer à  $\alpha$  et commenter.

### III Décollement d'une luge à ressort

On s'intéresse maintenant à une luge à ressort, utilisée pour le ski assis. On la modélise comme deux points matériels : le patin (point  $M'$ ) de masse  $m'$  au contact du sol, l'ensemble du skieur et du châssis (point  $M$ ) de masse  $m$ , reliés par une ressort idéal de constante de raideur  $k$  et de longueur à vide  $l_0$ .

La luge descend une pente rectiligne de hauteur  $h$  et d'inclinaison  $\alpha$  et poursuit son mouvement sur une portion horizontale. On considère pour simplifier que l'ensemble du mouvement s'effectue sans frottement et que le ressort reste vertical durant tout le mouvement.



III.1. Le skieur freine lors de la phase de descente de manière à maintenir sa vitesse constante à la valeur  $v$ . Déterminer la compression, notée  $|\Delta l|$  du ressort lors de la descente.

III.2. Le skieur cesse de freiner sur la partie horizontale. La jonction est suffisamment douce pour que la norme de la vitesse de  $M'$  ne varie pas lors du passage sur la partie horizontale. Déterminer le mouvement ultérieur de  $M'$ , et l'évolution de la longueur  $l$  du ressort si le skieur ne freine plus sur cette partie.

III.3. En déduire l'existence d'une valeur minimale, notée  $v_{\min}$ , de la vitesse  $v$  pour laquelle le point  $M'$  peut décoller. Déterminer la distance  $D$  parcourue sur la portion horizontale quand ce décollement survient.

### Problème 3 : Dosage de l'acide borique

On s'intéresse au dosage d'une solution d'acide borique  $B(OH)_3$  de base conjuguée  $B(OH)_4^-$ . On introduit un volume  $V_A$  de  $B(OH)_3$  de concentration  $c_A$  inconnue dans un bécher. On verse dans ce bécher une solution de soude NaOH de concentration  $c_B$  précisément connue.

Données :

$B(OH)_3$  :  $V_A = 50,0 \pm 0,1$  mL,  $pK_a = 9,23$ .

soude :  $c_B = (5,00 \pm 0,05) \cdot 10^{-1}$  mol.L $^{-1}$

G :  $c_G = 1,3$  mol.L $^{-1}$

C $^-$  :  $\log K_f = 2,0$ .

H $_2$ O :  $pK_e = 14,0$ .

### I Dosage de $B(OH)_3$ seul

La figure Fig. 3A représente le pH de la solution contenue dans le bécher en fonction du volume  $V_B$  de la solution de soude versé. Les trois courbes représentent : le pH et les pourcentages de  $B(OH)_3$  et  $B(OH)_4^-$ .

- Écrire l'équation bilan de la réaction d'une mole de  $B(OH)_3$  avec l'eau donnant  $B(OH)_4^-$ .
  - Écrire l'équation bilan de la réaction de dosage de  $B(OH)_3$  par la soude, pour une mole de  $B(OH)_3$ . Exprimer sa constante  $K_1$  en fonction des données du problème et donner sa valeur numérique.
- Identifier les trois courbes de la figure 3a. On justifiera précisément les réponses.
  - Déterminer, par lecture graphique, le volume  $V_{\text{Beq}}$  correspondant à l'équivalence du dosage.
  - En déduire l'expression puis la valeur de la concentration  $c_A$  de l'acide borique en fonction des données du problème.
- On s'intéresse maintenant à quelques points particuliers de cette courbe. Pour ces questions, on sera amené à formuler des hypothèses dont on vérifiera rapidement la cohérence à la fin du calcul.
  - Déterminer l'expression, en fonction des données du problème, du pH à l'équivalence  $V_B = V_{\text{Beq}}$ . Commenter l'accord avec les données expérimentales.
  - Déterminer l'expression, en fonction des données du problème, du pH à la demi-équivalence  $V_B = V_{\text{Beq}}/2$ . Commenter l'accord avec les données expérimentales.
  - Quel sera le pH pour  $V_B \gg V_{\text{Beq}}$  ?
  - Que pensez-vous du dosage colorimétrique de l'acide borique dans ces conditions ?

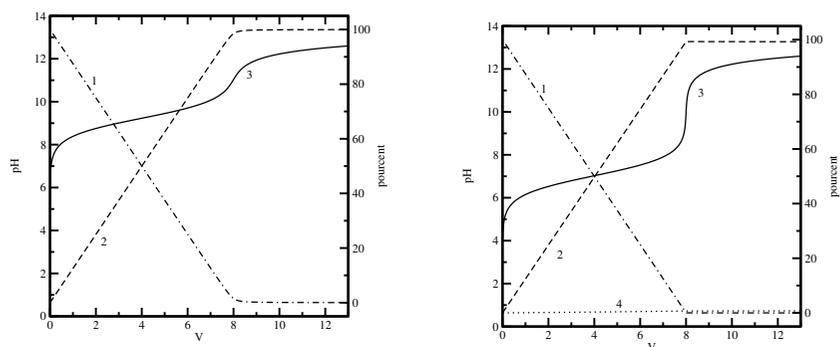
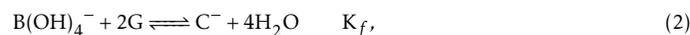
(a) Dosage d'une solution de  $B(OH)_3$  par une solution de soude(b) Dosage de  $B(OH)_3$  en présence de glycérol G.

FIGURE 3

## II Dosage de $B(OH)_3$ en présence de glycérol

Pour pallier la difficulté du dosage précédent, on ajoute dans le bécher, sans variation de volume, une solution de glycérol  $CH_2OH-CHOH-CH_2OH$ , noté G par la suite. En présence de glycérol, la base  $B(OH)_4^-$  forme en effet le composé  $BO_4(C_3H_5OH)_2^-$ , noté  $C^-$  par la suite, selon la réaction :



de constante  $K_f$ .

II.1. La figure FIG. 3B représente le dosage de la même solution de  $B(OH)_3$  en présence d'un grand excès de glycérol à la concentration  $c_G$ . Les quatre courbes représentent le pH et les pourcentages de B dans  $B(OH)_3$ ,  $B(OH)_4^-$  et  $C^-$ .

(a) Écrire l'équation de la réaction entre une mole de  $B(OH)_3$ , la soude et G formant  $C^-$ . Déterminer l'expression de sa constante  $K_2$  en fonction des données du problème et calculer sa valeur numérique.

(b) En considérant les points communs et les différences entre les figures FIG. 3A et FIG. 3B, justifier que la courbe 2 de la figure FIG. 3B ne peut pas représenter le même composé que pour la figure FIG. 3A. En déduire l'identification des courbes de la figure FIG. 3B.

- II.2. (a) Exprimer, à l'équilibre chimique, la différence  $pH - pK_a$  en fonction des concentrations  $[B(OH)_3]$ ,  $[C^-]$  et  $[G]$ .
- (b) En déduire l'expression, en fonction des données du problème, du pH au volume  $V_{Beq}/2$ . Commenter l'accord avec les données expérimentales.
- (c) Déterminer l'expression, en fonction des données du problème, du pH au volume  $V_{Beq}$ . Commenter l'accord avec les données expérimentales.
- (d) Conclure quant à la précision de ce deuxième dosage.

### Exercice 1 : Sur quelques facteurs de la solubilité des sels

1. On s'intéresse dans cette question à la solubilité du chlorure d'argent  $AgCl(s)$  dans différentes solutions aqueuses.

- (a) Déterminer l'expression puis calculer, la solubilité du chlorure d'argent  $AgCl$  dans l'eau pure.
- (b) Déterminer l'expression puis calculer, la solubilité du chlorure d'argent  $AgCl$  dans une solution de chlorure de sodium de concentration  $c_{NaCl} = 1 \cdot 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ .

2. On cherche maintenant à dissoudre  $AgCl$  dans une solution d'iode de potassium KI de concentration  $c_{KI} = 1 \cdot 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ .

- (a) Calculer la constante de la réaction  $AgCl(s) + I^- = AgI(s) + Cl^-$ .
- (b) Calculer  $[Cl^-]/[I^-]$  quand la solution est saturée en  $AgCl(s)$  et en  $AgI(s)$ . En déduire alors la concentration en ions chlorure en fonction de  $c_{KI}$  puis la solubilité de  $AgCl$  dans cette solution.
- (c) Quelle hypothèse doit-on vérifier pour pouvoir considérer uniquement la réaction de la question 2a. Vérifier sa validité.

3. L'acide éthanoïque  $CH_3CO_2H$  est un acide faible. On s'intéresse à la solubilité de l'éthanoate d'argent  $CH_3CO_2Ag(s)$ , peu soluble dans l'eau pure. On considère une solution juste saturée en  $CH_3CO_2Ag$ .

- (a) En supposant que la base  $CH_3CO_2^-$  a peu réagi avec l'eau, déterminer  $[CH_3CO_2^-]$  et en déduire la solubilité de  $CH_3CO_2Ag(s)$ .
- (b) En déduire la valeur du pH et vérifier l'hypothèse.

4. On considère une solution contenant au total  $c_{CH_3CO_2Ag} = 1 \cdot 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  de  $CH_3CO_2Ag$  : une partie est dissoute et l'autre précipitée.

- (a) Dans un premier temps, on ne tiendra pas compte des propriétés acidobasiques de l'ammoniac  $NH_3$  et de l'ion éthanoate  $CH_3CO_2^-$ , hypothèse que l'on justifiera *a posteriori*. Calculer le nombre minimal de moles d'ammoniac à ajouter à un litre de solution pour dissoudre totalement l'éthanoate d'argent en formant le complexe  $[Ag(NH_3)_2]^+$ .
- (b) L'éthanoate d'argent étant tout juste redissous, on ajoute progressivement de l'acide nitrique (acide fort  $HNO_3$ ) à la solution, jusqu'à l'excès.

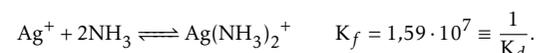
- i. Décrire qualitativement les phénomènes observés au fur et à mesure que la solution est acidifiée. On aura intérêt à s'aider des domaines de prédominance des couples  $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}/\text{CH}_3\text{CO}_2^-$  et  $\text{NH}_4^+/\text{NH}_3$ .
- ii. Calculer le nombre de moles d'acide nitrique ajouté à un litre de la solution lorsque cette dernière redevient limpide (en milieu acide).

**Données :**

**Produits de solubilité**  $K_{s1}(\text{AgCl}) = 1,80 \cdot 10^{-10}$ ,  $K_{s2}(\text{AgI}) = 1,00 \cdot 10^{-16}$ ,  $K_{s3}(\text{CH}_3\text{CO}_2\text{Ag}) = 2,00 \cdot 10^{-3}$ .  
On précise que le nitrate d'argent  $\text{AgNO}_3$  est infiniment soluble.

**Constantes d'acidité**  $K_{a1}(\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}/\text{CH}_3\text{CO}_2^-) = 2,00 \cdot 10^{-5}$ ,  $K_{a2}(\text{NH}_4^+/\text{NH}_3) = 6,30 \cdot 10^{-10}$ .

**Formation de  $\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+$**  Le complexe  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+]$  est formé par la réaction :



caractérisée par sa constante de formation  $K_f$  ou sa constante de dissociation  $K_d = 1/K_f$ . On ne considérera pas le complexe  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)^+]$ .

---