

phys1 20 min

- 4) Quand $T \nearrow$ $\rho_h \searrow$ car sa densité diminue (cf. texte).

et $d = \frac{\rho_h}{\rho_{eau}}$

Ce phénomène s'explique par la dilatation :

$\rho = \frac{m}{V}$ si $V \nearrow$ alors $\rho \searrow$

- 4.) Une boule isolée est soumise à son poids et à la poussée d'Archimède due au mélange d'hydrocarbures du tube :

• $P = m_b \times g$

• $\pi_A = m_{\text{liquide déplacé}} \times g = \rho_h \times V_{\text{déplacé}} \times g$

or $V_{\text{déplacé}} = V_{\text{boule}}$

$\Rightarrow \pi_A = \rho_h \times V_b \times g$

- 3.) la boule est en eq^l : $\vec{P} + \vec{\pi}_A = \vec{0}$

- 3.) les forces étant verticales : $\vec{P} = -\vec{\pi}_A$

et en valeur $P = \pi_A$

$m_b \times g = \rho_h \times V_b \times g$

$m_b = \rho_h \times V_b$

$\rho_h = \frac{m_b}{V_b}$

avec $V_b = \frac{4}{3} \times \pi \times (11 \cdot 10^{-3})^3$
 $V_b = 5,6 \cdot 10^{-6} \text{ m}^3$

$\rho_h = \frac{5,3 \cdot 10^{-3}}{5,6 \cdot 10^{-6}} = 946 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$

$\rho_h \approx 950 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$ (ou $950 \text{ g} \cdot \text{L}^{-1}$)

- 5) Qd $T \nearrow$, $\rho_h \searrow$ donc $P > \pi_A$ et la boule descend.
(ΣF_{ext} vert. vers le bas donc $\Delta \vec{v}_b$ vert. vers le bas)

phys 2 20 min

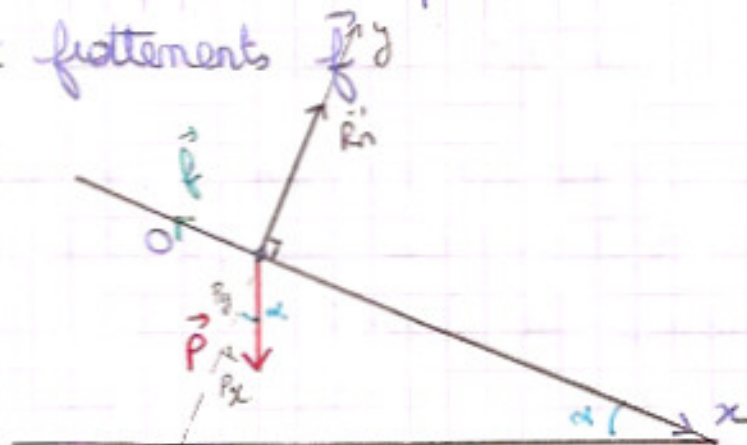
$$m = 70 \text{ kg}$$

$$\alpha = 15^\circ$$

$$v = 50 \text{ km.h}^{-1}$$

1) le skieur est soumis:

- à son poids $\vec{P}$
- à la réaction de la pente $\vec{R}_n$
- aux frottements $\vec{f}$



2) le skieur descend la pente en ligne dite à vitesse constante.

Son mouvement est rect. unif.

Alors, d'ap. le princ. d'inertie

$$\vec{U}_G = \vec{cste} \Leftrightarrow \sum \vec{F}_{ext} = \vec{0}$$

$$\vec{P} + \vec{f} + \vec{R}_n = \vec{0}$$

3) Dans le repère (Oxy):

$$\vec{P} \begin{pmatrix} P_x \\ -P_y \end{pmatrix}$$

$$\text{avec } \sin \alpha = \frac{P_x}{P} \Rightarrow P_x = P \sin \alpha$$

$$\cos \alpha = \frac{P_y}{P} \Rightarrow P_y = P \cos \alpha$$

$$\vec{P} \begin{pmatrix} P \sin \alpha \\ -P \cos \alpha \end{pmatrix}$$

$$\begin{aligned} & \cdot \vec{f} \begin{pmatrix} -f \\ 0 \end{pmatrix} \\ & \cdot \vec{R}_n \begin{pmatrix} 0 \\ R_n \end{pmatrix} \end{aligned}$$

or

or

Par projet de la relat de la q^o sur Ox :

$$P \sin \alpha - f + 0 = 0 \quad (1)$$

$$\text{Et sur } Oy: -P \cos \alpha + 0 + R_n = 0 \quad (2)$$

$$(1) \Rightarrow f = P \sin \alpha$$

$$f = mg \sin \alpha = 70 \times 10 \times \sin 15^\circ$$

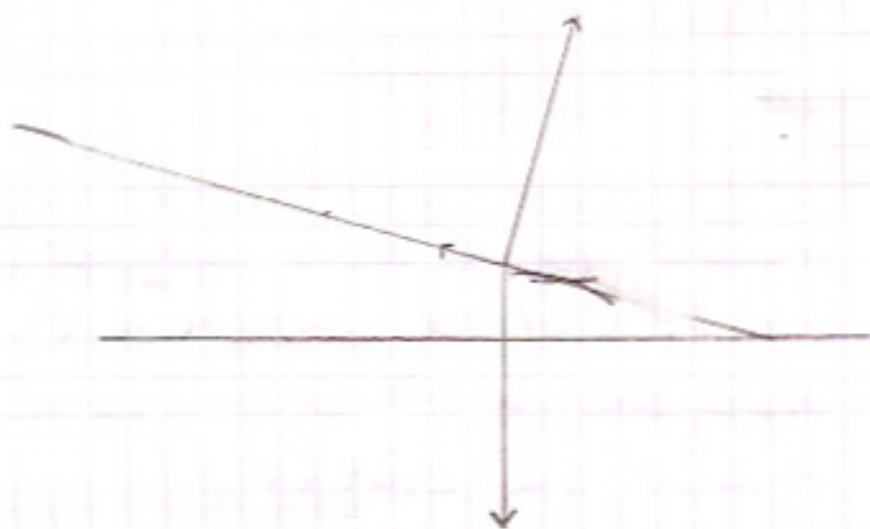
$$\underline{\underline{f = 181 \text{ N}}}$$

1

$$(2) \Rightarrow R_n = P \cos \alpha = mg \cos \alpha = 70 \times 10 \times \cos 15^\circ$$

$$\underline{\underline{R_n = 676 \text{ N}}}$$

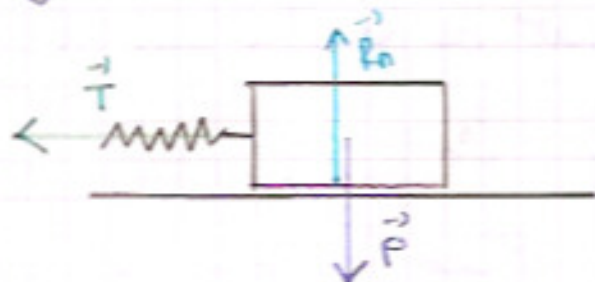
1



Acme 200N

1) le mobile est soumis à :

- son poids $\vec{P}$
- la 1° normale du support $\vec{R}_n$
- la force de tension du ressort $\vec{T}$



2) D'ap. la 2^{de} loi de Newton $\Delta \vec{v}_G$ a $\vec{m}$ direct et $\vec{m}$ sens que $\Sigma \vec{F}_{ext}$. Or, le mot est selon l'horizontale. Par conséquent, à la verticale, les forces se compensent: $\vec{P} + \vec{R}_n = \vec{0}$
 Il ne reste que la tension du ressort:

$$\Sigma \vec{F}_{ext} = \vec{T}$$

3) * $v_8 = \frac{m_8 m_9}{2G} = \frac{3,6 \cdot 10^{-2}}{120 \cdot 10^{-3}}$

$v_8 = 0,28 \text{ m.s}^{-1}$ $\rightarrow 5,6 \text{ cm}$

* $v_{10} = \frac{m_9 m_{11}}{2G} = \frac{43 \cdot 10^{-2}}{120 \cdot 10^{-3}}$

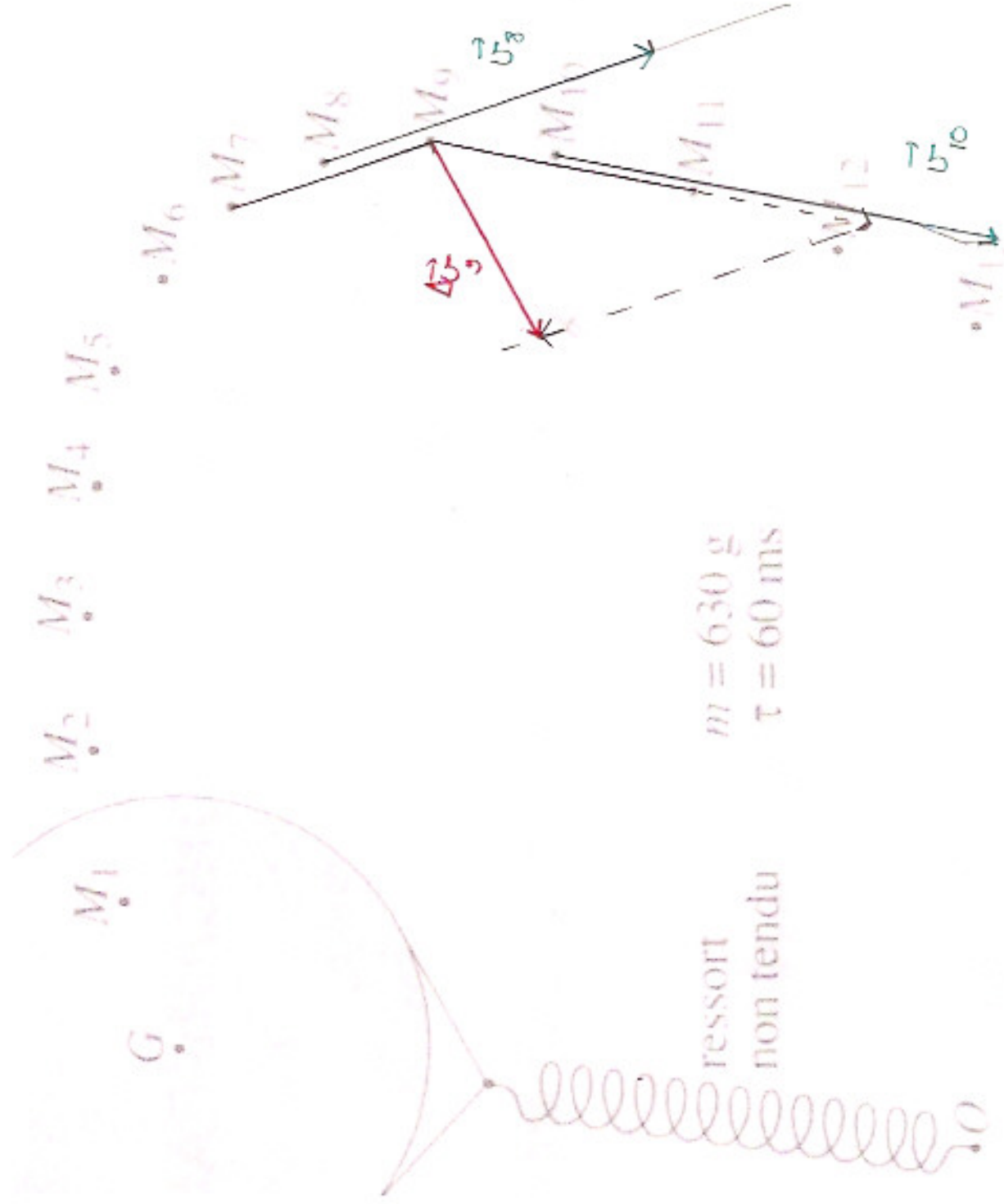
$v_{10} = 0,36 \text{ m.s}^{-1}$ $\rightarrow 7,2 \text{ cm}$

4) Schéma

5) $\Delta \vec{v}_G$ a la $\vec{m}$ direct que la droite OM_9 et est dirigé vers O: c'est la direction de $\vec{T}$.
 C'est donc en accord avec la 2^{de} loi de Newton:
 $\Delta \vec{v}_G$ a la $\vec{m}$ direct que $\Sigma \vec{F}_{ext} = \vec{T}$.

NOM:
Prénom:
Classe:

ANNEXE A RENDRE AVEC LA COPIE : Physique 3 – enregistrement



2i) la ξ élect. est alimentée par une tension continue afin de ne pas polariser les électrodes.

or

2i) Par def. $G = \frac{1}{R}$

Or d'ap. la loi d'Ohm $U = RI$

$$\Rightarrow \frac{1}{R} = \frac{I}{U}$$

$$\boxed{G = \frac{I}{U}}$$

or

$$G = \frac{0,72 \cdot 10^{-3}}{2,0}$$

$$G = 0,36 \cdot 10^{-3} \text{ S} \quad \text{ou} \quad G = 36 \cdot 10^{-4} \text{ S}$$

$$\underline{\underline{G = 0,36 \text{ mS.}}}$$

or

8i) Par def $G = \sigma \frac{S}{l}$

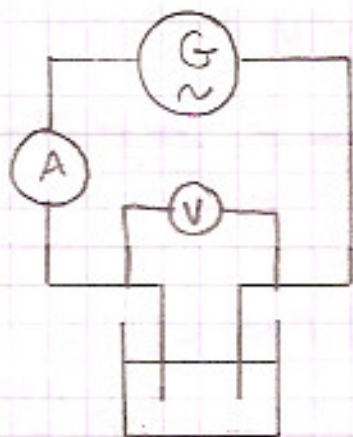
$$\Rightarrow \boxed{\sigma = G \frac{l}{S}} = 36 \cdot 10^{-4} \times \frac{1,1 \cdot 10^{-2}}{1,0 \cdot 10^{-4}}$$

or

$$\underline{\underline{\sigma = 4,0 \cdot 10^{-2} \text{ S} \cdot \text{m}^{-1} = 40 \text{ mS} \cdot \text{m}^{-1}}}$$

or

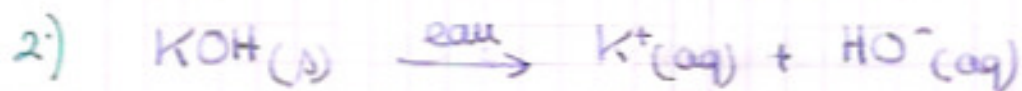
1)



1

1) λ dépend de la t° .

Si la t° diminue (20°C) λ diminue aussi car les ions sont moins mobiles.



D'ap. les prop. stoe

$$\boxed{[\text{K}^+]_1 = [\text{HO}^-]_1 = C_1 = 500 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}}$$

On a la conductivité de la solutⁿ:

$$\sigma_1 = \lambda_{\text{K}^+} [\text{K}^+]_1 + \lambda_{\text{HO}^-} [\text{HO}^-]_1$$

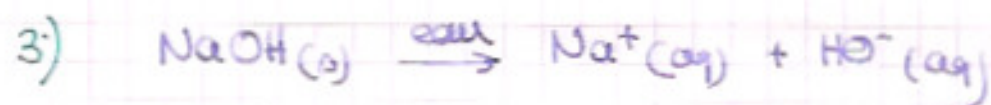
$$\boxed{\sigma_1 = (\lambda_{\text{K}^+} + \lambda_{\text{HO}^-}) C_1}$$

$$\text{avec } C_1 = \frac{500 \cdot 10^{-3} \text{ mol}}{1 \text{ L}} = \frac{500 \cdot 10^{-3} \text{ mol}}{10^{-3} \text{ m}^3}$$

$$C_1 = 500 \text{ mol} \cdot \text{m}^{-3}$$

$$\sigma_1 = (73,5 + 198,6) \cdot 10^{-4} \times 500$$

$$\boxed{\sigma_1 = 0,136 \text{ S} \cdot \text{m}^{-1}}$$



$$\text{Ainsi } \boxed{[\text{Na}^+]_2 = [\text{HO}^-]_2 = C_2 = 800 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} = 800 \text{ mol} \cdot \text{m}^{-3}}$$

$$\text{Et } \sigma_2 = \lambda_{\text{Na}^+} [\text{Na}^+]_2 + \lambda_{\text{HO}^-} [\text{HO}^-]_2$$

$$\boxed{\sigma_2 = (\lambda_{\text{Na}^+} + \lambda_{\text{HO}^-}) C_2 = (50,1 + 198,6) \times 800 \cdot 10^{-4}}$$

$$\boxed{\sigma_2 = 0,199 \text{ S} \cdot \text{m}^{-1}}$$

4) a) Dans le mélange :

$$\bullet \quad n(K^+) = [K^+] \times V_1 = C_1 V_1 = 500 \cdot 10^{-3} \times 100 \cdot 10^{-3}$$
$$\underline{n(K^+) = 500 \cdot 10^{-5} \text{ mol.}}$$

0,5

$$\bullet \quad n(Na^+) = [Na^+] \times V_2 = C_2 V_2 = 800 \cdot 10^{-3} \times 300 \cdot 10^{-3}$$
$$\underline{n(Na^+) = 2,4 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}}$$

0,5

$$\bullet \quad n(HO^-) = [HO^-]_1 \times V_1 + [HO^-]_2 \times V_2$$
$$n(HO^-) = C_1 V_1 + C_2 V_2$$
$$\underline{n(HO^-) = 2,9 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}}$$

0,5

b) D'où les concentrations ioniques :

$$\left\{ \begin{array}{l} [K^+] = \frac{n(K^+)}{V_1 + V_2} \\ [Na^+] = \frac{n(Na^+)}{V_1 + V_2} \\ [HO^-] = \frac{n(HO^-)}{V_1 + V_2} \end{array} \right\} \begin{array}{l} [K^+] = 1,27 \cdot 10^{-3} \text{ mol.l}^{-1} \\ [Na^+] = 6,00 \cdot 10^{-3} \text{ mol.l}^{-1} \\ [HO^-] = 7,27 \cdot 10^{-3} \text{ mol.l}^{-1} \end{array}$$

0,5

et comme $1 \text{ m}^3 = 10^3 \text{ L}$

$$\left\{ \begin{array}{l} [K^+] = 1,27 \text{ mol.m}^{-3} \\ [Na^+] = 6,00 \text{ mol.m}^{-3} \\ [HO^-] = 7,27 \text{ mol.m}^{-3} \end{array} \right.$$

1,5

c) et la conductivité du mélange est :

$$\sigma = \lambda_{K^+} [K^+] + \lambda_{Na^+} [Na^+] + \lambda_{HO^-} [HO^-]$$
$$\underline{\sigma = 0,183 \text{ S.m}^{-1}}$$

1