Corrigé Physique MP juin 2019

_	Problème 1	T
	Propagation d'une onde	-
1)	a) $\frac{\partial^2 \Psi(z,t)}{\partial z^2} - \frac{1}{v^2} \frac{\partial^2 \Psi(z,t)}{\partial t^2} = 0$	1
	b) $\Psi(z,t) = f(t-\frac{z}{v}) + g(t+\frac{z}{v})$, f O.P.P vers les $z > 0$ de vitesse v , g O.P.P vers les $z < 0$.	0
	c) $f(t - \frac{z}{v}) = a\cos\left(\omega(t - \frac{z}{v}) + \varphi\right) = a\cos\left(\omega t - \frac{\omega}{v}z + \varphi\right) = a\cos\left(\omega t - kz + \varphi\right)$ avec $k = \frac{\omega}{v}$.	1
	d) La vitesse à laquelle la phase de l'onde se propage dans l'espace : $v_q = \frac{\omega}{\text{Re}(\underline{k})}$. Dans le vide :	1
	$k = k_0 = \frac{\omega}{v}$ donc $v_p = \frac{\omega}{k_0} = v$, dans un milieu d'indice n $k = nk_0$ donc $v_{\omega} = \frac{\omega}{k} = \frac{v}{n}$.	0
	e) OPPM dans le vide suivant $O\pi$, $\operatorname{div}\vec{E}=0 \Rightarrow \frac{\partial E_z}{\partial x}=0 \Rightarrow E_z=cste$, en régime variable cette constante est nulle, $E_z=0 \Rightarrow \vec{E} \perp \vec{u}_z$ de même $\operatorname{div}\vec{B}=0 \Rightarrow \vec{B} \perp \vec{u}_z$. Onde E.M. transversale.	0
	En adoptant la notation complexe : $rot \vec{E} = -\frac{\partial \vec{B}}{\partial t} \Rightarrow -i\vec{k} \wedge \vec{E} = -i\omega\vec{B}$, en notation réelle	0
	$\vec{B} = \frac{\vec{k} \wedge \vec{E}}{\omega}$ ou $\vec{B} = \frac{\vec{u}_z \wedge \vec{E}}{c}$, en effet $k = \frac{\omega}{c}$.	1
9	a) $\vec{k} = k(\cos\alpha \vec{u}_z + \sin\alpha \vec{u}_y)$, $\vec{E} = E_0 \exp(i(\omega t - kz\cos\alpha - ky\sin\alpha))\vec{u}_z$; $\vec{B} = \frac{\vec{k} \wedge \vec{E}}{\omega} \Rightarrow \frac{B_z = 0}{c} \cos(\alpha) \exp(i(\omega t - kz\cos\alpha - ky\sin\alpha))$; $B_z = -\frac{E_0}{c} \sin(\alpha) \exp(i(\omega t - kz\cos\alpha - ky\sin\alpha))$	0,
	42 k	1
	Ē a y	1
	c) $\vec{\Pi} = \frac{\vec{E} \wedge \vec{B}}{\mu_0} = \frac{E_0^2}{\mu_0 c} \cos^2(\omega t - kz \cos \alpha - ky \sin \alpha) (\cos \alpha \vec{u}_s + \sin \alpha \vec{u}_s),$	0,5
	$I = \langle \ \vec{\Pi}\ \rangle = \frac{1}{2} \frac{E_0^2}{\mu_0 c} = \frac{1}{2} \varepsilon_0 E_0^2 c$, $[I] = W \cdot m^{-2}$.	0,5
	d) $P = I \cdot S = I \cdot \pi r^2 = \frac{1}{2} \varepsilon_0 E_0^2 c \cdot \pi r^2 \Rightarrow E_0 = \sqrt{\frac{2P}{\varepsilon_0 c \pi r^2}} = 154.8 \times 10^3 V \cdot m^{-1}$	0,5
_	Propagation dans l'ionosphère	op.
	1 topagation dans I ionosphere	

	Pour un proton : $m_{\rho} \frac{d\vec{v}_{\rho}}{dt} = e(\vec{E} + \vec{v}_{\rho} \wedge \vec{B}) + m_{\rho} \vec{g}$.	0,
	b) $\ \vec{f}_e\ \ll \ \vec{f}_e\ $ en effet $\ \vec{v} \wedge \vec{B}\ = \frac{v}{c} E_0 \ll E_0 \cos v \ll c$ et $\ m\vec{g}\ \ll \ \vec{f}_e\ = eE_0$ (vue les valeurs numériques).	0,
4)	$\vec{\underline{y}}_{\rho} = -i\frac{e}{m_{\rho}\omega}\vec{\underline{E}} \ , \ \vec{\underline{y}}_{e} = i\frac{e}{m_{e}\omega}\vec{\underline{E}} \ , \ \vec{\underline{j}} = n_{0}e\vec{\underline{y}}_{\rho} - n_{0}e\vec{\underline{y}}_{\sigma} = -in_{0}\frac{e^{2}}{\omega}(\frac{1}{m_{\rho}} + \frac{1}{m_{e}})\vec{\underline{E}} \ .$	0,
5)	$\underline{\vec{J}} = \underline{\gamma} \underline{\vec{E}}, \ \underline{\gamma} = -in_0 \frac{e^2}{\omega} \left(\frac{1}{m_\rho} + \frac{1}{m_\phi} \right) = -i \frac{e_0}{\omega} \left(\frac{n_0 e^2}{e_0 m_\rho} + \frac{n_0 e^2}{e_0 m_\phi} \right) = -i \frac{E_0}{\omega} \left(\omega_{pp}^2 + \omega_{pp}^2 \right)$	0,
6)	$\omega_{pp} = 0,42 \times 10^6 rad.s^{-1}, \omega_{pe} = 17.9 \times 10^6 rad.s^{-1}, \omega_{pp}^2 \ll \omega_{pe}^2 \text{soit} \underline{\gamma} = -i \frac{E_0}{\omega} \omega_{pe}^2$	0, 0, 0,
7)		
8)	Le milieu est dispersif, $v_p = \frac{\omega}{k} = \frac{c}{\sqrt{(1 - \frac{\omega_c^2}{\omega^2})}}$, $v_g = \frac{d\omega}{dk} = c\sqrt{(1 - \frac{\omega_c^2}{\omega^2})}$	0,:
	Si $\omega \gg \omega_c$ $v_w = v_z = c$, le plasma se comporte comme le vide. Les charges n'arrivent pas à suivre les oscillations rapides du champ EM.	1 0,5
9)	Les ondes AM de fréquences $f_{est} - 100KHz < f_c$ se réfléchissent sur l'ionosphère et pourront être captées à des distances nettement plus importantes (plus vaste audience) que les ondes FM qui se propagent dans l'ionosphère $f_{FS} - 100MHz > f_c$	
0)	a) $\vec{E}_1(z=0) + \vec{E}_2(z=0) = \vec{0} \Rightarrow E_{gr} = -E_0 \Rightarrow \vec{E}_2 = -E_g \cos(\omega t + kz)\vec{u}_s$	
	b) $\vec{E}_1 = E_0 \cos(\omega t - kz)\vec{u}_s \Rightarrow \vec{B}_1 = \frac{k}{\omega}\vec{u}_s \wedge E_0 \cos(\omega t - kz)\vec{u}_s = \frac{E_0}{c}\cos(\omega t - kz)\vec{u}_s$. $\vec{B}_2 = -\frac{k}{\omega}\vec{u}_s \wedge -E_0 \cos(\omega t + kz)\vec{u}_s = \frac{E_0}{c}\cos(\omega t + kz)\vec{u}_s$.	
1)	$\vec{E} = \vec{E}_1 + \vec{E}_2 = E_0 e^{i\omega t} (e^{-iz} - e^{ikt}) \vec{u}_x = -2t \sin(kz) E_0 e^{i\omega t} \vec{u}_x $ $\vec{E} = \vec{E}_1 + \vec{E}_2 = E_0 e^{i\omega t} (e^{-iz} - e^{ikt}) \vec{u}_x = -2t \sin(kz) E_0 e^{i\omega t} \vec{u}_x $ $\vec{E} = 2E_0 \sin(\omega t) \sin(kz) \vec{u}_x $ $\vec{E} = 2E_0 \cos(\omega t) \cos(kz) \vec{u}_x $ Onde stationnaire	0,5 0,5 0,5
2)	Nœuds de $\vec{E} \Rightarrow \vec{E} = \vec{0} \Rightarrow \sin(kz) = 0$ donc $kz = m\pi$ avec $m \in \mathbb{N} \Rightarrow z_w = \frac{m\pi}{k} = m\frac{\lambda}{2}$, la distance qui sépare deux nœuds consécutifs est $\frac{\lambda}{2}$, et $L = n\frac{\lambda}{2}$, $n \in \mathbb{N}^*$.	0,5 0,5 0,5
-	- A	

13)	a) La particule étant isolée, son énergie est constante : $E = E_c = \frac{p_L^2}{2m} = cte \Rightarrow p_s = cte$.	0,5
	b) $\Delta p_x = \sqrt{\langle p_x^2 \rangle - \langle p_x \rangle^2}$ et $\langle p_x \rangle = 0$ car les deux directions sont équiprobables donc $\Delta p_x = \sqrt{\langle p_x^2 \rangle} = p_x$ car $p_z = cte$ donc $\langle p_x^2 \rangle = p_x^2$.	1
	c) $\Delta x - L$, l'inégalité de Heisenberg s'écrit $\Delta x \cdot \Delta p_x \ge \frac{h}{2} \Rightarrow \Delta x^2 \cdot \Delta p_x^2 \ge \frac{h^2}{4}$ c'-à-d $L^2 \cdot p_x^2 \ge \frac{h^2}{4} \Rightarrow L^2 \cdot 2mE \ge \frac{h^2}{4} \Rightarrow E \ge \frac{h^2}{8mL^2} \text{ donc } E_{\min} = \frac{h^2}{8mL^2}.$ L'énergie minimale de la particule quantique confinée dans la cavité n'est pas nulle (contrairement au modèle classique) E_{\min} croit quand L diminue.	0,5 0,5 1 0,5
14)	Relation de De Broglie $p_x = \frac{h}{\lambda}$ et $L = n\frac{\lambda}{2} \Rightarrow p_x = n\frac{h}{2L}$ puisque $E = \frac{p_x^2}{2m} = n^2\frac{h^2}{8mL^2}$ $E = n^2\frac{\pi^2h^2}{2mL^2} \Rightarrow E_{min} = \frac{\pi^2h^2}{2mL^2}.$	1 1 0,5
15)	Dans la question 13) $E_{\min} = \frac{\hbar^2}{8mL^2}$ et dans 14) $E_{\min} = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2mL^2} = 4\pi^2 E_{\min}$, les deux résultats sont de même ordre de grandeur à $4\pi^2$ près. Pour Déterminer la valeur exacte de E_{\min} et trancher entre les deux méthodes il faut résoudre l'équation de Schrödinger relative à une particule confinée dans la cavité.	0,5
Pr	oblème 2	65
I-	Etude quantique-statistique	
1)	$ \Psi(x,t) ^2$: densité de probabilité de présence de la particule dans $[x,x+dx]$.	0,5
	$ \Psi(x,t) ^2 = \varphi(x) ^2$ est indépendant du temps donc l'état est stationnaire. φ vérifie l'équation : $-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2\varphi(x)}{dx^2} + V(x) \varphi(x) = E_x\varphi(x)$. Pour $x \in [0,L]$, l'équation devient $\frac{d^2\varphi(x)}{dx^2} + \frac{d^2\varphi(x)}{dx^2} + \frac{d^2\varphi(x)}{dx^2} = \frac{d^2\varphi(x)}{dx^2} + d^2\varphi$	0,5
	$\frac{d^2 \varphi(x)}{dx^2} + \frac{2mE_x}{\hbar^2} \varphi(x) = 0 \Rightarrow \frac{d^2 \varphi(x)}{dx^2} + k_x^2 \varphi(x) = 0$	1
2)	$\varphi(x) = Ae^{A_x x} + Be^{-A_x x}$. A et B deux constantes. Condition aux limites: $\varphi(x=0) = 0 \rightarrow A + B = 0$. Ce qui donne: $\varphi(x) = D\sin(k_x x)$, $D = 2iA$.	0,5
3)	La condition $\varphi(x=L) = 0 \rightarrow \sin(k_x L) = 0$ donc $k_m = \frac{n_x \pi}{L}$, $n_x \in \mathbb{N}^*$.	0,5
	$E_{ss} = \frac{h^2 k_x^2}{2m} = n_x^2 \frac{h^2}{8mL^2}$. L'énergie de la particule est quantifiée et on retrouve le même résultat de la question 14-Prob. I	0,5 0,5
4)	La normalisation de φ : $\int_{0}^{L} \varphi(x) ^{2} dx = 1 \rightarrow D ^{2} \frac{L}{2} = 1 \rightarrow D = \sqrt{\frac{2}{L}} \cdot \varphi(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin(k_{x}x).$	1
5)	a) $n_1 = \frac{2L\sqrt{2mk_BT}}{h} = \frac{2L\sqrt{2MRT}}{N_Ah}$, $n_2 = n_1\sqrt{1,01}$. A.N. $n_1 = 6,25 \times 10^9$, $n_2 = 6,28 \times 10^9$.	1 0,5 0,5
	b) If y a $\Delta n = 3 \times 10^7$ niveaux d'énergie entre les énergies $k_B T$ et $1,01 k_B T$.	1

(I Amines	b) Il y a $\Delta n = 3 \times 10^7$ niveaux d'énergie entre le	s énergies k_3T et $1,01 k_3T$.	1
	c) Il y a plus de 10 ⁷ niveaux d'énergie entre deu Les niveaux sont très serrés donc on peut cons	ix niveaux très proches $\Delta E = 0.01k_BT = 17 \times 10^{-23}J$. idérer que l'énergie est continue.	0,5
6)	$n_x = \frac{2L\sqrt{2mE_x}}{h}$, $w(E_x) = \frac{dn_x}{dE_x} = \frac{L\sqrt{2m}}{h\sqrt{E_x}}$.		0,5
7)	$dp(E_z) = A \frac{L\sqrt{2m}}{h\sqrt{E_z}} \exp(-\beta E_z) dE_z.$ $\int_0^{+\infty} dp(E_z) = 1 = 1$ $x = \beta E_z, A \frac{L\sqrt{2m}}{h\sqrt{\beta}} \int_0^{+\infty} \frac{\exp(-x) dx}{\sqrt{x}} = 1 \Rightarrow A \frac{L\sqrt{2m}}{h\sqrt{\beta}} \sqrt{\pi}$		0,5 1 0,5
8)	$\langle E_z \rangle = \int_0^{\infty} E_z dp(E_z) = \sqrt{\frac{\beta}{\pi}} \int_0^{\infty} E_z \frac{\exp(-\beta E_z)}{\sqrt{E_z}} dE_z,$ $\langle E_z \rangle = \frac{1}{\beta \sqrt{\pi}} \int_0^{\infty} \sqrt{x} \exp(-x) dx = \frac{1}{\beta \sqrt{\pi}} \frac{\sqrt{\pi}}{2} \implies \langle E_z \rangle$	on $x = \beta E_x$ et $dE_x = \frac{dx}{\beta}$ donc	1
9)	$-\frac{\hbar^{2}}{2m}(\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}} + \frac{\partial^{2}}{\partial y^{2}} + \frac{\partial^{2}}{\partial z^{2}})\varphi(x)\varphi(y)\varphi(z) = E\varphi(x)\varphi(y)\varphi(z)$ Devisons les deux membres par $\varphi(x)\varphi(y)\varphi(z)$ $-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x) + \frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(y) + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)}{\varphi(y)} = E$ $\frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\varphi(x)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)}{\varphi(y)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)}{\varphi(z)} = E$ $\frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\varphi(x)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)}{\varphi(z)} = \frac{E}{E}$ $\frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)} = \frac{E}{E}$ $\frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)} = \frac{E}{E}$ $\frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(z)} = \frac{E}{E}$ $\frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} = \frac{E}{E}$ $\frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} = \frac{E}{E}$ $\frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} + \frac{-\frac{\hbar^{2}}{2m}\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)}{\frac{\partial^{2}}{\partial x^{2}}\varphi(x)} = \frac{E}{E}$	La seule configuration possible est que chacune des fonctions de x , y et z soit égale à une constante, que l'on choisit être respectivement E_x , E_y et E_z . On a donc 3 fois un problème unidimensionnel qui se ramène à la question 3 $ -\frac{\hbar^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^2}\varphi(x) = E_z, \frac{\hbar^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^3}\varphi(y) = E_y; \frac{\hbar^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^2}\varphi(z) = E_z$	1,5
	Finalemen	$t E = E_x + E_y + E_z$	0,5
10)	 a) En considérant que les directions de l'espace x, y, ou z sont équivalentes : 	$E = E_x + E_y + E_s = (n_s^2 + n_y^2 + n_z^2) \frac{h^2}{8mL^2}$	1
	b) En utilisant le résultat de la question 4)	$\varphi(x, y, z) = \left(\frac{2}{L}\right)^{\frac{1}{2}} \sin\left(\frac{n_x \pi}{L}\right) \sin\left(\frac{n_x \pi}{L}\right) \sin\left(\frac{n_x \pi}{L}\right)$	1
11)	$\langle E_x \rangle = \langle E_y \rangle = \langle E_z \rangle$, puisque $\langle E_x \rangle = \frac{1}{2} k_B T$ donc $\langle E \rangle = 3 \langle E_z \rangle = \frac{3}{2} k_B T$	Ce résultat correspond au théorème d'équipartition d'énergie : les particules ont 3 degrés de liberté quadratiques.	0,5
12)	$U = N_A \langle E \rangle = \frac{3}{2} N_A k_B T = \frac{3}{2} RT \Rightarrow C_{\nu_A} = \frac{dU}{dT} = \frac{3}{2} R$ $\gamma = \frac{C_p}{C_V} = \frac{5}{3} = 1,67 \neq 1,4$	$H = U + PV = \frac{5}{2}RT \Rightarrow C_{Pw} = \frac{dH}{dT} = \frac{5}{2}R$	0,5 0,5 0,5 0,5 0,5
13)	a) $E_{\text{rat},x} = \frac{1}{2}I\omega^2 = \frac{J^2}{2I}$	b) Cette énergie est une fonction quadratique de la variable ω . Selon le théorème d'équipartition d'énergie $\langle E_{\infty t,z} \rangle = \frac{1}{2} k_p T$.	0,5
14)	Chaque degré de liberté contribue par $\frac{1}{2}k_sT$	$\langle E_{ssr} \rangle = 2 \times \frac{1}{2} k_s T = k_p T \Rightarrow U_{rot} = N_A k_B T = RT$	1 0,5
15)	$U = U_{brase} + U_{rot} = \frac{3}{2}RT + RT = \frac{5}{2}RT$	$H = U + PV = \frac{7}{2}RT$	1 1

	$C_{\nu_{\rm in}} = \frac{5}{2}R$ et $C_{\rho_{\rm in}} = \frac{7}{2}R$ $\gamma = \frac{C_{\rho}}{C_{\nu}} = \frac{7}{5} = 1.4$	0,5	
17)	a) $\Delta E = \frac{\varepsilon}{2}(1 \times 2 - 0) = \varepsilon$, $\frac{N_1}{N_0} = \exp\left(\frac{-\Delta E}{k_B T}\right) = \exp\left(-\frac{\varepsilon}{k_B T}\right) = \varepsilon^{\frac{T_{ext}}{T}}$, $T_{rot} = \frac{\varepsilon}{k_B}$ est en Kelvin.	0,5 1 0,5 0,5	
	b) Aux basses températures $T \ll T_{rot}$, $\frac{N_i}{N_b} \ll 1$ le niveau $j = 0$ est peuplé très majoritairement.	1	
	c) Les molécules sont pratiquement toutes dans l'état $j=0$, c-à-d qu'elle ne tournent pas $E_{\rm rot}=0 \Rightarrow U_{\rm rec}=0$ alors $U=\frac{3}{2}R$ T et $H=\frac{5}{2}R$ T.	0,5 0,5 1	
	d) $C_{p_{bs}} = \frac{3}{2}R$ tant que $T \ll T_{rec}$ d'où l'allure de la courbe $C_{p_{bs}}(T)$ à basse température.	0,5	
	e) A.N $T_{rot} = \frac{\varepsilon}{k_B} = \frac{\hbar^2}{2ma^2k_B} = 5,7K$.	0,5	
П-	Modèle de l'atmosphère isotherme		
18)	$e_p(z) = mg_0 z$	1	
19)	$dp(z) = K \exp(-\frac{mg_0 z}{k_B T}) dz = K \exp(-\frac{Mg_0 z}{RT}) dz \qquad K = \frac{1}{H} \Rightarrow dp(z) = \frac{1}{H} \exp(-\frac{z}{H}) dz$	0,5	
	$\int dp(z) = 1 = \int_0^{\infty} K \exp(-\frac{Mg_0z}{RT}) dz \Rightarrow K \frac{RT}{Mg_0} = 1$ H homogène à une longueur, $H = 8,8km$	0,5	
20)	$\langle z \rangle = \int_0^{+\infty} \frac{z}{H} \exp(-\frac{z}{H}) dz$ par intégration par partie $\langle z \rangle = H$.		
21)	$\int_0^{+\infty} dN(z) = N = \alpha \int_0^{+\infty} dp(z) \Rightarrow N = \alpha \Rightarrow n(z) = \frac{dN}{dz} = \frac{N}{H} \exp(-\frac{z}{H}).$		
22)	a) La tranche a pour volume $dV = S dz$, elle contient $dN(z) = n(z)Sdz$ molécules soit $\frac{n(z)dV}{N_A}$	0,5	
		300	
	moles, l'équation d'état des gaz parfaits $P(z)dV = \frac{n(z)dV}{N_A}RT \Rightarrow P(z) = n(z)\frac{RT}{N_A}$.	0,5	
	moles, l'équation d'état des gaz parfaits $P(z)dV = \frac{n(z)dV}{N_A}RT \Rightarrow P(z) = n(z)\frac{RT}{N_A}$. b) $P(z) = \frac{RT}{N_A}\frac{N}{H}\exp(-\frac{z}{H}) = P_0\exp(-\frac{z}{H})$; $P_0 = \frac{RT}{N_A}\frac{N}{H}$. $P(z = 8850) = 354 \times 10^2 Pa$	0,5 1 0,5	
23)	moles, l'équation d'état des gaz parfaits $P(z)dV = \frac{n(z)dV}{N_A}RT \Rightarrow P(z) = n(z)\frac{RT}{N_A}$.	1	
	moles, l'équation d'état des gaz parfaits $P(z)dV = \frac{n(z)dV}{N_A}RT \Rightarrow P(z) = n(z)\frac{RT}{N_A}$. b) $P(z) = \frac{RT}{N_A}\frac{N}{H}\exp(-\frac{z}{H}) = P_0\exp(-\frac{z}{H})$; $P_0 = \frac{RT}{N_A}\frac{N}{H}$. $P(z = 8850) = 354 \times 10^2 Pa$	1 0,5	
	moles, l'équation d'état des gaz parfaits $P(z)dV = \frac{n(z)dV}{N_A}RT \Rightarrow P(z) = n(z)\frac{RT}{N_A}$. b) $P(z) = \frac{RT}{N_A}\frac{N}{H}\exp(-\frac{z}{H}) = P_0\exp(-\frac{z}{H})$; $P_0 = \frac{RT}{N_A}\frac{N}{H}$. $P(z = 8850) = 354 \times 10^2 Pa$ $g(z) = g_0 \left(1 + \frac{z}{R_T}\right)^{-2} = g_0(1 - 2\frac{z}{R_T})$; $\bar{P} = -m\bar{g} = -\frac{d\varepsilon_g(z)}{dz} = -\frac{d}{dz}mg_0(1 - 2\frac{z}{R_T}) \Rightarrow \varepsilon_g(z) = mg_0(z - \frac{z^2}{R_T})$. La loi des gaz parafait appliquée à la tranche de volume $dV = S dz$ et de masse δm s'écrit	1 0,5	
23) 24)	moles, l'équation d'état des gaz parfaits $P(z)dV = \frac{n(z)dV}{N_A}RT \Rightarrow P(z) = n(z)\frac{RT}{N_A}$. b) $P(z) = \frac{RT}{N_A}\frac{N}{H}\exp(-\frac{z}{H}) = P_0\exp(-\frac{z}{H})$; $P_0 = \frac{RT}{N_A}\frac{N}{H}$. $P(z = 8850) = 354 \times 10^2 Pa$ $g(z) = g_0 \left(1 + \frac{z}{R_T}\right)^{-2} = g_0(1 - 2\frac{z}{R_T})$; $\bar{P} = -m\bar{g} = -\frac{d\varepsilon_p(z)}{dz} = -\frac{d}{dz}mg_0(1 - 2\frac{z}{R_T}) \Rightarrow \varepsilon_p(z) = mg_0(z - \frac{z^2}{R_T})$. La loi des gaz parafait appliquée à la tranche de volume $dV = S dz$ et de masse δm s'écrit $PdV = nRT = \frac{\delta m}{M}RT \Rightarrow P(z) = \frac{\delta m}{dV}\frac{RT}{M} \Rightarrow \rho(z) = P(z)\frac{M}{RT}$	1 0,5 1 1	

ш-	Modèle de l'atmosphère isentropique		
26)	$\begin{array}{ll} PV^{\gamma} = cte \\ \text{Pour le volume } dV = S dz \text{ de masse } \delta m \colon \\ P(z) \left(dV(z) \right)^{\gamma} = P_0 dV_0^{\gamma} . \end{array} \qquad \qquad \begin{array}{ll} \rho(z) = \frac{\delta m}{dV(z)} \Rightarrow dV(z) = \frac{\delta m}{\rho(z)}, \ dV_0 = \frac{\delta m}{\rho_0}, \\ \delta m = cte \text{ on obtient } P(z) \rho(z)^{\gamma} = P_0 \rho_0^{-\gamma}. \end{array}$	0,5	
27)	$\begin{split} \frac{dP}{dz} &= -\rho(z)g_0 \text{ et } \rho(z) = \rho_0 \bigg(\frac{P(z)}{P_0}\bigg)^{\frac{1}{p}} \text{ donc } \frac{dP}{dz} = -g_0\rho_0 \bigg(\frac{P(z)}{P_0}\bigg)^{\frac{1}{p}} \Rightarrow P^{-\frac{1}{p}}dP = -\rho_0g_0P_0^{-\frac{1}{p}}dz \\ &\text{en intégrant cette équation } 0 \text{ à } z \text{ on obtient :} \\ \frac{P^{-\frac{1}{p}+1}}{-\frac{1}{p}+1} - \frac{P_0^{-\frac{1}{p}+1}}{-\frac{1}{p}+1} = -\rho_0g_0P_0^{-\frac{1}{p}}z \Rightarrow P(z) \overset{f-1}{p} = P_0^{\frac{f-1}{p}} - \bigg(\frac{\gamma-1}{\gamma}\bigg)\rho_0g_0P_0^{-\frac{1}{p}}z \Rightarrow P(z) = P_0\bigg(1 - \frac{(\gamma-1)\rho_0g_0}{\gamma P_0}z\bigg)^{\frac{f}{p-1}}. \end{split}$	0,5	
28)	L'épaisseur de l'atmosphère : $P(z) = 0 \Rightarrow 1 - \frac{\gamma - 1\rho_0 g_0}{\gamma P_0} z = 0$, $z_{\text{max}} = \frac{\gamma P_0}{(\gamma - 1)\rho_0 g_0} = 29,5 \text{km}$.	0,5 0,5	
29)	On a $PV^{\gamma} = P_0 V_0^{\gamma}$ et $PV = nRT P(z)^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} T(z) = P_0^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} T_0 \Rightarrow T(z) = T_0 \left(\frac{P_0}{P(z)}\right)^{\frac{1-\gamma}{\gamma}}$ $\Rightarrow T(z) = T_0 \left(1 - \frac{(\gamma - 1)\rho_0 g_0}{\gamma P_0} z\right) = T_0 - \frac{(\gamma - 1)Mg_0}{\gamma R} z \; ; \; \frac{dT}{dz} = -\frac{(\gamma - 1)Mg_0}{\gamma R} = -10 \; K \cdot km^{-1}.$		
30)	$T(z=8850) = T_0 + \frac{dT}{dz}z = 288 - 10 \times 8,85 = 199,5K = -73,5^{\circ}C$; $P(z=8850) = 290 \times 10^{2} Pa < P_{isotherwe}$ La pression dans le modèle isentropique et la température diminue plus rapidement.	0,5 0,5 0,5	
IV-	Modèle de l'atmosphère polytropique		
31)	a) $\rho(z) = P(z) \frac{M}{RT(z)} = P(z) \frac{M}{R(T_0 - az)}$.	0,5	
	b) $\frac{dP}{dz} = -g_0 P(z) \frac{M}{R(T_0 - az)} \Rightarrow \frac{dP}{P} = -\frac{Mg_0}{R(T_0 - az)} dz \Rightarrow Ln\left(\frac{P}{P_0}\right) = \frac{Mg_0}{Ra} Ln\left(\frac{T_0 - az}{T_0}\right) \text{ soit}$ $Ln\left(\frac{P}{P_0}\right) = Ln\left(\frac{T_0 - az}{T_0}\right)^{\frac{Mg_0}{Ra}} \text{ donc}: \frac{P}{P_0} = \left(\frac{T_0 - az}{T_0}\right)^{\frac{Mg_0}{Ra}} \Rightarrow P(z) = P_0\left(1 - \frac{a}{T_0}z\right)^{\frac{Mg_0}{Pa}} \Rightarrow b = \frac{a}{T_0} \text{ et } \eta = \frac{Mg_0}{Ra}$	0,5 0,5 0,5 0,5	
32)	Modèle isotherme $bz \ll 1$ then $z \ll 1$ then $z \ll 1$ and $z \ll 1$ a	z 1	
33)	On a $P(z) = P_0(1-bz)^{\eta}$ et $\rho(z) = P(z) \frac{M}{R(T_0 - az)} = P_0(1 - \frac{a}{T_0}z)^{\eta} \frac{M}{RT_0(1 - \frac{a}{T_0}z)} = \frac{M}{RT_0} P_0(1 - \frac{a}{T_0}z)^{\eta-1}$	0,5	
	$\rho_0 = \frac{P_0 M}{R T_0} , \rho(z) = \rho_0 (1 - \frac{a}{T_0} z)^{\eta - 1} \text{et } P(z) = P_0 (1 - \frac{a}{T_0} z)^{\eta} \Rightarrow P(z) \rho(z)^{\frac{\eta}{\eta - 1}} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} = P_0 \rho_0^{\frac{\eta}{\eta - 1}} \Rightarrow k = \frac{\eta}{\eta - 1} \Rightarrow k =$	0,5	
34)	On a $\eta = \frac{Mg_0}{Ra} \Rightarrow a = \frac{Mg_0}{R\eta} = 5,79 \times 10^{-3} K \cdot m^{-1}$ et $b = \frac{a}{T_0} \Rightarrow b = 2,01 \times 10^{-5} m^{-1}$. $T(z) = T_0 - az \Rightarrow T(10km) = 230K = -42,9^{\circ}C$ Qui est inférieure mais proche de la température	0,5	
	mesurée $T = -56^{\circ}C$. Pour améliorer le modèle il faut tenir compte de la dynamique de l'atmosphère ainsi que d'autre phénomènes comme l'effet de serre.	0,5	

ш-	Quantification de l'énergie	
3)	a) La particule étant isolée, son énergie est constante : $E = E_c = \frac{p_x^2}{2m} = cte \Rightarrow p_x = cte$	0,5
	b) $\Delta p_x = \sqrt{\langle p_x^2 \rangle - \langle p_x \rangle^2}$ et $\langle p_x \rangle = 0$ car les deux directions sont équiprobables donc	P.
	$\Delta p_x = \sqrt{\langle p_x^2 \rangle} = p_x \text{ car } p_x = cte \text{ donc } \langle p_x^2 \rangle = p_x^2$	1
	c) $\Delta x \sim L$, l'inégalité de Heisenberg s'écrit $\Delta x \cdot \Delta p_x \ge \frac{\hbar}{2} \Rightarrow \Delta x^2 \cdot \Delta p_x^2 \ge \frac{\hbar^2}{4}$ c'-à-d	0,5
	$L^2 \cdot p_s^2 \ge \frac{\hbar^2}{4} \Rightarrow L^2 \cdot 2mE \ge \frac{\hbar^2}{4} \Rightarrow E \ge \frac{\hbar^2}{8mL^2}$ donc $E_{\min} = \frac{\hbar^2}{8mL^2}$. L'énergie minimale de la particule quantique confinée dans la cavité n'est pas nulle (contrairement au modèle classique) E_{\min} croit quand L diminue.	1 0,5
4)	Relation de De Broglie $p_z = \frac{h}{\lambda}$ et $L = n\frac{\lambda}{2} \Rightarrow p_z = n\frac{h}{2L}$ puisque $E = \frac{p_z^2}{2m} = n^2 \frac{h^2}{8mL^2}$ $E = n^2 \frac{\pi^2 \hbar^2}{2mL^2} \Rightarrow E_{\min} = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2mL^2}$.	1 0,5
15)	Dans la question 13) $E_{\min} = \frac{\hbar^2}{8mL^2}$ et dans 14) $E_{\min} = \frac{\pi^2 \hbar^2}{2mL^2} = 4\pi^2 E_{\min}$, les deux résultats sont	0,5
	de même ordre de grandeur à $4\pi^2$ près. Pour Déterminer la valeur exacte de E_{min} et trancher entre les deux méthodes il faut résoudre l'équation de Schrödinger relative à une particule confinée dans la cavité.	0,5
r	oblème 2	65
-	Etude quantique-statistique	
)	$ \Psi(x,t) ^2$: densité de probabilité de présence de la particule dans $[x,x+dx]$.	0,5
	$ \Psi(x,t) ^2 = \varphi(x) ^2$ est indépendant du temps donc l'état est stationnaire.	0,5
	φ vérifie l'équation : $-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2\varphi(x)}{dx^2}+V(x)$ $\varphi(x)=E_x\varphi(x)$. Pour $x\in[0,L]$, l'équation devient	
	$\frac{d^2 \varphi(x)}{dx^2} + \frac{2mE_x}{h^2} \varphi(x) = 0 \Rightarrow \frac{d^2 \varphi(x)}{dx^2} + k_x^2 \varphi(x) = 0$	1
-	$\varphi(x) = Ae^{ik_x x} + Be^{-ik_x x}$. A et B deux constantes. Condition aux limites:	0,:
	$\varphi(x=0)=0 \rightarrow A+B=0$. Ce qui donne : $\varphi(x)=D\sin(k_xx)$, $D=2iA$.	0,:
)	La condition $\varphi(x=L) = 0 \rightarrow \sin(k_x L) = 0$ donc $k_{xx} = \frac{n_x \pi}{L}$, $n_x \in \mathbb{N}^*$. $E_m = \frac{\hbar^2 k_x^2}{2m} = n_x^2 \frac{h^2}{8mL^2}$. L'énergie de la particule est quantifiée et on retrouve le même résultat de la question 14-Prob. 1	0, 0, 0,
)	La normalisation de φ : $\int_{0}^{L} \varphi(x) ^{2} dx = 1 \rightarrow D ^{2} \frac{L}{2} = 1 \rightarrow D = \sqrt{\frac{2}{L}}$. $\varphi(x) = \sqrt{\frac{2}{L}} \sin(k_{x}x)$.	1
	The state of the s	1

$$n^2 = \frac{8mL^2E}{h^2} \rightarrow n = \frac{2L}{h}\sqrt{\frac{mE}{3}}$$

	Les niveaux sont très serrés donc on peut cons	x niveaux très proches $\Delta E = 0.01k_gT = 17 \times 10^{-19} J$. idérer que l'énergie est continue.	0,5
6)	$n_z = \frac{2L\sqrt{2mE_z}}{h}$, $w(E_z) = \frac{dn_z}{dE_z} = \frac{L\sqrt{2mE_z}}{h\sqrt{E_z}}$		0,:
7)	$dp(E_x) = A \frac{L\sqrt{2m}}{h\sqrt{E_x}} \exp(-\beta E_x) dE_x. \int_0^{\infty} dp(E_x) = 1 = 0$ $A \frac{L\sqrt{2m}}{h\sqrt{\beta}} \int_0^{\infty} \frac{\exp(-x) dx}{\sqrt{x}} - 1 \Rightarrow A \frac{L\sqrt{2m}}{h\sqrt{\beta}} \sqrt{\pi} = 1 \Rightarrow A = 0$		0,:
8)	$\langle E_z \rangle = \int_a^{\infty} E_z dp(E_z) = \sqrt{\frac{\beta}{\pi}} \int_0^{\infty} E_z \frac{\exp(-\beta E_z)}{\sqrt{E_z}} dE_z$, $\langle E_z \rangle = \frac{1}{\beta \sqrt{\pi}} \int_a^{\infty} \sqrt{x} \exp(-x) dx = \frac{1}{\beta \sqrt{\pi}} \frac{\sqrt{\pi}}{2} \implies \langle E_z \rangle$	on $x = \beta E_x$ et $dE_x = \frac{dx}{\beta}$ donc	1
9)	$-\frac{h^2}{2m}(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2})\varphi(x)\varphi(y)\varphi(z) = E\varphi(x)\varphi(y)\varphi(z)$ Devisons les deux membres par $\varphi(x)\varphi(y)\varphi(z)$ $-\frac{h^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^2}\varphi(x) + \frac{h^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial z^2}\varphi(y) + \frac{h^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial z^2}\varphi(z) - \frac{E}{\varphi(x)}$ $\frac{\varphi(x)}{\text{faction th } x} + \frac{\varphi(y)}{\text{faction th } y} + \frac{\varphi(z)}{\text{faction th } y} = \frac{E}{\text{comment}}$	La seule configuration possible est que chacune des fonctions de x , y et z soit égale à une constante, que l'on choisit être respectivement E_x , E_y et E_r . On a done 3 fois un problème unidimensionnel qui se ramène à la question 3 $\frac{b^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^2}\varphi(x) = E_x \cdot \frac{k^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^2}\varphi(y) = E_y \cdot \frac{b^2}{2m}\frac{\partial^2}{\partial x^2}\varphi(z) = E_z$	1,5
	Finalement	$E = E_x + E_y + E_z.$	0,5
10)	 a) En considérant que les directions de l'espace x, y, ou z sont équivalentes : 	$E = E_x + E_y + E_z = (n_x^2 + n_z^2 + n_z^2) \frac{h^2}{8mL^2}$	1
	b) En utilisant le résultat de la question 4)	$\varphi(x, y, z) = \left(\frac{2}{L}\right)^{\frac{1}{2}} \sin\left(\frac{n_z \pi}{L}\right) \sin\left(\frac{n_z \pi}{L}\right) \sin\left(\frac{n_z \pi}{L}\right)$	1
11)	$\langle E_x \rangle = \langle E_y \rangle = \langle E_z \rangle$, puisque $\langle E_x \rangle = \frac{1}{2}k_yT$ donc $\langle E \rangle = 3\langle E_x \rangle = \frac{3}{2}k_yT$	Ce résultat correspond au théorème d'équipartition d'énergie : les particules ont 3 degrés de liberté quadratiques.	0,5
12)	$U = N_A \langle E \rangle = \frac{3}{2} N_A k_B T - \frac{3}{2} RT \Rightarrow C_{0a} = \frac{dU}{dT} = \frac{3}{2} R$	$H = U + PV = \frac{5}{2}RT \Rightarrow C_{p_0} = \frac{dH}{dT} = \frac{5}{2}R$ $\gamma = \frac{C_p}{C_V} = \frac{5}{3} = 1,67 \neq 1,4.$	0,5 0,5 0,5 0,5
(3)	a) $E_{no.x} = \frac{1}{2}Iao^2 = \frac{J^2}{2I}$	b) Cette énergie est une fonction quadratique de la variable ω . Selon le théorème d'équipartition d'énergie $\langle E_{\omega,z} \rangle = \frac{1}{2} k_z T$.	0,5
4)	Chaque degré de liberté contribue par $\frac{1}{2}k_pT$	$\langle E_{sr} \rangle = 2 \times \frac{1}{2} k_x T = k_y T \Rightarrow U_{rot} = N_x k_x T = RT$	1 0,5
5)	$U = U_{\text{new}} + U_{\text{var}} = \frac{3}{2}RT + RT = \frac{5}{2}RT$	$H = U + PV = \frac{7}{2}RT$	1
6)	$C_{\text{Nor}} = \frac{5}{2}R$ et $C_{\text{Nor}} = \frac{7}{2}R$	$\gamma = \frac{C_p}{C_p} = \frac{7}{5} = 1.4$	0,5 0,5 0,5