

تجربة رقم (١٢)

● الغرض

حساب قيمة كمية فيزيائية y لنجم المقابلة لنوعه الطيفي وذلك باستخدام طريقة لاجرانج للأستكمال

من الداخل من بين قيم جدولية تربط الكمية الفيزيائية مع الأنواع الطيفية للنجوم

● أساسيات

أسحق نيوتن (1642-1727) اول من اشار الى ان ضوء الشمس يتكون من الوان مختلفة بدءاً من اللون الأحمر وانتهاءً الى اللون البنفسجى ، وذلك بامرارة ضوء الشمس فى منشور، ومشاهدة الضوء الخارج من المنشور

ويليام وولاستون (1766-1822) اول من قام ببناء جهاز الطيف ، وتمكن من مشاهدة اربع خطوط طيف ماصة تتخلل طيف الشمس

جوزيف فرونهوفر (1787-1826) قام برصد طيف الشمس وتمكن من تحديد 574 خطأ اسوداً يتخلل طيفها المستمر الامع وقد استبعد فرونهوفر فكرة ان هذه الخطوط الطيفية تنتج عن جو الأرض حيث ان طيف النجوم يختلف عن طيف الشمس وقد لاحظ فرونهوفر توافقاً بين خطوط طيف الشمس وخطوط بعض العناصر فى المعامل الأرضية ، غير انه لم يستنبط اى شئ من تلك الملاحظة

كيرشوف (1824-1887) وبنزن (1811-1899) اجريا العديد من التجارب عن طيف المواد فى حالاتها المختلفة من درجات الحرارة والكثافة ومن خلالها توصل كيرشوف الى قوانينة الثلاثة المشهورة:

١- طيف الأجسام الصلبة او السوائل او الغازات ذات الكثافة العالية حينما نرفع درجة حرارتها ، يتكون من طيف مستمر لامع

٢- طيف الغازات المخلخلة حينما نرفع درجة حرارتها ، يتكون من خطوط طيفية لامعة

٣- إذا جئنا بغاز مخلخل ووضعنا امام مادة صلبة او سائلة او غازية ذات كثافة عالية وكانت درجة حرارة الغاز اقل من دراجة حرارة تلك المادة ،فان الطيف الناتج يتكون من الطيف اللامع الناتج من تلك المادة بالاضافة الى خطوط طيفية ماصة والتي تناظر تماماً خطوط طيف الغاز المخلخل اللامعة التي تظهر لو وضعنا الغاز فقط امام جهاز الطيف

من قوانين كيرشوف امكن تفسير ظهور الخطوط الطيفية السوداء التي تظهر على الطيف اللامع المستمر للشمس. فقد فسرت هذه الخطوط الى انها نتيجة لقانون كيرشوف الثالث اى انها تنتج من خروج ضوء من داخل سطح الشمس ، ومرورة فى طبقات من الغازات كثافتها ودرجة حرارتها اقل هيجنز (1864) ،ولوكير (1868)، اهتمتا بظاهرة تشابة الخطوط الطيفية فى طيف الشمس والنجوم بالخطوط التي تشاهد فى المعامل الأرضية وقد توصلتا الى النتيجة المعروفة ، ان خطوط طيف الشمس والنجوم تنتج من نفس العناصر الموجودة فى الأرض ، اى ان المادة فى جميع انحاء الكون تتكون من نفس العناصر

هذا ولقد كان يعتقد ، فى اواخر القرن الماضى ان السدم المشعة ،خاصة فى سديم الجبار ،انها تتكون من نجوم قريبة جداً من بعضها البعض. وقد ثبت خطأ هذا الاعتقاد ، حين اخذ طيف تلك السدم وتبين انها تختلف تماماً عن طيف النجوم ، وانها تتكون من خطوط طيفية لامعة، ومن قانون كيرشوف الثانى استنتب ان سديم الجبار لابد وان يتكون من غازات مخلخلة متوهجة. ولم يتمكن الفلكيون ان يعرفو كنة المواد التي تتكون منها الغازات الا بعد مضى ما ينيف عن الربع القرن ، حينما تبين لهم ان هذه الغازات ماهى الا غاز الأوكسجين المتأين O^{++} ، وكان الفلكيون ، قبل هذا الأكتشاف ، يطلقون عليها اسم مادة عنصر السديم

وبعد وجود العديد من النجوم التي اخذت اطيافها ، ابتداء الاهتمام بتقسيم اطياف النجوم ، وقد كان العالم سيش الايطالى ، اول من قام بمحاولة جديدة فى هذا الصدد حيث قسم النجوم من حيث شكل طيفها الى

اربع انواع مختلفة ، اطلق عليها الانواع I , II , III , VI ولقد وجد ان هذا التقسيم لا يخرج عن كونه تقسيماً طبقاً للون النجم، حيث ان كل مجموعة تتميز بلون معين

واثار تقسيم سيش اهتمام العالم الفلكى ، الذى احس ضرورة الحصول على اطياف نجوم اكثر عدداً من التى كانت متاحة فى ذلك الوقت . ولقد اقترحوا ان يضعو جهاز المنشور امام فتحة المنظار ، وبذلك يحصلو على طيف مئات النجوم مرة واحدة ، وهذه الاطياف تكون مصورة على اللوحة التوغرافية ، مما يمكنهم من دراسة اطياف هذه النجوم مرة واحدة وفى اوقات مناسبة لهم بدلا من الطريقة التى كانوا يستخدمونها قبل ذلك والتى كانوا يضعون فيها جهاز المطياف امام عينية المنظار ويشاهدون الطيف بالعين المجردة

وابتداً برنامج قياس طيف النجوم ، بغرض دراسة انواع اطيافها المختلفة ، ابتداً هذا البرنامج فى مرصد جامعة هارفارد ، تحت اشراف العالم الفلكى بيكرنج ، فى هذا البرنامج الضخم والذى يطلق عليه برنامج تقسيم هارفارد لأطياف النجوم ، اخذت اطياف مئات الألاف من النجوم وبعد دراستها قسمت الى الأنواع الطيفية التالية: O,B,A,F,G,K,M,R,N,S

يوجد انواع طيفية اضافية لاتتنمى لهذة المتابعة نظراً للتباين الكبير فى تركيبها الكيماى وهذه الأنواع هى: R,N,S

ولقد تبين من خلال هذا التقسيم ان الدليل اللونى يتغير من القيم السالبة (تقسيم O) الى القيم الموجبة (تقسيم M)، او من اللون البنفسجى الى اللون الأحمر . كما وجد ان الطيف يناظر تغير فى درجة الحرارة ، بحيث تقل درجة الحرارة كلما اتجهنا من النوع الطيفى O الى النوع الطيفى M

ولقد قسمت اطياف النجوم ،التى تقع بين كل تقسيمين متتالين ،الى اقسام اصغر ، مستخدمين التقسيم العشرى فى الحالات التى تقع بين الأنواع الطيفية، فمثلاً ، عندما نتكلم عن نجم نوعه الطيفى يناظر A5، اى النجم الذى تقسيمه الطيفى وسطاً بين B,A والنجم الذى تصنيفه الطيفى F2، طيفة اقرب الى النوع

F، منة الى النوع G، وهكذا يمكننا ان نتكلم عن النجوم التى تصنيفه الطيفى K0, A9, G5, M0 وهكذا

التصنيف الطيفى O: يميز طيفه وجود خطوط الهليوم المتأين

التصنيف الطيفى B: يميز طيفه أساسا وجود خطوط الهليوم المتعادل

التصنيف الطيفى A: يميز طيفه أساسا وجود خطوط الهيدروجين القوية

التصنيف الطيفى $\left\{ \begin{matrix} F \\ G \end{matrix} \right.$: يميزهما وجود خطوط الهيدروجين الضعيفة وخطوط المعادن

وخطوط قوية للكاليوم المتأين

التصنيف الطيفى K: خطوط الهيدروجين فية ضعفية جدا وخطوط المعادن تنمو أقوى

التصنيف الطيفى M: ليس به خطوط هيدروجين و به خطوط أكسيد التيتانيوم (TiO) و

خطوط الأكسجين اكثر من خطوط الكربون

التصنيف الطيفى R: يتوفر فى نجومه الكربون بصورة اقوى

التصنيف الطيفى N: من خطوط الكربون به أقوى من خطوط الأكسجين

التصنيف الطيفى S: يوجد به خطوط أكسيد الزركانيوم (ZrO)

يوجد العديد من العلاقات التى تربط الأنواع الطيفية للنجوم مع خواصها الفيزيائية وتكون

عادة هذه العلاقات جدولية . على سبيل المثال يبين جدول S6.1 علاقة اللون ودرجة

الحرارة بالنوع الطيفى

تتطلب كثيراً من مسائل الفلك حساب قيمة كمية فيزيائية معينة y (مثلاً) لنجم نوعه الطيفى معلوم x

(مثلاً) فإذا كان النوع الطيفى x لهذا النجم ضمن الجداول التى تربط الكمية الفيزيائية

والأنواع الطيفية ،ففى هذه الحالة يمكننا بسهولة قراءة قيمة الكمية الفيزيائية المقابلة للنوع الطيفى من هذه الجداول مباشراً. اما إذا كان النوع الطيفى للنجم ليس ضمن هذه الجداول فيتطلب الأمر فى هذه الحالة استخدام الأستكمال بين البيانات الجدولية لحساب y عند قيمة x

جدول S6.1: علاقة اللون والدليل اللونى ودرجات الحرارة مع التصنيف الطيفى للنجوم

التصنيف الطيفى	اللون	درجة الحرارة
O	بنفسجى	أكبر من 25000°
B	أزرق	$11000-25000^{\circ}$
A	أزرق مبيض	7500-11000
F	أصفر مبيض	6000-7500
G	أصفر	5000-6000
K	برتقالى	3500-6000
M	أحمر	أقل من 3500

باستخدام N (مثلاً) من القيم المتاحة y_i للكمية الفيزيائية المقابلة للأنواع الطيفية x_i حيث $i = 1, 2, \dots, N$. ولكن عند استخدام طريقة من طرق الأستكمال بين بيانات جدولية (x_i, y_i) يستلزم أن تكون x_i وايضا x اعداداً حقيقية وليست رموزاً كما فى حالة التعامل مع الأنواع الطيفية (على سبيل المثال O5, B0, G2 وهكذا) كمتغير مستقل. وللتغلب على هذه الصعوبة يجب اولاً أن نتذكر أن الأنواع الطيفية (كما اشرنا سابقاً) متتابعة متصلة وعلية فيمكننا تمثيل

هذه الأنواع بمتسلسلة رقمية متصلة تبدأ بالرقم ١ للنوع الطيفي O5 وتنتهي بالرقم 65.5

للنوع M9.5 كما في جدول S6.2

جدول S6.2 : الأرقام الكودية للأنواع الطيفية للنجوم

النوع	الكود	النوع	الكود	النوع	الكود	النوع	الكود
G1	24	A8	12	B6	1	O5	
37							
G2 (الشمس)		A9	13	B7	2	O6	
38		25					
G3	26	F0	14	B8	3	O7	
39							
G4	27	F1	15	B9	4	O8	
40							
G5	28	F2	15.5	B9.5	5	O9	
41							
G6	29	F3	16	A0	5.5	O9.5	
42							

G7 ٤٣	30	F4	17	A1	6	B0
G7.5 43.5	31	F5	18	A2	6.5	B0.5
G8 44	32	F6	19	A3	7	B1
G9 45	33	F7		A4	8	B2
				20		
K0 46	34	F8	21	A5	9	B3
K1 47	35	F9	22	A6	10	B4

جدول S7.2 (تابع)

M4	M0	K6	K2
60	56	52	48

M5	57	M1	K7	K3
61			53	49
62	M6	58	M2	K8
			54	50
63	M7	59	M3	55
			K9	K5
				51
M8				
64				
M9				
65				
M9.5				
65.5				

وعلى سبيل الأمثلة عند إيجاد y للنوع الطيفي 09.5 نعتبر قيمة $x = 5.5$ وللنوع $G5$

نعتبر $x = 41$ وللنوع $K0.5$ نعتبر قيمة $x = 45.5$ وهكذا.

يختص النظام الحالي لحساب قيمة كمية فيزيائية y لنجم نوعه الطيفي x باستخدام طريقة

لاجرانج للأستكمال من الداخل من بين N من القيم الجدولية (x_i, y_i) التي تربط قيم الكمية

الفيزيائية مع الأنواع الطيفية. ويجب أن يلحظ أن عدد البيانات المستخدمة تحدد وفقاً للدقة المطلوبة وفى هذا الصدد فإن كثيرة حدود لجرانج من الرتبة الرابعة او الخامسة ($N = 6, N = 5$) هى تقريبا كافيا ليجاد y لمعظم الحالات.

● المدخلات

١- M من الأنواع الطيفية

٢- M من قيم الكمية الفيزيائية $y_j, j=1,2,\dots,M$ المقابلة للأنواع الطيفية

٣- النوع الطيفى x التى عندها المطلوب حساب قيمة الكمية الفيزيائية y

● المخرجات

y

● مصادر حسابية و(أو) بيانية

١- النظام الحاسبى المساعد A7

٢- جدول للقيم الفيزيائية المقابلة للأنواع الطيفية المختلفة

● الخطوات الحسابية

١- خصص لكل نوع من الأنواع الطيفية المعطاة الرقم الكودى المناسب وفقاً لجدول S6.2 للحصول على $\bar{x}_j, j=1,2,\dots,M$

٢- خصص للنوع الطيفي x الرقم الكودي المناسب وفقاً لجدول S6.2

٣- إذا كانت قيمة النوع الطيفي x إحدى القيم $\bar{x}_j; j=1,2,\dots,M$ اذهب للخطوة ٧

٤- احصر قيمة النوع الطيفي x بين N من M قيم $\bar{x}_j; j=1,2,\dots,M$ حيث $N < M$ ولتكن هذه القيم

$$x_i; i=1,2,\dots,N$$

٥- ستدعى النظام الحسابي المساعد A7 باستخدام قيم $N, x, (x_i, y_i); i=1,2,\dots,N$ لحسلب قيمة الكمية الفيزيائية y

٦- اذهب للخطوة ٨

٧- تأخذ قيمة y المقابلة للنوع الطيفي مباشرةً من البيانات المعطاة

٨- انتهت الخطوات الحسابية

● أمثلة

اعتبر جدول S6.3 الذي يمثل العلاقة بين النوع الطيفي عم القدر المطلق المرئي M_V لبعض نجوم

التتابع الرئيسي ذات الأستضاءة من الطراز V ، اوجد:

١- قيمة M_V للنوع الطيفي A5

٢- قيمة M_V للنوع الطيفي B0

٣- قيمة M_V للنوع الطيفي F3

٤- قيمة M_v للنوع الطيفي G0

• الحل

$M=15$, العمود الثاني من الجدول S6.3 يعطى الرقم الكودي للأنواع الطيفية المعطاة وفقاً لجدول S6.2

جدول S6.3: العلاقة بين النوع الطيفي والقدر المطلق المرئي M_v لبعض نجوم التتابع الرئيسي ذات

الأستضاءة من الطراز V

M_v	\bar{x}	الطيف	M_v	\bar{x}	الطيف	M_v	\bar{x}	الطيف
4.3	33	F7	2.2	21	A5	-3.6	5	O9
4.4	34	F8	2.4	23	A7	-3.5	5.5	O9.5
4.9	37	G1	3.0	26	F0	-2.8	6.5	B0.5
5.0	38	G2	3.3	28	F2	-2.3	7	B1
5.2	41	G5	3.7	31	F5	-1.9	8	B2

1- ♦ A5 لها الرقم الكودي 21

♦ بما أن $x=21$ احدى القيم $\bar{x}_j; j=1,2,\dots,15$ فعلية تأخذ قيمة M_v المقابلة لقيمة $\bar{x} = 21$ مباشراً فنجد $M_v = 2.2$

2- ♦ B0 لها الرقم الكودي 6

◆ بما أن $x = 6$ ليست احدى القيم احدى القيم $\bar{x}_j; j=1,2,\dots,15$ فعليه تنفيذ الأتى:

◆ اعتبر $N=5$ ، احصر x بين $x_i; i=1,2,3,4,5$ حيث

$$x_5 = 8, x_4 = 7, x_3 = 6.5, x_2 = 5.5, x_1 = 5$$

◆ ستدعى النظام الحسابى المساعد A7 باستخدام قيم $(x_i, y_i); i=1,2,\dots,N$ فنجد أن :

$$L_1 = -0.111 ; L_2 = 0.533 ; L_3 = 0.889 ; L_4 = -0.333 ; L_5 = 0.022$$

◆ وعليه فإن قيمة $M_V (y =)$ المقابلة للنوع الطيفى B0 هي :

$$M_V = y = L_1 \times (-3.6) + L_2 \times (-3.5) + L_3 \times (-2.8) + L_4 \times (-2.3) + L_5 \times (-1.9) = -3.23$$

◆-٣ F3 لها الرقم الكودى 29

◆ بما أن $x = 29$ ليست احدى القيم احدى القيم $\bar{x}_j; j=1,2,\dots,15$ فعليه تنفيذ الأتى:

◆ اعتبر $N=5$ ، احصر x بين $x_i; i=1,2,3,4,5$ حيث

$$x_5 = 31, x_4 = 28, x_3 = 26, x_2 = 23, x_1 = 21$$

◆ ستدعى النظام الحسابى المساعد A7 باستخدام قيم $(x_i, y_i); i=1,2,\dots,N$ فنجد أن :

$$L_1 = -0.051 ; L_2 = 0.2 ; L_3 = -0.64 ; L_4 = 1.371 ; L_5 = 0.12$$

◆ وعليه فإن قيمة $M_V (y =)$ المقابلة للنوع الطيفى F3 هي :

$$M_V = y = L_1 \times (2.2) + L_2 \times (2.4) + L_3 \times (3.0) + L_4 \times (3.3) + L_5 \times (3.7) = 3.416$$

◆-٤ G0 لها الرقم الكودى 36

◆ بما أن $x = 36$ ليست احدى القيم احدى القيم $\bar{x}_j; j=1,2,\dots,15$ فعليه تنفيذ الأتى:

◆ اعتبر $N=5$ ، احصر x بين $x_i; i=1,2,3,4,5$ حيث

$$x_5 = 41, x_4 = 38, x_3 = 37, x_2 = 34, x_1 = 33$$

◆ ستدعى النظام الحسابى المساعد A7 باستخدام قيم $(x_i, y_i); i=1,2,\dots,N$ فنجد أن :

$$L_1 = -0.125 ; L_2 = 0.357 ; L_3 = 1.25 ; L_4 = -0.5 ; L_5 = 0.018$$

◆ وعليه فإن قيمة $M_V (y =)$ المقابلة للنوع الطيفى G0 هي :

$$M_V = y = L_1 \times (4.3) + L_2 \times (4.4) + L_3 \times (4.9) + L_4 \times (5.0) + L_5 \times (5.2) = 4.75$$

● تمارين

١- اعتبر جدول S6.4 الذى يمثل العلاقة بين النوع الطيفى ودرجة الحرارة الفعالة T_{eff} لبعض

النجوم العملاقة ذات الأستضاءة من الطراز III. أوجد T_{eff} للأنواع الطيفية K0, K5, M2

٢- أوجد كثير الحدود الأحادية من الدرجة الثالثة التى تمثل علاقة الأنواع الطيفية من K1 الى

K4

ودرجة الحرارة الفعالة T_{eff} ثم استنتج قيمة T_{eff} للأنواع الطيفية K3.5, K1.5

جدول S6.4 : العلاقة بين النوع الطيفى ودرجة الحرارة الفعالة (K^0) لبعض النجوم العملاقة

ذات الأستضاءة من الطراز III

T_{eff}	الطيف	T_{eff}	الطيف	T_{eff}	الطيف	T_{eff}	الطيف
3100	M4	3660	M0	4460	K2	5010	G5
2950	M5	3600	M1	4210	K3	4870	G8
2800	M6	3300	M3	4010	K4	4580	K1