КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ АЛЬ-ФАРАБИ

А.Т. Агишев

СТРОЕНИЕ И ЭВОЛЮЦИЯ ЗВЕЗД

Сборник лекций для студентов бакалавриата, обучающихся по образовательной программе «6В05306 - Физика и астрономия»

Лекция 5. Горение водорода

Цель лекции

Познакомить студентов с основными термоядерными реакциями, происходящими в звёздах на стадии главной последовательности, — протонпротонной цепью (pp-chain) и углеродно-азотно-кислородным циклом (CNOcycle); рассмотреть энергетический выход, температурные зависимости и роль этих процессов в эволюции звёзд различной массы.

Основные вопросы:

- 1. Физическая сущность горения водорода в звёздах.
- 2. Протон-протонная цепь (pp-chain) и её подветви (pp1, pp2, pp3).
- 3. Энергетический выход рр-цепи и температурная зависимость.
- 4. Углеродно-азотно-кислородный цикл (CNO-cycle) и его механизм.
- 5. Ключевая реакция 14N(p,γ)15O и её роль в определении скорости CNOцикла.
- 6. Температурная зависимость и вклад CNO-цикла в энерговыделение звёзд.
- 7. Сравнение pp-цепи и CNO-цикла в зависимости от массы звезды.

Краткие тезисы:

Результат горения водорода: четыре протона соединяются в одно ядро гелия-4 (⁴Не), при этом выделяется энергия ≈26.7 МэВ, соответствующая дефекту массы ~0.7%. Эти процессы — главный источник энергии для звёзд на главной последовательности

Протон-протонная цепь (pp-chain)

- Главный путь превращения водорода в гелий для звёзд солнечной и меньшей массы ($T_6 \approx 10{-}20$).
- Начальная реакция очень медленная, т.к. протон должен превратиться в нейтрон посредством слабого взаимодействия. Среднее время реакции $\sim 10^{10}$ лет.
- После образования **дейтерия** (**2D**) реакция протекает быстро.
- Далее три возможные ветви завершения цепи. pp1, (доминирует при $T_6 \approx 5$), pp2, (доминирует при $T_6 \approx 15$ —20), pp3, (активна при $T_6 > 24$). Вклад в светимость Солнца: pp1 83.6%, pp2 16.4%, pp3 0.015%. Первая реакция самая медленная, именно она определяет общий темп ррцепи.

Энергетический выход рр-цепи

- Ветви отличаются долей энергии, уносимой нейтрино Qeff≈26.2—25.0МэВ
- Энергия, выделяемая при образовании одной α-частицы, определяется вкладом всех ветвей.
- Температурная зависимость скорости реакций при низких температурах близка к T⁶.

Углеродно-азотно-кислородный цикл (CNO-cycle)

- Основной источник энергии для звёзд $M > 1.5-2 M\odot$, где температура в ядре $T_6 \gtrsim 20$.
- Цикл состоит из последовательных реакций захвата протонов ядрами углерода, азота и кислорода с β ⁺-распадом нестабильных изотопов.
- В основном СN-цикле углерод и азот действуют как катализаторы.
- Ключевая реакция самая медленная, определяет скорость всего цикла.
- Средний энергетический выход: ≈24.97 МэВ на цикл
- Температурная зависимость: єСNO∝T18
- CNO-цикл резко усиливается при росте температуры и становится доминирующим источником энергии в звёздах с M > 2 M☉.
- Конечный продукт α -частица и ¹⁴N (накапливается в качестве остатка).

Вопросы для контроля, изучаемого материал:

- 1) Почему реакция $p + p \rightarrow {}^2D + e^+ + \nu_e$ считается лимитирующей для pрцепи?
- 2) Назовите три ветви рр-цепи и объясните, при каких температурах они активны.
- 3) Какова роль нейтрино в энергетическом балансе звезды?
- 4) Почему СОО-цикл требует присутствия углерода, азота и кислорода?
- 5) В чём состоит ключевая реакция СПО-цикла и почему она определяет его скорость?
- 6) Почему СПО-цикл более чувствителен к температуре, чем рр-цепь?
- 7) Для каких звёзд СNO-цикл становится основным источником энергии?

Рекомендуемый список литературных источников:

- 1) Kippenhahn, R., Weigert, A., & Weiss, A. (2012). *Stellar structure and evolution* (2nd ed.). Springer-Verlag. https://doi.org/10.1007/978-3-642-30304-3
- 2) Шварцшильд, М. (2009). *Строение и эволюция звезд* (Пер. с англ., 4-е изд.). URSS.
- 3) Hansen, C. J., Kawaler, S. D., & Trimble, V. (2004). *Stellar interiors: Physical principles, structure, and evolution* (2nd ed.). Springer-Verlag. https://doi.org/10.1007/b97471

Лекция 5. Горение водорода

Результатом горения водорода является слияние четырёх ядер ^{1}H в одно ядро ^{4}He . Разница в энергии связи составляет до 26.731 МэВ, что соответствует так называемому дефекту массы около 0.7%. Энергия, выделяющаяся при этом, примерно в 10 раз выше, чем при любых других процессах, происходящих в звезде. Существуют разные цепочки реакций, которые обычно протекают параллельно в звёздах. Для горения водорода важны две из них:

- Протон-протонная цепь (pp-chain)
- Углеродно-азотно-кислородный цикл (CNO-cycle)

5.1 Протон-протонная цепь

Название цепи связано с её первой реакцией: два протона соединяются в ядро дейтерия 2H , которое затем взаимодействует с протоном с образованием 3H е:

$${}^{1}H + {}^{1}H \rightarrow {}^{2}H + e^{+} + \nu_{e}$$
 (5.1 a)

$$^{2}H + ^{1}H \rightarrow ^{3}He + \gamma$$
 (5.1 b)

Здесь: e^+ — позитрон, γ — фотон, νe — электронное нейтрино.

Первая из этих реакций (реакция pp) необычна по сравнению с другими термоядерными процессами, так как протоны должны пройти через β^+ распад на своей минимальной дистанции сближения, чтобы один протон превратился в нейтрон. Процесс β^+ -распада вызван слабым ядерным взаимодействием и имеет крайне малую вероятность (малое сечение). Среднее время, необходимое для протекания этой реакции, порядка $\sim 10^{10}$ лет. Чтобы реакция произошла, протоны должны обладать достаточно высокой кинетической энергией для того, чтобы β^+ распад мог реализоваться. Это соответствует требованию температуры около $\sim 10^7$ К для преодоления электростатического отталкивания (кулоновского барьера). Создать и поддерживать длительное время эту реакцию в лаборатории пока невозможно (термоядерный синтез, nuclear fusion).

Вторая реакция — это **горение** дейтерия. Оно происходит чрезвычайно быстро (порядка секунд), так как является следствием сильного ядерного взаимодействия. Дейтерий начинает гореть уже при температуре порядка 10^6 К. Таким образом, протозвёзды ещё в процессе формирования успевают сжечь весь примордиальный дейтерий, прежде чем запускается рр-реакция. Первичный нуклеосинтез в результате оставляет изотопы 3 He, которые участвуют в рр-цепочке, но до полного превращения водорода в гелий требуется температура около 5×10^6 К, чтобы установилось равновесие.

После образования ${}^{3}He$ в результате реакции pp, эта цепь может завершаться с образованием ядра ${}^{4}He$, также называемого α -частицей, в течение нескольких сотен лет. Это может происходить тремя ветвями: pp1, pp2, pp3. Все они начинаются с ${}^{3}He$ и имеют ${}^{4}He$ в качестве конечного продукта.

pp1:

$${}^{1}H + {}^{1}H \rightarrow {}^{2}H + e^{+} + \nu_{e}$$
 ${}^{2}H + {}^{1}H \rightarrow {}^{3}He + \gamma$
 ${}^{3}He + {}^{3}He \rightarrow {}^{4}He + {}^{1}H + {}^{1}H \quad (5.2)$

pp2:

$${}^{3}He + {}^{4}He \rightarrow {}^{7}Be + \gamma$$

$${}^{7}Be + e^{-} \rightarrow {}^{7}Li + \nu_{e}(+\gamma)$$

$${}^{7}Li + {}^{1}H \rightarrow {}^{4}He + {}^{4}He \qquad (5.3)$$

pp3:

$${}^{7}Be + {}^{1}H \rightarrow {}^{8}B + \gamma$$

$${}^{8}B \rightarrow {}^{8}Be + e^{+} + \nu_{e}$$

$${}^{8}Be \rightarrow {}^{4}He + {}^{4}He \qquad (5.4)$$

Здесь е $^-$ — электрон. Номера 1, 2 и 3 указывают на значимость подцепей с увеличением температуры. Ветвь **pp1** требует $T_6 \ge 5$, **pp2** требует $T_7 \ge 1.5$, а **pp3** требует $T_7 \ge 24$.

В Солнце 83.6% светимости обеспечивается подцепью pp1, 16.4% — pp2 и 0.015% — pp3. Очень важно отметить, что различные реакции в pp-цепочке протекают с очень разными скоростями. Реакция pp (в целом, в частности ее первая реакция) является самой медленной (примерно в 10^{18} раз медленнее, чем все остальные). Для завершения pp1 необходимо, чтобы реакция (5.1) происходила хотя бы дважды.

Реакция 2 H $(p,\gamma)^{3}$ Hе в цепи pp1 настолько быстра, что концентрация дейтерия остаётся очень низкой. Последняя реакция в pp1 снова медленнее второй, но всё же намного быстрее, чем сама pp-реакция.

Когда температура возрастает, концентрация 3He уменьшается, поэтому первая реакция pp2 становится более важной (начиная с $T_7\approx 1-2$). Цепь **pp2** продолжается через захват электрона ядром 7Be , который почти не зависит от температуры, в отличие от альтернативной реакции захвата протона ядром 7Be , при которой образуется 8B . В ветви **pp3** реакция ${}^7Be(p,\gamma){}^8B$ начинает доминировать при $T_6\approx 24$.

Ядро ⁸В, образованное при захвате протона, является нестабильным относительно распада с испусканием позитрона, с периодом полураспада около 0.8 с. Нейтрино, испускаемое в этом процессе, так же, как и нейтрино от электронного захвата ⁷Ве, были зарегистрированы в экспериментах по солнечным нейтрино.

Окончательная реакция в pp3-цепи — это распад 8 B на два ядра 4 He. Эта реакция важна не только потому, что завершает цепь pp3, но и потому, что при высоких температурах она становится основным источником горения водорода.

5.2 Энергетический выход рр-цепи

Из-за того, что в каждой подцепи часть энергии уносится нейтрино, энергетический выход, приходящийся на одно одну альфа частицу (ядро 4 He), различается. В сумме это даёт: Q=26.2,25.7,19.2 МэВ для ветвей pp1, pp2 и pp3 соответственно. Эффективный выход $Q_{\rm eff}$ можно определить как усреднённое значение выделяемой энергии, учитывающее вклад всех трёх ветвей. Выделяемая ядерная энергия в pp-цепи вычисляется как:

$$\varepsilon_{pp} = \frac{\left(r_{pp}Q_{eff}\right)}{\rho} = \psi f_{11}g_{11} \left(2.57 \times 10^{4} \rho \frac{X^{2}}{(T_{9})^{\frac{2}{3}}}\right) exp\left(\frac{-3.381}{(T_{9})^{\frac{1}{3}}}\right)$$
(B ppr r⁻¹c⁻¹) (5.5)

Здесь:

- f_{11} коэффициент экранирования для рассматриваемой реакции,
- g_{11} множитель, зависящий от полиномиальной аппроксимации четвёртого порядка по T_9 , полученной из лабораторных данных,
- ψ фактор, учитывающий относительный вклад подцепей pp1, pp2 и pp3.

Формула (5.5) является параметрическим приближением, согласованным с табличными значениями скоростей ядерных реакций. Такие аппроксимации используются в астрофизике для вычисления скоростей реакций на основе экспериментальных данных и могут отличаться у разных исследовательских групп. Видно, что температурная зависимость скорости ррцепи меняется от \sim T⁶ при T₆=до \sim T^{3.5} при T₆=20.

5.3 Углеродно-азотный цикл (CNO-cycle)

CNO-цикл описывает вторую цепь реакций, приводящую к горению водорода. Чтобы этот цикл работал, необходимы определённые изотопы углерода, азота и кислорода.

Реакции, протекающие при температурах, характерных для внутренних областей звёзд, таковы:

$${}^{12}C + {}^{1}H \rightarrow {}^{13}N + \gamma$$

$${}^{13}N \rightarrow {}^{13}C + e^{+} + \nu_{e}$$

$${}^{13}C + {}^{1}H \rightarrow {}^{14}N + \gamma$$

$${}^{14}N + {}^{1}H \rightarrow {}^{15}O + \gamma$$

$${}^{15}O \rightarrow {}^{15}N + e^{+} + \nu_{e}$$

$${}^{15}N + {}^{1}H \rightarrow {}^{12}C + {}^{4}He \qquad (5.6)$$

Или

$${}^{15}N + {}^{1}H \rightarrow {}^{16}O + \gamma$$

$${}^{16}O + {}^{1}H \rightarrow {}^{17}F + \gamma$$

$${}^{17}F \rightarrow {}^{17}O + e^{+} + \nu_{e}$$

$${}^{17}O + {}^{1}H \rightarrow {}^{14}N + {}^{4}He \qquad (5.7)$$

Общая структура CNO-цикла состоит из серии реакций захвата протонов изотопами углерода, азота или кислорода, перемежающихся β^+ - распадом, процессы которого имеют периоды полураспада порядка 100-1000 секунд. Цикл всегда заканчивается захватом протона, который вызывает образование α -частицы.

Первые реакции, приведённые в (5.6), составляют так называемый **CN-цикл**, так как в них участвуют только изотопы углерода и азота, выполняя роль катализаторов. Полный CNO-цикл реализуется тогда, когда в звезде уже присутствует 16 O, либо когда протекает реакция 15 N(p, γ) 16 O, которая генерирует достаточное количество кислорода. Однако вероятность полного CNO-цикла примерно в 1000 раз ниже, чем вероятность CN-цикла. Конечным продуктом полного CNO-цикла является не только α -частица, но и изотоп 14 N, который снова может участвовать в CN-цикле.

Подробное описание горения в CNO-цикле крайне сложно, так как многие изотопы участвуют циклическим образом. Энергетический выход, а также детальное распределение всех изотопов зависят от начальных концентраций катализаторов, скоростей реакций, температуры и возраста звезды. Здесь мы не будем описывать все реакции в цикле подробно. Вместо этого рассмотрим следствия самой важной цепочки в CNO-цикле.

Ключевая реакция в CNO-цикле — это 14 N(p, γ)15O. Эта реакция относительно медленная, и именно она определяет скорость цикла в целом. Подобно рр-цепочке, это самая медленная реакция, поэтому именно она задаёт общий темп протекания цикла. Когда температура становится достаточно высокой, чтобы поддерживать устойчивое горение водорода в СОО-цикле, все доступные изотопы углерода, азота И кислорода постепенно $^{14}N.$ трансформируются который затем становится наиболее распространённым продуктом водородного горения.

Энергетический выход цикла определяется самой медленной реакцией 14 N(p, γ) 15 O и, следовательно, ограничивается ею. Среднее значение Q для этой реакции составляет 24.97 МэВ. Выделяемая ядерная энергия из-за усреднённого выхода Q_{eff} определённого для всех реакций, протекающих в CNO-цикле, выражается формулой:

$$\varepsilon_{CNO} \approx g_{14,1} \times \frac{8.24 \times 10^{25} \rho \, X \, Z}{(T_9)^{\frac{2}{3}}} exp \left[-\frac{15.231}{(T_9)^{\frac{1}{3}}} - \left(\frac{T_9}{0.8} \right)^2 \right]$$
(B spr r⁻¹c⁻¹) 5.8

Здесь $g_{14,1}$ обозначает множитель, зависящий от T_9 аппроксимированный полиномом третьей степени.

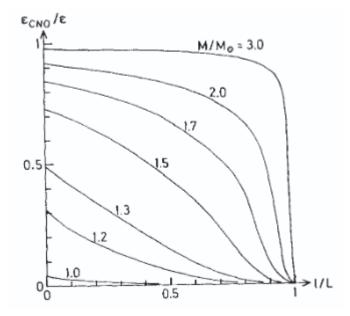


Рисунок 5.1. Доля общей энергии, производимой СNО-циклом во внутренней части звезды на нулевой возрастной главной последовательности (ZAMS) для звёзд с массой между 1 М_☉ и 3 М_☉.

Зависимость скорости реакции CNO-цикла от температуры значительно выше, чем у pp-цепи; примерно \sim T^{18} при T_6 \approx 20.

На рисунке 5.1 показан вклад CNO-цикла в общую энергию, выделяемую при горении водорода, для звёзд с массами между $1~M_{\odot}$ и $3~M_{\odot}$ в зависимости от положения внутри звезды (представленного как 1/L). Ясно, что CNO-цикл становится доминирующим источником энергии для звёзд с массой больше $2~M_{\odot}$.