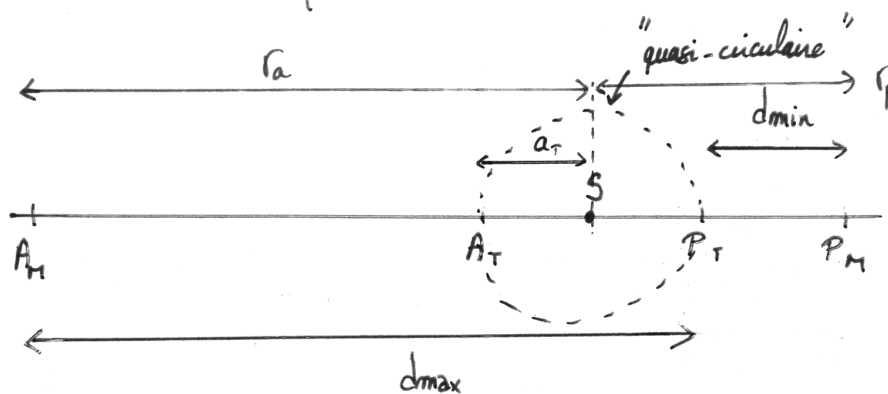


## Physique : DM16

Partie I : la planète Mars

Q1) D'après l'article les signaux mettent de  $t_1 = 5 \text{ min}$  à  $t_2 = 22 \text{ min}$  pour se propager entre les 2 planètes.

$$\text{On a comme données : } \begin{cases} a_T = 150 \cdot 10^6 \text{ km} \\ R_T = 6380 \text{ km} \\ R_M = 3390 \text{ km} \end{cases}$$



$$\text{Donc } 2a_m = d_{\min} + d_{\max} \text{ et } \begin{cases} a_2 = d_{\max} - a_T = 246 \cdot 10^6 \text{ km} \\ a_1 = d_{\min} + a_T = 240 \cdot 10^6 \text{ km} \end{cases}$$

$$\Leftrightarrow 2a_m = c(t_1 + t_2)$$

$$\Leftrightarrow \underline{a_m = \frac{c}{2} \cdot (t_1 + t_2)} = 2,43 \cdot 10^{11} \text{ m} \Rightarrow \underline{\underline{a_m = 243 \cdot 10^6 \text{ km}}}$$

Q2) D'après la troisième loi de Kepler :  $\frac{a_M^3}{T_M^2} = \frac{a_T^3}{T_T^2} = \text{cte}$  Choix de  $T_T = 365,25 \text{ jour}$

$$\Rightarrow \underline{a_M = a_T \left( \frac{T_M}{T_T} \right)^{2/3}} = \underline{\underline{228 \cdot 10^6 \text{ km}}}$$

$$\text{Or } \frac{a^3}{T^2} = \frac{GM_S}{4\pi^2} \Rightarrow \underline{M_S = \frac{4\pi^2}{G} \frac{a^3}{T^2}} = \underline{\underline{2,00 \cdot 10^{30} \text{ kg}}}$$

Q3) de champ de pesanteur s'il se limite au champ de gravitation:

$$g_m = \frac{GM_m}{R_m^2} = G \cdot \frac{4/3 \pi R_m^3 \rho_m}{R_m^2} \quad (\text{astère sphérique homogène})$$

$$\Leftrightarrow g_m = \frac{4}{3} \pi G \rho_m R_m \quad \Big| = \underline{\underline{3,69 \text{ ms}^{-2}}}$$

## II) Tempête sur Mars

### II.A) L'atmosphère martienne

Q4). D'après les données

$$\left\{ \begin{array}{l} 1 \text{ psi} = 0,0689 \text{ bar} \\ p = 4,75 \text{ psi} \\ x(\text{Oxygène}) = 21,01\% \end{array} \right.$$

Donc  $p(\text{O}_2) = x(\text{O}_2) \cdot p = 0,10688 \text{ bar}$

• Or sur terre on a  $p(\text{O}_2) \approx 0,2 \text{ bar}$ . De plus on admet que pour respirer il faut que  $p(\text{O}_2) \gtrsim 0,16 \text{ bar}$ .

$\Rightarrow$  la pression partielle en oxygène est trop faible

Q5) Si on assimile l'atmosphère à un gaz parfait on a:  $pV = nRT$

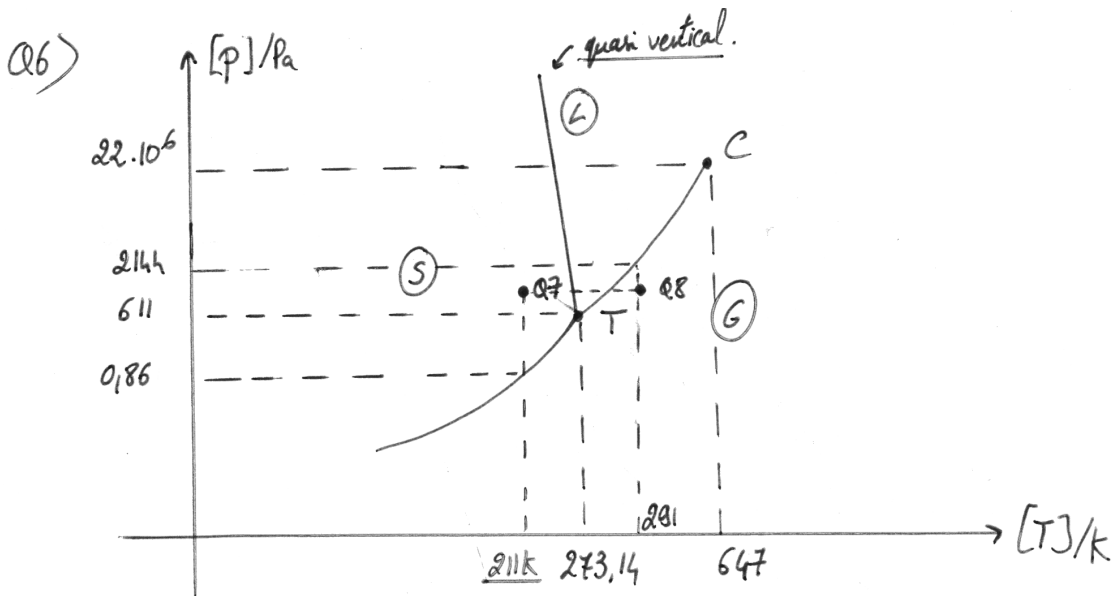
$$\Leftrightarrow p = \frac{nRT}{V}$$

$$\Leftrightarrow p = \frac{\rho RT}{M}$$

Vue la composition incomplète de Mars on prend  $M = 43,5 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  (97%  $\text{CO}_2$ , 3%  $\text{N}_2$ )

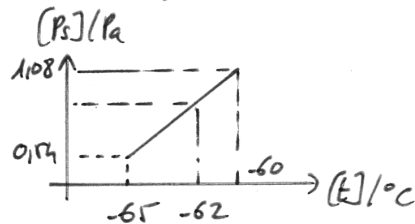
d'où:  $\rho = \frac{pM}{RT} = 0,0187 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$

Sur terre:  $\rho = 1,3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3} \quad \Rightarrow \quad \frac{\rho_{\text{mars}}}{\rho_{\text{terre}}} = 0,014 \quad \Big|$



- Le pt triple est le point où les 3 phases sont en équilibre
- Au delà du point critique, il y a continuité de l'état fluide. Avant on distingue les 2 phases : (L) et (V).

Q7) D'après l'annexe pour  $t = -62^\circ\text{C}$  on a :  $P_s = \frac{1,08 - 0,54}{5} \times 3 + 0,54$



$\Rightarrow P_s = 0,864 \text{ Pa}$  et  $T = 211\text{K}$ . Or  $P_{\text{atm}} = 758 \text{ Pa}$ , donc le point représentatif est obtenu dans la phase solide.

Q8). Pour  $t = 18146^\circ\text{C}$  on a  $p_s = \frac{2338,8 - 1705,6}{5} \times 3,46 + 1705,6 = 2144 \text{ Pa}$

$\Rightarrow P_{\text{atm}} < P_s$  : on est dans la phase gazeuse.

• Le corps étant formé principalement d'eau, il va se mettre à bouillir. De plus il n'aura plus assez d' $\text{O}_2$  pour respirer car  $p(\text{O}_2) = 1,06 \text{ Pa}$

II.B) Une tempête martienne peut-elle faire basculer le VAM ?

$$\text{Q9)} \text{ Sur Mars } \parallel \vec{P}_{\text{VAM}} \parallel = m_{\text{VAM}} \cdot g_{\text{M}} \\ = \underline{\underline{3,69 \cdot 10^4 \text{ N}}}$$

Q10) La force de traînée est du type:

$$F = \frac{1}{2} \rho_{\text{M}} C_x V^2 S$$

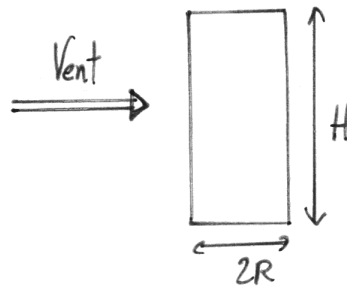
Pour déterminer  $C_x$  on calcule  $Re$  et on utilise la figure 9:

$$\text{Soit } Re = \frac{\rho \cdot V \cdot D}{\eta} = \frac{0,0187 \times 120 \times 10}{3,6 \times 10^{-5}} \\ = \underline{\underline{0,57 \cdot 10^6}}$$

$$\text{D'où } C_x = 0,30$$

$$\Rightarrow F = \frac{1}{2} \cdot 0,0187 \times 0,3 \times \left(\frac{120}{3,6}\right)^2 \times 10 \times 20$$

$$\Rightarrow \underline{\underline{F = 600 \text{ N}}}$$



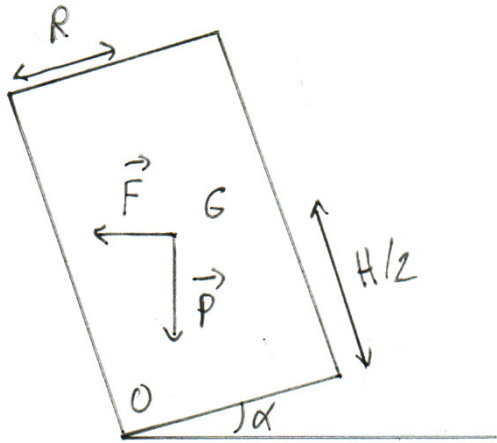
$$\left( \text{Si } S = \pi R^2 \Rightarrow F = 1365 \text{ N} \right)$$

$$\bullet \text{ Sur terre : } \begin{cases} Re' = \frac{1,3}{0,0187} Re = 4 \cdot 10^6 \\ C_x' = 0,9 \end{cases}$$

$$\text{Si } F' = F \text{ alors : } V = \sqrt{\frac{2F}{\rho_{\text{M}} \cdot C_x' S}} = \underline{\underline{2,49 \text{ ms}^{-1}}}$$

des effets d'une tempête sur Mars sont l'équivalent d'une légère brise sur terre.

Q11)



. D'après le TMC en O, le cylindre basculera ssi :

$$\frac{FH}{2} > PR.$$

$$\Leftrightarrow \frac{1}{2} \rho_m C_x V^2 S \cdot \frac{H}{2} > PR$$

$$\Leftrightarrow V > \sqrt{\frac{2 P_{IAM}}{\rho_m C_x H^2}} \approx \underline{\underline{157 \text{ ms}^{-1}}} \\ \approx \underline{\underline{565 \text{ km/h}}}$$

. Normalement le VAM devrait décoller sans pencher au départ.

### Ⓜ Dimensionnement des panneaux solaires

Q12) Pour une pompe à chaleur :  $e = \left| \frac{Q_c}{W} \right|$  or  $Q_c > 0$  et  $W > 0$ .

$$\Rightarrow e = \left| \frac{Q_c}{W} \right|$$

Or pour un cycle :  $\begin{cases} Q_c + Q_F + W = 0 \\ \frac{Q_c}{T_c} + \frac{Q_F}{T_F} = 0 \text{ si réversible} \end{cases} \Rightarrow e = \frac{Q_c}{-Q_c - Q_F} = - \frac{1}{1 + \frac{Q_F}{Q_c}}$

$$\text{or } \frac{Q_F}{Q_C} = -\frac{T_F}{T_C} \quad \text{d'où } e = -\frac{1}{1 - \frac{T_F}{T_C}} = -\frac{T_C}{T_C - T_F}$$

$$\Rightarrow e_{\text{CARNOT}} = \frac{T_C}{T_F - T_C} \gg e_{\text{réel}}$$

$$\text{Si } \begin{cases} T_F = -63^\circ\text{C} = 210\text{K} \\ T_C = 20^\circ\text{C} = 293\text{K} \end{cases} \quad \text{on a } \underline{e_{\text{CARNOT}} = 3,53}$$

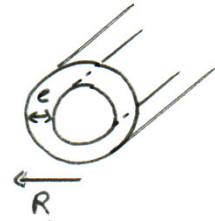
$$\text{Q13)} \quad \text{Soit } \phi = \int S = -\lambda \frac{dT}{dr} \cdot S = -\lambda \frac{dT}{dr} \cdot 2\pi r L$$

$$\Rightarrow \phi \cdot \frac{dr}{r} = -\lambda \cdot 2\pi L \cdot dT$$

$$\Rightarrow \phi \cdot \ln \frac{R}{R_e} = -\lambda 2\pi L \cdot (T_e - T_i)$$

$$\Rightarrow \phi = \frac{\lambda 2\pi L}{\ln \left( \frac{R}{R_e} \right)} (T_i - T_e) = \frac{T_i - T_e}{R_{th}}$$

$$\Rightarrow R_{th} = \frac{\ln \left( \frac{R}{R_e} \right)}{\lambda \cdot 2\pi L} = \underline{0,287 \text{ K} \cdot \text{W}^{-1}}$$



$$\text{Q14)} \quad \text{Soit } e_{\text{réel}} = 0,34 e_{\text{CARNOT}} = \frac{\phi}{P_M} \Rightarrow P_M = \frac{\phi}{0,34 e_{\text{CARNOT}}}$$

$$\text{or } \phi = \frac{T_i - T_e}{R_{th}} = \frac{83}{0,287} = 289 \text{ W} \Rightarrow P_M = \frac{289}{0,34 \times 3,53} = \underline{240 \text{ W}}$$

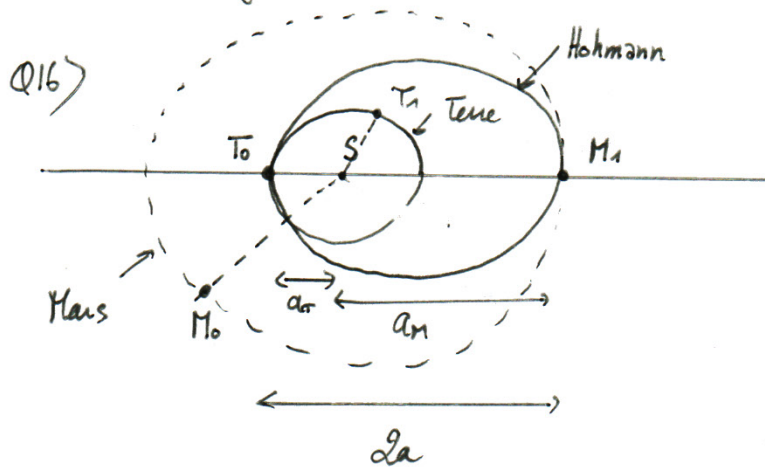
$$\text{Q15)} \quad \text{Soit } P'_S = \frac{P_M}{0,12} = 1200 \text{ W} \quad \text{or } P_S = 490 \text{ W} \cdot \text{m}^{-2} \Rightarrow S = \frac{P'_S}{P_S} = \underline{2,145 \text{ m}^2}$$

$$\text{D'après la tête de l'astronaute } S_{\text{photo}} \approx (6 \times 0,3) \times (4 \times 0,3) \approx \underline{2,12 \text{ m}^2}$$

d'ordre de grandeur est respecté.

## IV) Sauvetage de Mark Watney

### IV.A) Trajectoire du vaisseau Hermès



D'après la figure 6:  $L_a = a_T + a_M \Rightarrow a = \frac{a_T + a_M}{2} = \underline{\underline{183 \cdot 10^6 \text{ km}}}$

Q17). Soit  $\mathcal{C}$  la durée du transfert t.q  $\mathcal{C} = \frac{T}{2}$

or  $\frac{a^3}{T^2} = \frac{a_T^3}{T_T^2} \Rightarrow \mathcal{C} = \frac{1}{2} \cdot T_T \left( \frac{a}{a_T} \right)^{3/2} = \underline{\underline{258,3 \text{ jours}}}$

• Positions de Mars au moment du lancement sur terre.

Pendant la durée  $\mathcal{C}$ :

$$\begin{cases} T_0 \rightarrow T_1 \\ M_0 \rightarrow M_1 \text{ t.q } (\widehat{SM_0, SM_1}) = \alpha \\ N_0 \rightarrow N_1 \text{ (navette)} \end{cases}$$

• Donc pendant  $\mathcal{C}$  Mars parcourt  $\alpha$

$$\left. \begin{array}{l} T_T \\ \frac{T_T}{2} \end{array} \right\} \text{ " " } \pi \Rightarrow \alpha_{\pi} = \frac{\mathcal{C}}{T_T/2}$$

$$\Rightarrow \alpha = 2\pi \frac{\mathcal{C}}{T_T} = \underline{\underline{2,36 \text{ rad} = 135^\circ}}$$

• De même pour la terre  $\frac{\beta}{\pi} = \frac{\mathcal{C}}{T_T/2}$  où  $\beta = (\widehat{ST_0, ST_1})$

$$\Rightarrow \beta = 2\pi \frac{\mathcal{C}}{T_T} = 4,44 \text{ rad} = \underline{\underline{254,5^\circ}}$$

Q18). Un nouveau tui peut avoir lieu lorsque  $\alpha$  reprend la valeur de  $135^\circ$ .

$$\text{Or } \theta_T = \omega_T \cdot t.$$

$$\theta_m = \omega_m t + \theta_0 \text{ où } \theta_0 = \pi - \alpha = 44,6^\circ$$

$$\Rightarrow \text{On pourra à nouveau lancer ssi } \theta_m - \theta_T = (\omega_m - \omega_T)t + \theta_0 = \theta_0 + 2\pi m.$$

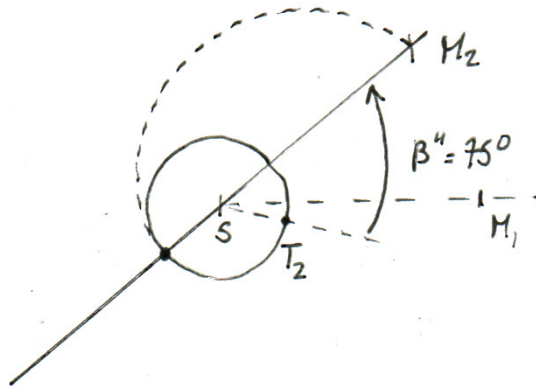
$$\Leftrightarrow (\omega_m - \omega_T)t = 2\pi m$$

$$\Leftrightarrow t = m \cdot \frac{2\pi}{\omega_m - \omega_T} = m \cdot \frac{1}{\frac{1}{T_m} - \frac{1}{T_T}}$$

$$\Leftrightarrow t = m \cdot \frac{T_m T_T}{T_T - T_m}$$

$$\text{Si } m = -1 \text{ on obtient : } \underline{t = 749,9 \text{ jour}} \Rightarrow \underline{T_{\text{sym}} = 780 \text{ jour}}$$

Q19). Pour envisager une échappée de sortie il faut que la lune soit positionnée  $\beta' = 255^\circ$  avant le périgée c'est-à-dire que  $\widehat{ST_2, SM_2} = \beta'' = 75^\circ$



$$\text{Soit } \begin{cases} \theta_t = \omega_T t + \beta'' \\ \theta_m = \omega_m t \end{cases}$$

$$\text{Or } \theta_m - \theta_t = \beta'' + 2m\pi \Rightarrow (\omega_m - \omega_T)t - \beta'' = \beta'' + 2m\pi$$



$$\text{D'où } (w_M - w_T)t = 2\beta'' + 2m'\pi$$

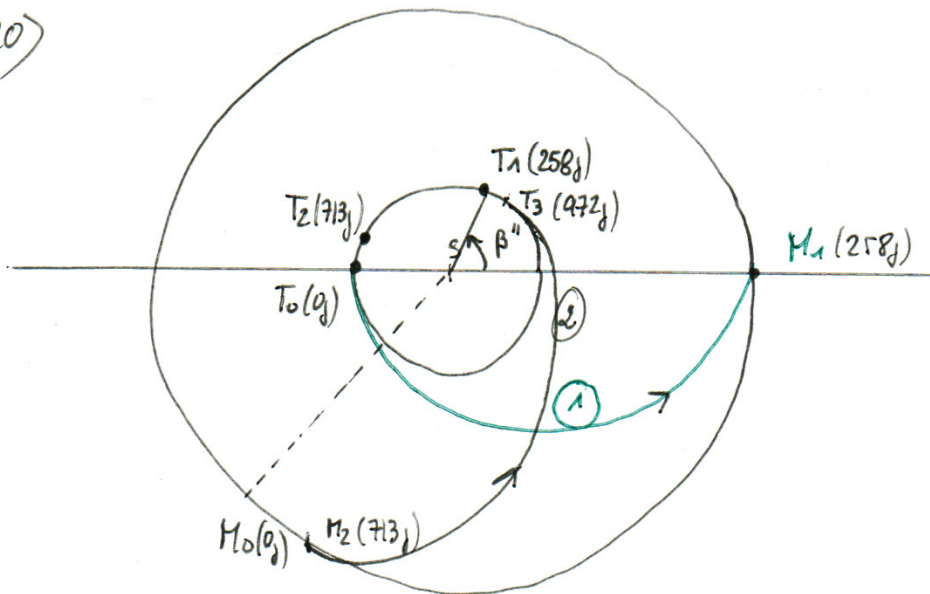
$$\Rightarrow 2\pi \left( \frac{1}{T_M} - \frac{1}{T_T} \right) t = 2\beta'' + 2m'\pi$$

$$\Rightarrow 2\pi \left( \frac{T_M - T_T}{\underbrace{T_M \cdot T_T}_{<0}} \right) t = 2\pi \left( m' + \frac{\beta''}{\pi} \right) \Leftrightarrow -2\pi \frac{t}{T_{sym}} = 2\pi \left( m' + \frac{\beta''}{\pi} \right)$$

Prends  $m' = -1$ , première valeur acceptable d'où :

$$\Rightarrow \underline{\underline{\tau' = T_{sym} \left[ 1 - \frac{\beta''}{\pi} \right] = 455 \text{ jours}}}$$

Q20)

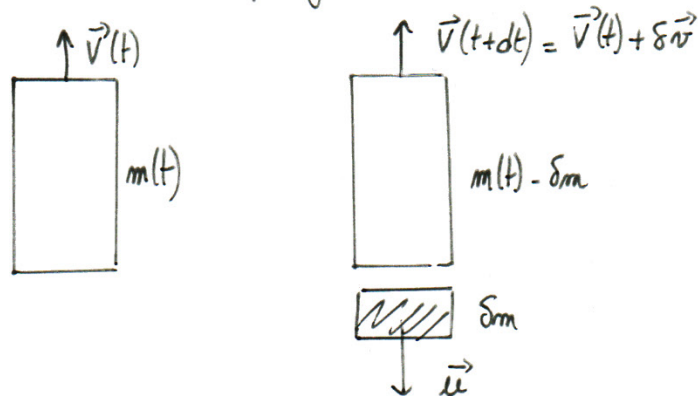


Q21) Dans le cas "parfait" : durée du transfert =  $2\tau + \tau'$  = 972 jours CCFD

de vaisseau hérmis dispose d'une propulsion nucléaire d'où le temps de trajet moins important.

## IV. B) da récupération de Mark Watney

Q22) On va faire un raisonnement type "fusée" :



$$\text{D'où } \begin{cases} \vec{p}(t) = m(t) \vec{v}(t) \\ \vec{p}(t+dt) = (m(t) - \delta m) (\vec{v}(t) + \delta \vec{v}) + \delta m (\vec{u} + \vec{v}(t) + \delta \vec{v}) \end{cases}$$

$$\text{d'où : } \frac{D\vec{p}}{Dt} = \vec{0} \Leftrightarrow \frac{\vec{p}(t+dt) - \vec{p}(t)}{dt} = \vec{0}$$

$$\Leftrightarrow \frac{m(t) \cdot \delta \vec{v} + \delta m \vec{u}}{dt} = \vec{0}$$

$$\Leftrightarrow m(t) \frac{d\vec{v}}{dt} = -Dm \vec{u} \text{ où } Dm = + \frac{\delta m}{dt} > 0$$

$$\text{Or } m(t) = m_0 - Dm t \quad \text{d'où } dV = \frac{Dm u dt}{m_0 - Dm t} \Rightarrow V(t) = u Dm \int_0^t \frac{dt}{m_0 - Dm t}$$

$$\Rightarrow V(t) = u \ln \left( \frac{m_0}{m_0 - Dm t} \right) = u \ln \frac{1}{1 - \frac{Dm}{m_0} t} = -u \ln \left( 1 - \frac{Dm}{m_0} t \right)$$

$$\text{Or } Dm t \ll m_0 \text{ d'où } V(t) = u \frac{Dm}{m_0} t \text{ où } Dm = \rho S u$$

$$\Rightarrow V(t) = \rho S \cdot u^2 \frac{t}{m_0} \Rightarrow \Delta V = \rho S u^2 \frac{\Delta t}{m_0} \text{ avec } \Delta t = \frac{L}{u}$$

$$\Rightarrow \Delta V = \frac{\rho S u L}{m_0} = \frac{\rho u}{m_0} \times V_{\text{mod}} \Rightarrow V_{\text{mod}} = \frac{\Delta V \cdot m_0}{\rho u}$$

$$\text{Or } \left\{ \begin{array}{l} m_0 = 500t \\ \rho = 1,2 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3} \text{ à } T = 298K \\ u = 500 \text{ ms}^{-1} \text{ et } \Delta V = 30 \text{ ms}^{-1} \end{array} \right.$$

$$\Rightarrow V_{\text{mod}} = \frac{m_0}{\rho u} \Delta V = \underline{\underline{25 \cdot 10^3 \text{ m}^3}}$$

Supposons des modules de rayon  $R = 5m$  et cylindriques alors :

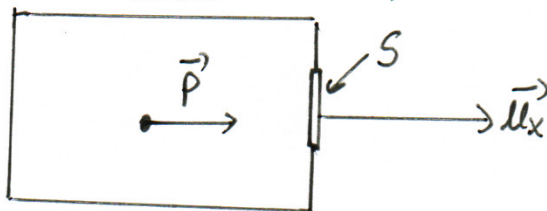
$$V_{\text{mod}} = \pi R^2 L$$

$$\Leftrightarrow L = \frac{V_{\text{mod}}}{\pi R^2} = 318m$$

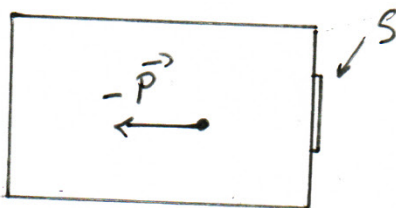
Il faudra un très grand nombre de modules, ce qui ne semble pas correspondre à la situation proposée.

Q23) Schématisons le scaphandre percé par une boîte percée. Écrivons pour le moment une seule particule qui va frapper  $S$  pendant  $dt$

À  $t=0$  (avant rebond)



À  $t$ : (après rebond)



On remarque  $\Delta \vec{p}$  pour  $S$  est égal à :  $\Delta \vec{p} = \vec{p}_f - \vec{p}_i = -2\vec{p}$

la particule a donc une variation de qte de mouvement t.q :

$$\Delta \vec{p}_{S \rightarrow \text{particule}} = -2\vec{p}$$

$$\Rightarrow \Delta \vec{p}_{\text{particule} \rightarrow S} = 2\vec{p}$$

D'où pour la pair  $\vec{F} = \frac{d\vec{p}}{dt} = \frac{2\vec{p}}{\Delta t}$

Or la pair subie de l'atmosphère pS d'où :  $pS = 2 \frac{\|\vec{p}\|}{\Delta t}$

Supprimons la pair S

At=0 c'est identique, par contre à t=Δt :



On remarque que le système ouvert délimité par la boîte perd  $\vec{p}$  donc il gagne  $-\vec{p}$  ce qui est équivalent à une force vers la gauche t.q :

$$F = \frac{\|\vec{p}\|}{\Delta t} \Leftrightarrow F = \frac{1}{2} pS$$

or  $p = 0,32 \text{ bar}$ ,  $S = 1 \text{ cm}^2 \Rightarrow F = 1,6 \text{ N}$

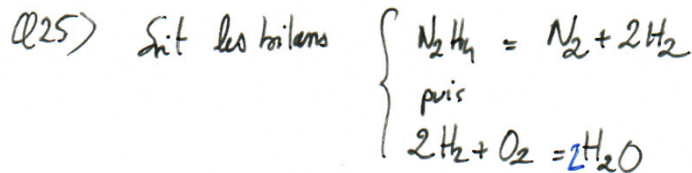
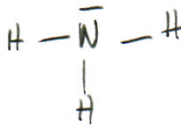
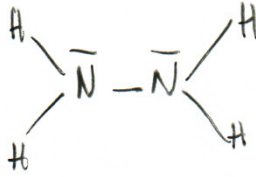
Et la force de gravitation de Mars est :  $F_g = m g_M = 100 \times 3,7 = \underline{\underline{370 \text{ N}}}$

D'où  $F \ll F_g$

la force de poussée n'est pas suffisante pour s'extraire de l'attraction de Mars.

\* la photo montre un trou dans la combinaison non centrée, par conséquent HW va tourner sur lui-même et perdre de l'Ec translation au profit de la rotation.

## I) Fabrication d'eau suu Mars.



Donc  $m(N_2H_4)_c = \frac{1}{2} m(H_2O)_f$

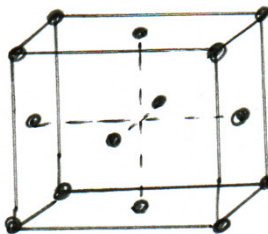
$\Leftrightarrow m(N_2H_4)_c = \frac{1}{2} \frac{m(H_2O)_f}{M(H_2O)_f} \cdot M(N_2H_4)$

or  $d_{N_2H_4} = 1,02 \Rightarrow V(N_2H_4) = \frac{1}{2} \frac{m(H_2O)_f}{M(H_2O)_f} \frac{M(N_2H_4)}{d_{N_2H_4}} = \underline{\underline{523 L}}$   
 $\leftarrow 1020 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$

Q26) de catalyseur agit sur le côté cinétique et non pas sur la thermodynamique.

Q27)

$\triangle$  Mirdium =  $192 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$



Soit  $\rho = \frac{ZM}{NaV} \Leftrightarrow a = \sqrt[3]{\frac{ZM}{Na\rho}}$

$\Leftrightarrow a = \sqrt[3]{\frac{4 \times 192 \cdot 10^{-3}}{6,02 \cdot 10^{23} \times 22500}} = \underline{\underline{384 \text{ pm}}}$

Or  $\frac{a\sqrt{2}}{2} = 2R \Rightarrow R = \frac{a\sqrt{2}}{4} = \underline{\underline{136 \text{ pm}}}$

Q28) Soit:  $2\text{CO}_2 = \text{O}_2 + 2\text{CO}$  à  $800^\circ\text{C}$

$$\text{D'où } \Delta_r H^\circ = 2\Delta_f H^\circ(\text{CO}) - 2\Delta_f H^\circ(\text{CO}_2) \text{ à } 800^\circ\text{C} = 566 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$$

$$\Delta_r S^\circ = 2S_m^\circ(\text{CO}) + S_m^\circ(\text{O}_2) - 2S_m^\circ(\text{CO}_2) = 205 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$$

$$\Rightarrow \Delta_r G^\circ = 566 \cdot 10^3 - 205 T = 346 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1} \text{ à } T = 1073 \text{ K}$$

$$\text{Donc } K^\circ = e^{-\Delta_r G^\circ/RT} = 1,43 \cdot 10^{-17}$$

• la réaction a un avancement faible dans le sens proposé, il va falloir l'aider.

Q29) la réaction est endothermique car  $\Delta_r H^\circ > 0$

• Si on diminue  $T$ , le système va libérer de la chaleur et donc l'équilibre se déplace dans le sens indirect.

Q30) Soit la réaction  $\text{H}_2 + \frac{1}{2}\text{O}_2 = \text{H}_2\text{O}$  où  $\Delta_r H^\circ = \Delta_f H^\circ(\text{H}_2\text{O}) = -242 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

• Si la transformation est supposée adiabatique alors:  $\Delta H = 0$

$$\Leftrightarrow \gamma \Delta_r H^\circ + m C_{p,\text{H}_2\text{O}} (T_f - T_i) = 0$$

$\begin{array}{c} m \text{H}_2 + \frac{m}{2} \text{O}_2 \text{ à } T_i \\ \times \quad \quad \quad \times \\ \text{à } T_i \quad \quad \quad 1 \end{array} \xrightarrow{\text{réaction}} \begin{array}{c} \times \\ \frac{m}{2} \text{H}_2\text{O} \text{ à } T_i \end{array} \xrightarrow{\quad} \begin{array}{c} \times \\ 3 \text{H}_2\text{O} \text{ à } T_f \end{array}$

$$\Leftrightarrow T_f = T_i - \frac{\Delta_r H^\circ}{\underbrace{C_{p,\text{H}_2\text{O}}}_{6540}}$$

$$\text{D'où } T_f \approx 6813 \text{ K} \text{ si } T_i = 273 \text{ K}.$$

Q31) En électricité:  $R_{\text{elec}} = \frac{V_A - V_B}{I}$

En thermique:  $R_{\text{th}} = \frac{T_A - T_B}{\phi_{\text{th}}}$

Et en cinétique:  $R_p = \frac{c_i - c_e}{\phi}$

$$Q32) \text{ Soit } \phi = jS = -D \frac{dC}{dr} S$$

$$\Leftrightarrow \phi = -D \frac{dC}{dr} \cdot 4\pi r^2$$

$$\Leftrightarrow \int_{R.e}^R \phi \frac{dr}{r^2} = - \int_{C_i}^{C_e} D 4\pi dC$$

$$\Leftrightarrow -\phi \left( \frac{1}{R} - \frac{1}{R.e} \right) = -4\pi D [C_e - C_i]$$

$$\Leftrightarrow \phi = 4\pi D \frac{C_e - C_i}{\frac{1}{R} - \frac{1}{R.e}}$$

$$\Leftrightarrow \phi = 4\pi D \frac{[H_2O_2]_i - [H_2O_2]_e}{e} R(R.e)$$

$$\Rightarrow R_p = \frac{e}{4\pi D R(R.e)}$$

$$Q33) \text{ Si } e \ll R \Rightarrow R_p = \frac{e}{4\pi D R^2}$$

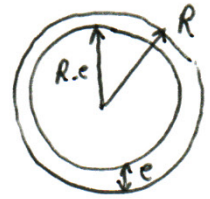
$$Q34) \text{ Soit } \frac{4}{3}\pi R^3 = V \Rightarrow R = \left( \frac{3}{4} \frac{V}{\pi} \right)^{1/3} = 0,914 \mu\text{m}.$$

$$\Rightarrow R_p = \frac{9 \cdot 10^{-12}}{4\pi \times 2 \cdot 10^{-13} \times (0,914 \cdot 10^{-7})^2}$$

$$\Rightarrow R_p = \underline{\underline{4,35 \cdot 10^{12} \text{ m}^{-3}\text{s}}}$$

$$Q35) \text{ Soit } \phi = - \frac{dm_{H_2O_2}}{dt} = -V_{in} \frac{d[H_2O_2]_i}{dt} \Leftrightarrow \frac{d[H_2O_2]_i}{dt} = \frac{-1}{V_{in}} \phi$$

$$\Leftrightarrow \frac{d[H_2O_2]_i}{dt} = - \frac{1}{\underbrace{V_{in} R_p}_{\pm k_D}} ([H_2O_2]_i - [H_2O_2]_e)$$



Bactérie

$$Q36) \text{ D'où } k_D = \frac{1}{R_p V_{in}} = \frac{4\pi D R^2}{e} \cdot \frac{1}{\frac{4}{3}\pi R^3} \text{ avec } \frac{d[H_2O_2]_i}{dt} = -k_D ([H_2O_2]_i - [H_2O_2]_e)$$

$$\Leftrightarrow k_D = \frac{3D}{eR} = \underline{\underline{72,9 \text{ s}^{-1}}}$$

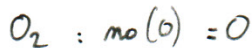
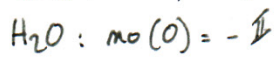
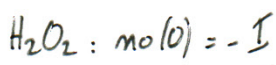
$$VI.A.2) \text{ Soit } v = -\frac{d[S]}{dt} = v_{max} \cdot \frac{[S]}{[S] + k_m} = v_{max} \cdot \frac{1}{1 + \frac{k_m}{[S]}}$$

Q37)

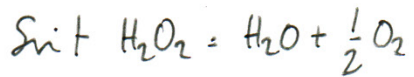
d'où  $[k_m]$  = concentration t.g

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{si } k_m = [S] : v = \frac{v_{max}}{2} \\ \text{si } k_m \rightarrow 0 : v = v_{max} \end{array} \right.$$

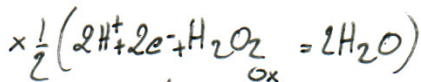
Q38)

On passe de -I à -II et 0 c'est donc une dismutation

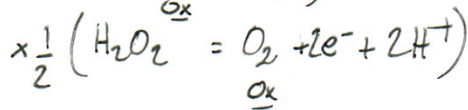
Q39)



$$\Delta_r G^\circ = \Delta_r G_1^\circ + \Delta_r G_2^\circ$$



$$\Delta_r G_1^\circ = -nFE_1^\circ = -FE_1^\circ$$



$$\Delta_r G_2^\circ = +nFE_2^\circ = +FE_2^\circ$$

$$\text{Donc } \Delta_r G^\circ = -F(E_1^\circ - E_2^\circ)$$

$$= -F \Delta E^\circ$$

$$\text{or } K = e^{-\Delta_r G^\circ / RT} = e^{F \Delta E^\circ / RT} = \underline{\underline{1,8 \cdot 10^{18} \text{ à } 298K}}$$

Q40) D'après la figure 8 :

$$\text{A l'intérieur} \cdot \frac{d[H_2O_2]_i}{dt} = R_p - \frac{v_{max}^{AHP} [H_2O_2]_i}{[H_2O_2]_i + k_m^{AHP}} - v_{max}^{CAT} \frac{[H_2O_2]_i}{[H_2O_2]_i + k_m^{CAT}} - k_D ([H_2O_2]_i - [H_2O_2]_e)$$

$$\text{A l'extérieur} \cdot \frac{d[H_2O_2]_e}{dt} = +k_D ([H_2O_2]_i - [H_2O_2]_e)$$



Q41) A l'équilibre  $[H_2O_2]_i = [H_2O_2]_e$  avec  $[H_2O_2] \ll k_m$

$$\Rightarrow \frac{d[H_2O_2]_i}{dt} = 0$$

$$\Rightarrow k_p - \frac{v_{MAX}^{AHP} [H_2O_2]_i}{k_m^{AHP}} - \frac{v_{MAX}^{CAT} [H_2O_2]_i}{k_m^{CAT}} = 0$$

$$\Rightarrow [H_2O_2]_i = \frac{k_p}{\frac{v_{MAX}^{CAT}}{k_m^{CAT}} + \frac{v_{MAX}^{AHP}}{k_m^{AHP}}} = \underline{\underline{23,7 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}}}$$

Q42)  $\Rightarrow \underline{\underline{[H_2O_2]_i = 23,7 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}}}$

Q43) D'après l'énoncé :  $[H_2O_2] \gg k_m$   
 $[H_2O_2]_i = [H_2O_2]_e$

D'où l'ED:  $\frac{d[H_2O_2]_i}{dt} = k_p - v_{MAX}^{AHP} - v_{MAX}^{CAT} = -v_{MAX}^{CAT}$  d'après les valeurs numériques.

$$\Rightarrow \underline{\underline{\frac{d[H_2O_2]_i}{dt} = -v_{MAX}^{CAT}}}$$

Q44)  $\Rightarrow \frac{dn_{H_2O_2}}{dt} \times \frac{1}{V_{in}} = -v_{MAX}^{CAT}$

$$\Rightarrow \underline{\underline{\frac{dn_{H_2O_2}}{dt} = -V_{in} \cdot v_{MAX}^{CAT} = -1,57 \cdot 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{s}^{-1}}}$$

Q45) • Soit  $[H_2O_2]_0 = 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  et  $n = 10^{10}$  bactéries / L

Donc pour 1L on a  $\frac{dn_{H_2O_2}}{dt} = -1,57 \cdot 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{s}^{-1}$

$$\Rightarrow t_{1/2} = 31\,847 \text{ s} = \underline{\underline{8,85 \text{ h}}}$$

• Pour  $n = 10^{12}$  bactéries / L  $\Rightarrow t_{1/2} = 5,3 \text{ min}$

La deuxième solution peut rendre possible la culture de pommes de terre ou Mais car la bactérie décomposera rapidement l'eau oxygénée.