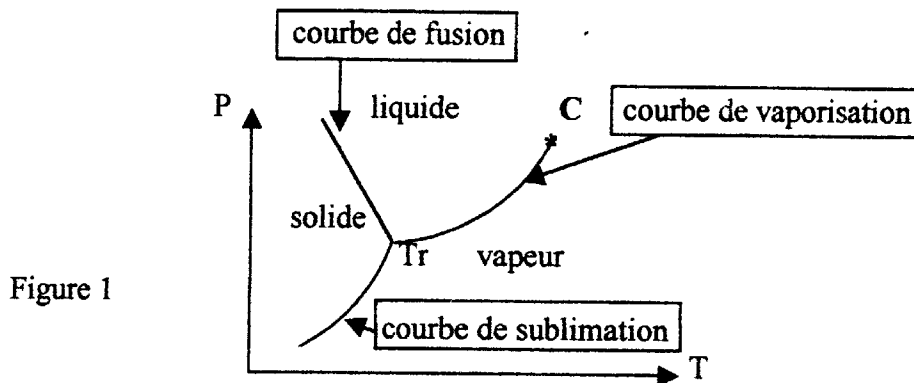


Exercice (6,5 points).**I- Etude des changements de phases de l'eau.**

1°) Le diagramme des phases de l'eau est représenté en coordonnées P et T sur la figure 1.

**Barème**

0,125

0,125

0,125

0,125

0,125

0,125

0,125

0,125

2°) - Le point Tr est appelé le point triple ; il correspond à la coexistence des trois états.

0,25

- Le point C est appelé le point critique. Au delà de C, il n'y a pas de passage bien défini entre état liquide et état gazeux.

0,25

3°) Définition de la chaleur latente de changement d'état ; c'est la quantité de chaleur qu'il faut fournir à l'unité de masse du corps pur pour le faire changer d'état sans variation de température.

0,25

4°) On appelle pression saturante, la pression de la vapeur en équilibre avec la phase liquide. Elle ne dépend que de la température : $P_{sat}(T)$.

0,25

0,25

5°) Pour l'eau, la courbe de fusion a l'inclinaison indiquée sur la figure donc $\frac{dP}{dT} < 0$;

la chaleur latente de fusion est positive, $\Rightarrow u_L < u_s$.

0,25

II- Etude de la courbe de vaporisation de l'eau.

1°) a) $\ln P = A - \frac{4884}{T}$

$$\Rightarrow \frac{dP}{P} = - \frac{4884}{T^2} dT \quad \Rightarrow \quad \frac{1}{T} \frac{dT}{dP} = \frac{1}{4884} \frac{T}{P}$$

$$L_v = T(u_v - u_L) \frac{dP}{dT} \quad (u_L \ll u_v) \Rightarrow u_v = \frac{L_v}{T} \frac{dT}{dP} \Rightarrow u_v = \frac{L_v}{4884} \frac{T}{P}$$

0,5

b) A.N : $u_v = 1,696 \text{ m}^3/\text{Kg} = 1696 \text{ cm}^3/\text{g}$

0,5

2°) a) Calcul de A:

$$A = \frac{4884}{T} + \ln P = \frac{4884}{373} + \ln 1,013 \cdot 10^5 = 24,6$$

la formule devient:

$$\ln P = 24,6 - \frac{4884}{T}$$

La pression de vapeur saturante pour la température de 50°C

$$\ln P = 24,6 - \frac{4884}{323} \Rightarrow P = 13095,18 \text{ Pa}$$

b) Volume massique u'_v de la vapeur d'eau à cette température :

$$u'_v = 11,354 \text{ m}^3/\text{Kg} = 11354 \text{ cm}^3/\text{g}$$

c) la masse de la vapeur saturante dans le récipient en négligeant le volume du liquide ;

$$m_v = 0,88 \text{ g}$$

la masse d'eau liquide ;

$$m_L = 9,12 \text{ g}$$

3°) a) Lorsque par échauffement la phase liquide disparaît, on a :

$$u_v'' = 1000 \text{ cm}^3/\text{g}$$

$$b) u_v'' = \frac{L_v}{4884} \frac{T}{P} \Rightarrow P = \frac{L_v T}{4884 u_v''} = 460,5 \text{ T}$$

$$P = 460,5 \text{ T}$$

c) En portant dans la formule de pression de vapeur saturante;

$$\ln 460,5 \text{ T} = 24,6 - \frac{4884}{T}$$

$$\ln T = 18,47 - \frac{4884}{T}$$

d) Point d'intersection des deux courbes :

$$f(T) = \ln T \quad \text{et} \quad h(T) = 18,47 - \frac{4884}{T}$$

Problème (13,5 points).

I- Etablissement de la loi de Poiseuille

1°) Le fluide est immobile.

On pose $P_A = P_B = P_0$: la pression sur l'axe du cylindre.

ρ : masse volumique du fluide.

a) la force pressante s'exerçant sur la base passant par A :

$$\vec{F}_A = P_0 \pi r^2 \vec{u}_y$$

La force pressante s'exerçant sur la base passant par B :

$$\vec{F}_B = - P_0 \pi r^2 \vec{u}_y$$

b) Poids du fluide dans le petit cylindre :

$$\vec{P}_{oids} = - \pi r^2 l \rho g \vec{u}_z$$

c) En faisant le bilan des forces agissant sur le cylindre C, donnons l'expression de F_{lat} :

$$\vec{F}_A + \vec{F}_B + \vec{F}_{lat} + \vec{P}_{oids} = \vec{0}$$

$$\vec{F}_{lat} = \pi r^2 l \rho g \vec{u}_z$$

a) Les forces qui s'exercent sur le cylindre sont:

- la force pressante s'exerçant sur la base passant par A

$$\vec{F}_A = P_A \pi r^2 \vec{u}_y$$

- la force pressante s'exerçant sur la base passant par B

$$\vec{F}_B = -P_B \pi r^2 \vec{u}_y$$

- la force pressante s'exerçant sur la surface latérale

$$\vec{F}_{lat} = \pi r^2 \rho g \vec{u}_z$$

- le poids

$$\vec{P}_{oids} = -\pi r^2 \rho g \vec{u}_z$$

- la force de frottement visqueux

$$\vec{F}_f = 2\pi r l \eta \frac{dv}{dr} \vec{u}_y$$

car par suite du frottement visqueux, v est une fonction décroissante de r .

b) Appliquons le principe fondamental de la dynamique au cylindre, en projection sur l'axe Oy

$$\pi r^2 (P_A - P_B) \vec{u}_y + 2\pi r l \eta \frac{dv}{dr} \vec{u}_y = m \frac{dv}{dt} \vec{u}_y = \vec{0}$$

la vitesse étant constante en un point car l'écoulement est permanent

$$\Rightarrow \frac{dv}{dr} = - \left(\frac{P_A - P_B}{2 l \eta} \right) r$$

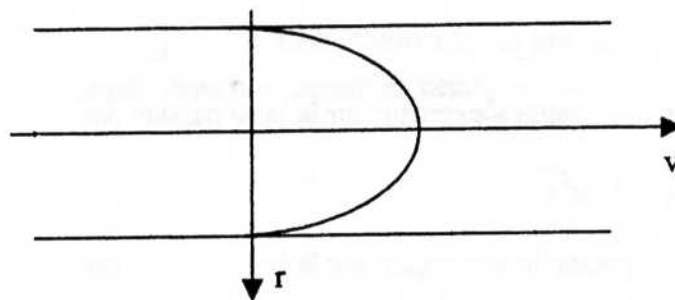
$$c) v(r) = - \left(\frac{P_A - P_B}{4 l \eta} \right) \frac{r^2}{2} + \text{cte}$$

En tenant compte du fait que $v = 0$ pour $r = a \Rightarrow$ on obtient

$$v(r) = \left(\frac{P_A - P_B}{4 l \eta} \right) (a^2 - r^2)$$

$$v(r) = v_{\max} \left(1 - \frac{r^2}{a^2} \right)$$

Représentation graphique de cette fonction:



c'est l'équation d'une parabole dont l'axe est $r = 0$

3°) Calcul du débit volumique Q du fluide.

a) Le débit élémentaire dQ du fluide s'écoulant entre deux cylindres de rayons r et $r + dr$

$$dQ = v(r) dS$$

$$\text{Or } S = \pi r^2 \Rightarrow dS = 2\pi r dr$$

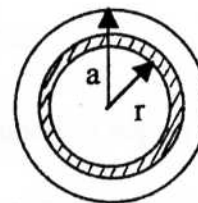
$$dQ = 2\pi r dr v(r) = \pi \frac{P_A - P_B}{2l\eta} (a^2 r - r^3) dr = dQ$$

b) le débit total est donné en intégrant cette équation

$$Q = \int_{r=0}^{r=a} dQ = \pi \left(\frac{P_A - P_B}{2l\eta} \right) \left[\frac{a^2 r^2}{2} - \frac{r^4}{4} \right]_0^a$$

$$Q = \pi \left(\frac{P_A - P_B}{2l\eta} \right) \left[\frac{2a^4 - a^4}{4} \right] = \frac{\pi (P_A - P_B) a^4}{8l\eta}$$

$$Q = \frac{\pi a^4}{8\eta} \left(\frac{P_A - P_B}{l} \right)$$



II- Application de la loi de Poiseuille à l'écoulement d'une huile dans une conduite.

1°) a) La pression au point A : $P_A = P_0 + \rho g Z_1$

la pression au point B : $P_B = P_0$

$$\Rightarrow P_A - P_B = \rho g Z_1$$

b) l'application de la formule de Poiseuille donne :

$$Q = \frac{\pi a^4}{8\eta} \left(\frac{P_A - P_B}{l} \right) = \frac{\pi a^4 \rho g Z_1}{8\eta l} = Q$$

0,25

A.N : $Q = 1,14 \cdot 10^{-5} \text{ m}^3/\text{s}$

0,25

c) En déduire la vitesse moyenne:

$$v_m = \frac{Q}{S} = \frac{Q}{\frac{\pi a^2}{2}} = 0,065 \text{ m/s}$$

0,25

d) $Re = \frac{2av_m}{\nu} = 12 < 2400 \Rightarrow \text{écoulement laminaire}$

0,25

0,25

0,25

e) $Q(t) = \frac{\pi a^4 g}{8\nu} Z(t)$

a) $S(Z) = \pi(Z \tan 45^\circ)^2 = \pi Z^2$

0,5

b) conservation de la masse $Q(t) = S(Z) \left(-\frac{dZ}{dt} \right)$

Soit $\frac{\pi g a^4}{8\nu} Z = -\pi Z^2 \frac{dZ}{dt} \Rightarrow \frac{dZ}{dt} = -\frac{g a^4}{8\nu Z}$

0,5

c) $dt = -\frac{8\nu}{g a^4} Z dZ \Rightarrow t = -\frac{8\nu}{g a^4} \frac{Z^2}{2} + \text{cte}$

0,5

$$t = \frac{8\nu}{g a^4} \left(\frac{Z_1^2 - Z_2^2}{2} \right)$$

d) A.N: $t_c = 412,4 \text{ s} = 6 \text{ mn } 52,4 \text{ s.}$

0,5

f) Dans cette question le gradient des pressions devient :

a) $\frac{P_A - P_B}{L} = \frac{\rho g Z_1 - (-\rho g h)}{L} = \rho g \frac{Z_1 + h}{L}$

0,25

et $Q = \frac{\pi a^4}{8\eta} \rho g \frac{Z_1 + h}{L} = \frac{\pi g a^4}{8\nu} \frac{Z_1 + h}{L}$

0,25

A.N : $Q = 3,42 \cdot 10^{-5} \text{ m}^3/\text{s}$

0,25

$v_m = 0,193 \text{ m/s}$

0,25

b) $Re = 36 < 2400 \Rightarrow \text{écoulement laminaire.}$

0,25

0,25

4°)	a)	$\frac{\pi g a^4}{8 \nu L} (Z+h) = -\pi Z^2 \frac{dZ}{dt} \Rightarrow dt = -\frac{8 \nu L}{g a^4} \frac{Z^2}{Z+h} dZ$	0,5
	b)	changement de variable $y = Z+h$	
		$dt = -\frac{8 \nu L}{g a^4} \frac{Z^2}{Z+h} dZ = -\frac{8 \nu L}{g a^4} (y-2h+\frac{h^2}{y}) dy$	0,25
		$t = \frac{8 \nu L}{g a^4} \left[\frac{(Z_1+h)^2}{2} - \frac{(Z_2+h)^2}{2} - 2h[(Z_1+h)-(Z_2+h)] + h^2 \ln \left(\frac{Z_1+h}{Z_2+h} \right) \right]$	
		$t = \frac{8 \nu L}{g a^4} \left[\frac{Z_1^2 - Z_2^2}{2} - h(Z_1 - Z_2) + h^2 \ln \left(\frac{Z_1+h}{Z_2+h} \right) \right]$	0,5
	c) A.N :	$t'_e = 107,2 \text{ s} = 1 \text{ mn } 47,2 \text{ s}$	0,25
5°)	Pour les deux dispositifs, on trouve une relation de la forme $v = Kt$ avec $K = \text{cte}$. La mesure du temps de vidange entre les deux niveaux Z_1 et Z_2 permet de donner directement la viscosité cinématique du fluide.		0,5
	<u>Application</u> : pour $h = 0$		
		$v = \left[\frac{g a^4}{8 L} \frac{Z}{Z_1^2 - Z_2^2} \right] t = 1,94 \cdot 10^{-7} t$	0,25
	Pour $t = 100 \text{ s}$	$\Rightarrow v = 1,94 \cdot 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$	0,25