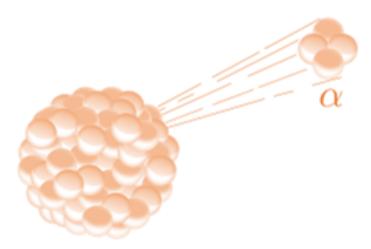


# Origen de los elementos



1310 QUÍMICA INORGÁNICA I

PROFESOR: ZURISADAI PADILLA GÓMEZ

### El Origen del Universo, el origen de todo.

El origen de los elementos está ligada al origen del Universo.

Para entender cómo se originaron los elementos es necesario aprender la notación de los **núcleos atómicos**.

Número de masa (protones + neutrones)

AE

Símbolo del elemento

Número de atómico (protones, carga)



### Algunas partículas importantes

 ${}_{1}^{1}p^{+}$  protón.

 ${}^1_0 n^0$  neutrón.

 $^4_2 \alpha$  partícula alfa. Esa un núcleo de helio de alta velocidad.

 $_{-1}^{0}\beta$  partícula beta. Es un electrón de alta velocidad.

 $_{0}^{0}\gamma$  fotón.



### Algunas partículas importantes

 $_{1}^{0}e^{+}$  positrón. Es la antipartícula del electrón.

 $_0^0 \nu$  neutrino. Partícula de masa ínfima que permite completar el balance de *masa* y *energía* en ciertas reacciones nucleares.

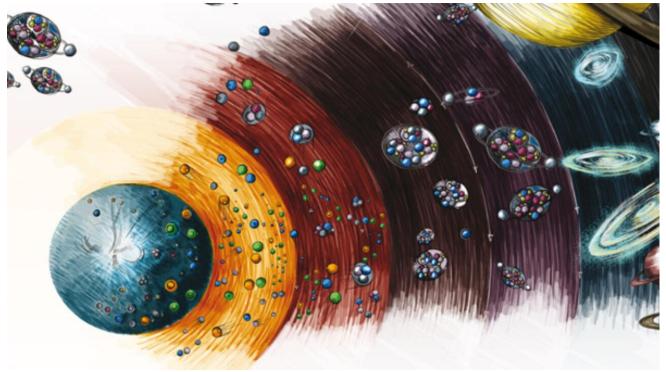
 ${}^{0}_{0}\bar{\nu}$  antineutrino. Es la antipartícula del neutrino.



### El Big Bang, el comienzo del Universo

En los instantes inmediatos al Big Bang el Universo era un sistema muy caliente y de muy alta energía.

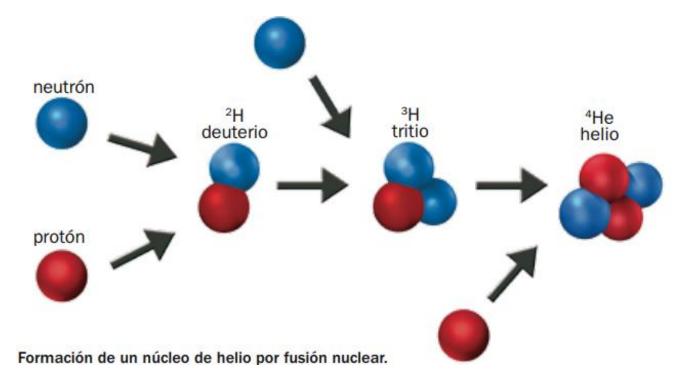
En esas condiciones sólo se podían tener por separado las partículas subatómicas.





# Nucleosíntesis primigenia

Más tarde, aunque aún con muy alta temperatura, comenzaron a ser posibles las primeras asociaciones entre protones y neutrones.





### Nucleosíntesis primigenia

En esta fase sólo se lograron sintetizar núcleos de hidrógeno y helio.

$${}_{1}^{1}p^{+} + {}_{0}^{1}n \rightarrow {}_{1}^{2}D + {}_{0}^{0}\gamma$$

$${}_{1}^{2}D + {}_{0}^{1}n \rightarrow {}_{1}^{3}T + {}_{0}^{0}\gamma$$

$${}_{1}^{3}T + {}_{1}^{1}p^{+} \rightarrow {}_{2}^{4}He + {}_{0}^{0}\gamma$$



Pasados miles y millones de años, el Universo se enfrió lo suficiente para que los átomos de H y He comenzaran a formar nebulosas.

La atracción gravitacional permite que la nebulosa se comprima y el gas que queda al centro aumenta su presión y temperatura.

Las temperaturas que se alcanzan son tan altas que los átomos son ionizados y comienzan a fusionarse. Así nace una estrella.



En la estrella se favorecen las reacciones de fusión nuclear para generar núcleos más pesados. Ocurren los siguientes procesos:

- 1. Captura de protón:  ${}_{1}^{1}H + {}_{2}^{4}He \rightarrow {}_{3}^{5}Li + {}_{0}^{0}\gamma$
- 2. Captura de neutrón:  ${}_3^5Li + {}_0^1n \rightarrow {}_3^6Li + {}_0^0\gamma$
- 3. Captura de partícula alfa:  ${}^6_3Li + {}^4_2He \rightarrow {}^{10}_5B + {}^0_0\gamma$



En la estrella se favorecen las reacciones de fusión nuclear para generar núcleos más pesados. Ocurren los siguientes procesos:

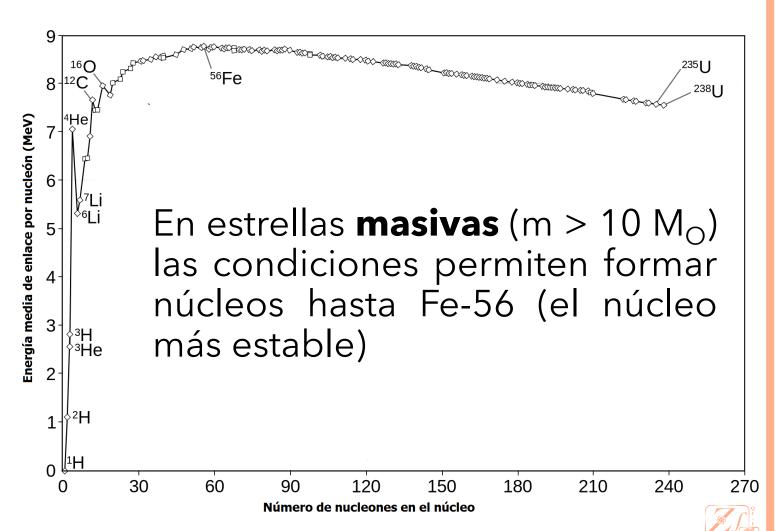
- 4. Captura de neutrón acoplada con emisión de protón:  ${}^{10}_{5}B + {}^{1}_{0}n \rightarrow {}^{10}_{4}Be + {}^{1}_{1}p^{+}$
- 5. Decaimiento de positrón (le sucede a un protón):

$${}_{1}^{1}p^{+} \rightarrow {}_{0}^{1}n + {}_{1}^{0}e^{+} + {}_{0}^{0}\nu$$

$${}_{5}^{10}B \rightarrow {}_{4}^{10}Be + {}_{1}^{0}e^{+} + {}_{0}^{0}\nu$$

En estrellas de **baja masa** (m < 10  $M_0$ \*) las condiciones permiten formar núcleos hasta el C-12 y trazas de O-16.

 $*M_O$ = Masa de nuestro Sol.



En las estrellas hay escasez de núcleos como **Li**, **Be** y **B**.

**Se forman** en las estrellas, pero las reacciones subsecuentes (para formar *núclidos* más pesados) son tan exotérmicas y espontáneas, que suceden prácticamente de forma inmediata.

$${}_{5}^{9}B + {}_{1}^{1}p^{+} \rightarrow$$

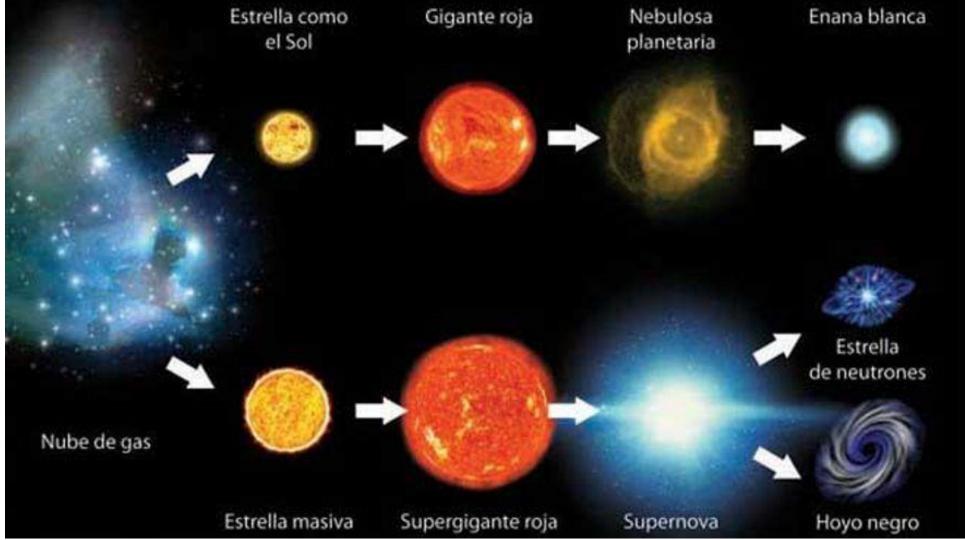
$$_{3}^{7}Li + _{2}^{4}He \rightarrow$$

$${}^{8}_{4}Be + {}^{4}_{2}He \rightarrow$$

$$^{10}_{5}B + ^{6}_{3}Li \rightarrow$$

#### Nucleosíntesis interestelar

Cuando el combustible se agota en las estrellas, éstas mueren.



#### Nucleosíntesis interestelar

Los núcleos más pesados a Fe-56 se forman en procesos **endotérmicos**. La energía para estos procesos puede provenir de las explosiones de *supernovas*.

En general se tienen los siguientes procesos.

- 1. Captura de neutrón:  ${}^{56}_{26}Fe + {}^{1}_{0}n \rightarrow {}^{57}_{26}Fe$
- 2. Decaimiento beta (le sucede al neutrón):  ${}^{57}_{26}Fe \rightarrow {}^{57}_{27}Co + {}^{0}_{-1}e^{-}$

### Espalación o astillamiento

Las cantidades de Li, Be y B que hay en el universo no se pueden explicar por las síntesis estelares.

Estos núcleos se generan por la fragmentación de núcleos pesados cuando son impactados por rayos cósmicos (partículas cargadas a muy alta velocidad)

$${}^{19}_{9}F + {}^{1}_{1}p^{+} \rightarrow {}^{8}_{4}Be + {}^{12}_{6}C$$

$${}^{19}_{9}F + {}^{1}_{1}p^{+} \rightarrow 2 {}^{10}_{5}B$$

$${}^{19}_{9}F + {}^{1}_{1}p^{+} \rightarrow ? + ?$$

$$^{19}_{9}F + ^{4}_{2}\alpha \rightarrow ? + ?$$

## Ejercicios

- ☐ Indique los productos de las siguientes reacciones:
  - ☐ Captura de protón para Li-6
  - ☐ Decaimiento de positrón para N-14
  - ☐ Captura de neutrón y emisión de protón para C-11
- ☐ Escriba las siguientes reacciones sucesivas iniciando con Ca-40
  - ☐ Dos capturas de partícula alfa.
  - ☐ Captura de protón.
  - ☐ Captura de neutrón.
  - ☐ Captura de partícula alfa.
  - ☐ Decaimiento de positrón.