



**CENTRO DE ASTROFÍSICA DA  
UNIVERSIDADE DO PORTO**

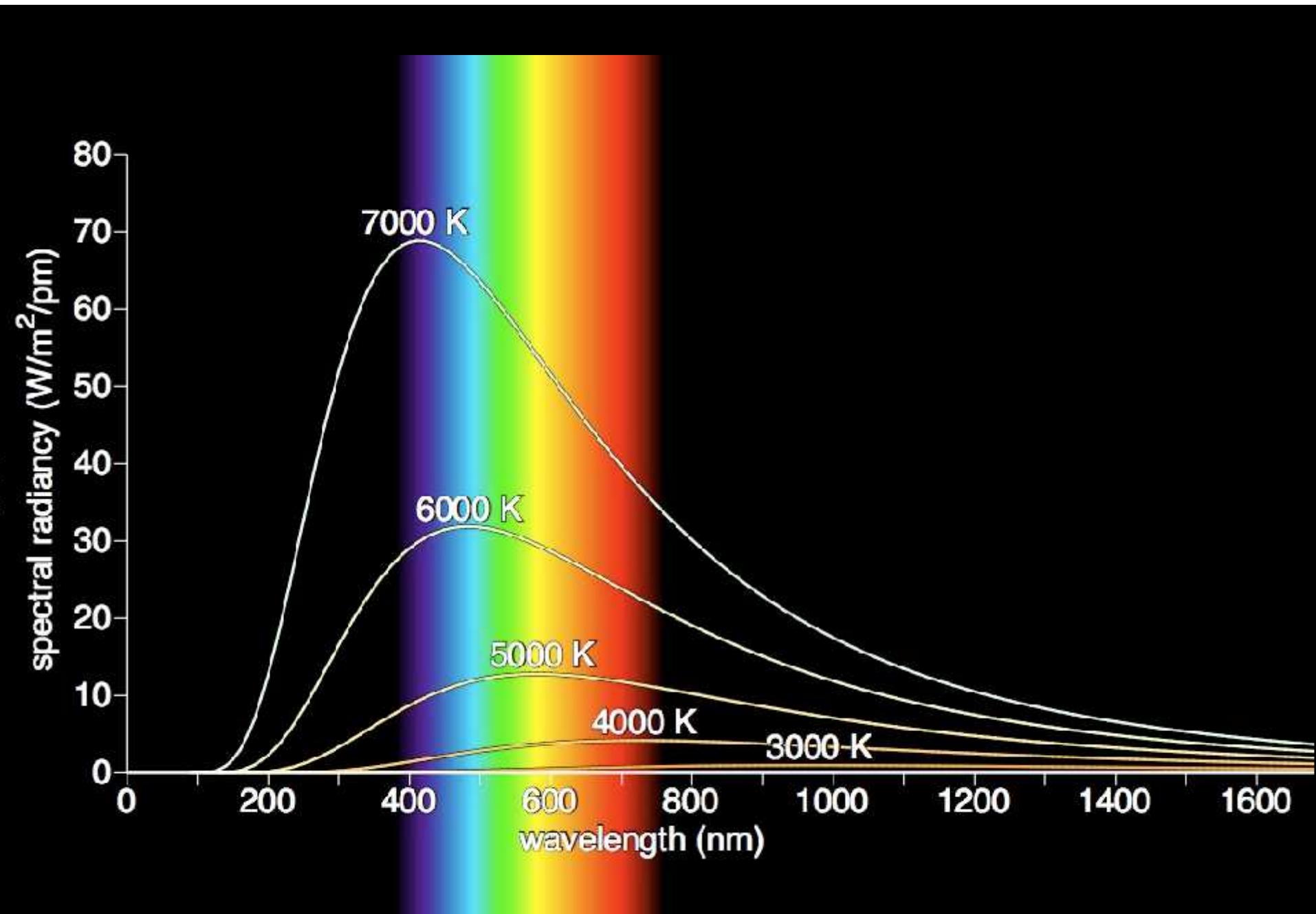
[www.astro.up.pt](http://www.astro.up.pt)

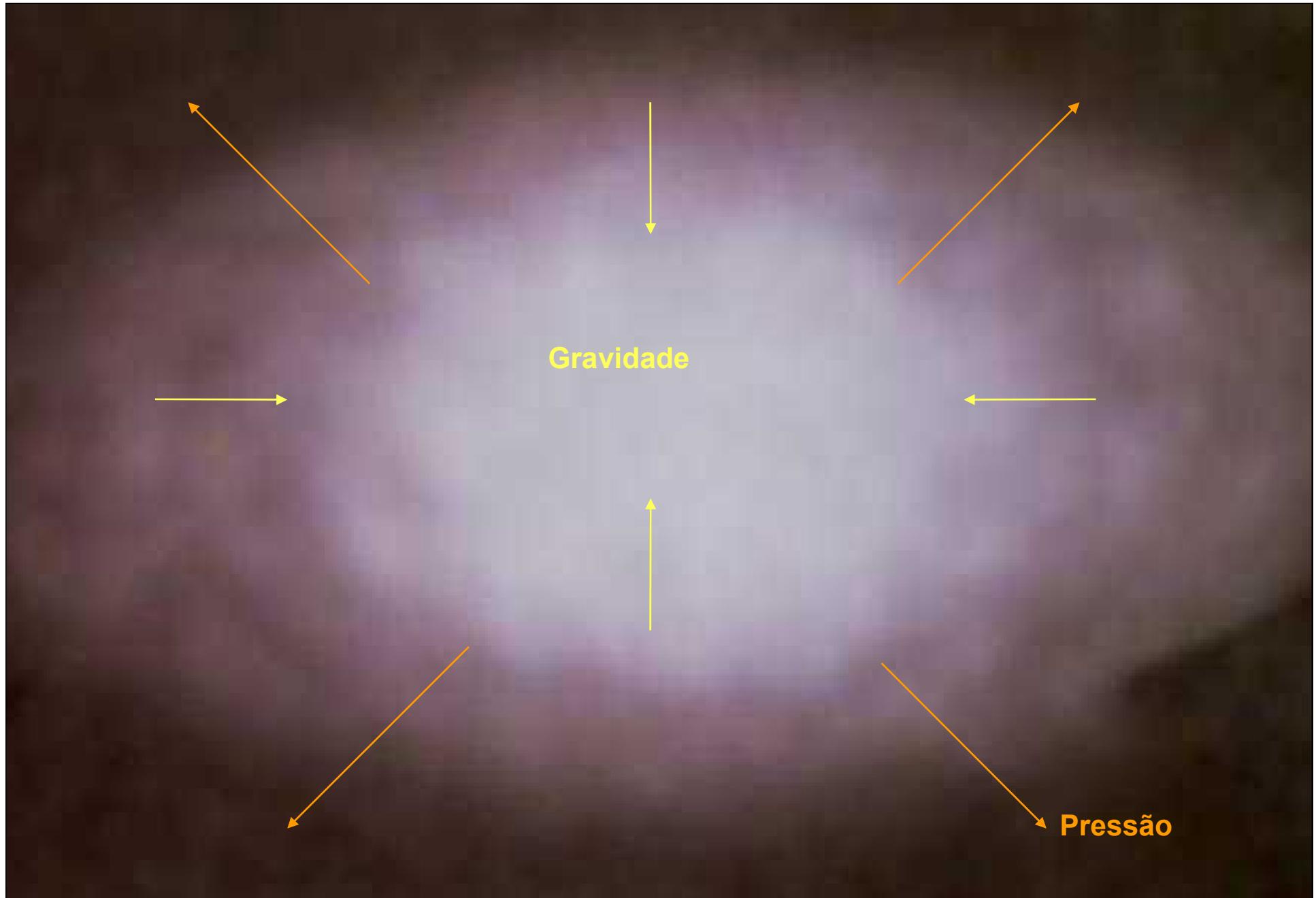
**Filipe Pires**  
CAUP – Núcleo de Divulgação  
[pires@astro.up.pt](mailto:pires@astro.up.pt)

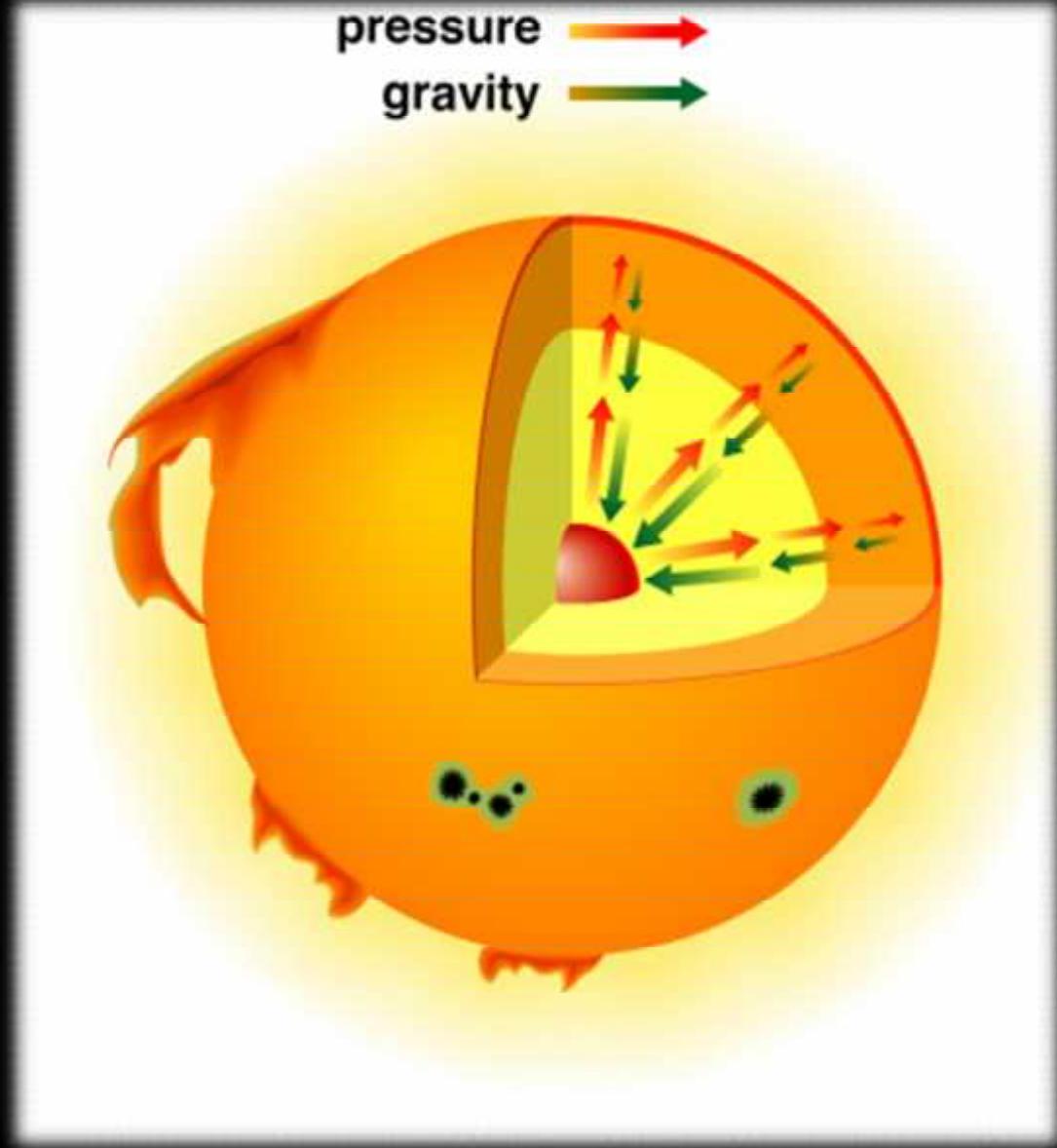














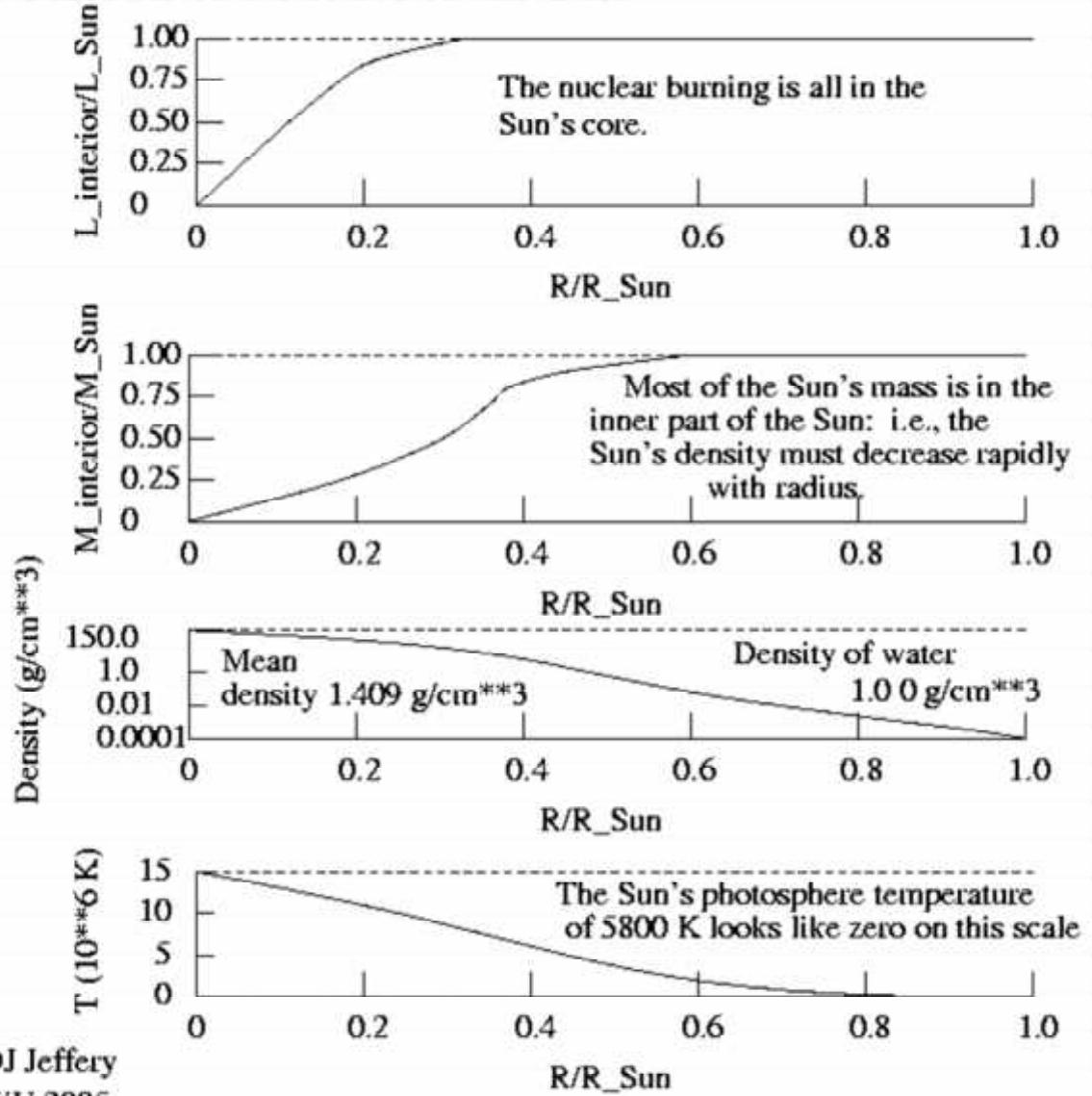




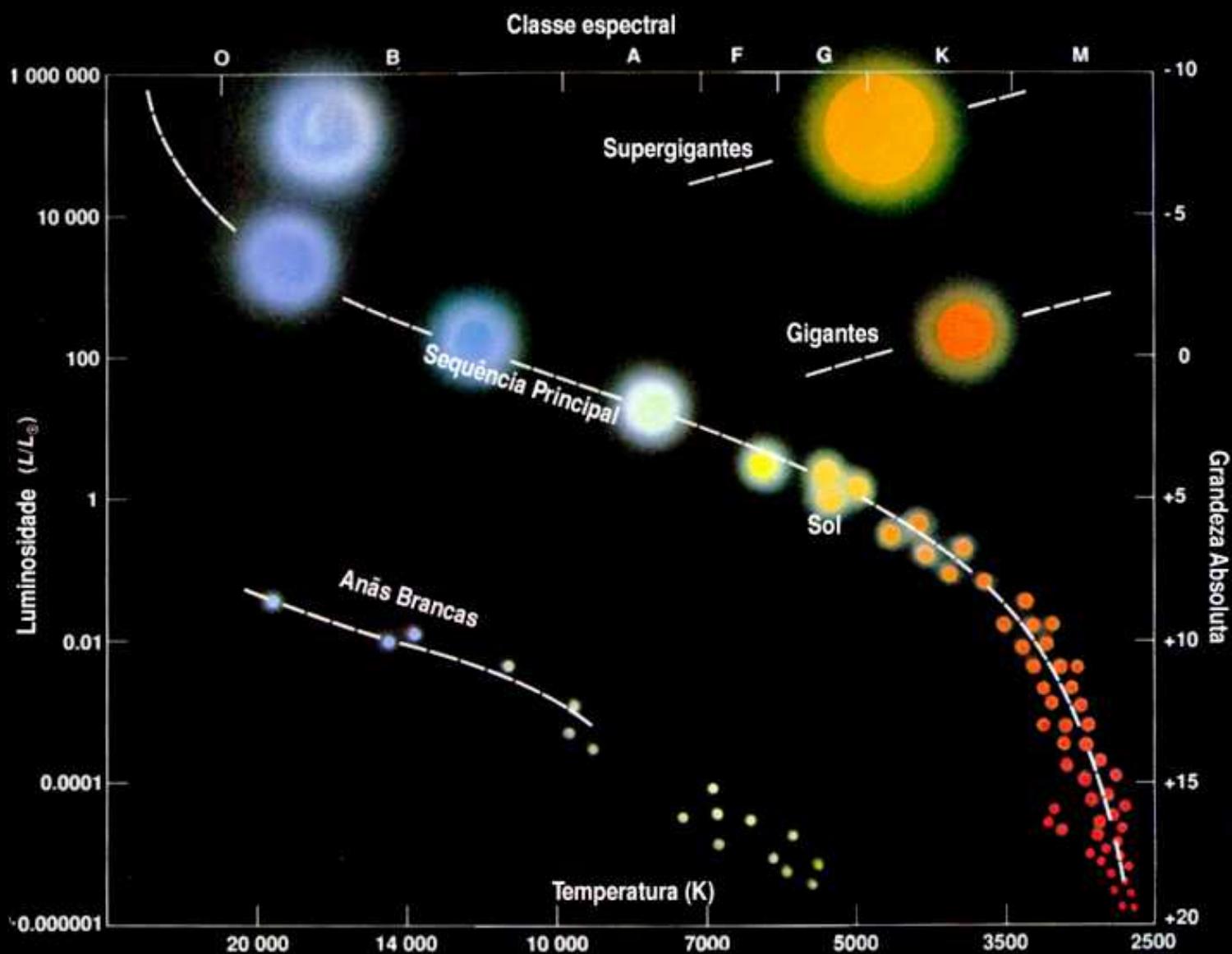
$$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

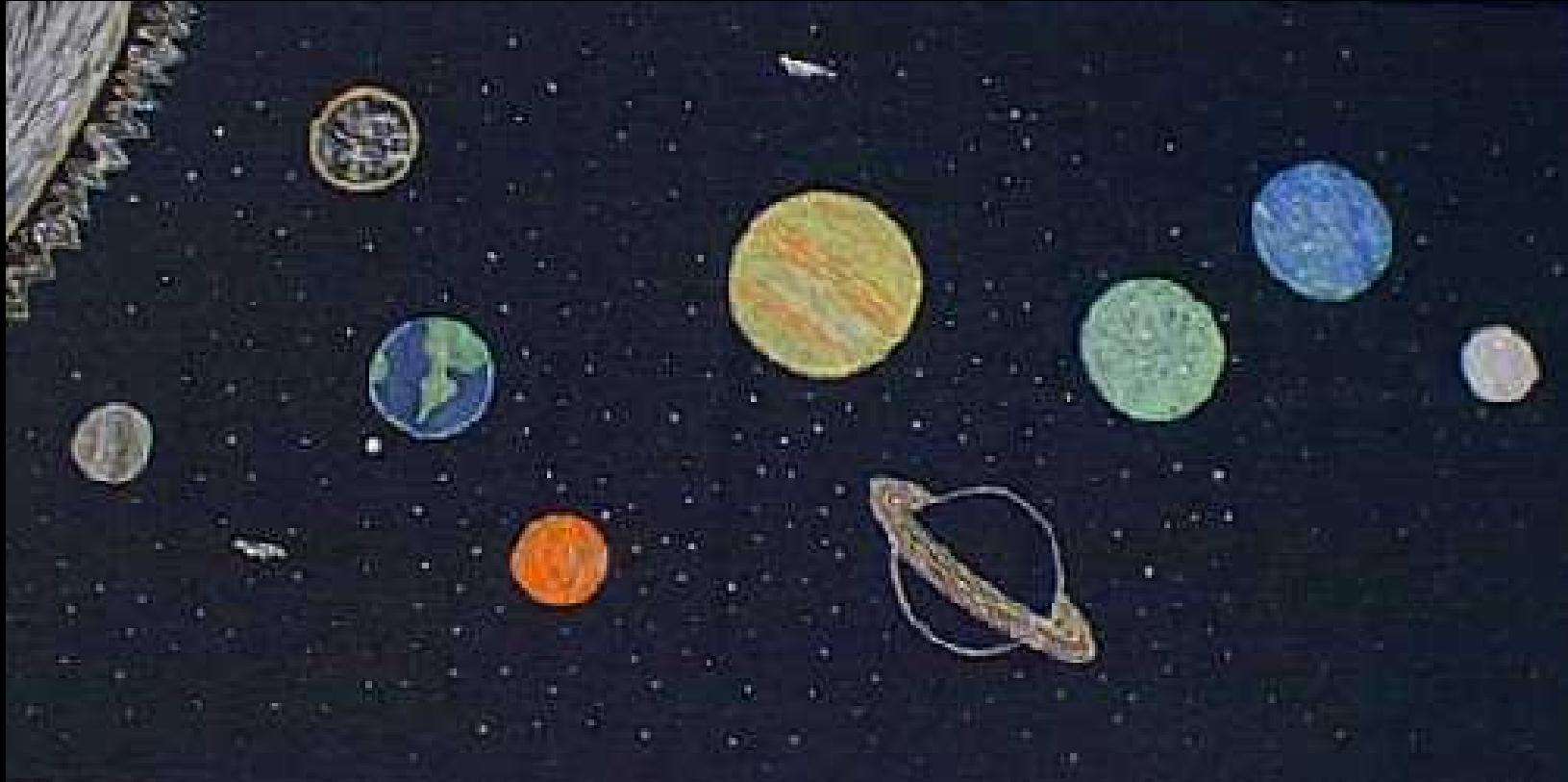


## A Cartoon of a Model of the Sun

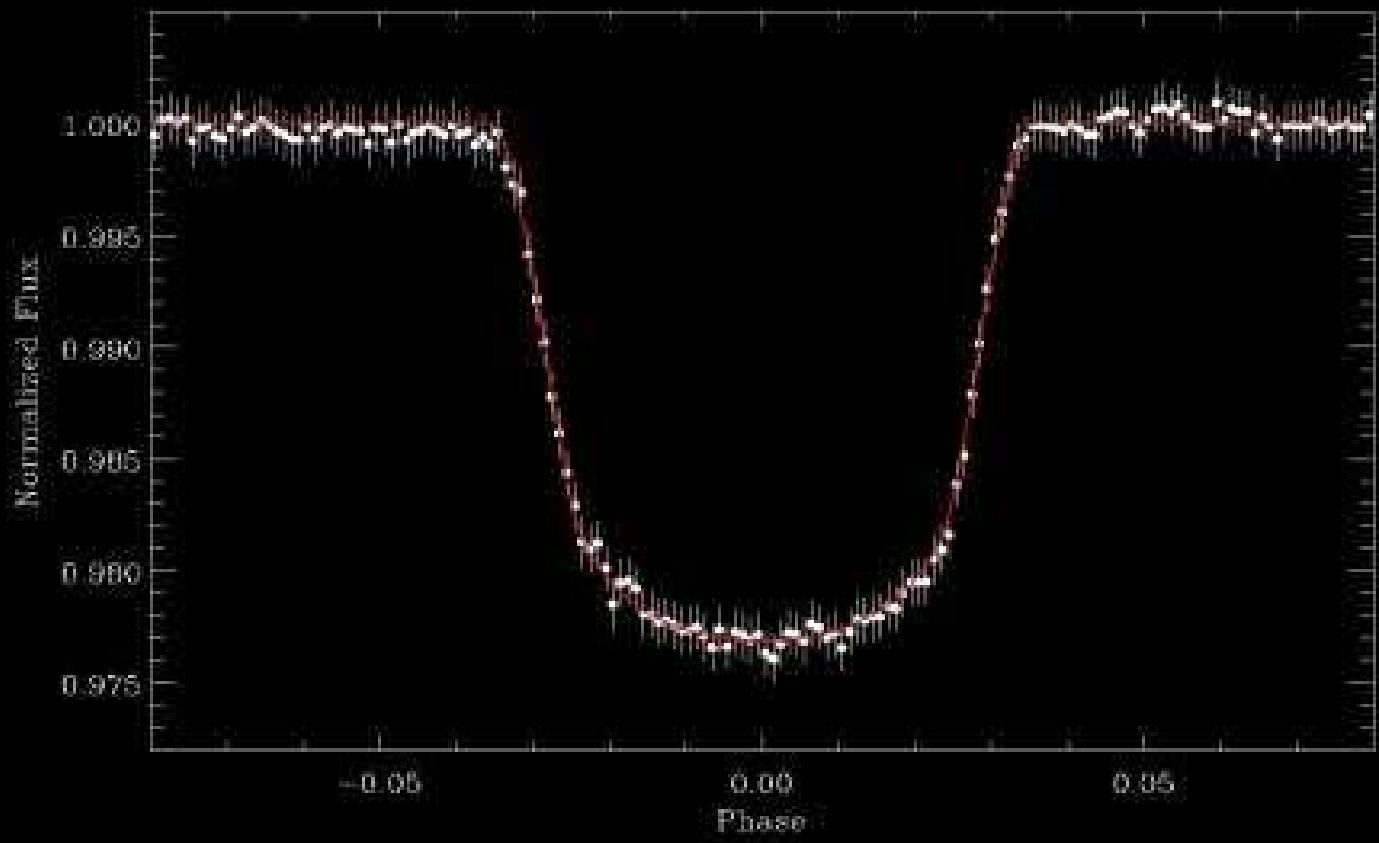


DJ Jeffery  
WU 2005



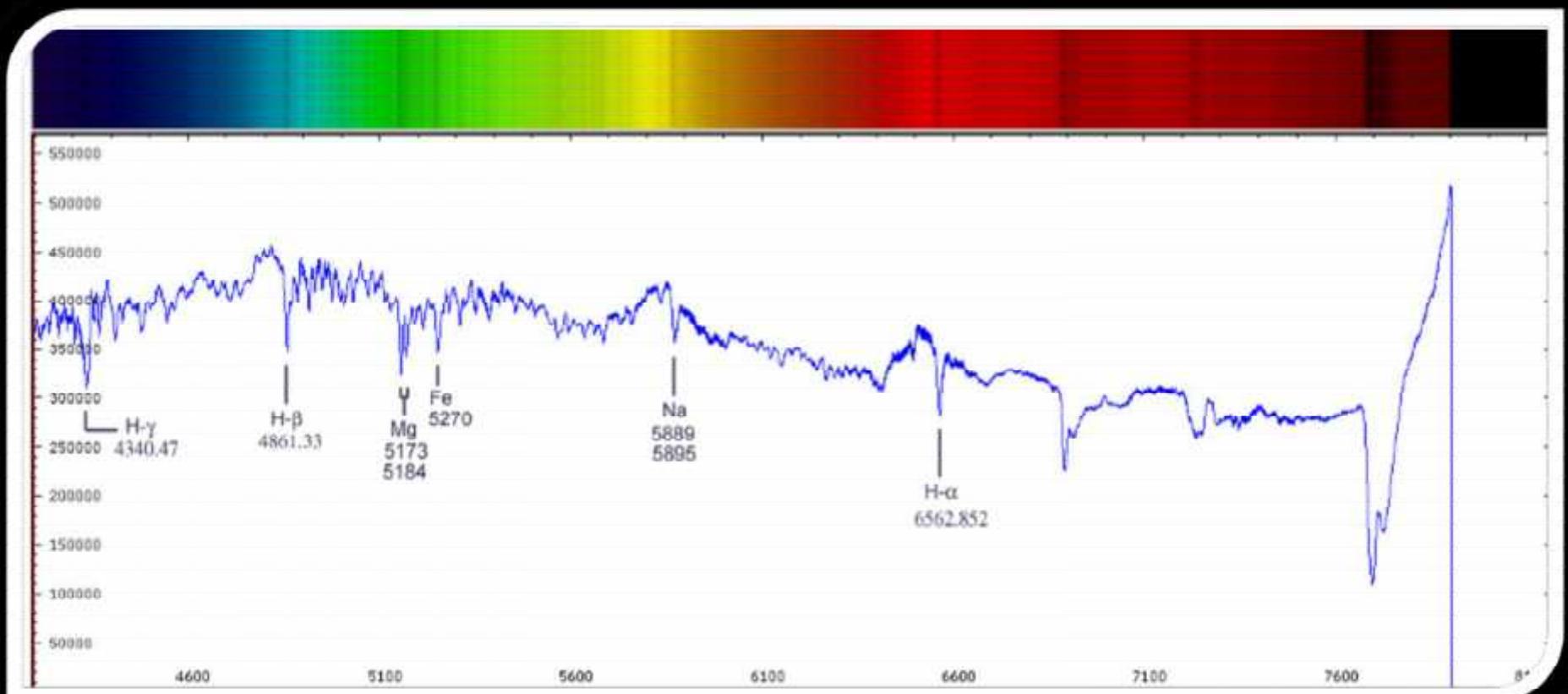


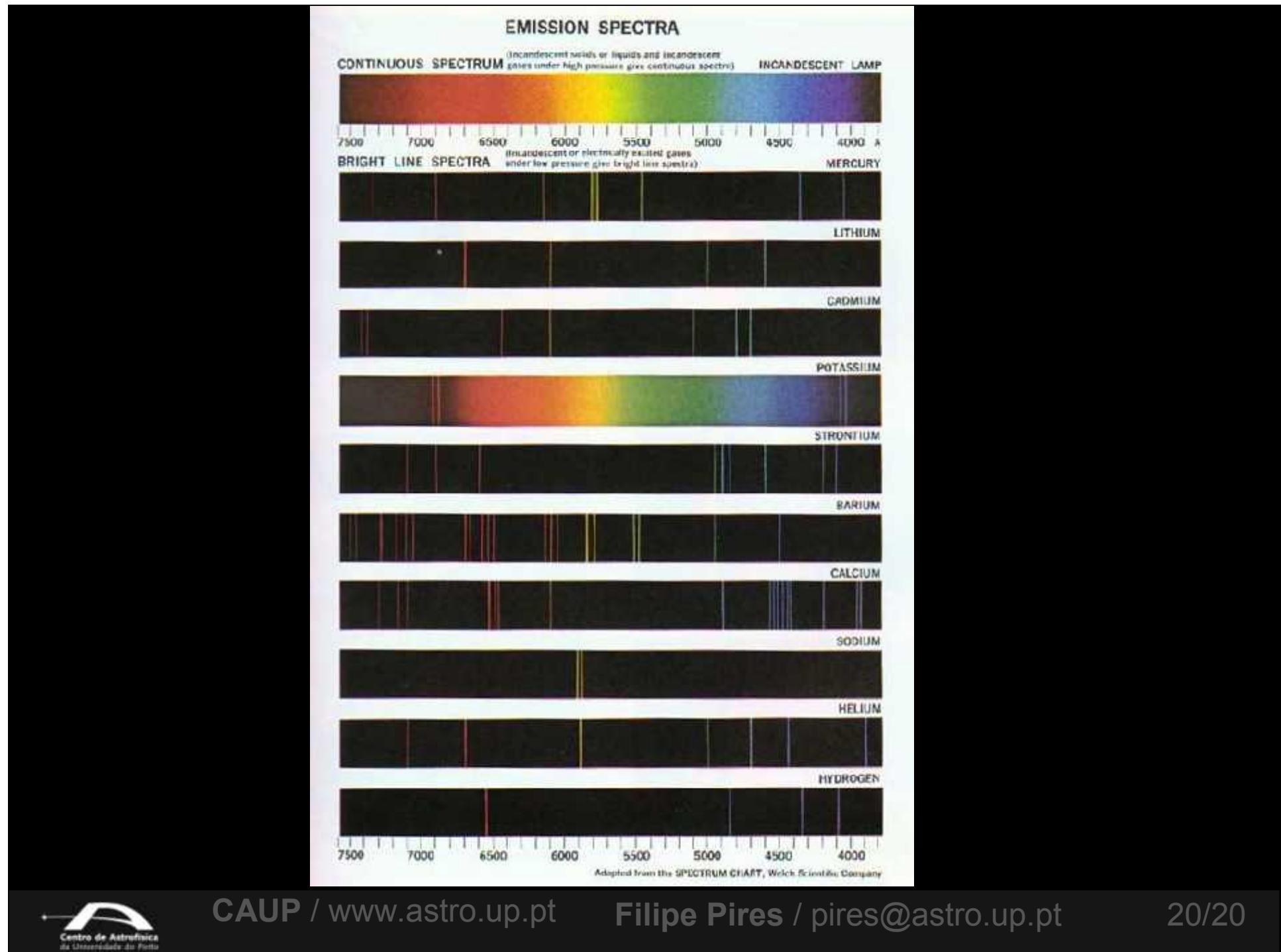












# Tabela Periódica dos Elementos

1 1 H Hidrogênio 1.00704	Novo Original	Metáis alcalinos	Antinídios	c Sólidos	13 IA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIA	
2 2 Be Bérgio 9.012182	Metáis alcalinos-terrosos	Oxígeno	Líquidos	10 IA	11 IVA	12 VA	13 VIA	14 VIIA	15 VIIA	16 VIIA	
3 3 Na Sódio 22.989770	Metáis de transição	Não Metais	Gases	17 IA	18 IVA	19 VA	20 VIA	21 VIIA	22 VIIA	23 VIIA	
4 4 Mg Magnésio 24.3020	Lantanídeos	Gases nobres	Sintético	24 IA	25 IVA	26 VA	27 VIA	28 VIIA	29 VIIA	30 VIIA	
5 5 K Potássio 39.0983	21 Sc Samarício 44.96110	22 Ti Tántalo 41.987	23 V Vanádio 50.94170	24 Cr Cromo 51.9801	25 Mn Manganês 54.938649	26 Fe Ferro 55.8451	27 Co Cópero 58.93194	28 Ni Níquel 58.93219	29 Cu Cobre 63.5463	30 Zn Zincos 65.4021	
6 6 Rb Rubílio 80.9078	31 Ca Cálcio 40.078	32 Sc Samarício 44.96110	33 Ti Tántalo 41.987	34 V Vanádio 50.94170	35 Cr Cromo 51.9801	36 Mn Manganês 54.938649	37 Fe Ferro 55.8451	38 Co Cópero 58.93194	39 Ni Níquel 58.93219	40 Cu Cobre 63.5463	
7 7 Cs Césio 132.90545	41 Y Ítrio 88.90380	42 Zr Zirconio 81.921	43 Nb Níobio 92.90383	44 Mo Molibdénio 95.987	45 Tc Técneto 98.987	46 Ru Rúdio 101.07	47 Rh Ródio 102.9060	48 Pd Pódio 103.42	49 Ag Prata 107.8682	50 Cd Cadmio 112.41	
8 8 Fr Flerio 223.0	51 Sr Sódio 87.00	52 Y Ítrio 88.90380	53 Zr Zirconio 81.921	54 Nb Níobio 92.90383	55 Mo Molibdénio 95.987	56 Tc Técneto 98.987	57 Ru Rúdio 101.07	58 Rh Ródio 102.9060	59 Pd Pódio 103.42	60 Ag Prata 107.8682	
9 9 Ra Rádio 186.9	61 Ba Bário 137.370	62 Hf Hafnio 178.94	63 Ta Tántalo 178.94	64 W Tungsténio 183.94	65 Re Rhenio 186.907	66 Os Ósmio 190.923	67 Ir Íridio 192.917	68 Pt Platino 195.073	69 Au Ouro 196.9678	70 Hg Mercurio 200.592	
10 10 Rf Rutherfordio (200)	71 Db Dubnivo (200)	72 Sg Sergóvio (200)	73 Bh Bohmeio (200)	74 W Tungsténio 183.94	75 Re Rhenio 186.907	76 Os Ósmio 190.923	77 Ir Íridio 192.917	78 Pt Platino 195.073	79 Au Ouro 196.9678	80 Hg Mercurio 200.592	
11 11 Fr Flerio 223.0	81 Rf Rutherfordio (200)	82 Db Dubnivo (200)	83 Sg Sergóvio (200)	84 Bh Bohmeio (200)	85 Hs Hessio (200)	86 Mt Moscovito (200)	87 Ds Darmstadtio (200)	88 Rg Rutherfordio (200)	89 Uub Ununbário (200)	90 Tl Talio (200)	
12 12 Ra Rádio 186.9	89 to 103 93 to 103	90 Th Tório 232.0367	91 Pa Protactínio 231.0368	92 U Urânio 238.02891	93 Np Neptúnio 237.02891	94 Pu Plutônio 244.02891	95 Am Americio 243.02891	96 Cm Curium 247.02891	97 Bk Berkelio 247.02891	98 Cf Californio 251.02891	99 Es Einstenio (252)
13 13 Cs Césio 132.90545	104 Rf Rutherfordio (200)	105 Db Dubnivo (200)	106 Sg Sergóvio (200)	107 Bh Bohmeio (200)	108 Hs Hessio (200)	109 Mt Moscovito (200)	110 Ds Darmstadtio (200)	111 Rg Rutherfordio (200)	112 Uub Ununbário (200)	113 Uut Ununtritio (200)	114 Uuo Ununquadio (200)
14 14 Fr Flerio 223.0	115 Uup Ununpentio (200)	116 Uuh Ununhexio (200)	117 Uus Ununseptio (200)	118 Uuo Ununoctio (200)	119 Uuo Ununnonio (200)	120 Uuo Ununoctio (200)	121 Uuo Ununnonio (200)	122 Uuo Ununoctio (200)	123 Uuo Ununnonio (200)	124 Uuo Ununoctio (200)	125 Uuo Ununnonio (200)
15 15 Ra Rádio 186.9	Massas atómicas em parênteses são aquelas do isótopo mais estável ou comum.	16 La Letônio 138.90547	17 Ce Cerígio 140.116	18 Pr Praseodímio 144.94	19 Nd Neodímio 144.94	20 Pm Prometônio 147.94	21 Sm Samarício 150.21	22 Eu Européio 151.9064	23 Gd Gadolínia 157.25	24 Tb Terbício 158.2734	25 Dy Dílio 157.50
16 16 Cs Césio 132.90545	26 Ho Holídio 164.9322	27 Er Eritio 167.753	28 Tm Tributio 169.0342	29 Yb Itrio 173.04	30 Lu Lutônio 174.957	31 Lu Lutônio 174.957	32 Lu Lutônio 174.957	33 Lu Lutônio 174.957	34 Lu Lutônio 174.957	35 Lu Lutônio 174.957	36 Lu Lutônio 174.957

Nota: Os números de subíndices 7-13 foram substituídos em 1904 pela International Union of Pure and Applied Chemistry (União Internacional de Química Pura e Aplicada). Os nomes dos elementos 102-113 são os equivalentes latinos desses números.



O que as pessoas acham que  
você está observando



O que a sua família acha que  
você está observando



O que seus amigos acham que  
você está observando



O que realmente você observa

