

Φυσικό διαγώνισμα 1 2024
Σύντομος γύρος

(i) Ο μονοχρωματικός συντελεστής εκπομπής j_v ορίζεται ως

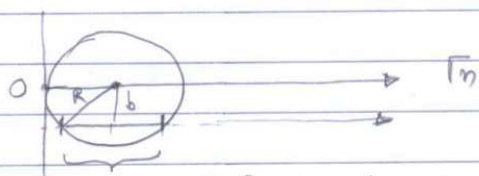
$$j_v = \frac{dE}{dt dv dV d\Omega}$$

Η ισχύς P_v από μονάδα όγκου και συχνότητες μεταξύ ν και $\nu+d\nu$ ορίζεται με την j_v μέσω της:

$$P_v = \int_{\text{χωρ}} j_v d\Omega$$

και έπειτα η εκπομπή είναι ισοτροπική, $P_v = 4\pi j_v \Rightarrow$
 $\Rightarrow j_v = \frac{P_v}{4\pi}$ (1)

Για ορισμένο αριθμό νεύρων n , ονομάζουμε την ΕΔΑ χίμαιρα:
 $dI_v = j_v ds \Rightarrow I_v(s) = I_v(s_0) + \int_{s_0}^s j_v(s') ds'$ (2)



$$I_v(s_0) = I_v(0) = 0$$
 (3)

μήκος διαδρομής μέσα στο νεύρο = $2\sqrt{R^2 - b^2}$ (4)

Εφόσον ο συντελεστής j_v είναι ανεξάρτητος του s , η (2)
 θα μας δώσει $I_v = j_v \cdot \Delta s = j_v \cdot 2\sqrt{R^2 - b^2}$ (5)

(ii) Η συνολική ισχύς (απορρόφηση) που εκπέμπεται από
 τα νεύρα είναι $L = \frac{4\pi R^3}{3} P(\nu)$, όπου $P = \int_0^\infty P_v d\nu$

Επίσης, $L = 4\pi R^2 \sigma T_{\text{eff}}^4$ (6)

Από εφ. (6) και (7) προκύπτει ότι: $T_{\text{eff}} = \left(\frac{PR}{3\sigma}\right)^{1/4}$ (8)

(iii) Έστω f_v η παραγωγή μόνιμης θερμότητας ανά
 μονάδα όγκου d από την ροή. Από τη διατήρηση της
 ενέργειας και τον ορισμό του P_v έχουμε ότι:

$$4\pi d^2 f_v = \frac{4\pi R^3}{3} P_v \Rightarrow f_v = P_v \frac{R^3}{3d^2}$$
 (9)

(iv) Από την σχέση $I_\nu(z_\nu) = S_\nu + e^{-z_\nu} (I_\nu(0) - S_\nu)$ (10)
 και εφόσον $S_\nu = B_\nu(T)$ (δερμική ευνοησία) και $I_\nu(0) = 0$,
 και εφόσον $z_\nu \ll 1$ έχουμε ότι:

$$I_\nu(z_\nu) = S_\nu (1 - e^{-z_\nu}) = S_\nu [1 - (1 - z_\nu + \dots)] \approx S_\nu z_\nu \quad (11)$$

$$I_\nu \approx z_\nu B_\nu(T) \quad (12)$$

Από αυτό ως αποτέλεσμα της θεωρητικής παρατήρησης
 έχουμε $I_\nu = B_\nu(T_b)$ (13)

$$\text{Από (12) \& (13) } \Rightarrow B_\nu(T_b) \approx z_\nu B_\nu(T) \quad (14) \quad \text{για } z_\nu \ll 1$$

όπου $B_\nu(T_b) \ll B_\nu(T) \Rightarrow T_b \ll T$ (από παρα-
 ταινίες του αυθεντικού Planck)

(v) $z_\nu \gg 1$

(i') από την εφ. (10) προκύπτει ότι $I_\nu \approx S_\nu$ (αξία από-
 την του b)

$$\text{Επομένως } S_\nu = B_\nu(T) \text{ άρα } I_\nu = B_\nu(T) \quad (16)$$

(ii') Από $I_\nu = B_\nu(T)$, η περί σελή επιφάνεια του
 νεφούς είναι η περί σελή επιφάνεια του $T = T_{\text{eff}}$

(iii') Η ποσοτική περί σελή επιφάνεια του
 νεφούς είναι $F_\nu = \pi I_\nu$ (από $\int_0^{2\pi} \int_0^{\pi/2} I_\nu \cos\theta \sin\theta d\theta d\phi$)

$$\stackrel{(16)}{\Rightarrow} F_\nu = \pi B_\nu$$

Η περί σελή επιφάνεια του νεφούς f_ν . Από διατήρηση
 ενέργειας θα πρέπει:

$$4\pi R^2 F_\nu = 4\pi d^2 f_\nu \Rightarrow f_\nu = \left(\frac{R}{d}\right)^2 F_\nu = \left(\frac{R}{d}\right)^2 \pi B_\nu$$

$$\begin{aligned} (2v') \quad I_\nu = B_\nu(T_b) \text{ από απόλυτο } T_b & \quad \} \Rightarrow B_\nu(T_b) = B_\nu(T) \\ I_\nu = B_\nu(T) \text{ από εφ. (16)} & \quad \Rightarrow T_b = T \end{aligned}$$

2) 5 χαμηλότερες ενεργειακές στάθμες ατόμου H για $T = 50000 \text{ K}$.

Εξίσωση Boltzmann

$$\frac{N_b}{N_a} = \frac{g_b}{g_a} e^{-(E_b - E_a)/kT}$$

Ενεργειακές στάθμες ατόμου υδρογόνου
 $E_n = 13.6 \text{ eV} / n^2$, $n = 1, 2, \dots$

Εκκεντρικός n-οστής ενεργειακός στάθμης για το άτομο του υδρογόνου $g_n = 2n^2$, $n = 1, 2, \dots$

$$T = 50000 \text{ K} \rightarrow kT = 6,903245 \times 10^{-19} \text{ J} = 4,3089 \text{ eV}$$

$$k_B = 1,380649 \times 10^{-23} \text{ J/K} \quad 1 \text{ eV} = 1,6021 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$\frac{N_2}{N_1} = \frac{2 \cdot 2^2}{2 \cdot 1^2} \cdot e^{-\frac{(13,6 \text{ eV} / 4,3089 \text{ eV}) \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{1^2} \right)}{3,15626}} = 42,7$$

Ομοίως τα υπόλοιπα

$$\frac{N_3}{N_1} = 148,8$$

$$\frac{N_4}{N_1} = 308,5$$

$$\frac{N_5}{N_1} = 517,4$$

3. Αρμόδια για υδρογόνο ($X=1$), $T=10^4 \text{ K}$, $\rho=10^{-7} \text{ g cm}^{-3}$
 P_{neutral} , P_{ion} , P_e

$$P = n k_B T \quad n = \text{number density}$$

$$P_{\text{neutral}} = n_{\text{neutral}} k_B T$$

$$P_{\text{ion}} = n_{\text{ion}} k_B T$$

$$P_e = n_e k_B T$$

$$n_{\text{ion}} = n_e \Rightarrow P_{\text{ion}} = P_e$$

$$\rho = n_{\text{neutral}} \cdot m_H + n_{\text{ion}} \cdot m_{\text{ion}} + n_e \cdot m_e =$$

$$= n_{\text{neutral}} m_H + n_{\text{ion}} \underbrace{(m_{\text{ion}} + m_e)}_{m_H} = (n_{\text{neutral}} + n_{\text{ion}}) m_H$$

$$\rho = 10^{-7} \text{ g cm}^{-3}$$

$$m_H = 1,6735 \times 10^{-24} \text{ g}$$

$$\text{Άρα } n_{\text{neutral}} + n_{\text{ion}} = 0,598 \times 10^{17} \text{ cm}^{-3} = 5,98 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3} \quad (1)$$

Από την εξίσωση Saha έχουμε ότι:

$$\frac{N_{\text{ion}}}{N_{\text{neutral}}} = \frac{n_{\text{ion}}}{n_{\text{neutral}}} = \frac{2 Z_{\text{ion}}}{n_e Z_{\text{neutral}}} \left(\frac{2 \pi m_e k_B T}{h^2} \right)^{3/2} e^{-\chi_e / k_B T}$$

$$\text{όπου } \chi_e = 13,6 \text{ eV} \quad Z_{\text{ion}} = 1$$

Στη θερμοκρασία $T=10000 \text{ K}^{\dagger}$ έχουμε ότι το άζωτο + οξυγόνα των θεμελιωδών ατόμων, οπότε $Z_{\text{neutral}} \approx g_1 = 2(1)^2 = 2$.

$$^{\dagger} k_B T = 0,86 \text{ eV} \ll 10,2 \text{ eV} (= -13,6 \text{ eV} (\frac{1}{2} - 1))$$

Οπότε, δεδομένου του $n_{ion} = n_e$, βρίσκουμε ότι:

$$\frac{n_{ion}^2}{n_{neutral}} = 3,27 \times 10^{14} \text{ cm}^{-3} \Rightarrow n_{ion}^2 = 3,27 \times 10^{14} \text{ cm}^{-3} \cdot n_{neutral} \quad (2)$$

Λύνουμε το σύστημα των εξισώσεων (1) και (2)
και βρίσκουμε ότι

$$n_{neutral} \approx 5,98 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3} \quad \text{και} \quad n_{ion} \approx 9,44 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3}$$

Οι πιέσεις πλάσματος είναι:

$$P_{neutral} \approx 6 \times 10^{16} \text{ cm}^{-3} \times 1,38065 \times 10^{-16} \text{ erg/K} \times 10^4 \text{ K} \approx 8,3 \times 10^4 \text{ dyn/cm}^2$$

$$P_{ion} \approx P_e \approx 6,1 \times 10^3 \text{ dyn/cm}^2$$

(γίνεται διαφορά στους αριθμητικούς παράγοντες προκύπτουν από διαφορετικές αραξυρονομήσεις στα τις πράξεις)

4. $T = 15,7 \times 10^6 \text{ K}$ $n_e = 6,1 \times 10^{31} \text{ m}^{-3}$

$$\frac{N_{i+1}}{N_i} = \frac{2 Z_{i+1}}{n_e Z_i} \left(\frac{2\pi m_e k_B T}{h^2} \right)^{3/2} e^{-\chi_i / kT}$$

$i \rightarrow \text{I} \quad i+1 \rightarrow \text{II}$

$Z_{\text{I}} = 2 \quad Z_{\text{II}} = 1$

(σε αυτή την άσκηση χρησιμοποιούμε παράδειγμα SI)

$k_B = 1,38 \times 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$

$m_e = 9,11 \times 10^{-31} \text{ kg}$

$h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ Js}$

$$\frac{N_{\text{II}}}{N_{\text{I}}} = \frac{2 \cdot 1}{2} \left(\frac{2 \cdot 3,14 \cdot 9,11 \times 10^{-31} \times 1,38 \times 10^{-23} \times 15,7 \times 10^6}{6,63^2 \times 10^{-68}} \right)^{3/2} \cdot \frac{1}{6,1 \times 10^{31}} =$$

$= 2,45$

και

$$\frac{N_{\text{II}}}{N_{\text{tot}}} = \frac{N_{\text{II}}}{N_{\text{I}} + N_{\text{II}}} = \frac{N_{\text{II}}/N_{\text{I}}}{1 + N_{\text{II}}/N_{\text{I}}} = 0,71$$

ενώ θα περιμέναμε $N_{\text{II}}/N_{\text{tot}} = 1$

Που οφείζεται στην ανισορροπία:

(i) η εξίσωση Saha ισχύει αν το αέριο είναι σε θερμική ισορροπία

(ii) όταν η πυκνότητα είναι πολύ μεγάλη, η παραγωγή χημικών ειδών παρασχεματίζεται και ελαττώνεται με μείωση της ενέργειας ionization.

Δείξε ότι για τη πυκνότητα που μας δίνεται η μέση απόσταση μεταξύ e^- είναι

$$d \approx \frac{1}{n_e} \approx 2,5 \times 10^{-11} \text{ m} \text{ που είναι περίπου}$$

το μισό της ακτίνας Bohr (δηλ. της μέσης απόστασης e^-p σε ένα ουδέτερο άτομο H). Δηλ ακόμα και "ιονισμένα" άτομα φαίνονται σαν ουδέτερα, λόγω της απόστασης e^-p



5. Η συνολική ενέργεια ενός αερίου είναι το άθροισμα της βαρυτικής δυναμικής ενέργειας E_{gr} , της εσωτερικής του ενέργειας E_{int} και της κινητικής ενέργειας E_{kin} (λόγω "συρταλισμού" υλικού - bulk motion, όχι λόγω διεγερμένης υλικού των σωματιδίων του αερίου)

$$E_{tot} = E_{gr} + E_{int} + E_{kin}$$

Το αέριο είναι δέσιμο άσο $E_{tot} < 0$.

Για ένα αέριο σε υδροστατική ισορροπία $E_{kin} = 0$ με την εσωτερική ενέργεια ανά μονάδα γάζας να είναι $u = \frac{\gamma P}{\rho}$ ($\gamma = \frac{5}{2}$ για ιδανικό αέριο)

Από εξ. Υ.Ι έχουμε $\frac{dP}{dm} = -\frac{Gm}{4\pi r^2} \Rightarrow$ παλινδρομεί και ως

δύο ημισφαιρία με $\frac{4}{3}\pi r^3$ και συγκολληθούμε ως προς $m \Rightarrow$

$$\Rightarrow \int_0^M \frac{4\pi}{3} r^3 \frac{dP}{dm} dm = -\frac{1}{3} \int_0^M \frac{Gm}{r} dm = \frac{1}{3} E_{gr} \quad (2)$$

$$(E_{gr} = - \int_0^M \frac{Gm dm}{r})$$

Το αεριοσφαιρικό $\int_0^M \frac{4\pi r^3}{3} \frac{dP}{dm} dm = \int_P^P V dP$ (3) όπως P_c

η πίεση στο κέντρο και P_s η πίεση στην επιφάνεια του αερίου

$$\text{Έχουμε: } \int_{P_c}^{P_s} V dP = V \cdot P \Big|_c^s - \int_0^{V_s} P dV = \frac{4\pi}{3} R^3 P_s - \int_0^{V_s} P dV \quad (4)$$

Υποθέτουμε ότι η πίεση στην επιφάνεια είναι αμελητέα και συνδυάζοντας τις (2) και (4) παρατηρούμε ότι έχουμε

$$E_{gr} = -3 \int_0^{V_s} P dV = -3 \int_0^M \frac{P}{\rho} dm \Rightarrow E_{gr} = -3 \int_0^M \underbrace{\frac{P}{\rho}}_{E_{int}} dm = -\frac{3}{\gamma} E_{int} \quad (5)$$

$$\text{Από } u = \frac{\gamma P}{\rho} \Rightarrow \frac{P}{\rho} = \frac{u}{\gamma}$$

υποθέσουμε ότι το φ είναι το ίδιο με κάπου το φ αέριο.

$$\text{Άρα, } E_{\text{int}} = -\frac{1}{3}\varphi E_{\text{gr}} \quad (6)$$

$$\text{Σε Υ.Ι. } E_{\text{tot}} = E_{\text{gr}} + E_{\text{int}} = E_{\text{gr}} - \frac{\varphi}{3} E_{\text{gr}} = \left(1 - \frac{\varphi}{3}\right) E_{\text{gr}}$$

Θέσουμε $\left(1 - \frac{\varphi}{3}\right) > 0$ για να είναι $E_{\text{tot}} < 0$ ($E_{\text{gr}} < 0$)

δηλ $\varphi < 3$

Όταν το αέριο είναι ιδανικό $\varphi = \frac{3}{2} < 3$, οπότε το αέριο είναι δέσμιο, και $E_{\text{int}} = -\frac{1}{2} E_{\text{gr}}$
και $E_{\text{tot}} = E_{\text{gr}} - \frac{1}{2} E_{\text{gr}} = \frac{1}{2} E_{\text{gr}} < 0$. (7)

As πάρουμε την παράγωγο της (7) ως προς τον χρόνο:

$$\frac{dE_{\text{tot}}}{dt} = \frac{1}{2} \frac{dE_{\text{gr}}}{dt}$$

$$\frac{dE_{\text{tot}}}{dt} = L > 0$$

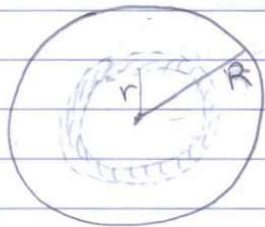
$$\left. \begin{array}{l} \frac{dE_{\text{tot}}}{dt} = \frac{1}{2} \frac{dE_{\text{gr}}}{dt} \\ \frac{dE_{\text{tot}}}{dt} = L > 0 \end{array} \right\} \Rightarrow \frac{dE_{\text{gr}}}{dt} = -2L < 0 \quad \text{δηλ. το}$$

αέριο, χάνοντας ενέργεια, γίνεται πιο δέσμιο βαρύτερα, δηλ. πυκνότερα.

Ταυτόχρονα $E_{\text{int}} = -\frac{1}{2} E_{\text{gr}} = L > 0$ δηλ. το αέριο γίνεται θερμότερο.

Οπότε καθώς αυξάνεται το αέριο περιγίνεται να πυκνώνει και να θερμαίνεται.

6. $\rho = \rho_c \left[1 - \left(\frac{r}{R} \right)^2 \right]$, ρ_c η υετήρηνη ρυυρότητα και R η ακτίνα του άδρου



$$(i) dm = \rho(r) 4\pi r^2 dr \Rightarrow$$

$$\Rightarrow dm = 4\pi \rho_c r^2 \left[1 - \left(\frac{r}{R} \right)^2 \right] dr \Rightarrow$$

$$\Rightarrow m(r) = \int_0^r 4\pi \rho_c r^2 \left[1 - \left(\frac{r}{R} \right)^2 \right] dr \Rightarrow$$

$$\Rightarrow m(r) = 4\pi \rho_c \left[\frac{r^3}{3} - \frac{r^5}{5R^2} \right]$$

(ii)

$$M = m(r=R) = 4\pi \rho_c \left(\frac{R^3}{3} - \frac{R^3}{5} \right) = 8\pi \rho_c \frac{R^3}{15}$$

(iii)

$$\bar{\rho} = \frac{M}{V} = \frac{8\pi \rho_c \frac{R^3}{15}}{\frac{4\pi}{3} R^3} = \frac{2}{5} \rho_c = 0,4 \rho_c$$

7. Όταν ο πυρής με τον οποίο χιήεται κίρητα από το άδρου (L) ιούεται με τον πυρή παρρηής κίρητα από τον θερηουρηνηύ άνηύάδων ώο κωτήρηό του άδρου, τότε (β. και άδων (5)) $L = -\frac{dE_{inc}}{dt}$ και $\dot{E} = \dot{E}_{int} = \dot{E}_{sc} = 0$. Το άδρου ήται ώατηό, άδρ ηηάρε άδρηη. να ψυάρε ώρη ά.χ. να ώατηε. Το άδρου ήται ώε "ααόάηση θερηουρηνηύ ώαρηηε."

Όηω τα άδρα άδρ ήται αηοηνηήα ώατηήατα (παράου κίρητα ηέω θ-π αηαάρεση και άκτου κίρητα). ήτω η υετήρηνη του άρηουαρε ήται ίεηω ηέβωη ηεηάητην από την κίρητητην του άρηουαρε, άη. τα άδρα άδρ ήται ώατηήατα ώε θ.ι.

Μηρηήε άηω να άεηρηώηε ηία άρηηηή ηόηό ηυηόητην από

την αυτία του άστρου, οπότε μεταβάλλεται από τη γείση. ελεύθερη διάσπαση των φωτονίων (και των σωματιδίων του αερίου), όπως υπάρχει για υψηλή οριακή θερμοκρασία που περιγράφει τη στατιστική ισορροπία των σωματιδίων. Λέμε ότι στο άστρο επικρατεί τοπική θερμοδυναμική ισορροπία (LTE).

As κάνουμε ένα κομμάτι υπαγορεύει της μεταβολής ΔT της θερμοκρασίας προς του χαρακτηριστικού μήκους τη μέση ελεύθερη διάσπαση των φωτονίων, l :

$$\Delta T \approx \frac{dT}{dr} l \approx \frac{T_c - T_s}{R} l \approx \frac{10^7 \text{K} \cdot \text{cm}}{10^{10} \text{cm}} \approx 10^{-4} \text{K}$$

όπου

($R_* \sim 10^{10} \text{cm}$, $T_c \sim 10^7 \text{K}$, $T_s \sim 10^4 \text{K}$, για ένα άστρο σαν τον ήλιο, και $l \sim 1 \text{cm}$ για βιέδαση φωτονίων από e^-)

$$(l = \frac{1}{\kappa \rho} \approx \frac{1}{(0,4 \text{cm}^2/\text{g}) \cdot (1,4 \text{g}/\text{cm}^3)}) \approx 1,8 \text{cm δηλ. της τάξης του cm})$$

$$\Rightarrow \frac{\Delta T}{T} \approx 10^{-8} - 10^{-11}$$

\downarrow εντάξιμο \rightarrow κενό

Μπορούμε γορνή να ορίσουμε περιοχή $> l$, οπότε παρά μικρότερο από τις περιοχές όπου μεταβάλλεται σημαντικά το T (και οι άλλες θερμοδυναμικές ποσότητες). Σε αυτό έχουμε LTE.

Επιπλέον, επειδή ο μέγος χρόνος μεταξύ αλληλεπιδράσεων είναι παρής τάξης μεγέθους μικρότερος (εξ. επιταχύνει καθήματα) από τη διάρκεια χρόνου γαυροσυστομής σωματιδίων στο άστρο, μπορούμε να διασφαλιστεί εύρημα LTE ουσιαστικώς χρονική στιγμή.

8 Μέσο γραμμάριο βάρος $\mu = \frac{\sum_i N_i m_i}{m_H \sum_i N_i}$

(i) $i=1-3$ $N_1 =$ αριθμός ουδέτερων ατόμων $= N$
 $N_2 =$ αριθμός ιόντων $= N$ (50% ιονιζόμενο H)
 $N_3 =$ αριθμός $e^- =$ αριθμός ιόντων $= N$

$$\sum_{i=1}^3 N_i = 3N$$

$$\sum_{i=1}^3 N_i m_i = Nm_H + Nm_{ion} + Nm_e =$$

$$= Nm_H + N(m_{ion} + m_e) = Nm_H + Nm_H = 2Nm_H$$

$$\mu = \frac{2Nm_H}{3Nm_H} = \frac{2}{3}$$

(ii) $i=1-3$ $N_1 =$ αριθμός ιόντων H $= N$
 $N_2 =$ αριθμός $e^- = N$
 $N_3 =$ αριθμός ατόμων He

$$M_H = M_{He} \Rightarrow Nm_H = N_3 M_{He} = N_3 4m_H \Rightarrow N_3 = \frac{N}{4}$$

Άρα: $\sum_{i=1}^3 N_i = N + N + \frac{N}{4} = 2N + \frac{N}{4} = \frac{9N}{4}$

$$\sum_{i=1}^3 N_i m_i = Nm_{ion} + Nm_e + \frac{N}{4} m_{He} = N(m_{ion} + m_e) + \frac{N}{4} m_{He} =$$

$$= Nm_H + Nm_H = 2Nm_H$$

$$\mu = \frac{2Nm_H}{\frac{9N}{4} m_H} = \frac{8}{9}$$

(iii) $i=1-4$ $N_1 =$ αριθμός ιόντων H $= N$

$$N_2 =$$
 αριθμός ουδέτερων ατόμων He $\frac{1}{2} \cdot \frac{N}{4} = N/8$

$$N_3 =$$
 αριθμός ιόντων He (δίνω ιονιζώω) $N/8$

$$N_4 =$$
 αριθμός $e^- = N + 2 \cdot \frac{N}{8} = N + \frac{N}{4} = \frac{5N}{4}$

$$\sum_{i=1}^4 N_i = N + \frac{N}{8} + \frac{N}{8} + \frac{5N}{4} = \frac{20N}{8} = \frac{5N}{2}$$

$$\sum_{i=1}^4 N_i m_i = Nm_H + \frac{N}{4} m_{He} = Nm_H + Nm_H = 2Nm_H$$

$$\mu = \frac{2Nm_H}{\frac{5N}{2}m_H} = \frac{4}{5}$$

Avendo le altre parti l'ovale è zero allora

$$\sum_{i=1}^4 N_i = N + \frac{N}{8} + \frac{N}{8} + N + \frac{N}{8} = \left(2 + \frac{3}{8}\right)N = \frac{19}{8}N$$

allora $\mu = \frac{2Nm_H}{\frac{19}{8}Nm_H} = \frac{16}{19}$

9 (i) 1^{ος} Θερμοδυναμικός νόμος: $dQ = dU + PdV$ (1)

Καταστατική εξίσωση για ιδανικό γνή εκφυλισμένο αέριο

$$P_{gas} = \frac{N_0 k_B}{\mu} \rho T \quad (2) \quad (\text{όπου } N_0 \text{ ο αριθμός Avogadro: } N_0 = 1/m_H)$$

ή εισάγοντας τον εκδύο όγκο V που υπολογίζεται στα γνή αέρια μπορούμε να παραγάγουμε την (2)

$$\text{όταν } P_g V = \frac{R}{\mu} T \quad (3) \quad (\text{όπου } R \equiv N_0 k_B)$$

Για ιδανικό γνή εκφυλισμένο αέριο $U = U(T)$

$$C_v = \left. \frac{dQ}{dT} \right|_V = \frac{dU}{dT} \quad (4), \quad C_p = \left. \frac{dQ}{dT} \right|_P = C_v + \frac{R}{\mu} \quad (5)$$

Η (4) προκύπτει απευθείας από την (1).

Η (5) προκύπτει από την (1), χρησιμοποιώντας και την (2) (την οποία διαμερίζουμε):

$$PdV + VdP = \frac{R}{\mu} dT \quad (6) \quad \xrightarrow{(4)} \quad (C_v + \frac{R}{\mu}) dT - VdP = dQ \quad (7)$$

οπότε

$$C_p = \left. \frac{dQ}{dT} \right|_P = C_v + \frac{R}{\mu}$$

$$\text{Από την (6)} \Rightarrow dT = \frac{\mu}{R} (PdV + VdP) \quad (8)$$

Αντικαθιστώντας την (8) στην (7) και θέτοντας $dQ=0$ για αδιαβατική μεταβολή, παίρνουμε:

$$\left(C_v + \frac{R}{\mu} \right) \frac{\mu}{R} (PdV + VdP) - VdP = 0 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{\mu C_v}{R} PdV + \frac{\mu C_v}{R} VdP + PdV + VdP - VdP = 0 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \left(\frac{\mu C_v}{R} + 1 \right) PdV + \frac{\mu C_v}{R} VdP = 0 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \left(C_v + \frac{R}{\mu} \right) PdV + C_v VdP = 0 \Rightarrow$$

Σημ. (Στα ερωτήματα (i) & (ii) $P \equiv P_{gas}$)

$$(5) \Rightarrow C_p PdV + C_v VdP = 0 \Rightarrow C_p \frac{dV}{V} + C_v \frac{dP}{P} = 0 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{dP}{P} = -\frac{C_p}{C_v} \frac{dV}{V} \quad \gamma = \frac{C_p}{C_v} \quad (4)$$

$$\Rightarrow \frac{dP}{P} + \gamma \frac{dV}{V} = 0 \quad (3)$$

$$\Rightarrow \ln P = -\gamma \ln V + c \Rightarrow P = c' V^{-\gamma} \quad (10) \quad (c = e^c)$$

$$\text{Αλλά } \rho = \frac{m}{V} \Rightarrow \rho = V^{-1} \quad (11)$$

$$\text{Από (10) & (11)} \Rightarrow P \propto \rho^\gamma \quad \eta \quad \frac{P}{P_0} = \left(\frac{\rho}{\rho_0}\right)^\gamma \quad (12)$$

$$\text{Για μονοατομικό αέριο } U = \frac{3}{2} R T \Rightarrow \frac{dU}{dT} = \frac{3}{2} R$$

$$\text{από } \gamma = \frac{\frac{3}{2} R + \frac{P}{V}}{\frac{3}{2} R} = \frac{5/2}{3/2} = 5/3$$

(*) δύο ποσότητες γάλας (ποσότητες εργ gr⁻¹)

$$(ii) \text{ Από την (2)} \Rightarrow \ln P + \ln V = \ln T + \text{const} \quad \left. \vphantom{\ln P + \ln V = \ln T + \text{const}} \right\} \Rightarrow$$

$$\text{Αλλά } \ln P = -\gamma \ln V \Rightarrow \ln V = -\frac{1}{\gamma} \ln P$$

$$\Rightarrow \ln P - \frac{1}{\gamma} \ln P = \ln T + \text{const} \Rightarrow \left(1 - \frac{1}{\gamma}\right) \ln P = \ln T + \text{const} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \left(1 - \frac{1}{\gamma}\right) d \ln P = d \ln T \Rightarrow \boxed{\frac{d \ln T}{d \ln P} \equiv \nabla_{ad} = \frac{\gamma - 1}{\gamma}} \quad (13)$$

$$\text{Για μονοατομικό αέριο (ιδανικό)} \quad \gamma = \frac{5}{3} \text{ οπότε } \nabla_{ad} = 0,4$$

→ δεν θα ανηθεί υπόψη στην βαθμολογία

$$(iii) P = P_{\text{gas}} + P_{\text{rad}} \quad (14) \xrightarrow{(2)} P = \frac{N_0 k}{\mu} \rho T + \frac{1}{3} a T^4 \quad (16)$$

$$P_{\text{rad}} = \frac{1}{3} a T^4 \quad (15)$$

$$U = a T^4 V + \frac{N_0}{\mu} \left(\frac{3}{2} k T\right) \quad (17) \quad (V \text{ ο ειδικός όγκος (cm}^3 \text{ gr}^{-1}\text{)})$$

$$dU = \left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_V dT + \left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T dV - P dV \quad (\text{εδώ } U = U(V, T)) \quad (18)$$

και από την (17) υπολογίζουμε το μεριτικό παραγώγους

$$\left. \frac{\partial U}{\partial V} \right|_T = aT^4 \quad (19), \quad \left. \frac{\partial U}{\partial T} \right|_V = 4aT^3V + \frac{3}{2} \frac{N_0 k_B}{\mu} \quad (20)$$

Με τις (19) και (20), η (18) γράφεται:

$$dQ = \left(4aT^3V + \frac{3}{2} \frac{N_0 k_B}{\mu} \right) dT + \left(\frac{4}{3} aT^4 + \frac{N_0 k_B}{\mu} \frac{T}{V} \right) dV \quad (21)$$

Για αδιαβατική μεταβολή $dQ = 0$.

Από την (16) \Rightarrow

$$dP = \left(\frac{4}{3} aT^4 + \frac{N_0}{\mu} \frac{T}{V} \right) \frac{dT}{T} - \frac{N_0 k_B}{\mu} \frac{T}{V} \frac{dV}{V} =$$

$$= (4P_{\text{rad}} + P_{\text{gas}}) \frac{dT}{T} - P_{\text{gas}} \frac{dV}{V} \quad (22)$$

Και' αναφορικά της εξ. (9) για ιδανικό αέριο, μπορούμε να γράψουμε

$$\frac{dP}{P} + \Gamma \frac{dV}{V} = 0 \quad (23) \text{ και να προσδιορίσουμε τον } \Gamma$$

Για να το πετύχουμε αυτό αναδιατάζουμε το $\frac{dP}{P}$ από την (23) στην (22) και έχουμε:

$$(4P_{\text{rad}} + P_{\text{gas}}) \frac{dT}{T} + [\Gamma (P_{\text{rad}} + P_{\text{gas}}) - P_{\text{gas}}] \frac{dV}{V} = 0 \quad (24)$$

Η (21) με $dQ=0$ γράφεται και:

$$\left(12P_{\text{rad}} + \frac{3}{2} P_{\text{gas}} \right) \frac{dT}{T} + (4P_{\text{rad}} + P_{\text{gas}}) \frac{dV}{V} = 0 \quad (25)$$

Συγκρίνοντας τις (24) και (25) βρίσκουμε ότι το Γ πρέπει να ικανοποιεί την σχέση:

$$\frac{\Gamma (P_{\text{rad}} + P_{\text{gas}}) - P_{\text{gas}}}{4P_{\text{rad}} + P_{\text{gas}}} = \frac{4P_{\text{rad}} + P_{\text{gas}}}{12P_{\text{rad}} + \frac{3}{2} P_{\text{gas}}} \quad (26)$$

Ορισμένες $P_{\text{gas}} = \beta P$ και $P_{\text{rad}} = (1-\beta)P$, $0 < \beta < 1$ και

αυτοαδιασώριμα στην (26) έχουμε:

$$\frac{\Gamma_1 P - \beta P}{4(1-\beta)P + \beta P} = \frac{4(1-\beta)P + \beta P}{12(1-\beta)P + \frac{3}{2}\beta P} \Rightarrow \Gamma_1 = \frac{32 - 24\beta - 3\beta^2}{24 - 21\beta}$$

$$\text{Για } \beta = 1 \quad \Gamma_1 = \gamma = \frac{5}{3}$$

$$\text{Για } \beta = 0 \quad \Gamma_1 = \frac{4}{3}$$

$$\text{10 (i) } P_{\text{gas}} = \beta P = \frac{\rho k_B T}{\mu m_H} \quad (1) \quad P = P_{\text{gas}} + P_{\text{rad}} \quad (3)$$

$$P_{\text{rad}} = (1-\beta)P = \frac{1}{3} a T^4 \quad (2)$$

$$(1) \Rightarrow T = \frac{\mu m_H \beta P}{\rho k_B} \quad (4)$$

$$\text{Από (2) \& (4) } \Rightarrow (1-\beta)P = \frac{1}{3} a \left(\frac{\mu m_H \beta P}{\rho k_B} \right)^4 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow (1-\beta)P = \frac{1}{3} a \left(\frac{\mu m_H \beta}{k_B} \right)^4 P^4 \rho^{-4} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow P^3 = 3(1-\beta) \frac{1}{a} \left(\frac{k_B}{\mu m_H \beta} \right)^4 \rho^4 \Rightarrow$$

$$\Rightarrow P = \left[3(1-\beta) \frac{1}{a} \left(\frac{k_B}{\mu m_H \beta} \right)^4 \rho^4 \right]^{1/3} \rho^{4/3} = \underbrace{\left(\frac{3R^4 (1-\beta)}{a \mu^4 \beta^4} \right)^{1/3}}_K \rho^{4/3}$$

$$(ii) \quad P = P_{\text{gas}} + P_{\text{rad}} \Rightarrow \frac{P}{\rho} = \frac{P_{\text{gas}}}{\rho} + \frac{P_{\text{rad}}}{\rho} = \frac{2}{3} u_{\text{gas}} + \frac{1}{3} u_{\text{rad}} \quad (5)$$

($u = U/\rho$ είναι ενέργεια ενέργεια)

Στην άσκηση (5) βρισκουμε το E_{gr}

$$E_{\text{gr}} = -3 \int \frac{P}{\rho} dm \quad (2)$$

$$\text{Από (1), (2) } \Rightarrow -\frac{1}{3} E_{\text{gr}} = \frac{2}{3} E_{\text{int, gas}} + \frac{1}{3} E_{\text{int, rad}} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow -E_{\text{gr}} = 2E_{\text{int, gas}} + E_{\text{int, rad}} \quad (3)$$

$$\eta) E_{\text{int, gas}} = -\frac{1}{2} (E_{\text{gr}} + E_{\text{int, rad}}) \quad (4)$$

H συνολική ενέργεια είναι

$$E_{\text{tot}} = E_{\text{int, gas}} + E_{\text{int, rad}} + E_{\text{gr}} \quad (3)$$

$$E_{\text{tot}} = E_{\text{int, gas}} + E_{\text{int, rad}} - 2 E_{\text{int, gas}} - E_{\text{int, rad}} = -E_{\text{int, gas}}$$

$$\stackrel{(4)}{\Rightarrow} E_{\text{tot}} = \frac{1}{2} (E_{\text{gr}} + E_{\text{int, rad}}) \quad (5)$$

Αν $\beta = \frac{P_{\text{gas}}}{P}$ (6) ($P = P_{\text{gas}} + P_{\text{rad}}$) και είναι σταθερό σε σύστημα το αέριο, τότε η (5) δίνει:

$$E_{\text{tot}} = \frac{\beta}{2} E_{\text{gr}} \quad (7)$$

Πολλοί:

$$\left. \begin{aligned} \frac{P_{\text{gas}}}{P} &= \frac{\beta P}{P} \\ \frac{P_{\text{gas}}}{P} &= \frac{2}{3} u_{\text{gas}} \end{aligned} \right\} \Rightarrow \frac{P}{P} = \frac{2}{3\beta} u_{\text{gas}} = (8)$$

$$\frac{P_{\text{rad}}}{P} = \frac{(1-\beta)P}{P} = \frac{1}{3} u_{\text{rad}} \stackrel{(8)}{\Rightarrow} \frac{1}{3} u_{\text{rad}} = (1-\beta) \frac{2u_{\text{gas}}}{3\beta} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow u_{\text{rad}} = \frac{2(1-\beta)}{\beta} u_{\text{gas}} \Rightarrow E_{\text{int, rad}} = \frac{2(1-\beta)}{\beta} E_{\text{int, gas}} \quad (9)$$

$$\stackrel{(3)}{\Rightarrow} -E_{\text{gr}} = 2 E_{\text{int, gas}} + \frac{2-2\beta}{\beta} E_{\text{int, gas}} = \frac{2\beta+2-2\beta}{\beta} E_{\text{int, gas}}$$

$$\Rightarrow E_{\text{int, gas}} = -\frac{\beta}{2} E_{\text{gr}} \quad (10)$$

Από συνδυασμό των (5) και (10) $E_{\text{tot}} = -E_{\text{int, gas}}$

$$E_{\text{tot}} = \frac{\beta}{2} E_{\text{gr}}$$

Τώρα, η συνολική ενέργεια είναι:

$$E_{int} = E_{int, gas} + E_{int, rad} \quad (9)$$

$$E_{int} = E_{int, gas} + \frac{2(1-\beta)}{\beta} E_{int, gas} = \frac{\beta + 2 - 2\beta}{\beta} E_{int, gas} \quad (10)$$

$$E_{int} = \frac{2-\beta}{\beta} \left(-\frac{\beta}{2}\right) E_{gr} = \frac{\beta-2}{2} E_{gr} \Rightarrow E_{gr} = \frac{2}{\beta-2} E_{int} \quad (11)$$

Από (7) και (11) \Rightarrow

$$E_{tot} = \frac{\beta}{2} \cdot \frac{2}{\beta-2} E_{int} = -\frac{\beta}{2-\beta} E_{int} \quad (12)$$

Όταν $\beta \rightarrow 1$ (ιδανικό αέριο όπως περιέγραψε)

Όταν $\beta \rightarrow 0$ $E_{tot} \rightarrow 0$ αβίαστα

(iii) $P = K \rho^{4/3}$, από το ερώτημα (i).

\rightarrow ηαυζπονιυός δόιυαυ $m=3$ ($\gamma=1+\frac{1}{n}$)

Έστε αποδείξει (στο γάμμα των προσην) ότι η βαρυτική παύα ερός ηαυζπονιυός πουζερος θαυ

$$M = 4\pi \left[\frac{(n+1)K}{4\pi G} \right]^{3/2} \rho_c^{(3-n)/2n} \Theta_n \quad (13) \quad (\text{όου } \Theta_n \text{ ηεντραγεμ υηη ηα } n=3, \Theta_n = 2,01824)$$

Για $n=3$ ηεναυε ότι δαυ έαυυε εφάρτηη από ηη ηετρυνή ηουδέντα ρ_c . ($\rho_c^0 = 1$)

$$\text{Αντααδισώνας το } K = \left[\frac{3R^4(1-\beta)}{a\mu^4\beta^4} \right]^{1/3} \quad \text{όυνυ } (13)$$

παίρνουε

$$M = 4\pi \Theta_3 \left(\frac{1}{\pi G} \right)^{3/2} \left[\frac{3R^4(1-\beta)}{a\mu^4\beta^4} \right]^{1/2} = 4\Theta_3 \left[\frac{3R^4(1-\beta)}{a\pi\mu^4\beta^4 G^3} \right]^{1/2} = M(\gamma, \beta)$$



11. Η επιρροή των γαδρίων. Σύνοψη:

(i) Προσεγγίζοντας το φαινόμενο του convection από την άποψη, υποθέτουμε ότι σε κάθε ελαστική επιφάνεια μέσα στο αέριο έχουμε ίσο αριθμό φυσικών που κινούνται και που κινούνται. Συνεπώς η πίεση δεν μεταβάλλεται και η υδροστατική ισορροπία δεν παραβιάζεται ουδέποτε.

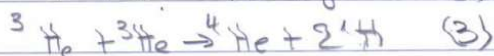
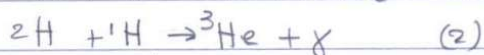
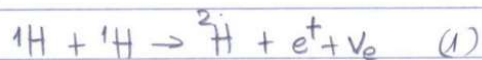
Το convection επιρροήζει τη δομή ενός αστέρη τόσο ως ένας αποδοτικός μηχανισμός μεταφοράς ενέργειας, και ως ένας αποδοτικός μηχανισμός διάχυσης του υγρού από διαφορετικά στρώματα του αστέρη.

(ii) Η απόδειξη στο γράφημα

(iii) η αδιαφάνεια αυξάνεται με το χρόνο της δραστηριότητας. Οπότε σε μικρές γάλας αέτρα όπου οι δραστηριότητες στο εσωτερικό είναι χαμηλότερες, απαιτείται να εισαχθούν περισσότερο η μεταφορά ενέργειας με ρεύματα ("convective" convection).



12 (2) ppI



Για να γίνει η (3) πρέπει να γίνουν η (1) & (2) δύο φορές.

Δίνονται:

excess masses:

$${}^1\text{H} \quad 7,28899 \text{ MeV}$$

$${}^2\text{H} \quad 13,13591 \text{ MeV}$$

$${}^3\text{He} \quad 14,93134 \text{ MeV}$$

$${}^4\text{He} \quad 2,42475 \text{ MeV}$$

$$(1) Q_1 = 2 \times 7,28899 \text{ MeV} - 13,13591 \text{ MeV} = 1,44207 \text{ MeV}$$

το ποσό είναι εμφανίζεται με ένα νετρόνιο* και παράγονται 2 αυτάνες γ (0,511 MeV η ενέργεια).

Η Q_1 δηλαδή αντηνδραμίζεται σε κινητική ενέργεια των νετρονίων, του ν_e , και δύο δυο αυτάνες γ .

Σε αυτή την αντίδραση η μέση ενέργεια του ν_e είναι 0,265 MeV.

$$(2) Q_2 = (13,13591 + 7,28899 - 14,93134) \text{ MeV} = 5,4936 \text{ MeV}$$

$$(3) Q_3 = [2 \times (14,93134) - 2,42475 - 2 \times 7,28899] \text{ MeV} = 12,8599 \text{ MeV}$$

$$(ii) Q = 2(Q_1 + Q_2) + Q_3 = [2(1,44 + 5,49) + 12,86] \text{ MeV} = 26,72 \text{ MeV}$$

Από αυτή την τιμή πρέπει να αφαιρεθεί η ενέργεια των ν_e

$2 \times 0,265 \text{ MeV}$ (το ν_e στην αντίδραση (1) παίρνει κατά μέσο όρο 0,265 MeV) δηλ. τελικά $Q = 26,19 \text{ MeV}$.

Το αυτίβόλο αποτέλεσμα πρέπει να διαφέρει από Q_{theor} διαφορετικά τιμή των excess masses ή των εύχρηστων διευκρινισμάτων, και ερρασιμότητα σε ων.

(iii) η ενέργεια που ανεργονδερωζεται σε erg/gr

$$1 \text{ MeV} = 1,60218 \times 10^{-6} \text{ erg}$$

$$Q = 26,19 \text{ MeV} = 26,19 \times 1,60218 \times 10^{-6} \text{ erg} = 4,196 \times 10^{-5} \text{ erg}$$

$$m = 4m_{\text{H}} = 4 \times 1,67262 \times 10^{-24} = 6,6905 \times 10^{-24} \text{ gr}$$

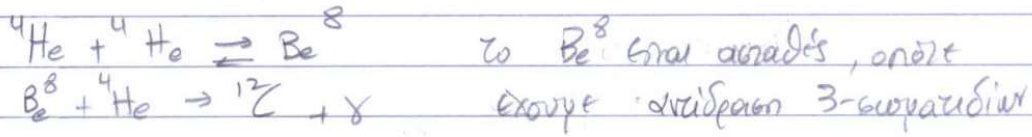
Αρα η ενέργεια που ανεργονδερωζεται ανά ποσότητα υαίδα είναι ίση με $[4,196 \times 10^{-5} / 6,691 \times 10^{-24}] \text{ erg/gr} =$

$$= 6,27 \times 10^{18} \text{ erg/gr}$$

(iv) αυτό που απαιτείται είναι η ενέργεια που παίρνουν τα νεύρινα.

Στην αλυσίδα ppII, η μέση κ. ε. των ν είναι 0,814 MeV
και των ppIII 671 MeV.

13 Η δέσμεση γίνεται παρόμοια με την 12



Mass excesses:

$${}^4\text{He} \quad 2,42475 \text{ MeV}$$

$${}^{12}\text{C} \quad 0$$

$$Q = 3 \times 2,42475 \text{ MeV} =$$

$$Q = 7,274 \text{ MeV}$$

$$\text{Ενέργεια ανά gr} = 7,274 \times 1,60218 \times 10^{-6} \text{ erg} / 3 \times 6,65 \times 10^{-24} \text{ gr}$$

$$= 0,584 \times 10^{18} \text{ erg/gr} = 5,84 \times 10^{17} \text{ erg/gr}$$

που είναι μία τιμή περίπου μισή από αυτήν για τον κύριο PPI που υπολογίσαμε στην δέσμεση ${}^{12}\text{C}$.



Αυτή η αντίδραση "ανταγωνίζεται" την αντίδραση ${}^3\alpha$, γι' αυτό είναι σημαντικό να αμυνθεί η ποσότητα ${}^{12}\text{C}$.

Αν το αποτέλεσμα είναι 50% ${}^{12}\text{C}$ και 50% ${}^{16}\text{O}$, η παραγόμενη ενέργεια /gr είναι $[(5,84 + 4,32) / 2] \times 10^{17} \text{ erg/gr} = 5,08 \times 10^{17} \text{ erg/gr}$

Καθώς η παραγόμενη ενέργεια από ποσότητες μάζας είναι μία τιμή περίπου μισή από ότι με την καύση H στην κεντρική περιοχή, περιγράφεται η διαρροή της ενέργειας αυτής (δηλ. της καύσης H) να είναι σημαντικά μικρότερη ώστε να διατηρηθεί η ηγεμονία του αζώτου ($L = \frac{E_{\downarrow}}{\Delta t_{\downarrow}}$)

