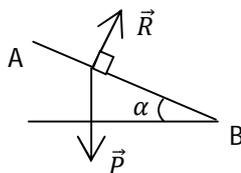


### EXERCICE 1

1.  
1.1 Inventaire des forces extérieures  
Système : Solide S  
Référentiel terrestre supposé galiléen  
Bilan des forces :



$\vec{P}$  : Poids du conducteur ;  $\vec{R}$  : Réaction normale de la piste ;  
1.2 Valeur de l'accélération a.  
D'après le théorème du centre d'inertie :  $\vec{P} + \vec{R} = m \vec{a}$  Projection sur l'axe (AB) suivant  $\vec{AB}$  :  $a = mg \sin \alpha$  ; AN :  $a = 6,93 \text{ m/s}^2$   
1.3.1 Expression de  $v_B$   
D'après le théorème de l'énergie cinétique :  
 $\Delta E_c = W_{AB}(\vec{P}) + W_{AB}(\vec{R})$  Soit  $\frac{1}{2} m v_B^2 - \frac{1}{2} m v_A^2 = m g l \sin \alpha$   
 $v_B = \sqrt{2 \cdot g \cdot l \cdot \sin \alpha}$   
1.3.2 Valeur de  $v_B$  :  $v_B = 5,26 \text{ m/s}$   
2.1 Vitesse  $v_F$  au point F.  
 $\frac{1}{2} m (v_F^2 - v_B^2) = W_{BF}(\vec{P}) + W_{BF}(\vec{R}) = m g h$   
Avec  $h = r(1 - \cos \alpha)$ ,  $v_F = \sqrt{v_B^2 + 2 g r(1 - \cos \alpha)}$  ; AN :  $v_F = 6,06 \text{ m/s}$   
2.2 Montrons que  $v_B = v_C$   
 $\frac{1}{2} m v_C^2 - \frac{1}{2} m v_B^2 = W_{BC}(\vec{P}) + W_{BC}(\vec{R}) = 0$  car  $h = 0$  : C et D sont au même niveau d'où  $v_C = v_B = 5,3 \text{ m/s}$   
2.3.1 Expression de R

D'après le théorème du centre d'inertie :  $\vec{P} + \vec{R} = m \vec{a}$   
Projection dans la base de Frenet ( $\vec{u}, \vec{n}$ )

$$\vec{n} : -p \cos \alpha + R = m a_n = m \frac{v_B^2}{r} \Rightarrow R = m(g \cos \alpha + \frac{v_B^2}{r})$$

2.3.2 Calcul de R :  $R = 6,41 \text{ N}$

3.1.1 Coordonnée  $x(t)$  et  $y(t)$ .

Système : le solide S

Référentielle terrestre supposé galiléen

Bilan des forces :  $\vec{P} = m \vec{g}$  poids du solide

Théorème du centre d'inertie :

$$m \vec{g} = m \vec{a} \Rightarrow \vec{g} = \vec{a}$$

$$\text{à } t=0 \quad \vec{v}_C \begin{vmatrix} v_C \cos \alpha \\ v_C \sin \alpha \end{vmatrix} ; \vec{CG}_0 \begin{vmatrix} x_0 = 0 \\ y_0 = 0 \end{vmatrix}$$

$$\text{à } t \neq 0 \quad \vec{a} \begin{vmatrix} 0 \\ -g \end{vmatrix} ; \vec{v} \begin{vmatrix} v_C \cos \alpha \\ -g t + v_C \sin \alpha \end{vmatrix}$$

$$\vec{CG} \begin{vmatrix} x(t) = v_C t \cos \alpha \\ y(t) = -\frac{1}{2} g t^2 + v_C t \sin \alpha \end{vmatrix}$$

3.1.2 Equation cartésienne de la trajectoire.

$$(1) \text{ et } (2) \Rightarrow y = -\frac{g}{2v_C^2 \cos^2 \alpha} x^2 + x \tan \alpha ; \text{ AN : } y = -0,35 x^2 + x$$

3.2.1 Coordonnées du point D

$$y_D = -r(1 - \cos \alpha) ; \text{ AN : } y_D = -0,44 \text{ m}$$

$$\text{On a : } -0,44 = -0,35 x^2 + x \Rightarrow 0,35 x^2 - x - 0,44 = 0$$

En résolvant cette équation, on trouve deux valeurs dont l'une négative est à écarter.  $x_D = 3,24 \text{ m}$

$$3.2.2 \text{ Temps mis : } t = \frac{x_D}{v_C \cos \alpha} \quad \text{AN : } t = 0,85 \text{ s}$$

### EXERCICE 2

1.  
1.1.1 Sens du courant

1.1.2 Sens du champ  $\vec{B}$  (Voir schéma).

1.2 Caractéristiques de  $\vec{F}$

- Point d'application : milieu de la tige MN

- Direction : perpendiculaire à la tige MN et à  $\vec{B}$  (horizontale)

- Sens : celui du mouvement (de C vers C')

- Intensité :  $F = I \ell B$ .  $F = 4 \cdot 10^{-3} \text{ N}$

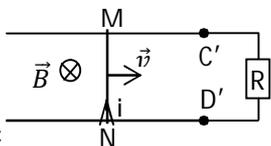
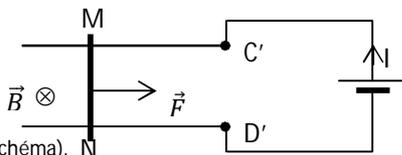
2.

2.1 Sens du courant induit.

Lors du déplacement de la tige MN, chaque électron de MN

est entraîné à la vitesse  $\vec{v}$ . Il est donc

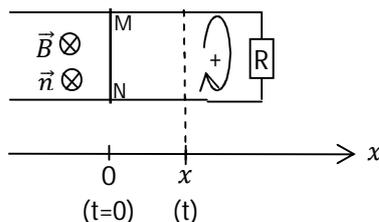
soumis à la force de Lorentz  $\vec{F} = -e \vec{v} \wedge \vec{B}$



dirigée de M vers N. Le courant induit circule dans le sens contraire de celui des électrons. C'est-à-dire de N vers M.

2.2

2.2.1 Force électromotrice d'induction



A  $t=0$ , la surface du circuit est  $S_0$ . A la date  $t$ , la surface du circuit est  $S = S_0 - \ell x = S_0 - \ell v t$ .

Le flux au travers du circuit est  $\phi = \vec{B} \cdot \vec{S} = B \vec{S} \cdot \vec{n}$

$$\phi = B S ; e = -\frac{d\phi}{dt} = -B dS = B \ell v = 6 \cdot 10^{-3} \text{ V}$$

2.2.2 Intensité du courant induit

$$i = \frac{e}{R} ; \text{ AN : } i = 1,5 \text{ mA}$$

2.3.1 Au cours du déplacement, la tige MN plongée dans le champ  $\vec{B}$  est parcourue par un courant induit. La tige MN est donc soumise à une force électromagnétique  $\vec{F}'$  qui s'oppose au déplacement.

2.3.2 Caractéristiques de  $\vec{F}'$

- point d'application : milieu de la tige MN

- direction : perpendiculaire à la tige MN et à  $\vec{B}$ .

- Sens : de C' vers C (opposé à  $\vec{v}$ )

- Intensité :  $F' = i \ell B$ . AN :  $F' = 3 \cdot 10^{-6} \text{ N}$ .

### EXERCICE 3

1. 1.1 Nom de l'opération : Dilution de  $S_0$ .

1.2 Conservation de la quantité de matière  $n_0 = n_1 \Rightarrow C_0 V_0 = C_1 V_1 \Rightarrow$

$$V_0 = \frac{C_A V_A}{C_0} = 10 \text{ mL}$$

1.3 - prélever 10mL de  $S_0$  avec une pipette jaugée de 10 mL

- Introduire les 10mL dans une fiole jaugée de 100mL.

- compléter avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge.

- Homogénéiser la solution obtenue.

2. 2.1  $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$

2.2 A l'équivalence,  $n_2 = n_1$  d'où  $C_A V_{AE} = C_B V_B$   $C_B = \frac{C_A V_{AE}}{V_B} = 9,25 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ .

2.3  $m = C_B V_M = 1,57 \text{ g}$  ( $M = 17 \text{ g.mol}^{-1}$ )

2.4.19,25mL =  $\frac{V_{AE}}{2} \Rightarrow$  c'est le point de demi-équivalence

2.4.2  $\text{pH} = \text{pKa}$  du couple  $\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3$

3.1  $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$

3.2 Inventaire de toutes les espèces chimiques :

$\text{NH}_3 ; \text{NH}_4^+ ; \text{OH}^- ; \text{H}_2\text{O} ; \text{H}_3\text{O}^+$

3.2.1

$$\bullet [ \text{H}_3\text{O}^+ ] = 7,94 \cdot 10^{-12} \text{ mol.L}^{-1} ; [ \text{OH}^- ] = \frac{K_e}{[ \text{H}_3\text{O}^+ ]} = 1,26 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\bullet [ \text{H}_3\text{O}^+ ] + [ \text{NH}_4^+ ] = [ \text{OH}^- ] \text{ avec } [ \text{OH}^- ] \gg [ \text{H}_3\text{O}^+ ] ; [ \text{NH}_4^+ ] \approx [ \text{OH}^- ] ; [ \text{NH}_4^+ ] = 1,26 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\bullet C_B = [ \text{NH}_4^+ ] + [ \text{NH}_3 ] \Rightarrow [ \text{NH}_3 ] = C_B - [ \text{NH}_4^+ ] ; [ \text{NH}_3 ] = 9,12 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$3.2.2 \text{ pKa} = \text{pH} - \log \frac{[ \text{NH}_3 ]}{[ \text{NH}_4^+ ]} = 9,2$$

### EXERCICE 4

$$1. 1.1 n_A = n_{\text{HCl}} = \frac{m_A}{M_A} \Rightarrow M_A = \frac{m_A}{n_{\text{HCl}}} = 88 \text{ g/mol}$$

1.2

1.2.1 A est de la forme  $\text{C}_n \text{H}_{2n+1} - \text{COOH}$

$$\Rightarrow M_A = 14n + 46 \Rightarrow n = 3. \text{ Formule brute de A : } \text{C}_4 \text{H}_8 \text{O}_2$$

1.2.2

$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_2 - \text{COOH}$  : Acide butanoïque

$\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{OH} \end{matrix}$  Acide 2-méthylpropanoïque

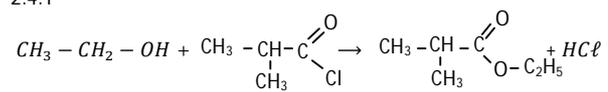
2.1 2-méthylpropanoate d'éthyle  $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{O} - \text{C}_2\text{H}_5 \end{matrix}$

2.2 C :  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$  : éthanol

2.3 B :  $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C} \begin{matrix} \text{O} \\ \parallel \\ \text{Cl} \end{matrix}$  : Chlorure de 2-méthylpropanoyle

2.4

2.4.1



4.2 Réaction rapide, totale, exothermique.

$$2.4.3 \quad n_B = n_{\text{ester}} \Rightarrow m_{\text{ester}} = m_B \frac{M_{\text{ester}}}{M_B} = 13,61 \text{ g.}$$

