Curso 24/25

ESTUDIO DE LA POBLACIÓN RELATIVA DE LOS NIVELES DE OIII

Estudiar la población relativa de los cinco niveles inferiores del ion OIII (0⁺⁺) en una nebulosa ionizada con distintos valores de las condiciones físicas. Usar el paquete de análisis de líneas de emisión PyNeb¹ con los datos atómicos del ion que usa por defecto².

- a) Obtener el diagrama de Grotrian del ion OIII (indicando solo las transiciones más brillantes, usando thresh_int=1e-2) así como las densidades críticas de los distintos niveles suponiendo una temperatura electrónica de 10000K.
- b) Representar gráficamente la población relativa de los cinco niveles del OIII para valores de densidad electrónica variando entre 1 y 10⁹ cm⁻³ y suponiendo una temperatura electrónica de 10000K.
- c) Representar gráficamente la población relativa de los cinco niveles del OIII para valores de temperatura electrónica variando entre 5000 y 15000K y suponiendo una densidad electrónica de 100 cm⁻³.
- d) Representar gráficamente el cociente de las emisividades, *j*, de las líneas [OIII] 5007 Å y [OIII] 4363 Å:

$$\frac{j([OIII]5007)}{j([OIII]4363)}$$

respecto a la temperatura electrónica (entre 5000 y 15000K) suponiendo una densidad de 100, 10^5 y 10^9 cm⁻³.

Curso 24/25

ESTUDIO DE LA POBLACIÓN RELATIVA DE LOS NIVELES DE OIII

Estudiar la población relativa de los cinco niveles inferiores del ion OIII (0⁺⁺) en una nebulosa ionizada con distintos valores de las condiciones físicas. Usar el paquete de análisis de líneas de emisión PyNeb¹ con los datos atómicos del ion que usa por defecto².

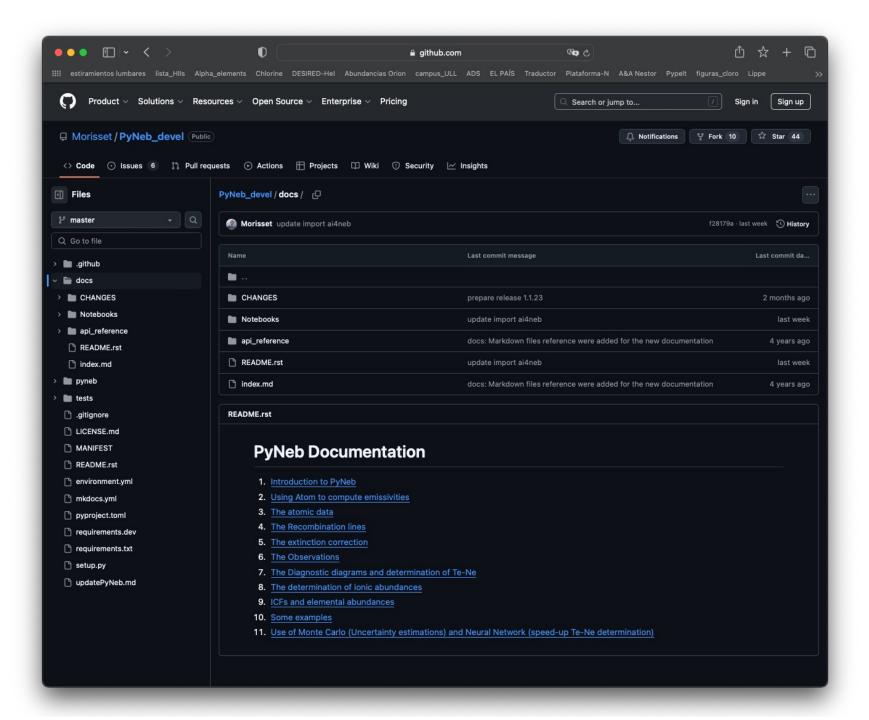
¹ Ver: https://github.com/Morisset/PyNeb_devel/tree/master/docs

² <u>Probabilidades de transición</u>: Wiese, W. L., Fuhr, J. R. & Deters, T. M. (1996) *Journal of Physical and Chemical Reference Data*, Monograph 7, 403 y Storey, P. J. & Zeippen, C. J. (2000), *Monthly Notices of the Royal Astronomical Society*, 312, 813. <u>Fuerzas de colisión</u>: Storey, P. J., Sochi, T. & Badnell, N. R. (2000) *Monthly Notices of the Royal Astronomical Society*, 441, 3028.

- para valores de temperatura electrónica variando entre 5000 y 15000K y suponiendo una densidad electrónica de 100 cm⁻³.
- d) Representar gráficamente el cociente de las emisividades, j, de las líneas [OIII] 5007 Å y [OIII] 4363 Å:

$$\frac{j([OIII]5007)}{j([OIII]4363)}$$

respecto a la temperatura electrónica (entre 5000 y 15000K) suponiendo una densidad de 100, 10^5 y 10^9 cm⁻³.



Installation

Requirements

To run PyNeb, you must have python v. 2.6 or above installed (including python 3.n, which is a different python branch), plus the matplotlib, numpy and scipy libraries. Numpy minimum version is 1.5.1.

```
In [23]:
%matplotlib inline
%config InlineBackend.figure_format = 'png'
import matplotlib.pyplot as plt
```

Installing the code with pip

This is the easiest way to install or upgrade PyNeb. Once pip is installed (it comes with Anaconda package for example, see https://pypi.python.org/pypi/pip), enter from the command line:

```
pip install pyneb
to install PyNeb and:
```

pip install ——upgrade pyneb

for any subsequent upgrade. Uninstalling PyNeb is easy as well:

```
pip uninstall pyneb
```

PyNeb's webpage at www.iac.es/proyecto/PyNeb contains a Troubleshooting page to address most frequent installation problems.

```
In [24]: import pyneb as pn # We use the pn alias for PyNeb
```

In the following, we will always assume that the PyNeb package has been imported under the alias "pn".

```
In [25]: print(pn.__version__)
```

1.1.12b1

The Atom class

The critical features of the physical atom relevant for our scope are encapsulated, for the collisional case, in the **Atom** data structure. **Atom** contains the way atomic data are read and managed to compute, for example, line emissivities and to determine diagnostics from line ratios, as well as ionic and total abundances.

Instantiation of the Atom class to create an Atom object is done by specifying an ion:

```
In [26]:
    import pyneb as pn
    O3 = pn.Atom('0', 3)
```

This command tells the code to create an O++ ion model (corresponding to the [O III] spectrum, hence the "3") by reading the [O III] atomic data.

You can create (instantiate) as many atoms as you need, or even create atoms for the same ion using different atomic data. Some basic info on an existing Atom object can be retrieved by the print command:

```
In [27]: print(03)
```

Atom O3 from o_iii_atom_FFTO4-SZOO.dat and o_iii_coll_SSB14.dat

The two *.dat files mentioned contain the atomic data used to fill in the structure of this particular **Atom** object. The organisation of these data files will be explained in the section on atomic data.

The Atom object contains methods (functions) to explore it; for example you can display the ion's intrinsic properties:

```
In [28]:
          03.name
Out[28]: 'oxygen'
In [29]:
          03.spec
Out[29]: 3
In [30]:
          03.gs
Out[30]: 'p2'
In [31]:
          03.Z
Out[31]: 8
In [32]:
          print('{} eV - {} eV'.format(03.IP, 03.IP_up))
        35.12111 eV - 54.93554 eV
          print('Energy of the 4th level = {:.2f} ev.'.format(03.getEnergy(4, unit='eV')))
        Energy of the 4th level = 2.51 ev.
```

Using Atom to compute populations and emissivities

The Atom class is equipped with method which give access to the populations, emissivities, and other atomic quantities:

```
In [1]:
         import pyneb as pn
         03 = pn.Atom('0', 3)
         N2 = pn.Atom('N', 2)
         S2 = pn.Atom('S', 2)
In [2]:
         O3.getEnergy(4, unit='eV')
Out[2]: 2.513565018800101
In [3]:
         03.getStatWeight(level=4)
Out[3]: 5.0
In [4]:
         O3.getPopulations(tem=1.0e4, den=1e2)
Out[4]: array([7.81643685e-01, 1.93870586e-01, 2.44814197e-02, 4.30930821e-06,
               2.97166313e-10])
In [5]:
         O3.getPopulations(tem=1.5e4, den=1e2)
Out[5]: array([8.02454816e-01, 1.75280839e-01, 2.22544005e-02, 9.94241529e-06,
                2.05075367e-091)
In [6]:
         O3.getPopulations(tem=le4, den=le2).sum()
Out[6]: 1.0
In [7]:
         print('Critical densities')
         print('N2' + ' '.join('{:8.2e}'.format(cd) for cd in N2.getCritDensity(tem=12000)))
         print('03' + ' '.join('{:8.2e}'.format(cd) for cd in 03.getCritDensity(tem=12000)))
       Critical densities
       N20.00e+00 4.06e+01 2.47e+02 9.55e+04 1.74e+07 9.83e+09
       030.00e+00 5.31e+02 3.70e+03 7.31e+05 2.61e+07
In [8]:
         03.qetEmissivity(tem=le4, den=le2, wave=5007) # in erg.s-1.cm3
```

Curso 24/25

ESTUDIO DE LA POBLACIÓN RELATIVA DE LOS NIVELES DE OIII

Estudiar la población relativa de los cinco niveles inferiores del ion OIII (0⁺⁺) en una nebulosa ionizada con distintos valores de las condiciones físicas. Usar el paquete de análisis de líneas de emisión PyNeb¹ con los datos atómicos del ion que usa por defecto².

- a) Obtener el diagrama de Grotrian del ion OIII (indicando solo las transiciones más brillantes, usando thresh_int=1e-2) así como las densidades críticas de los distintos niveles suponiendo una temperatura electrónica de 10000K.
- b) Representar gráficamente la población relativa de los cinco niveles del OIII para valores de densidad electrónica variando entre 1 y 10⁹ cm⁻³ y suponiendo una temperatura electrónica de 10000K.
- c) Representar gráficamente la población relativa de los cinco niveles del OIII para valores de temperatura electrónica variando entre 5000 y 15000K y suponiendo una densidad electrónica de 100 cm⁻³.
- d) Representar gráficamente el cociente de las emisividades, *j*, de las líneas [OIII] 5007 Å y [OIII] 4363 Å:

$$\frac{j([OIII]5007)}{j([OIII]4363)}$$

respecto a la temperatura electrónica (entre 5000 y 15000K) suponiendo una densidad de 100, 10^5 y 10^9 cm⁻³.

Curso 24/25

ESTUDIO DE LA POBLACIÓN RELATIVA DE LOS NIVELES DE OIII

Estudiar la población relativa de los cinco niveles inferiores del ion OIII (0⁺⁺) en una nebulosa ionizada con distintos valores de las condiciones físicas. Usar el paquete de análisis de líneas de emisión PyNeb¹ con los datos atómicos del ion que usa por defecto².

a) Obtener el diagrama de Grotrian del ion OIII (indicando solo las

Fecha y hora límite de entrega: domingo 23 de marzo a las 23:59h

- para valores de temperatura electrónica variando entre 5000 y 15000K y suponiendo una densidad electrónica de 100 cm⁻³.
- d) Representar gráficamente el cociente de las emisividades, *j*, de las líneas [OIII] 5007 Å y [OIII] 4363 Å:

$$\frac{j([OIII]5007)}{j([OIII]4363)}$$

respecto a la temperatura electrónica (entre 5000 y 15000K) suponiendo una densidad de 100, 10^5 y 10^9 cm⁻³.