Cap. 10. Interiores Estelares. Transporte de energia: convecção. Modelos estelares. A Sequência Principal

AGA 0293, Astrofísica Estelar Jorge Meléndez

Equações básicas do interior estelar

$$\frac{dP}{dr} = -G\frac{M_r\rho}{r^2} \quad \text{Equilibrio hidrostático} \qquad (10.6)$$

$$\frac{dM_r}{dr} = 4\pi r^2 \rho \quad \text{Conservação de massa} \qquad (10.7)$$

$$\frac{dL_r}{dr} = 4\pi r^2 \rho \epsilon \quad \text{Gradiente de luminosidade} \quad (10.36)$$

$$\epsilon = \epsilon_{\text{nuclear}} \quad \text{ou } \epsilon = \epsilon_{\text{nuclear}} + \epsilon_{\text{gravity}}$$

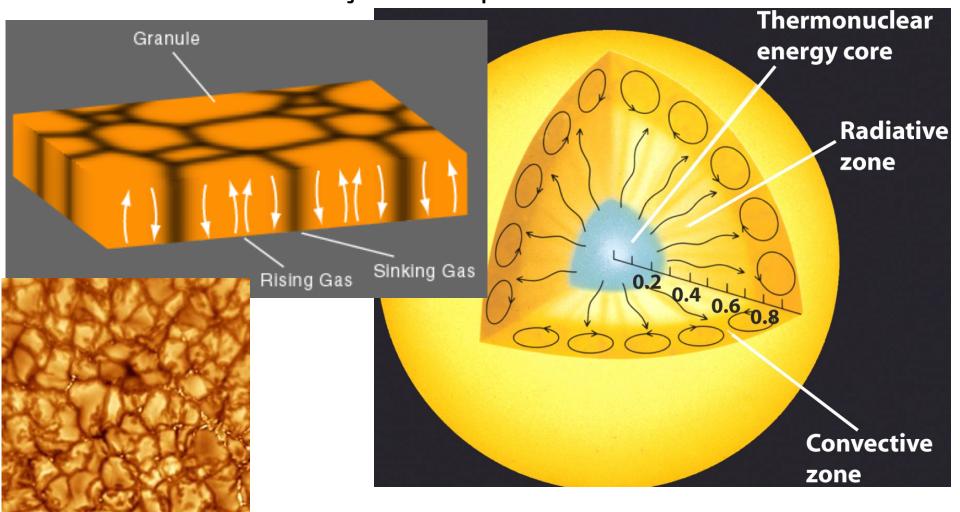
$$\frac{dT}{dr} = -\frac{3}{4ac} \frac{\overline{\kappa}\rho}{T^3} \frac{L_r}{4\pi r^2} \quad \text{Gradiente radiativo} \quad (10.68)$$

$$\frac{dT}{dr} = -\frac{322}{4ac} \frac{\Gamma}{T^3} \frac{\Gamma}{4\pi r^2} \quad \text{de temperatura} \quad (10.89)$$

= ??? Gradiente convectivo de temperatura

Transporte de energia: convecção

A convecção é 3D: **hidrodinâmica**. Devido a limitações, os modelos estelares são 1D (dependem só de raio r) e o tratamento da convecção é simplificado.



Escala de altura da variação da pressão $H_{\mbox{\scriptsize P}}$

Definição:
$$\frac{1}{H_P} \equiv -\frac{1}{P} \frac{dP}{dr}$$

Resolvendo considerando que H_p é uma constante:

$$P = P_0 e^{-r/H_P}$$

Para
$$r = H_p \rightarrow P = P_0 e^{-1}$$

Lembrando que $dP/dr = -\rho g$

$$\rightarrow H_p = P/\rho g$$

Exemplo 10.4.1. Estimar o valor da altura da variação da pressão (H_P). Usar uma pressão média = $P_C/2$ e usar a densidade média do Sol.

$$H_P = P/\rho g$$

$$\overline{g} = \frac{G(M_{\odot}/2)}{(R_{\odot}/2)^2} = 550 \text{ m s}^{-2}$$

$$H_P \simeq 1.8 \times 10^8 \text{ m} \sim R_{\odot}/4.$$

Cálculos mais detalhados mostram: $H_P \sim R_{\odot}/10$

Primeira lei da termodinâmica

$$dU = dQ - dW$$

Mudança da energia interna de um elemento de massa

Energia térmica recebida (calor acrescentado)

Energia cedida pelo elemento ao entorno na forma de trabalho

No texto, as mudanças da energia acima são por unidade de massa

Primeira lei da termodinâmica: dU = dQ - dW

As mudanças da energia acima são por unidade de massa

Pistão A Gás:

m, P

Força pelo gás:
$$F = PA$$

Trabalho pelo gás = F dr

Trabalho por dW = F dr/m unidade de massa: dW = PA dr/m = PdV

$$\rightarrow dU = dQ - PdV$$

V: volume específico (volume/massa) ou V = 1/ρ

Energia interna para um gás ideal monoatômico neutro (sem ionização)

Energia total interna por unidade de massa é:

U = (energia média/partícula) x (número de partículas/massa)

$$=\overline{K} imesrac{1}{\overline{m}}$$
 onde $\overline{m}=\mu m_H$ é a massa média de uma partícula no gás

Para um gás ideal: $\overline{K} = 3kT/2$

$$nR = \frac{k}{\mu m_H}$$

A energia interna:
$$U = \frac{3}{2} \left(\frac{k}{\mu m_H} \right) T = \frac{3}{2} nRT$$

n: número de moles por unidade de massa $R = 8,314472 \text{ J mole}^{-1} \text{ K}^{-1} \text{ (cte. univ. gases)}$

1 mole = N_A partículas, N_A = 6,02214199x10²³ (número de Avogadro)

Calores específicos

A mudança de calor é expressada em termos do calor específico C (quantidade de calor requerida para elevar a temperatura de uma unidade de massa de material por intervalo de unidade de temperatura):

$$C_V \equiv \left. \frac{\partial Q}{\partial T} \right|_V$$
 Calor específico a volume constante

constante

$$C_P \equiv \left. \frac{\partial Q}{\partial T} \right|_P$$
 Calor espectors

específico a pressão constante

Para um gás ideal monoatômico:

$$C_V = \frac{3}{2}nR$$

$$C_V = \frac{3}{2}nR \quad C_P = C_V + nR$$

Definição do parâmetro
$$\gamma$$
: $\gamma \equiv \frac{C_P}{C_V}$ Gás neutro mono $\rightarrow \gamma = 5/3$ Ionização acontecendo $\rightarrow \gamma \sim 1$

Ionização acontecendo $\rightarrow \gamma \sim 1$

Mudança da energia interna dU em função do calor específico C_V

Primeira lei da termodinâmica: dU = dQ - PdV

$$\rightarrow$$
 A volume constante: $dU = dQ$ $dU|_V = dQ|_V$

$$dU = \left. \frac{\partial Q}{\partial T} \right|_{V} dT = C_{V} dT$$

[It is important to note that because dU is independent of any specific process, the second equality of Eq. (10.74) is always valid, regardless of the type of thermodynamic process involved.]

 $dU = C_V dT$

Lei do gás adiabático

Processo adiabático: dQ = 0

Primeira lei da termodinâmica: dU = dQ - PdV

$$\rightarrow dU = -PdV$$

Lembrando
$$dU = C_V dT \rightarrow dT = \frac{dU}{C_V}$$

$$dT = -\frac{P\,dV}{C_V}$$

Gás adiabático:
$$dT = -\frac{P dV}{C_V}$$

Lei do gás ideal: PV = nRT

Diferenciando: PdV + VdP = RTdn + nRdT

Para n = cte: PdV + VdP = nR dT

$$P\,dV + V\,dP = -\left(\frac{nR}{C_V}\right)P\,dV$$

 $C_{V}P dV + C_{V}V dP = -nR PdV$

Fator comum $dVP \rightarrow dVP (C_V + nR) = -C_V V dP$

 $dVP C_P = -C_V V dP$

Lembrando que para um gás ideal:

$$C_P = C_V + nR$$

Lei do gás adiabático

Gás ideal:
$$dVP C_P = -C_V V dP$$

Lembrando a definição do parâmetro γ : $\frac{C_P}{C_V}$

Resolvendo, temos a lei do gás adiabático:

$$PV^{\gamma} = K$$

K: constante

Lei do gás adiabático

$$PV^{\gamma} = K$$

K: constante

Lei do gás ideal: PV = nRT

$$\rightarrow$$

$$P = K'T^{\gamma/(\gamma-1)}$$

K': constante

O γ é chamado de "γ adiabático" e define as simples equações de estado acima

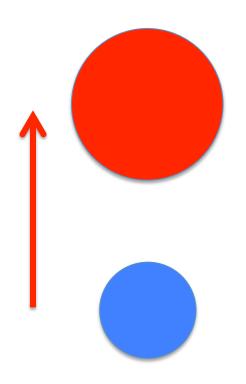
Velocidade do som adiabática: $v_s = \sqrt{\gamma P/\rho}$

Exemplo 10.4.2. Estimar a velocidade adiabática no interior do Sol.

Usar uma pressão média = $P_C/2$, densidade média do Sol, e considerar gás monoatômico neutro ($\gamma = 5/3$)

$$\overline{v}_s \simeq \left(\frac{5}{3}\frac{\overline{P}}{\overline{\rho}_\odot}\right)^{1/2} \simeq 4 \times 10^5 \text{ m s}^{-1}$$

 \rightarrow Tempo para onda de som atravessar o Sol: $t \simeq R_{\odot}/\overline{v}_s \simeq 29 \text{ minutes}$



Para estudar a convecção, consideremos uma bolha que sobe e se expande adiabaticamente (dQ = 0)

Qual o gradiente de temperatura dT/dr?

$$PV^{\gamma} = K$$

V: volume específico (volume/massa), V = $1/\rho$

$$\rightarrow$$
 $P = K \rho^{\gamma}$

Diferenciando: $dP/dr = K\gamma \rho^{\gamma-1} d\rho/dr$

Como
$$P = K\rho^{\gamma} \rightarrow \frac{dP}{dr} = \gamma \frac{P}{\rho} \frac{d\rho}{dr}$$

Gás ideal:
$$P_g = \frac{\rho kT}{\mu m_H}$$

Diferenciando:
$$\frac{dP}{dr} = -\frac{P}{\mu}\frac{d\mu}{dr} + \frac{P}{\rho}\frac{d\rho}{dr} + \frac{P}{T}\frac{dT}{dr}$$

Considerando μ constante: $\frac{dP}{dr} = \frac{P}{\rho} \frac{d\rho}{dr} + \frac{P}{T} \frac{dT}{dr}$

Como:
$$\frac{dP}{dr} = \gamma \frac{P}{\rho} \frac{d\rho}{dr}$$

temperatura adiabático:

$$\left. \frac{dT}{dr} \right|_{\text{ad}} = \left(1 - \frac{1}{\gamma} \right) \frac{T}{P} \frac{dP}{dr}$$

Usando a eq. de equilíbrio hidrostático: $\frac{dP}{dr}=-G\frac{M_r\rho}{r^2}=-\rho g$ e a lei do gás ideal:

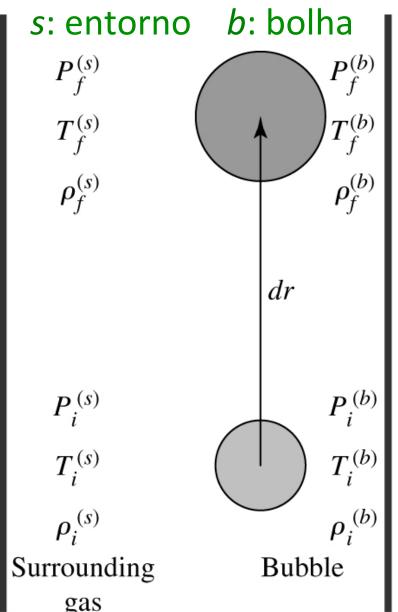
$$P_g = \frac{\rho kT}{\mu m_H}$$



$$\left. \frac{dT}{dr} \right|_{\text{ad}} = -\left(1 - \frac{1}{\gamma}\right) \frac{\mu m_H}{k} \frac{GM_r}{r^2}$$

It is sometimes helpful to express Eq. (10.89) in another, equivalent form. Recalling that $g = GM_r/r^2$, $k/\mu m_H = nR$, $\gamma = C_P/C_V$, and $C_P - C_V = nR$, and that n, C_P , and C_V are per unit mass, we have

$$\left. \frac{dT}{dr} \right|_{\text{ad}} = -\frac{g}{C_P}$$



Se a densidade final da bolha b for maior que no entorno $s \rightarrow estável$

$$\rho_f^{(b)} > \rho_f^{(s)}$$

Se a densidade final da bolha **b** for menor que no entorno **s** → **convecção**

$$\rho_f^{(b)} < \rho_f^{(s)}$$

i: inicial

$$\rho_f^{(b)} < \rho_f^{(s)}$$

Usando uma expansão de Taylor para determinar a densidade final da bolha **b** e do entorno **s**:

$$\rho_f^{(b)} \simeq \rho_i^{(b)} + \left. \frac{d\rho}{dr} \right|^{(b)} dr$$
 $e \qquad \rho_f^{(s)} \simeq \rho_i^{(s)} + \left. \frac{d\rho}{dr} \right|^{(s)} dr$

Supondo densidade inicial similar na bolha e no entorno:

$$\left| \frac{d\rho}{dr} \right|^{(b)} < \left| \frac{d\rho}{dr} \right|^{(s)}$$

$$\left. \frac{d\rho}{dr} \right|^{(b)} < \left. \frac{d\rho}{dr} \right|^{(s)}$$
É possível demonstrar: $\left(1 - \frac{1}{\gamma} \right) \frac{T}{P} \frac{dP}{dr} > \left. \frac{dT}{dr} \right|_{\text{act}}$

act: actual
Quer dizer o
gradiente
real de
temperatura

O Termo da esquerda é o gradiente de temperatura adiabático:

$$\left. \frac{dT}{dr} \right|_{\text{ad}} > \left. \frac{dT}{dr} \right|_{\text{act}}$$

Como T diminui com o aumento do raio (dT/dr < 0), no valor absoluto a desigualdade é revertida:

$$\left| \frac{dT}{dr} \right|_{\text{act}} > \left| \frac{dT}{dr} \right|_{\text{ad}}$$

Se o gradiente de temperatura for super-adiabático -> convecção

Outras formas de escrever o critério de convecção:

$$\frac{T}{P}\frac{dP}{dT} < \frac{\gamma}{\gamma - 1}$$

$$\frac{d\ln P}{d\ln T} < \frac{\gamma}{\gamma - 1}$$

Considerando um gás monoatômico ($\gamma = 5/3$)

$$\rightarrow \gamma/(\gamma-1) = 5/3 / (5/3 - 3/3) = 5/3 / (2/3) = 5/2 = 2.5.$$

Gás monoatômico

 \rightarrow convecção: $d \ln P / d \ln T < 2,5$

$$\frac{dT}{dr} = -\frac{3}{4ac} \frac{\overline{\kappa}\rho}{T^3} \frac{L_r}{4\pi r^2}$$

$$\left. \frac{dT}{dr} \right|_{\text{ad}} = \left(1 - \frac{1}{\gamma} \right) \frac{T}{P} \frac{dP}{dr}$$

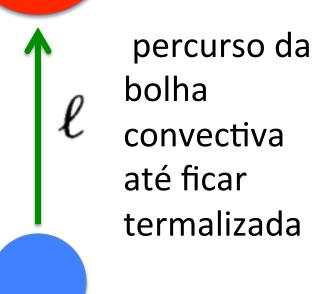
Gradiente radiativo de T Gradiente adiabático de T

$$\left| \frac{dT}{dr} \right|_{\text{act}} > \left| \frac{dT}{dr} \right|_{\text{ad}}$$

Convecção:

- 1) Opacidade alta.
- Regiões onde está acontecendo ionização (γ pequeno ~ 1).
- 3) Dependência muito forte da geração de energia com T.

Convecção: a aproximação do comprimento de mistura ℓ



$$\ell = \alpha H_P$$

H_P: escala de pressão

Parâmetro livre α :

$$\alpha \equiv \ell/H_P$$

Comparação entre modelos e observações, $0.5 < \alpha < 3$

Fluxo convectivo

$$F_c = \rho C_P \left(\frac{k}{\mu m_H}\right)^2 \left(\frac{T}{g}\right)^{3/2} \beta^{1/2} \left[\delta \left(\frac{dT}{dr}\right)\right]^{3/2} \alpha^2$$

$$\overline{v}_c = \beta^{1/2} \left(\frac{T}{g}\right)^{1/2} \left(\frac{k}{\mu m_H}\right) \left[\delta \left(\frac{dT}{dr}\right)\right]^{1/2} \alpha \quad \beta : \text{entra na velocidade média}$$

Diferença no gradiente de temperatura:
$$\delta \left(\frac{dT}{dr} \right) = \left(\frac{dT}{dr} \bigg|_{\text{ad}} - \left. \frac{dT}{dr} \right|_{\text{act}} \right)$$

convectiva; $0 < \beta < 1$

Se todo o fluxo for carregado pela convecção:

$$\delta \left(\frac{dT}{dr}\right) = \left[\frac{L_r}{4\pi r^2} \frac{1}{\rho C_P \alpha^2} \left(\frac{\mu m_H}{k}\right)^2 \left(\frac{g}{T}\right)^{3/2} \beta^{-1/2}\right]^{2/3}$$

Exemplo 10.4.3. Estimar o gradiente de temperatura adiabático e a velocidade convectiva na base da zona convectiva. Usar $\alpha = 1$, $\beta = \frac{1}{2}$

Assume that $M_r = 0.976 \text{ M}_{\odot}$, $L_r = 1 \text{ L}_{\odot}$, $r = 0.714 \text{ R}_{\odot}$, $g = GM_r/r^2 = 525 \text{ m s}^{-2}$, $C_P = 5nR/2$, $P = 5.59 \times 10^{12} \text{ N m}^{-2}$, $\rho = 187 \text{ kg m}^{-3}$, $\mu = 0.606$, and $T = 2.18 \cdot 10^6 \text{ K}_{\odot}$

Usando:
$$\frac{dT}{dr}\Big|_{ad} = -\frac{g}{C_P} \rightarrow \left|\frac{dT}{dr}\right|_{ad} \sim 0.015 \text{ K m}^{-1}$$

Usando:

$$\delta\left(\frac{dT}{dr}\right) = \left[\frac{L_r}{4\pi r^2} \frac{1}{\rho C_P \alpha^2} \left(\frac{\mu m_H}{k}\right)^2 \left(\frac{g}{T}\right)^{3/2} \beta^{-1/2}\right]^{2/3} \to \delta\left(\frac{dT}{dr}\right) \sim 6.7 \times 10^{-9} \text{ K m}^{-1}$$

$$\frac{\delta(dT/dr)}{|dT/dr|_{ad}} \sim 4.4 \times 10^{-7}$$

$$\overline{v}_c = \beta^{1/2} \left(\frac{T}{g}\right)^{1/2} \left(\frac{k}{\mu m_H}\right) \left[\delta \left(\frac{dT}{dr}\right)\right]^{1/2} \alpha \rightarrow \overline{v}_c \sim 50 \text{ m s}^{-1}$$
$$\sim 10^{-4} v_s$$

10.5 Modelos estelares

$$\frac{dP}{dr} = -G\frac{M_r\rho}{r^2} \qquad \text{Equilibrio hidrostático} \qquad (10.6)$$

$$\frac{dM_r}{dr} = 4\pi r^2 \rho \qquad \text{Conservação de massa} \qquad (10.7)$$

$$\frac{dL_r}{dr} = 4\pi r^2 \rho \epsilon \qquad \text{Gradiente de luminosidade} \qquad (10.36)$$

$$\epsilon = \epsilon_{\text{nuclear}} \quad \text{ou} \quad \epsilon = \epsilon_{\text{nuclear}} + \epsilon_{\text{gravity}}$$

$$\frac{dT}{dr} = -\frac{3}{4ac} \frac{\overline{\kappa}\rho}{T^3} \frac{L_r}{4\pi r^2} \qquad \text{Gradiente radiativo} \qquad (10.68)$$

$$\frac{dT}{dr} = -\left(1 - \frac{1}{\gamma}\right) \frac{\mu m_H}{k} \frac{GM_r}{r^2} \qquad \text{Gradiente} \qquad (10.89)$$

$$\frac{d\ln P}{d\ln T} < \frac{\gamma}{\ln T} = \frac{1}{\sqrt{16\pi T}} < \frac{\gamma}{16\pi T} <$$

Relações constitutivas

$$P=P(
ho,T, ext{composition})$$

$$P_t=rac{
ho kT}{\mu m_H}+rac{1}{3}aT^4 \quad ext{Aproximadamente gás ideal} \ ext{+ pressão de radiação}$$

$$\overline{\kappa} = \overline{\kappa}(\rho, T, \text{composition})$$
 tabelas. Formulas

Interpolado em tabelas. Formulas aproximadas para opacidade do contínuo

$$\epsilon = \epsilon(\rho, T, \text{composition})$$

Por exemplo:
$$\epsilon_{pp} = 0.241 \rho X^2 f_{pp} \psi_{pp} C_{pp} T_6^{-2/3} e^{-33.80 T_6^{-1/3}} \text{ W kg}^{-1}$$

 $\epsilon_{\text{CNO}} = 8.67 \times 10^{20} \rho X X_{\text{CNO}} C_{\text{CNO}} T_6^{-2/3} e^{-152.28 T_6^{-1/3}} \text{ W kg}^{-1}$

Calculo mais sofisticado: usando cadeias de reação para cada isótopo

Condições de contorno

Teorema de Vogt-Russell

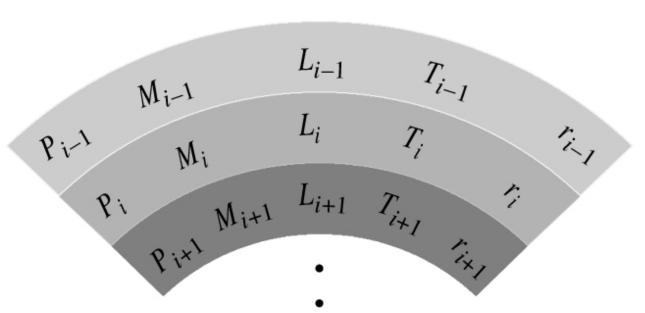
The mass and the composition structure throughout a star uniquely determine its radius, luminosity, and internal structure, as well as its subsequent evolution.

A massa e composição da estrela determinam seu raio, luminosidade e estrutura interna, assim como a sua evolução.

Gêmeas solares são estrelas da sequência principal com massa e composição química similares ao Sol. Como as gêmeas solares devem seguir o mesmo caminho evolutivo que o Sol, podemos usar gêmeas solares de várias idades para estudar o passado e futuro do Sol ©

Modelagem numérica

$$P_{i+1} = P_i + \frac{\Delta P}{\Delta r} \, \delta r$$



Código StatStar:

modelo estelar simples baseado no material do livro (apêndice L)

Link:

- http://wps.aw.com/aw_carroll_ostlie_astro_2e/
- 48/12319/3153834.cw/index.html

Código livre mais completo para estudo da estrutura e evolução das estrelas: MESA

http://mesa.sourceforge.net



- Openness: anyone can download sources from the website.
- Modularity: independent modules for physics and for numerical algorithms; the parts can be used stand-alone.
- Wide Applicability: capable of calculating the evolution of stars in a wide range of environments.
- Modern Techniques: advanced AMR, fully coupled solution for composition and abundances, mass loss and gain, etc.
- Comprehensive Microphysics: up-to-date, wide-ranging, flexible, and independently useable microphysics modules.
- Performance: runs well on a personal computer and makes effective use of parallelism with multi-core architectures.

A sequência principal

- 70% massa de H (X ~ 0.7), metais < 3% (Z = 0 0,03); o resto é He (Y ~ 0,3)
- Supor composição inicial homogênea
- Quais as reações nucleares inicialmente favorecidas? p-p: baixa massa, CNO: alta massa
- Limite aproximado para uma estrela:

$$0.08 \, \mathrm{M}_{\odot} < \mathrm{M} < 90 \, \mathrm{M}_{\odot}$$

Limite de luminosidade de Eddington

Em alguns casos a pressão de radiação pode dominar sobre a pressão do gás

$$\frac{dP}{dr} \simeq -\frac{\overline{\kappa}\rho}{c} \frac{L}{4\pi r^2}$$

Qual a máxima luminosidade para manter a estrela em equilíbrio?

$$\frac{dP}{dr} = -G\frac{M\rho}{r^2} \longrightarrow L_{\text{Ed}} = \frac{4\pi Gc}{\overline{\kappa}}M$$

Importante em estrelas massivas

$$\frac{L_{\rm Ed}}{L_{\odot}} \simeq 3.8 \times 10^4 \, \frac{M}{M_{\odot}}$$

A sequência principal

