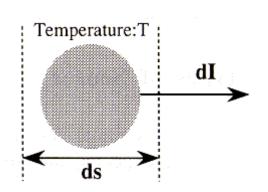
# ESTRUCTURA GALÁCTICA Y DINÁMICA ESTELAR

Medio Interestelar (ISM)



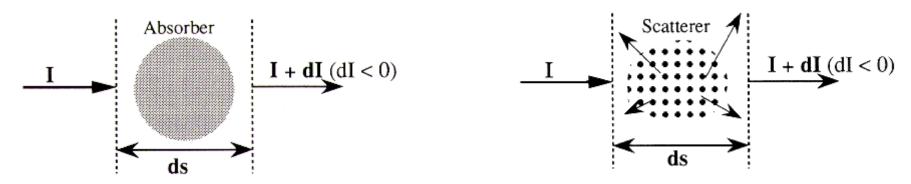
# **Emisión**



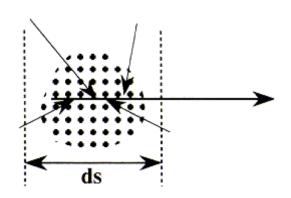
### ★ Térmica: ley de Planck

$$B_{\lambda}(T) = \frac{2 h c^2 / \lambda^5}{e^{(hc)/(\lambda kT)} - 1}.$$

## Extinción



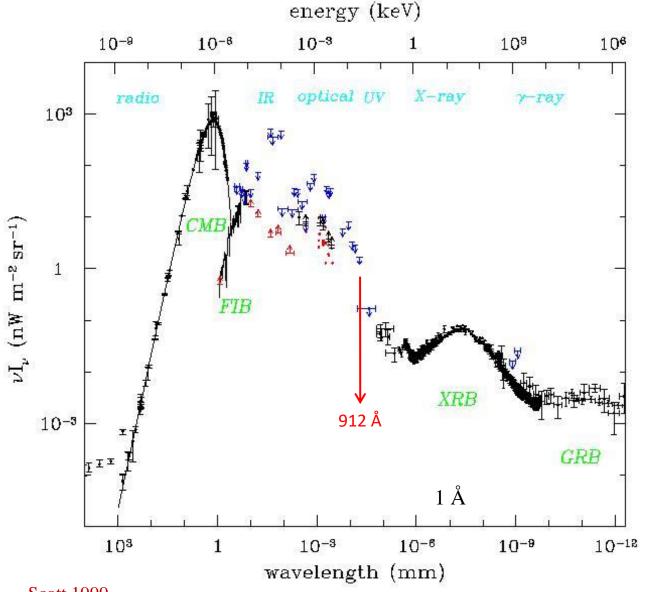
Reflexión (dispersión)



### Contenido

- Radiación
  - ★ campo de radiación estelar (UV-Opt, IR, ...)
- Materia
  - ★ gas [**90**%]
    - ionizado (regiones HII, nebulosas planetarias, remanentes de SNe)
    - neutro (nubes de HI y medio difuso)
    - *molecular* (H<sub>2</sub>, CO, OH, NH<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>O, CH<sub>4</sub>, ...)
  - ★ granos de polvo (C, silicatos, óxidos, hielos, HPAs, ...) [10%]
    - dispersión (reflexión) y polarización (campo magnético) de la luz estelar
    - absorción (extinción y enrojecimiento de la luz estelar)
    - emisión térmica
  - $\star$  rayos cósmicos (p+, e-,  $\alpha$ , ...)

# 1. Campo de Radiación



#### Radio:

- bremsstrahlung (HII)
- sincrotrón (nubes HI, SNe)
- líneas (21cm, molec., ...)
- AGNs

### CMB:

- cuerpo negro (2.725 K)

### FIR, sub-mm

- polvo (Galaxia, SFGs)

### NIR, opt.

- estrellas (Gal., otras gal.)

### UV

-estrellas O, B...

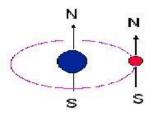
### Rayos-X, rayos-γ

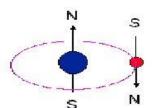
- AGNs (predominante)
- fuentes Galácticas (binarias, reman. compact.)
- rayos cósmicos ( $\pi \rightarrow 2\gamma$ )

Scott 1999

### 2. Gas neutro

- Poles Aligned (higher energy state)
- Poles Opposite (lower energy state)





### El elemento más abundante

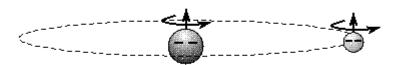
- ★ hidrógeno neutro (HI)
  - forma nubes de baja densidad (brazos espirales,  $n_{\rm HI} \sim 1\text{-}2~{\rm cm}^{-3}$ ) y llena el espacio inter-nubes (n disminuye con R,  $n_{\rm HI, Ro} \sim 0.7~{\rm cm}^{-3}$ )
  - $\mathcal{M}_{HI, VL} \sim 5 \times 10^9 \ \mathcal{M}_{\odot}$
- ★ línea de 21.1 cm (1,420 MHz)
  - nivel hiperfino (spin) poblado colisionalmente
  - predicha en 1945 por H.C. van de Hulst y observada en 1951 por primera vez

### Líneas de otros elementos

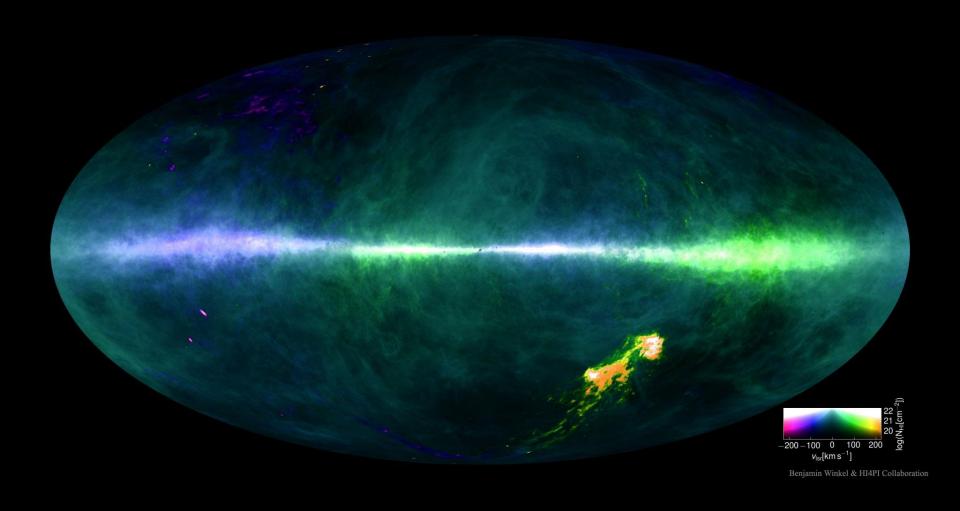
★ absorción, est. fundamental

|     | UV      | Opt                      |         |
|-----|---------|--------------------------|---------|
| HI  | 1025.72 | <b>NaI</b> ( <b>D2</b> ) | 5889.95 |
| OI  | 1039.23 | <b>NaI</b> ( <b>D1</b> ) | 5895.92 |
| NI  | 1200.71 |                          |         |
| HI  | 1215.67 |                          |         |
| CI  | 1277.24 |                          |         |
| OI  | 1302.17 |                          |         |
| CI  | 1328.83 |                          |         |
| SiI | 2514.32 |                          |         |
| Mal | 2852 53 |                          |         |

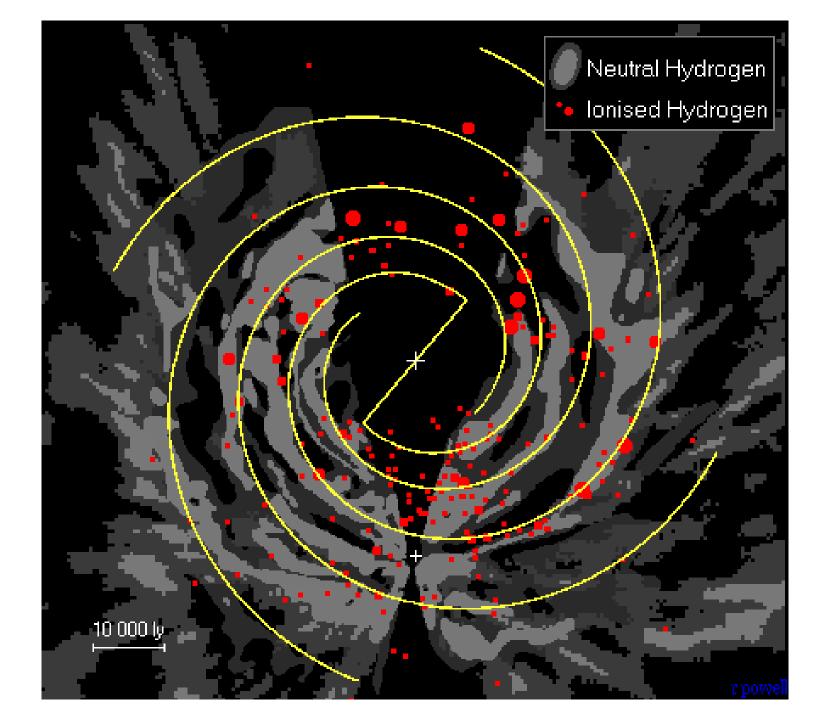
Neutral atomic Hydrogen creates 21 cm radiation



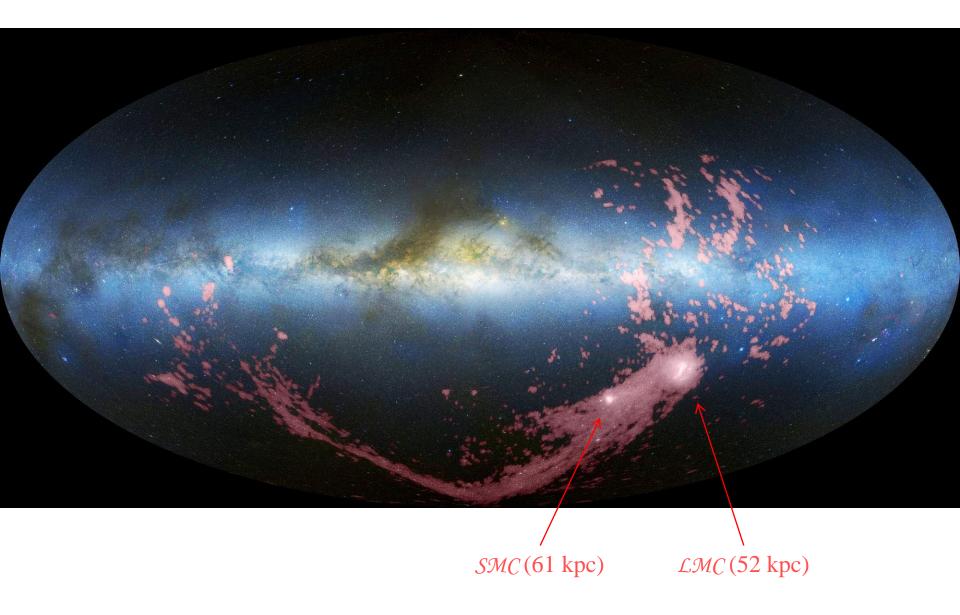
# El cielo en radio (Effelsberg 100m + Parkes 64m, 1420 MHz = 21cm)



hidrógeno neutro (transición de spin)



# Magellanic Stream



### 3. Gas ionizado

### Fotoionización por UV

- ★ Regiones HII (formación de estrellas)
  - asociadas a estrellas jóvenes calientes (O, B), T<sub>★</sub> ~ 30,000 50,000 K
  - disco extremo
  - también Hell y metales ionizados
  - gigantes (> 100 pc), clásicas (~ 10 pc), compactas (< 1 pc), ...
  - morfología: cometaria, esférica-nuclear, cascara o irregular
  - $v_{t\acute{e}rmica} \sim 10 \text{ km/s}$

M42 - Orión

NGC 2264 - Cono

NGC 0346 (SMC)



# Ultracompact HII Region Morphologies

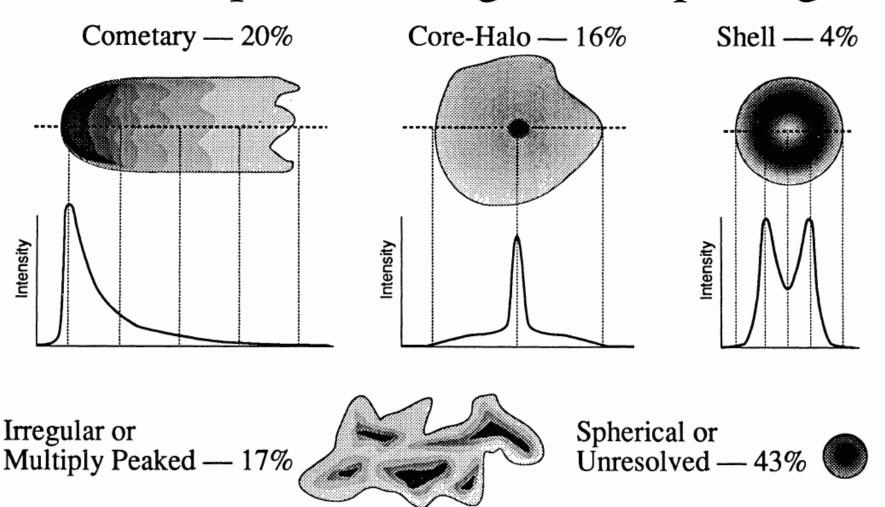
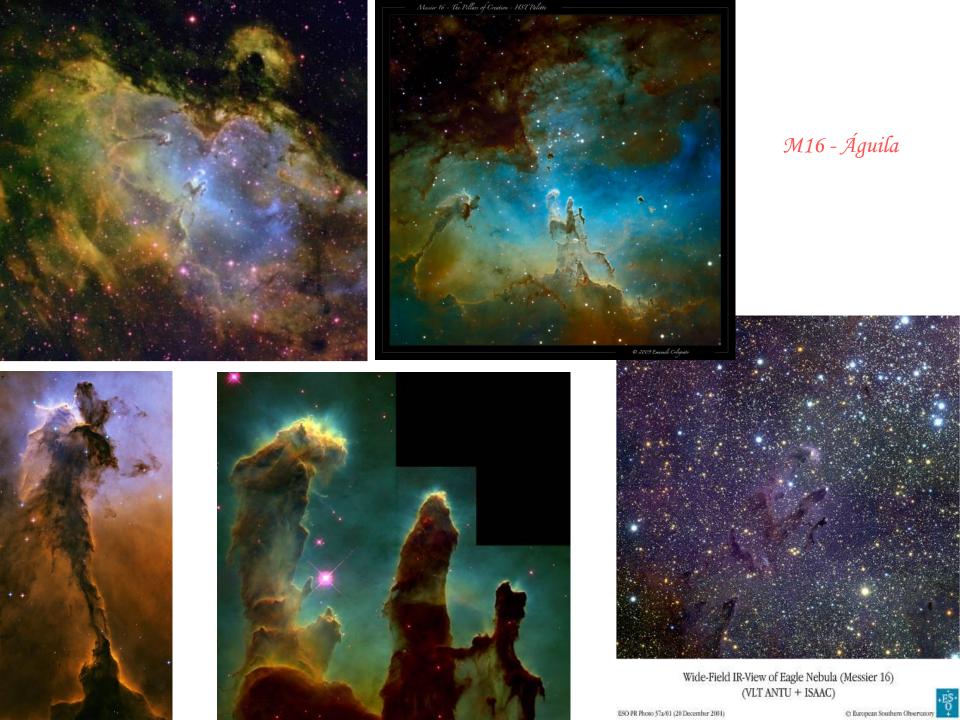


FIG. 143.—A schematic of the basic ultracompact H II region morphologies seen in these high-resolution VLA observations. The spatial resolution was  $\sim 0''.4$ , and structures larger than  $\sim 10''$  were not well imaged. Percentages give the relative numbers of sources in each class; the total sample contained 75 objects. Some of the spherical or unresolved sources may show different structures when observed at higher angular resolution, and a few may be cometary sources viewed along their axis of symmetry. The appearance of a source may change with the wavelength of observation: the central cavities seen in the cometary and shell-shaped sources will not be seen at wavelengths where the gas is optically thick.



## Gas ionizado

### IC 4406 – Neb. Cuadrada

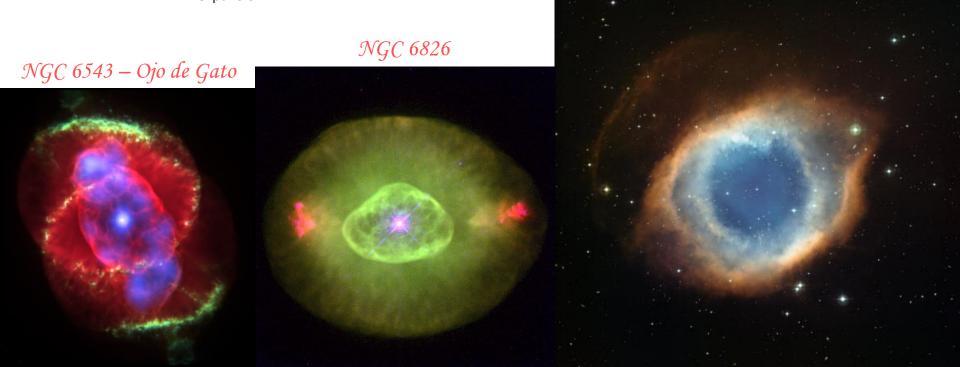
### Fotoionización por UV

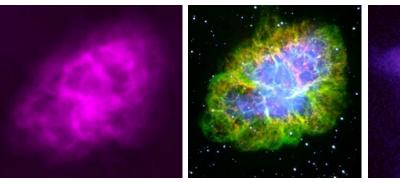
- ★ Nebulosas Planetarias (etapas finales)
  - eyectadas por estrellas de 0.8 hasta 8  $\mathcal{M}_{\odot}$  (entre gigantes rojas, AGB, y enanas blancas)
  - predominantemente en el halo
  - simetría esférica o bipolar
  - T<sub>★</sub> ~ 30,000 300,000 K

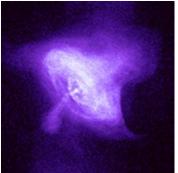
•  $v_{expansión} \sim 25 \text{ km/s}$ 



NGC 7293-Hélix





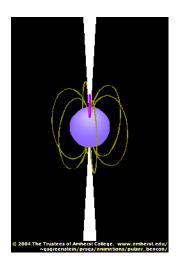


# Excitación e ionización del MIS

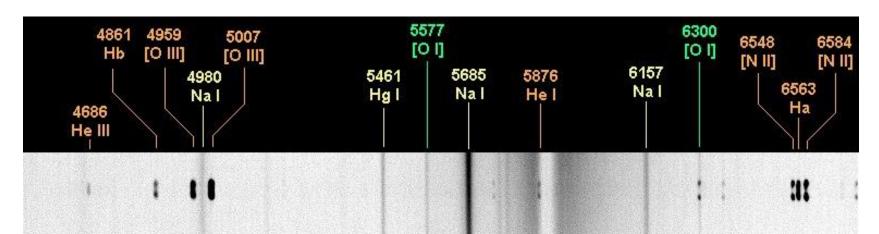
M01 - Cangrejo

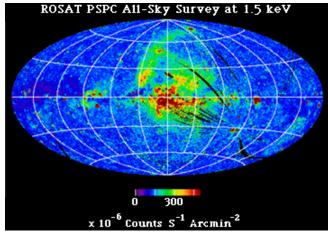
### > Excitación colisional

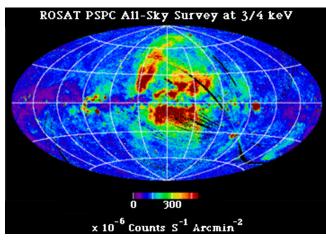
- ★ Remanentes gaseosos de SNe (etapas finales)
  - estrellas masivas ( $\mathcal{M} \geq 10 \mathcal{M}_{\odot}$ )
  - disco extremo
  - normalmente asociada a pulsar y radiación sincrotrón
  - $v_{\text{expansión}} \sim 300\text{-}6,000 \text{ km/s}$



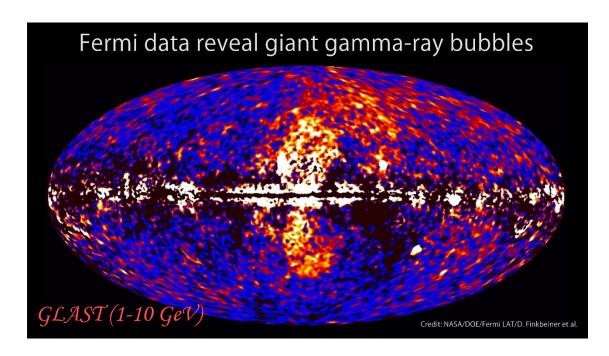
- lonización por rayos cósmicos
- Líneas de recombinación

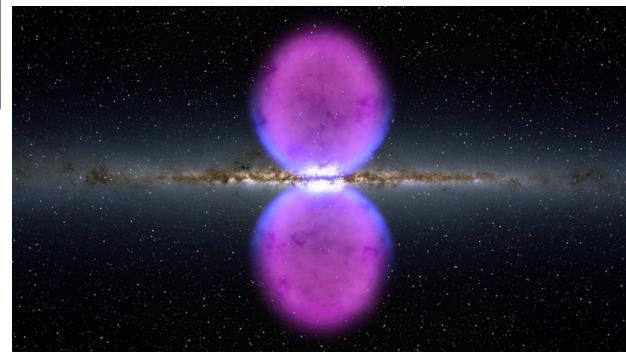












### 4. Gas molecular

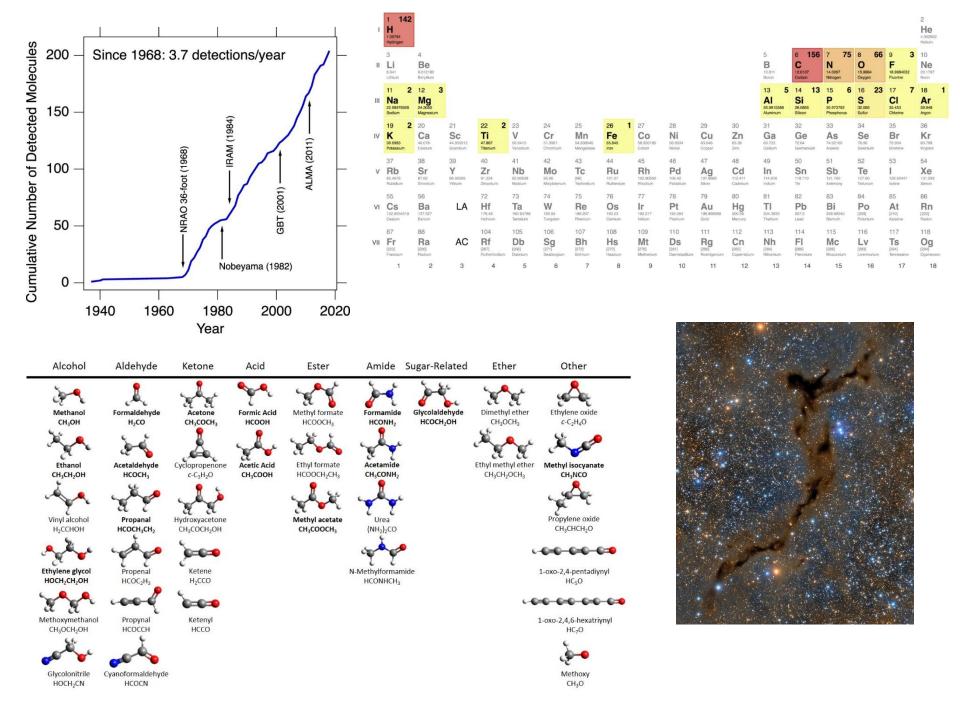
- Molécula más abundante: H<sub>2</sub>
  - encontrada en nubes más densas y frías
  - detectada por primera vez en 1970
  - presentan transiciones *electrónicas* (UV), *vibracionales* (IR, 2 μm), *rotacionales* (microondas o milimétrico) y de *cuadropolo eléctrico* (28 μm)
  - usualmente están asociadas al polvo (que protege del UV y sirve como soporte)
  - Nubes Moleculares Gigantes (GMCs):  $\mathcal{M} \sim 10^4$ - $10^6 \mathcal{M}_{\odot}$  (Ej: Orión)
- Otras moléculas importantes: CO (2da. más abundante), H2O, OH y NH3
  - CO (2.6 mm) es trazador de H<sub>2</sub> (abundancia 10<sup>-4</sup> veces la de H<sub>2</sub>)
  - Anillo de CO de la VL: 3-7 kpc
  - $H_2O$  (abundancia  $10^{-6}$ ) y OH ( $10^{-7}$ ) son usualmente trazado por emisión máser

### > Moléculas orgánicas

- la mayor parte de las más de 130 moléculas encontradas en nubes moleculares son moléculas **orgánicas**: *hidretos, óxidos, sulfetos, aldehídos, alcoholes, éteres, moléculas cíclicas* y *radicales*.
- poseen entre 2 y 13 átomos
- la mayor parte es eléctricamente neutra

### Moléculas Interestelares Conocidas (en Mayo 2002)

| Moleculus interestellares conocidus (en Mayo 2002) |                               |                                  |                                 |                                  |                                     |                                   |                                     |
|--|-------------------------------|----------------------------------|---------------------------------|----------------------------------|-------------------------------------|-----------------------------------|-------------------------------------|
| 2  | 3                             | 4                                | 5                               | 6                                | 7                                   | 8                                 | 9                                   |
| $H_2$  | H <sub>2</sub> O              | NH <sub>3</sub>                  | SiH <sub>4</sub>                | CH₃OH                            | CH₃COH                              | CH <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H | CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH  |
| ОН   | H <sub>2</sub> S              | H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>    | CH <sub>4</sub>                 | NH <sub>2</sub> CHO              | CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>     | HCO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>  | $(CH_3)_2O$                         |
| SO   | SO <sub>2</sub>               | H <sub>2</sub> CO                | СНООН                           | CH <sub>3</sub> CN               | CH₃CCH                              | $CH_3C_2CN$                       | CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CN  |
| SO <sup>+</sup>                                    | HN <sub>2</sub> <sup>+</sup>  | H <sub>2</sub> CS                | HCCCN                           | CH <sub>3</sub> NC               | CH <sub>2</sub> CHCN                | C <sub>7</sub> H                  | $H(CC)_3CN$                         |
| SiO  | HNO                           | HNCO                             | CH <sub>2</sub> NH              | CH₃SH                            | HC <sub>4</sub> CN                  | $H_2C_6$                          | $H(CC)_2CH_3$                       |
| SiS  | SiH <sub>2</sub> ?            | HNCS                             | NH <sub>2</sub> CN              | C <sub>5</sub> H                 | C <sub>6</sub> H                    | C <sub>8</sub> -?                 | C <sub>8</sub> H                    |
| FeO?   | H <sub>2</sub> D <sup>+</sup> | CH <sub>2</sub> D <sup>+</sup> ? | CH <sub>2</sub> CN              | C <sub>5</sub> S?                | I-H <sub>2</sub> C <sub>2</sub> HOH | CH <sub>2</sub> OHCHO             | C <sub>9</sub> -?                   |
| NO   | NH <sub>2</sub>               | CCCN                             | H <sub>2</sub> CCO              | HC <sub>2</sub> CHO              | c-CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub>  | I-HC <sub>6</sub> H               |                                     |
| NS   | H <sub>3</sub> <sup>+</sup>   | HCO <sub>2</sub> <sup>+</sup>    | C <sub>4</sub> H                | CH <sub>2</sub> =CH <sub>2</sub> | C <sub>7</sub> -                    |                                   |                                     |
| HCl  | NNO                           | I-CCCH                           | c-C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> | H <sub>2</sub> CCCC              |                                     |                                   |                                     |
| NaCl   | HCO                           | c-CCCH                           | I-H <sub>2</sub> CCC            | HC <sub>3</sub> NH <sup>+</sup>  |                                     |                                   | 10                                  |
| KCI  | HCO+                          | CCCO                             | <b>C</b> <sub>5</sub>           | $C_5N$                           |                                     |                                   | CH <sub>3</sub> COCH <sub>3</sub>   |
| AICI   | OCS                           | CCCS                             | SiC <sub>4</sub>                | C <sup>6</sup>                   |                                     |                                   | $CH_3(CC)_2CN$ ?                    |
| AIF  | CCH                           | HCCH                             | H <sub>3</sub> CO <sup>+</sup>  |                                  |                                     | *                                 | (CH <sub>2</sub> OH) <sub>2</sub> ? |
| PN   | HCS <sup>+</sup>              | HCNH <sup>+</sup>                | HCCNC                           |                                  |                                     |                                   |                                     |
| SiN  | c-SiCC                        | HCCN                             | HNCCC                           |                                  |                                     |                                   | 11                                  |
| NH   | CCO                           | H <sub>2</sub> CN                |                                 |                                  |                                     |                                   | H(CC) <sub>4</sub> CN               |
| SH   | CO <sub>2</sub>               | c-SiC <sub>3</sub>               |                                 |                                  |                                     |                                   |                                     |
| HD   | AINC                          |                                  |                                 |                                  |                                     | Contract of the second            | 12                                  |
| HF   | SiCN                          |                                  |                                 |                                  |                                     |                                   | $C_6H_6$                            |
| CH   | CCS                           | + *                              |                                 |                                  |                                     |                                   |                                     |
| CH <sup>+</sup>                                    | $C_3$                         |                                  | - Alexander                     |                                  |                                     |                                   | 13                                  |
| CN   | MgNC                          | ***                              |                                 |                                  |                                     |                                   | H(CC) <sub>5</sub> CN               |
| CO   | NaCN                          |                                  |                                 | +                                |                                     | - C-k-II-                         | ( /3                                |
| CS   | CH <sub>2</sub>               |                                  |                                 | Neo                              | ulosa Cabeza d                      | e Caballo 💉                       |                                     |
| $C_2$  | MgCN                          |                                  |                                 |                                  |                                     |                                   |                                     |
| SiC  | HOC+                          |                                  |                                 | *                                | Orgánicas                           |                                   |                                     |
| СР   |                               |                                  | F+   -                          |                                  | Inorgánic                           |                                   |                                     |
| CP <sup>+</sup>                                    | HCN                           | free 188                         |                                 |                                  | morganic                            | as                                |                                     |
| CO.  | HNC                           | Ne                               | ebulosa del Con                 | 10                               | T. I. I. 404                        | _                                 |                                     |
|  | KCN?                          |                                  |                                 | Marie Control                    | <b>Total: 136</b>                   |                                   |                                     |



# 5. Granos de polvo

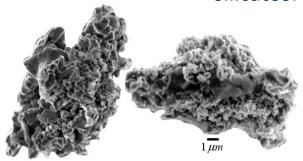
### Propiedades de los granos

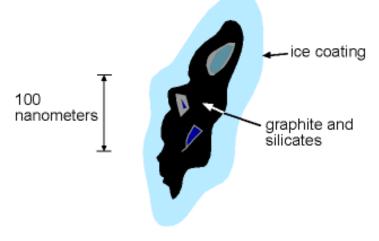
- ★ composición química
  - grafitos (**C**): absorción en UV ( $\lambda$  = 2175 Å)
  - silicatos (de Mg:  $MgSiO_3$ , olivino:  $Mg_2SiO_4$ , y de Fe:  $Fe_2SiO_4$ ): emisión en 9.7  $\mu$ m y 18  $\mu$ m
  - carbeto de Si (**SiC**): emisión en IR ( $\lambda \sim 10 \mu m$ )
  - óxidos (SiO, FeO y Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)
  - hielos (H<sub>2</sub>O, CO, amónia:NH<sub>3</sub>, y alcohol metílico:CH<sub>3</sub>OH): bandas de absorción cerca de 3 μm
  - HPAs: bandas de emisión en IR (0.96, 3.3, 6.2, 7.7, 8.6 y 11.3 μm), el primero es el píreno (9577 y 9632 Å)

### **★** dimensiones

• grafitos: 5-1,000 nm

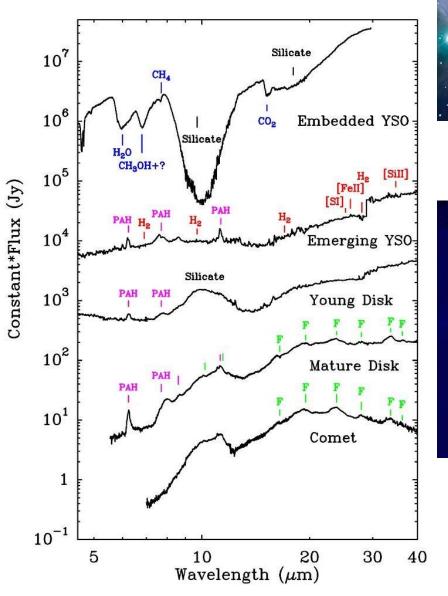
• silicatos: 25-1,250 nm

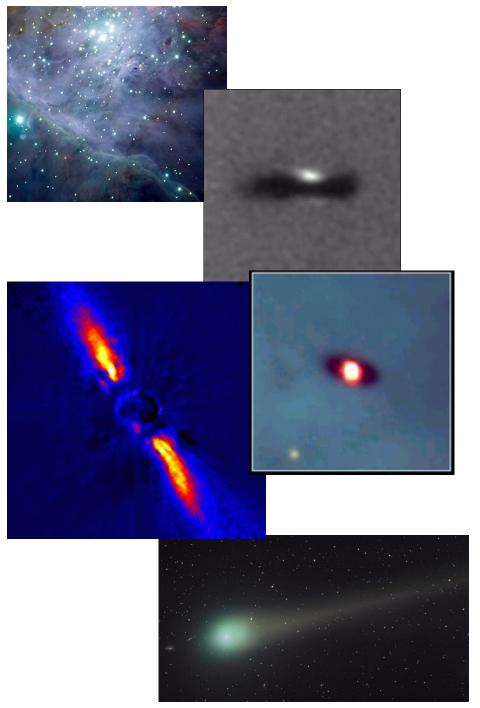




A typical dust grain (note the tiny scale!).

## > Bandas espectrales





# Granos de polvo

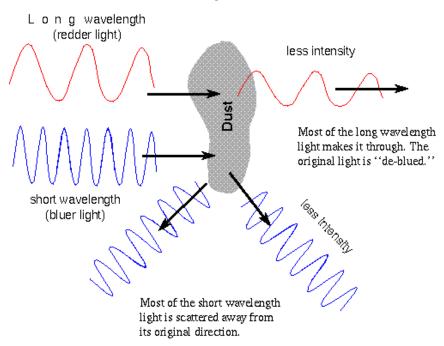
Absorción interestelar

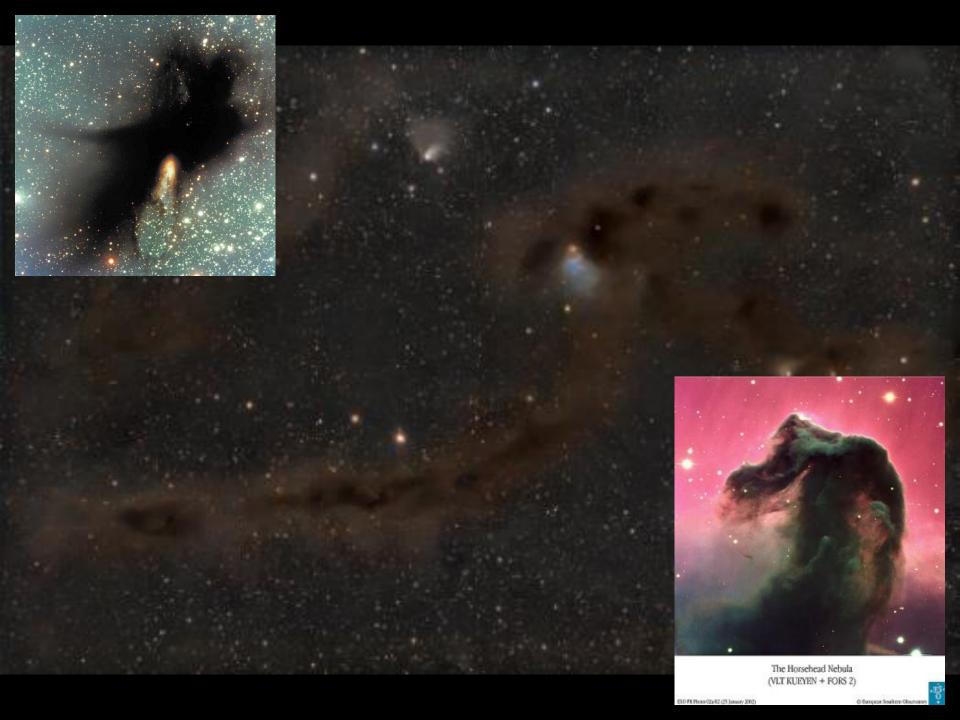
→ nebulosas oscuras

Dispersión de la luz estelar

- → nebulosas de reflexión
- ★ enrojecimiento: exceso de color [E(B-V), por ej.]
- $\star$  absorción + dispersión = extinción (A<sub> $\lambda$ </sub>)

### Reddening and Extinction









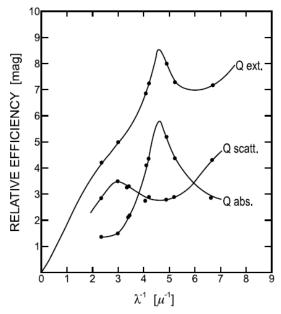


Figure 1.1: The wavelength dependence, from IR to UV, of the scattering and absorption efficiency of interstellar grains as derived from the observed albedo and the extinction curves shown in relation to the extinction curve (Lillie & Witt, 1976).

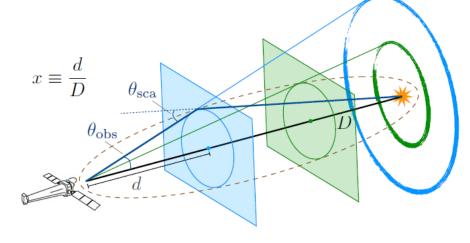


Fig. 4 Illustration of the geometric principles used to compute the dust scattering halo intensity under the assumptions of single scattering. The positions of two dust clouds are represented by the blue and green planes along the line of sight between a telescope and an X-ray source, separated by a total distance D. The apparent angular distance between the point source and dust-scattered light is represented by  $\theta_{\rm obs}$ . In order for scattered light to reach the observer, it must fall onto the angle  $\theta_{\rm sca}$ , which equals  $\theta_{\rm obs}/(1-x)$  under the small angle approximation. In the case that the X-ray source undergoes a bright outburst, the observer will see scattering from dust that lies along equal path lengths, represented by the ellipsoid in the illustration. Where the ellipsoid intersects the dust clouds, a ring pattern is observed, growing in angular size with time. [Adapted from illustrations by S. Heinz]

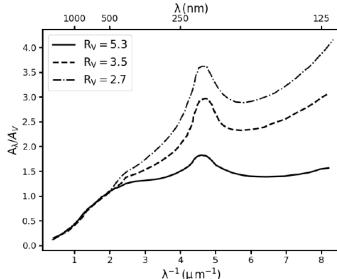
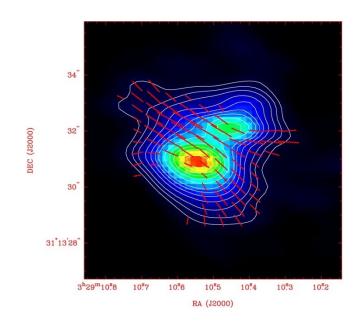


Fig. 1 Examples of observed extinction curves at different values of  $R_V$ . The data are related to Herschel 36 (solid line), HD 48099 (dashed line) and BD+56524 (dashed-dotted line). Adapted from Cardelli et al. [47].

# Granos de polvo

### Polarización y el Campo Magnético Galáctico

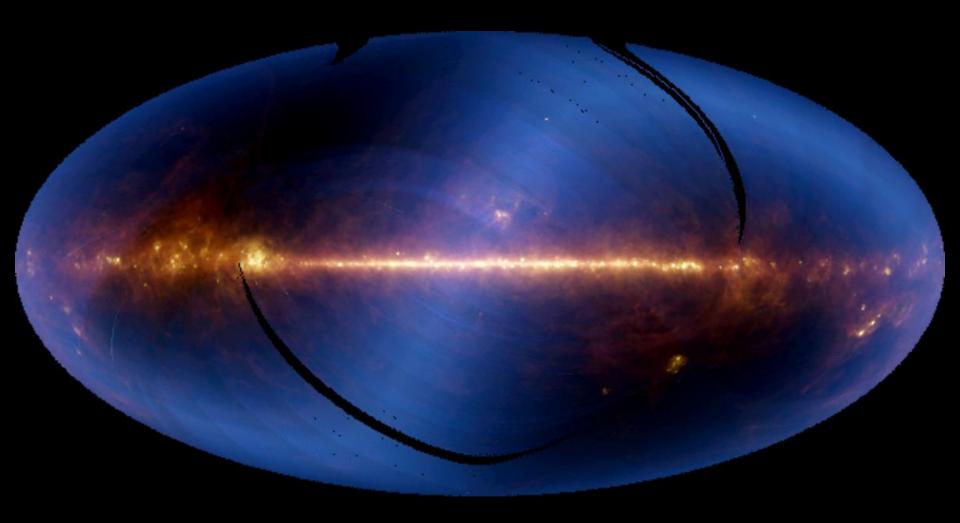
- descubierta por Hiltner y Hall en 1949
- la luz de estrellas enrojecidas presenta, generalmente, una *polarización lineal*
- implica que los granos deben ser elongados y sujetos a alguna alineación
- dicha alineación se supone es producida por campos magnéticos, muy probablemente por el Campo Magnético Galáctico (~ 1-5 μG)
- esa estimación es confirmada por mediciones del Efecto Zeeman (en la línea de 21 cm), la rotación de Faraday y la radiación sincrotrón.



### Emisión térmica del polvo

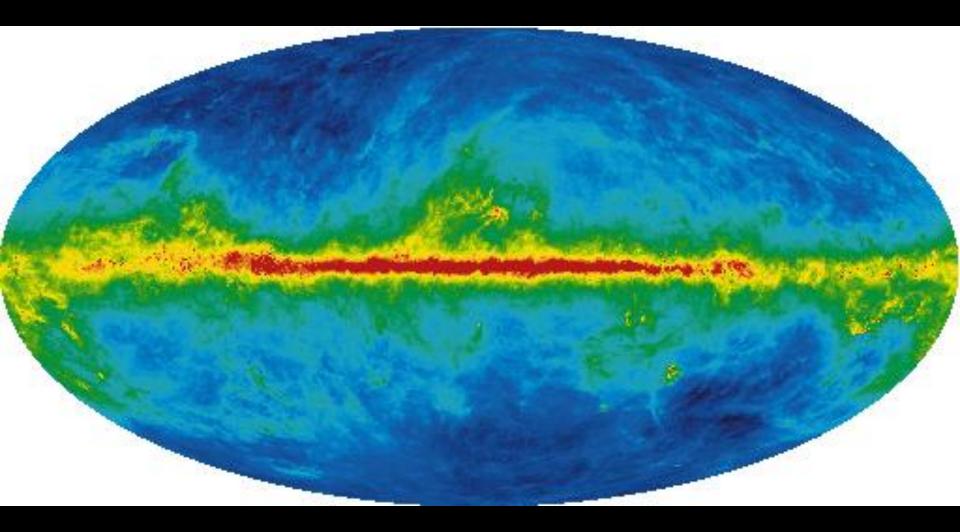
• emisión térmica desde el IR cercano (1  $\mu$ m), con máximo en el infrarrojo lejano (140  $\mu$ m), llegando a microondas (10-60 GHz).

# El cielo en el infrarrojo lejano (sat. IRAS, $\sim$ 100 $\mu$ m)



emisión de polvo caliente (regiones de formación estelar)

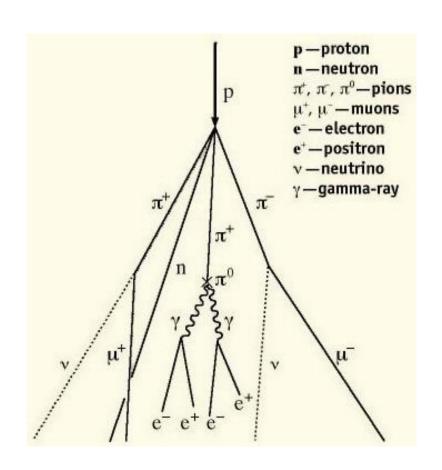
# Emisión térmica del polvo (sat. IRAS+COBE, ~100 μm)

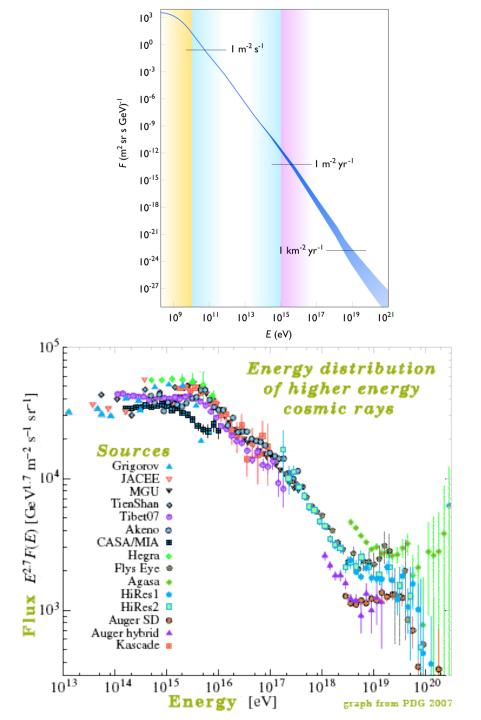


mapa de extinción

# 6. Rayos cósmicos

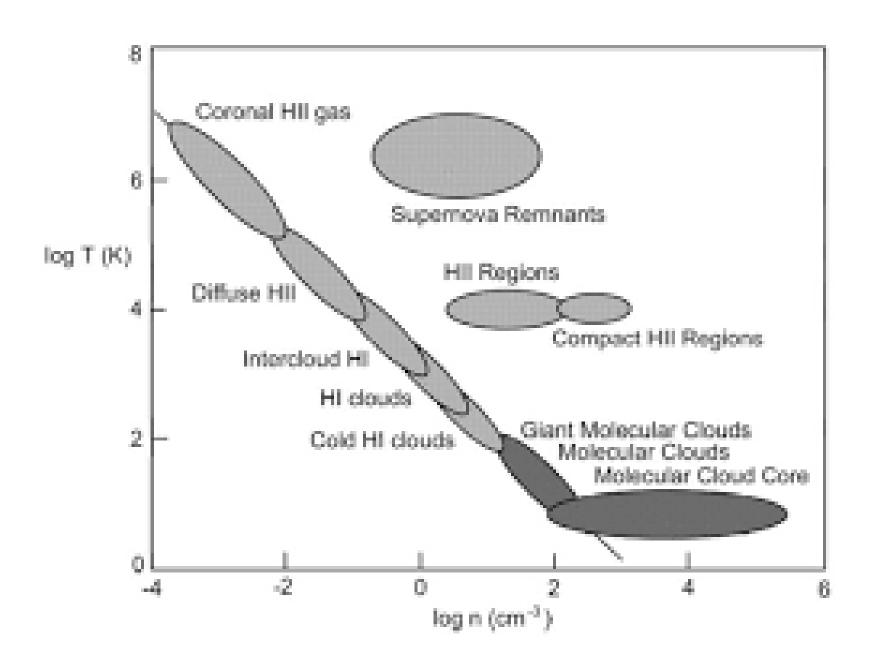
$$p^+ \Rightarrow 90\%$$
  
 $\alpha \Rightarrow 9\%$   
 $\beta + \gamma \Rightarrow 1\%$ 





# **FASES**

|                                   | densidad<br>(cm <sup>-3</sup> ) | temperatura<br>(K) | presión<br>(Pa)   |
|-----------------------------------|---------------------------------|--------------------|-------------------|
| > gas coronal (y MIG)             | 10 <sup>-3</sup>                | 10 <sup>5</sup>    | $10^{-14}$        |
| > medio difuso inter-nubes        | 10-1                            | $10^4$             | $10^{-14}$        |
| ➤ nubes atómicas (Ø ~10 pc)       | 10                              | 60                 | 10-14             |
| > regiones ionizadas              |                                 |                    |                   |
| ★ regiones HII (~10 pc)           | $10-10^2$                       | $4\times10^4$      | 10-11             |
| ★ nebulosas planetarias (< 0.5 pc | $10^3$                          | $10^4 - 10^5$      | $10^{-11}$        |
| ★ remanentes de SNe               | $10^2$                          | $10^4$             | 10 <sup>-11</sup> |
| > nubes moleculares               | $10^4$                          | 10-100             | 10-12             |
| vacío de laboratorio              | <b>10</b> <sup>7</sup>          |                    |                   |
| ➤ aire                            | $2 \times 10^{19}$              |                    |                   |
| ➤ agua                            | 3×10 <sup>22</sup>              |                    |                   |



### Tarea 7:

Tiempo para terminar las tareas anteriores e prepararse para el primer parcial ...