

# Manipulation

## Viscosimétrie d'Obbe Lohde

① On fabrique une solution de glycérol de concentration

$$C = \frac{2}{5} = 0,4 \text{ mol/L}$$

Glycérol  $\rightarrow \text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$   $M = 92 \text{ g/mol}$

$$C = 0,4 \text{ mol/L} = 36,8 \text{ g/L}$$

$$\rho_{\text{glycérol}} = 1,26 \text{ g/cm}^3$$

$$\rho_{\text{water}} = 1 \text{ g/cm}^3$$

Soit  $V$  le volume de mélange

$$V = V_{\text{gly}} + V_{\text{eau}} = \frac{m_{\text{gly}}}{\rho_{\text{gly}}} + \frac{m_{\text{eau}}}{\rho_{\text{eau}}} = V$$

Dans 1 L, il y a 0,4 mol/L de gly

$$\text{donc } \frac{M_{\text{gly}} m_{\text{gly}}}{\rho_{\text{gly}}} + \frac{m_{\text{eau}}}{\rho_{\text{eau}}} = 1_{\text{volume}} \Rightarrow m_{\text{eau}} = \rho_{\text{eau}} \left( 1_{\text{volume}} - \frac{M_{\text{gly}} m_{\text{gly}}}{\rho_{\text{gly}}} \right)$$
$$= \underline{970,79 \text{ g}}$$

$$V_{\text{gly}} (1 - 0,02920) - 0,02920 V_{\text{eau}} = 0$$

$$\Rightarrow \text{Soit } V_{\text{eau}} = 1 \quad V_{\text{gly}} =$$

A devrâit trouver  $\eta_{\text{dynamique}} = 0,00105 \text{ Ns/m}^2$

$$n_{m_{\text{gly}}} = \frac{m_{\text{gly}}}{m_{\text{eau}} + m_{\text{gly}}}$$
$$= \frac{36,8}{970,8 + 36,8}$$
$$= 0,0365$$

$$\text{donc } n_v = \frac{V_{\text{gly}}}{V_{\text{eau}} + V_{\text{gly}}}$$
$$= \frac{\frac{m_{\text{gly}}}{\rho_{\text{gly}}}}{\frac{m_{\text{eau}}}{\rho_{\text{eau}}} + \frac{m_{\text{gly}}}{\rho_{\text{gly}}}} = 0,02920$$

temps  $C = 0,4 \text{ mol/L}$  glycerol  $\rightarrow 1 \text{ m } 52 \text{ s}$   
 temps eau du robinet  $\rightarrow 1 \text{ m } 51 \text{ s}$

$$\eta_{\text{dy}} = \frac{\eta_w \times \rho_{\text{sable}} \times t_{\text{sable}}}{\rho_{\text{water}} \times t_{\text{water}}}$$

$$= \frac{0,0010049 \times 1006,6 \times 112}{998 \times 111} = 1,022 \times 10^{-3} \text{ Ns/m}^2$$

Valeur théorique  $= 1,09 \times 10^{-3}$  (ps cohérent)

An essaye avec une mélange à  $2 \text{ mol/L}$

temps  $C = 2 \text{ mol/L}$  glycerol  $\rightarrow 2 \text{ min } 46 \text{ s}$

$$\eta_{\text{dyn } 2 \text{ mol/L}} = 1,51 \times 10^{-3} \text{ Ns/m}^2$$

$$\alpha_m = 0,17 \rightarrow \eta_{\text{dyn théorique}} = 1,6193 \times 10^{-3} \text{ Ns/m}^2$$

temps  $C = 1 \text{ mol/L} \rightarrow 2 \text{ min } 17 \text{ s}$

$$\eta_{\text{dyn } 1 \text{ mol/L}} = 1,2509 \times 10^{-3} \text{ Ns/m}^2 \quad \eta_{\text{th } 1 \text{ mol/L}} = 1,23 \times 10^{-3} \text{ Ns/m}^2$$

$\text{à } T = 21^\circ \text{C}$

Calcul incertitude

$$\frac{\Delta \eta}{\eta} = \frac{\Delta \eta_w}{\eta_w} + \frac{\Delta \rho_s}{\rho_s} + \frac{\Delta t_s}{t_s} + \frac{\Delta \rho_w}{\rho_w} + \frac{\Delta t_w}{t_w}$$

$= 2 \frac{\Delta t}{t} = 2 \times \frac{2}{200} = 0,02 = 2\%$

donc  $\eta_{\text{dyn}} = (1,51 \pm 0,03) \times 10^{-3} \text{ Ns/m}^2$

valeur tabulée

La valeur théorique est en dehors des plages d'incertitudes  
Il faut vérifier nos sources qu'en a la prise des volumes tabulés  
(double les sources). Peut être la température est plutôt de 24  
et pas 20°C

↳ C'est probablement la température

Conseils pour le jour de l'examen :

- ① Bien sécher la pipette avant le doigt quand on a rempli le viscosimètre.
- ② Faire la mesure sur eau distillée durant la préparation.  
La mesure sur le glycérol est faite avant le purg. Var n.  
c'est possible de purger le glycérol en avant de la lecture  
(besoin d'un bouchon pour le mettre à la place du doigt)
- ③ Proposer un calcul d'incertitude
- ④ Partir de la relation  $\eta_{\text{dynamique}} = \underset{\substack{\uparrow \\ \text{constante}}}{K} \times t \times \rho_{\text{fluide}}$  ↙ même  
donc on détermine K avec l'eau  
$$\eta_{\text{eau}} = K \times t_{\text{eau}} \times \rho_{\text{eau}} \Rightarrow K = \frac{\eta_{\text{eau}}}{t_{\text{eau}} \rho_{\text{eau}}}$$
  
et  $\eta_{\text{dyn, fluide}} = \frac{\eta_{\text{eau}} t_{\text{fluide}} \rho_{\text{fluide}}}{t_{\text{eau}} \rho_{\text{eau}}}$
- ⑤ Bien prendre la valeur précise de la température de la pièce ou du mélange



⑥ Prendre une solution de glycérol d'environ  $2 \text{ mol/L}$  pour que la différence de temps d'écoulement avec l'eau soit significative

Justification de la formule de Bada (cf Wiki pendule)

$$\ddot{\theta} + \frac{g}{L} \sin(\theta) = 0 \Rightarrow \ddot{\theta} + \frac{g}{L} \left( \theta - \frac{\theta^3}{6} \right) = 0 \quad (1)$$

DL ordre 1

On suppose une oscillation quasi sinusoidale et une solution de la forme

$$\theta = \theta_0 \sin(\omega t) \quad (2)$$

Donc (1) + (2)  $\Rightarrow -\theta_0 \omega^2 \sin(\omega t) + \frac{g}{L} \theta_0 \sin(\omega t) - \frac{g}{L} \frac{\theta_0^3}{6} \sin^3(\omega t) = 0 \quad (3)$

$\underbrace{\quad}_{= \omega_0^2}$

$$\sin^3(\omega t) = \frac{3}{4} \sin(\omega t) - \frac{1}{4} \sin(3\omega t) \approx \frac{3}{4} \sin(\omega t)$$

$\underbrace{\quad}_{\approx 0}$

donc en simplifiant (3) par  $\theta_0 \sin(\omega t)$  on obtient  $\left( \omega_0 = \frac{g}{L} \right)$

$$-\omega^2 + \omega_0^2 - \frac{\omega_0^2 \theta_0^2}{6 \times 4} \times 3 = 0$$

$$\Rightarrow \omega^2 = \omega_0^2 \left( 1 - \frac{\theta_0^2}{8} \right) \approx \omega_0^2 \left( 1 - \frac{\theta_0^2}{16} \right)$$

$$\Rightarrow \omega = \omega_0 \left( 1 - \frac{\theta_0^2}{16} \right)$$

d'où à l'ordre 1  $T = 2\pi \sqrt{\frac{L}{g}} \left( 1 + \frac{\theta_0^2}{16} \right)$

# Démonstration de la formule de Borda

Utilisation de la méthode des perturbations

On cherche à résoudre

$$\ddot{\theta} + \frac{g}{l}\theta - \frac{g}{6l}\theta^3$$

$$\ddot{\theta} + \frac{g}{l}\sin(\theta) \approx \ddot{\theta} + \frac{g}{l}\left(\theta - \frac{\theta^3}{6}\right)$$

DL

On cherche les solutions de type

$$\theta = (\theta_0 + \theta_1) \sin((\omega_0 + \omega_1)t) + \theta_2$$

petite perturbation

$$-\theta_0 \sin((\omega_0 + \omega_1)t) (\omega_0 + \omega_1)^2 + \frac{g}{l}(\theta_0 \sin((\omega_0 + \omega_1)t) + \theta_2) - \frac{g}{6l}(\theta_0^3 \sin^3((\omega_0 + \omega_1)t) + \theta_2)^3$$

$$-\omega^2 + \frac{g}{l}\theta_0 - \frac{g}{6l}\left(\frac{\theta_0}{4} \sin(\omega t) - \left(\frac{1}{4} \sin(3\omega t)\right)_{\text{omis}}\right)$$