

جامعة الانبار

كلية التربية للعلوم الصرفة

قسم الفيزياء

# محاضرات خواص مادة

البروفيسور الدكتور

وليد بديوي

الجدول (6.4) : بعض المركبات والعناصر ضد يدة الفيرومغناطيسية ودرجة حرارة نيل

المركب او العنصر	درجة حرارة نيل $T_N(K)$
MnO	122
FeO	198
CuO	453
MnF <sub>2</sub>	67
FeF <sub>2</sub>	79
CoF <sub>2</sub>	38
CrCl <sub>2</sub>	40
FeCl <sub>2</sub>	24
$\alpha$ - Mn	95
Cr	311

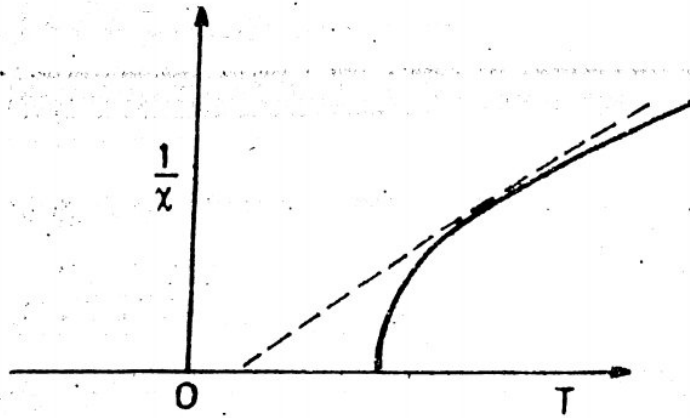
### Ferrimagnetic Materials

### 5-5-6 المواد الفيرومغناطيسية

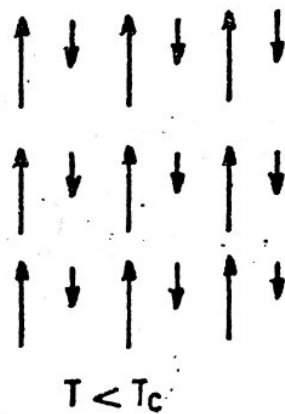
تعد حالة المادة الفيرومغناطيسية حالة خاصة لحالة المواد ضد يدة الفيرومغناطيسية. إذ يكون فيها كل صفيين متجاورين من العزوم المغناطيسية متعاكسين في الاتجاه، ولكنها تكون غير متساوية في المقدار. وبناء على ذلك ستمتلك المادة الفيرومغناطيسية مغناطيسية ذاتية حتى في حالة عدم وجود المجال المغناطيسي الخارجي على عكس المواد ضد يدة الفيرومغناطيسية.

ان تأثيرية هذه المواد تقل كلما ارتفعت درجة الحرارة (فوق درجة حرارة كوري). وان العلاقة بين مقلوب التأثيرية المغناطيسية ودرجة الحرارة لا تكون خطية. الشكل (6.10) يوضح هذه العلاقة ان امتداد الجزء الواقع في درجات الحرارة العالية البعيدة عن درجة حرارة كوري يقطع احدائي درجة الحرارة في الجزء الموجب. وتمثل مجموعة الفيبرات (Ferrite) أهم المواد الفيرومغناطيسية وتمثل هذه المجموعة في الصفة الكيميائية  $MO.Fe_2O_3$ ، حيث تمثل M، عناصر مثل الحديد Fe والنيكل Ni والكوبلت Co والنحاس Cu وغيرها. وللمواد الفيرومغناطيسية تطبيقات واسعة في الصناعة وتستخدم في

صناعة لب المواد الحثية ومخازن المعلومات (الذاكرة). الجدول (6.5) يبين بعض المواد الفيرومغناطيسية ودرجة حرارة كوري التابعة لها. اما الشكل (6.11) فيمثل كيفية ترتيب العزوم المغناطيسية في درجات حرارية اقل من درجة حرارة كوري:



الشكل (6.10) : علاقة التأثرية المغناطيسية مع درجة الحرارة في المواد الفيرومغناطيسية



الشكل (6.11) : ترتيب العزوم المغناطيسية في المواد الفيرومغناطيسية

جدول (6.5) بعض المركبات الفيرومغناطيسية ودرجة حرارة كوري

درجة حرارة كوري (K)	المادة الفيرومغناطيسية
858	$Fe_3O_4$
793	$CoFe_3O_4$
728	$CuFe_2O_4$
858	$NiFe_2O_4$
573	$MnFe_2O_4$
564	$3 Gd_2O_3 \cdot 5Fe_2O_3$
556	$3 Er_2O_3 \cdot 5Fe_2O_3$

Other Magnetic Materials

6-5-6 المواد المغناطيسية الأخرى

هناك أنواع أخرى من المواد المغناطيسية غير ما ذكر. وهي على الاغلب حالات خاصة لما سبق، يكون فيها ترتيب العزوم المغناطيسية معقداً، كما في الترتيب الحلزوني لبعض العناصر المغناطيسية النادرة ومركباتها. وكذلك ترتيب العزوم المغناطيسية في الزجاجيات المغناطيسية المعدنية Spin glasses البلورية واللابلورية. ان دراسة مغناطيسية هذه المركبات المغناطيسية المعقدة يقع خارج الأهداف المرسومة لهذا الكتاب.

The Magnetic Elements

6-6 العناصر المغناطيسية

يحتوي الجدول الدوري على عدة مجموعات تحمل الصفة المغناطيسية، وستنطبق الى أهم مجموعتين رئيسيتين وهما:

1- العناصر المغناطيسية الانتقالية Magnetic Transition Metals

2- العناصر المغناطيسية النادرة Magnetic Rare Earth Metals

ان الالكترونات الموجودة في المدارات غير المشبعة هي المسؤولة عن مغناطيسية هذه العناصر. إذ ان أصل مغناطيسية العناصر الانتقالية هو الالكترونات غير المزدوجة

الموجودة في المدار الثانوي (3d) غير المشبع الذي يشكل المدار الخارجي لها. الجدول (6.6) يوضح هذه العناصر مع عدد الالكترونات الموجودة في المدار المذكور.

تحتوي هذه المجموعة على أهم العناصر المغناطيسية المعروفة مثل الحديد والنيكل والكوبلت والتي تكون فيرومغناطيسية عند درجة حرارة الغرفة. أما بقية العناصر فتكون بارامغناطيسية في درجة حرارة الغرفة ويمكن ان يكتسب قسم منها الخاصية الفيرومغناطيسية أو صديدة الفيرومغناطيسية في درجات حرارية واطنة.

الجدول (6.6): عدد الكترونات في المدار (3d) للعناصر الانتقالية المغناطيسية

العنصر المتأين	عدد الالكترونات في المدار (3d)
Ti <sup>3+</sup>	1
V <sup>3+</sup>	2
Cr <sup>3+</sup>	3
Mn <sup>3+</sup>	4
Fe <sup>3+</sup>	5
Fe <sup>2+</sup>	6
Co <sup>2+</sup>	7
Ni <sup>2+</sup>	8
Cu <sup>2+</sup>	9
Cr <sup>2+</sup>	4
Mn <sup>2+</sup>	5

أما أصل مغناطيسية العناصر النادرة فهو الالكترونات غير المزدوجة في المدار الثانوي (4f) غير المشبع. يقع المدار (4f) في هذه العناصر داخل المدارات المشبعة 5s و 5p. الجدول (6.7) بين العناصر النادرة وعدد الالكترونات الموجودة في المدار (4f).

تكون العناصر المغناطيسية النادرة بارامغناطيسية في درجة حرارة الغرفة وتكتسب الخاصية الفيرومغناطيسية أو صديدة الفيرومغناطيسية أو تراكيب مغناطيسية معقدة في درجات الحرارة الواطئة.

الجدول (6.7): عدد الالكترونات في المدار (4f) للعناصر الارضية النادرة.

العناصر النادرة	عدد الالكترونات في المدار 4f	
La	0	غير مغناطيسي
Ce	1	
Pr	2	
Nd	3	
Pm	4	
Sm	5	
Eu	6	
Gd	7	
Tb	8	
Dy	9	
Ho	10	
Er	11	
Tm	12	
Yb	13	
Lu	14	غير مغناطيسي

Gd

٢٢٢

- 1- عرف ما يأتي:
- العزم المغناطيسي - الزخم الزاوي - المغناطيسية - التأثيرية المغناطيسية - ظاهرة هول - المجال المغناطيسي الحرج - الدرجة الحرارية الحرجة للتوصيلية الفائقة. الدرجة الحرارية الحرجة للمادة الفيرومغناطيسية - قانون كوري - قانون كوري-وايزر - مغنيط بور.
- 2- عرف مع ذكر القانون واذكر على اي المواد ينطبق كل من قانون كوري
- 1- كوري
2. - كوري - وايزر
- 3- عرف مغنيط بور واشتق:
- 1- قيمته.
2. - وحدته.
- 4- ارسم علاقة التأثيرية المغناطيسية - درجة الحرارة للمواد المغناطيسية المشهورة.
- 5- بالاعتماد على التأثيرية المغناطيسية وعلاقتها مع درجة الحرارة صنف المواد المغناطيسية.
- 6- ما المواد الدايمغناطيسية. وما أصل هذه الخاصية.
- 7- ما المواد البارامغناطيسية، اذكر امثلة لهذه المواد.
- 8- ما الفرق بين المواد الفيرومغناطيسية والمواد ضدبديدة الفيرومغناطيسية.
- 9- كيف تفسر ظاهرة وجود قطع حديدية غير ممغنطة ، اي لا تحمل عزماً مغناطيسياً في:
- 1- درجة حرارة  $300\text{ K}$ .
- 2 - درجة حرارة  $100\text{ K}$ .
- 10- عرف كلا من ما يأتي:
- 1- درجة حرارة كوري  $T_c$ .
- 2 - درجة حرارة نيل  $T_N$ .
- 11- تكلم عن فرضيات وايزر
- 12- تكلم عن ظاهرة التخلفية المغناطيسية.
- 13- عدد اهم المجموعات المغناطيسية في الجدول الدوري ، وسبب المغناطيسية فيها.
- 14- عدد اهم الفروق بين مجموعة العناصر الانتقالية ومجموعة العناصر النادرة المغناطيسية.