

تحديد التركيز الأمثل للأيونات Zn^{2+} في نظام الفرایت المرن $Mn-Zn$ من خلال دراسة الخصائص الكهربائية والتآثرية المغناطيسية

رعد أحمد رسول

قسم الفيزياء - كلية التربية

جامعة الموصل

تاريخ الاستلام تاريخ القبول

2005/2/16 2004/5/29

ABSTRACT

In order to study the practicability delimitating the optimal electrical properties have been studied for soft ferrite system $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$, which prepared by solid state method in the temperature range 300 to 550 K by substituting Mn^{2+} ions instead of Zn^{2+} ions. The resulting of this study shows that the electrical conductivity for these systems were optimal value ($10^{-6} \Omega^{-1} cm^{-1}$). The calculation of activation energy gave of 0.25 eV and 0.33 eV. The positive sign of thermoelectric power (seebuck coefficient) for these systems means that the majority carriers were holes.

Also the optimal magnetic susceptibility properties resulted in values -132×10^{-5} , -662×10^{-5} . From the electrical properties (electrical conductivity and thermoelectric power) and magnetic susceptibility, the optimal results when concentration ions for these systems is $Mn_{0.6}Zn_{0.4}Fe_2O_4$, which means equaled 0.4 to Zn^{2+} ions and 0.6 to Mn^{2+} ions.

الخلاصة

تم في هذا البحث دراسة إمكانية تحديد الخصائص الكهربائية المثلثى لأنظمة الفريتات المرنة $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ والمحضرة بطريقة تفاعل الحالة الصلبة في مدى من الدرجات الحرارية بين K 300 و 550 من خلال استبدالية الأيونات Mn^{2+} بديلا عن أيونات Zn^{2+} ، إذ أظهرت نتائج هذه الدراسة أن الاصطalisية الكهربائية لهذه الأنظمة كانت بحدود ($10^{-6} \Omega^{-1} cm^{-1}$) ، وتم حساب طاقات التشتيت في هذه الأنظمة والتي كانت تتراوح بين V 0.25 و 0.33 eV ، وكانت إشارات القدرة الكهروحرارية (معامل سبياك) موجبة

في تلك الأنظمة ضمن درجات الحرارة قيد الدراسة ، مما يدل على أن الحاملات الرئيسية للشحنات الكهربائية فيها كانت الفجوات .

كما أظهرت نتائج هذه الدراسة تحديد خاصية التأثيرية المغناطيسية magnetic susceptibility للأمثل في أنظمة الفريتات المرنة $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ أنها كانت قد تراوحت مابين 132×10^{-5} و 662×10^{-5} . وفي كلا الاختبارين للخصائص الكهربائية (الإصالية الكهربائية والقدرة الكهروحرارية) والتأثيرية المغناطيسية تمثلت أفضل النتائج المستحصلة في نظام فريتات $Mn_{0.6}Zn_{0.4}Fe_2O_4$ أي عندما يكون تركيز الأيونات Zn^{2+} مساويا إلى 0.4 و تركيز الأيونات Mn^{2+} مساويا إلى 0.6 .

المقدمة

إن أحد المهام الأساسية في فريتات Mn-Zn المستحصلة تقنيا هو تحسين نماذج للتبريد الأمثل optimal cooling mode اعتمادا على المكونات والأحجام والتراكيز المولية في هذه الفريتات [1] . وفي كل الأحوال فإن إستبدالية الأيونات الثنائية التكافؤ في هذه الفريتات يجب أن لا تزيد عن الحدود المولية في صيغتها الكيميائية العامة $M.Fe_2O_4$.

إن دراسة تأثير إستبدالية الأيونات الثنائية التكافؤ Zn^{2+} و Mn^{2+} في الفريتات المرنة Mn - Zn مهم جدا لغرض تحسين الموصفات الكهربائية والمغناطيسية في تلك المواد ، حيث قام العديد من الباحثين في إجراء مثل تلك الدراسة أمثل Singh [2] والسعادي [3] .

وبحسب الصيغة الكيميائية العامة للفريتات $M.Fe_2O_4$ ، حيث أن M تتمثل بأيونات ثنائية التكافؤ ، ففي هذا البحث تم إضافة الأيونات ثنائية التكافؤ Zn^{2+} إلى الفريت المرن $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ ، وضمن تراكيز مولية (x) مختلفة بحيث لا يكون تركيز الأيونات في موقع (A) رباعي السطوح أكبر من واحد وتركيز الأيونات في موقع (B) ثماني السطوح أكثر من اثنين [4] . حيث تتغير قيمة x مابين الصفر إلى 1.0 ، وكما هو عليه الحال في هذه الدراسة فإن نسبة التراكيز المولية لاؤكسيد المنغنيز MnO ستكون متوازنة مع نسب التراكيز المولية لاؤكسيد الخارصين ZnO في نظام فريتات المرنة Mn - Zn ككل .

تعد المواد الفرایتية المرنة Mn-Zn واحدة من المواد السيراميكية المهمة جدا التي تستخدم في تصنيع المغناط المؤقتة التي تدخل في تطبيقات كثيرة منها المحولات السمعية والرادارات والتلفون وغيرها ، إن معظم تلك المواد هي أحادية الطور single phase وان الخصائص المغناطيسية لها تجعلها مهمة لكثير من التطبيقات العملية من معرفة خصائصها

الكهربائية والمغناطيسية والتي تعتمد على عدة عوامل منها مقاوة المواد المستخدمة في التحضير ونسبة الخلط وضغط المكبس والكتافة ودرجة حرارة الحرق لها وعوامل أخرى مهمة [5] كما أن هذه الفريتات تستخدم دون أي فقدانات (خسائر) إلى حدود الترددات التي تصل إلى 500 Hz ، تمتاز هذه المواد ببنية مغناطيسية عالية تصل إلى حوالي مابين $T = 1000$ إلى 2000 ، والقوة القسرية لها تصل إلى أقل من 10 e ، أما مقاومتها الكهربائية تكون أوطأ مما هو عليه الحال في أنظمة الفريتات المرنة الأخرى مثل فريتات Ni-Zn وفريتات Mg - Mn . [6]

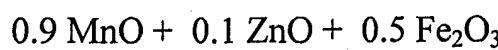
إن النفاية المغناطيسية μ في مثل هذه المركبات السيراميكية يعتمد على متوسط الحجم الحبيبي فيها من خلال تأثير درجات الحرارة التلبيدية sintering process و زمن التلبيدية ، كما تمتاز هذه المواد أيضاً بانخفاض قيم فقدانات hysteresis losses (الهستيريز والتغيرات الدوامية والمتبقيات الأخرى)، كما تمتاز بارتفاع ثابت العازل الكهربائي dielectric constant عند مدى الحدود المناسبة لمدى التردد) [7] .

يهدف البحث التوصل إلى قيم التراكيز المثلث في نسب أيونات الخارفين x وايونات المنغنيز في الصيغة النهائية لفريتات $\text{Mn}_{1-x}\text{Zn}_x\text{Fe}_2\text{O}_4$ المرنة من خلال تحليل قياسات الاصالية الكهربائية electrical conductivity ومعاملات القدرة الكهروحرارية thermoelectric coefficients (تأثير سيباك seeback effect) وحسابات طاقات التشغيل activation energies . magnetic susceptibility

التقانة التجريبية

1- تحضير العينات

تم تحضير نماذج أنظمة الفريتات المرنة $\text{Mn}_{1-x}\text{Zn}_x\text{Fe}_2\text{O}_4$ بالطريقة السيراميكية (تفاعل الحالة الصلبة) وحسب التراكيز المولية لكل مركب وكما يأتي : توزن نفس كمية المولات من الأكسيد وحسب الأوزان الجزيئية وكما يأتي : فمثلاً لحساب الكتل المولية من الأوزان الجزيئية للنظام $\text{Mn}_{0.9}\text{Zn}_{0.1}\text{Fe}_2\text{O}_4$ ، فان الصيغة الكيميائية لهذا المركب تكتب كما يأتي :



أما الوزن الجزيئي الكلي (M_{total}) للمركب تم حسابه من حاصل قسمة العدد المولي لكل عنصر على 2 مضروباً بالوزن الجزيئي للعنصر وكما يلي :

$$M_{\text{total}} = 0.45 * 70.9374 + 0.05 * 81.3694 + 0.25 * 159.7922 = 75.93835.$$

وبذلك ستحسب النسبة المئوية الوزنية لأكسيد ذلك النظام كما يأتي :

$$m_{ZnO} = (0.45 M_{ZnO} / M_{\text{total}}) * 100 = 42.03 \% \text{ wt.}$$

$$m_{MnO} = (0.05 M_{MnO} / M_{\text{total}}) * 100 = 5.36 \% \text{ wt.}$$

$$m_{Fe_2O_3} = (0.25 M_{Fe_2O_3} / M_{\text{total}}) * 100 = 52.61 \% \text{ wt.}$$

بذلك يصبح المجموع الكلي $\frac{100}{100} \% \text{ wt.}$

تم حساب النسبة المئوية لباقي التركيز من النسبة المئوية الوزنية المبينة أعلاه .

خلطت الكميات الموزونة أعلاه وطحنت طحنا جيدا بالاستعانة بهاون العقيق والطاحونة الكهربائية لفترة من الزمن تصل إلى 6 ساعات وذلك للحصول على خليط متجانس وجسيمات ذات أحجام مناسبة . ووضع الخليط النهائي في بونقة خزفية في فرن كهربائي وتُسخن بوجود الهواء الجوي إلى درجة 1000°C ولمدة 24 ساعة وتسمى عملية التسخين تلك بعملية التلبيد الأولية Pre-Sintering Process . كبرت العينات المراد تهيئتها لاختبار خصائصها الكهربائية على شكل أقراص pellets ذات نصف قطر 0.65 cm وبسمك 0.3 cm والعينات المراد اختبار خصائص التأثيرية المغناطيسية بشكل مسحوق ، وأخيرا تم وضعها في الفرن الكهربائي بدرجة حرارة 1300°C ولمدة 3 ساعات ، هذه العملية تسمى بالتلدين الحراري annealing والتي يحدث فيها انتشار داخلي للجسيمات المجاورة وتتاح لها الفرصة لكي تتموضع وتتمرکز في مواقعها وتتماسك مع بعضها البعض للتقليل من المسافات بسبب انتشار الفراغات على سطح تلك العينات .

2- قياس الاصالية الكهربائية ومعامل القدرة الكهروحراري

استخدمت طريقة الاتصال الميكانيكي في قياس الاصالية الكهربائية وكما مبين في الشكل (1) ، إذ وضعت العينة بين قرصين يصنعان بشكل ملائم لأبعاد العينة ويحيطان بها ويثبت في كل قرص مزدوج حراري من مادتي النحاس والكونستتن لقياس درجة حرارة السطحين العلوي والسفلي للعينة . وتحسب الاصالية الكهربائية باستخدام المعادلة الآتية :

$$\sigma = WI / VA$$

حيث تمثل كلا من W و A و V و I - سمك ومساحة العينة وفرق الجهد المسلط والتيار الكهربائي المار خلال العينة على التوالي .

ولقياس معامل القدرة الكهروحرارية (تأثير سبياك) التي تعتمد على استحداث فرق في درجات الحرارة ΔT على طرف العينة بربط سخان حراري Heater على أحد طرفيها ، ويربط الطرف الآخر بنقطة ذات درجة حرارة ثابتة Heat sink وكما في الدائرة الكهربائية المبينة في الشكل (1) ، إذ تولد قوة دافعة كهربائية ΔV على طرف العينة . بذلك فان معامل القدرة الكهروحرارية S يمكن تمثيله بما يأتي :

$$S = \Delta V / \Delta T$$

3- قياس التأثيرية المغناطيسية

للتعرف على التصرفات المغناطيسية لأنظمة الفريتات المرنة $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ ، فقد تم إجراء قياسات التأثيرية المغناطيسية عند درجة حرارة الغرفة باستخدام جهاز الماغنيطوميتر Magnetometer وكما مبين في الشكل (2) ، الذي يبيّن مخططًا لفكرة منظومة الميزان المغناطيسي الذي يستند وبشكل أساسي على فكرة (قانة) كيوري - فارادي [8] . وتعتمد هذه القناة على وجود قوة مغناطيسية عمودية مصدرها مغناطيس كهربائي electromagnet ذو مجال مغناطيسي لاحطي nonlinear أي بانحدار Y / H ؟ ذي قيمة معينة . وعادة ما نحصل على مجال من هذا النوع عندما تكون الفجوة الفاصلة بين وجهي الأقطاب المغناطيسية غير منتظمة . إذ تفاص هذه القوة بميزان إلكتروني دقيق وحساس جداً، وتحسب كما يأتي :

$$F = m \chi [? H / ? Y]$$

حيث m - كتلة العينة (gm) .

χ - التأثيرية المغناطيسية ($B.M$) .

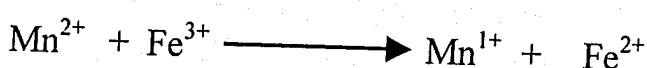
H - شدة المجال المغناطيسي (*orested*) .

وتعتبر هذه من الطرق غير المباشرة في قياس التأثيرية المغناطيسية (χ) للمواد، إذ يتم تعديل الجهاز عادة بقياس القوى المسلطة على كتلة معلومة من مادة قياسية كمعدن الفضة النقي وحساب مقدار تأثيرته المغناطيسية بدقة . الجهاز يتم تصفييره مسيقاً وذلك بطرح قيمة القوة المسلطة على حاوية العينة التي تكون من مادة دائياً مغناطيسية مثل مادة الجهاز وذلك لقياس القوة الحقيقة المسلطة على العينة .

النتائج والمناقشة

أظهرت نتائج الاصالية الكهربائية σ نسبة إلى درجات الحرارة المطلقة T في مدى الدرجات الحرارية من $300K$ إلى $550K$ وكما مبين في الشكل (3) ، إذ أن منحنيات الاصالية الكهربائية σ تزداد مع زيادة درجة الحرارة ومن المرتبة

$10^{-1} \Omega cm^{-1}$ ، وهي كذلك تتبادر نسبتاً إلى تركيز الأيونات الاستبدالية للنظام الفرايتي $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ ، إذ يلاحظ أنه عندما يكون تركيز آيونات Zn^{2+} المضافة مساوياً إلى 0.4 (أي في نظام فريتات $Mn_{0.6}Zn_{0.4}Fe_2O_4$) أن الاصحالية الكهربائية 5 تكون عند أقصاها في ذلك النظام ، وهذا ناتج بالطبع إلى سهولة تحركية حاملات الشحنة Zn^{2+} و Mn^{2+} عند موقع رباعي السطوح A وتبادل الموقع مع الأيونات المعدنية Fe^{3+} عند موقع ثمانى السطوح B وزيادة عددها تلك التركيز (أي عندما $X=0.4$) بصورة أكبر مما هو عليه عند بقية التركيز الأخرى والذي سيؤدي إلى ارتفاع الاصحالية الكهربائية 5 وكما مبين في التفاعل الآتي :



إن وجود تلك الأزواج الأيونية $Mn^{2+}-Mn^{1+}$ - $Fe^{3+}-Fe^{2+}$ ولنفس العنصر وبتكافؤات مختلفة تعطي نتائجها في ارتفاع وانخفاض الاصحالية الكهربائية في تلك الفريتات [9] وهذا ربما يتسبب عن فسح مجال أوسع للكاتيونات للمرور في الموضع البنية في نظام فريتات $Mn_{0.6}Zn_{0.4}Fe_2O_4$ بصورة أكبر من بقية الأنظمة الأخرى . والشكل (4) يوضح ذلك التغير الكبير في علاقة الاصحالية الكهربائية 5 نسبة إلى تركيز آيونات الخارصين Zn^{2+} المضافة في النظام الفرايتي المرن $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ عندما كانت درجة الحرارة 450 K ، وهذا ينطبق على جميع الدرجات الحرارية التي تم إجراء القياسات عندها ، والمبينة في الشكل (3) .

وكما يبدو كذلك من نتائج معاملات القدرة الكهروحرارية α والمبينة في الشكل (5) كدالة لدرجة الحرارة أن نوعية حاملات الشحنة على العموم هي الفجوات holes كونها كانت ذات قيمة موجبة ، وكذلك يبدو أن تلك القيم تتراقص تدريجياً مع ازدياد درجات الحرارة وخصوصاً عند درجات الحرارة الأقل من 400 K وانخفاضها مع ازدياد درجات الحرارة . إن حركيات حاملات الشحنة نوع p (الفجوات) في هذه النظم تكون أعلى من حركيات حاملات الشحنة نوع n (إلكترونات) مما يتسبب في فولتية قدرة كهروحرارية عالية [10] ، أما الانخفاض التدريجي يعود إلى أن تلك القيم المرتفعة لها تكون مستقلة تقريباً عند درجة الحرارة ، لذا فإنه يجب أن تصاحب بآلية التتططر التي اقترحت من قبل Verway [11] وهذا ما يفسر كذلك الاصحالية الكهربائية ، إذ أن هذا الانخفاض في قيم معاملات القدرة الكهروحرارية α يكون معاكساً لتغير الاصحالية الكهربائية مع درجات الحرارة ، ويتبين كذلك بأن قيم معاملات القدرة الكهروحرارية α تكون أعلى ما يمكن عندما يكون $X=0.4$. وما يؤكد صحة ذلك التغير

الواضح في قيم طاقات التنشيط E_a في نظام فريتات $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ نسبة إلى التركيز والمبنية في الشكل (6) ، والتي تم حسابها من معادلة ارهينيوس [12] وكما يأتي :

$$\ln \sigma (T) = -E_a / k_B T + \ln \sigma_0$$

حيث تمثل من k_B ثابت بولتزمان . ويتبين من تلك القيم أنها تكون عند أقصاها عند التركيز التي يتمثل عندها نظام الفريتات بالصيغة $Mn_{0.6}Zn_{0.4}Fe_2O_4$ ، وهذا مما يدل على سهولة حركية حاملات الشحنة عند التركيز $X=0.4$ بصورة أكبر من بقية التركيز .

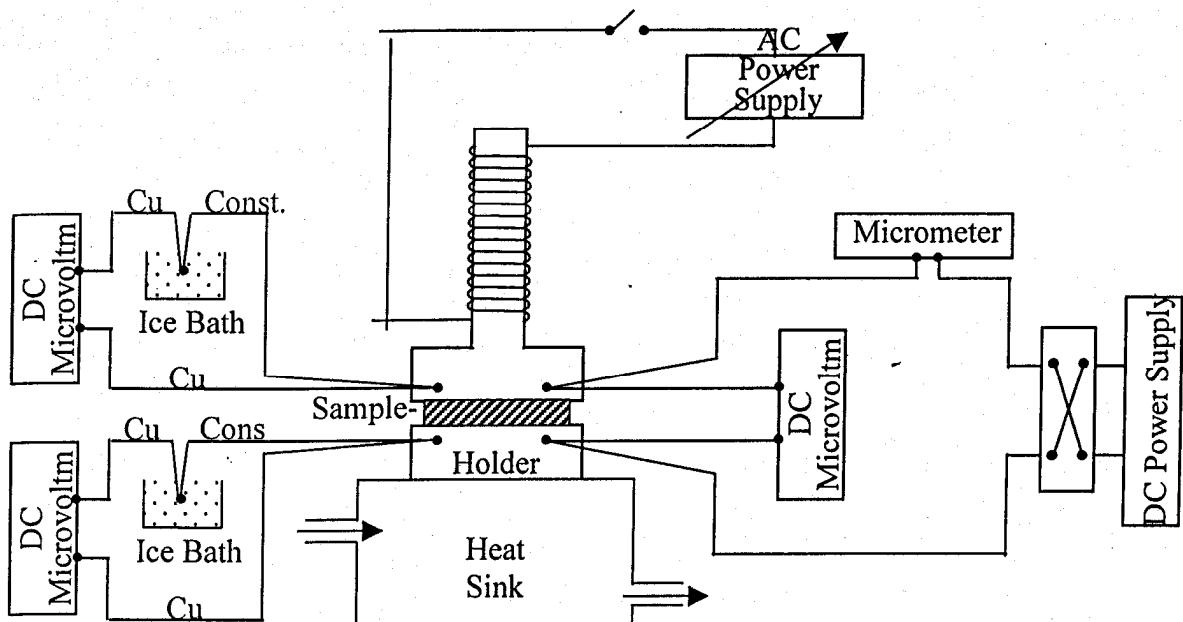
ولدراسة التأثيرية المغناطيسية χ مع تركيز أيونات Zn^{2+} المضافة الاستبدالية X في نظام فريتات $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ والشكل (7) يبين تغير قيم التأثيرية المغناطيسية χ ، والتي تزداد مع زيادة تركيز الأيونات المضافة لأيونات الخارصين Zn^{2+} لتصل عند أقصى قيمة لها عندما تصبح $X=0.4$ والتي تبلغ ($B.M = 662 \times 10^{-5}$) ، ثم تأخذ بالانحدار التدريجي عند التركيز الأعلى ، هذا الانحدار التدريجي ربما يعود إلى تغير في طبيعة طور المادة الناتجة نتيجة لزيادة تركيز أيونات الخارصين مع تغيرات جذرية في البنية الإلكترونية للنظام الفريتي متمثلة بسلوكية الأيونات الاستبدالية Zn^{2+} عند التركيز الأعلى والأقل من $X=0.4$.

الاستنتاجات

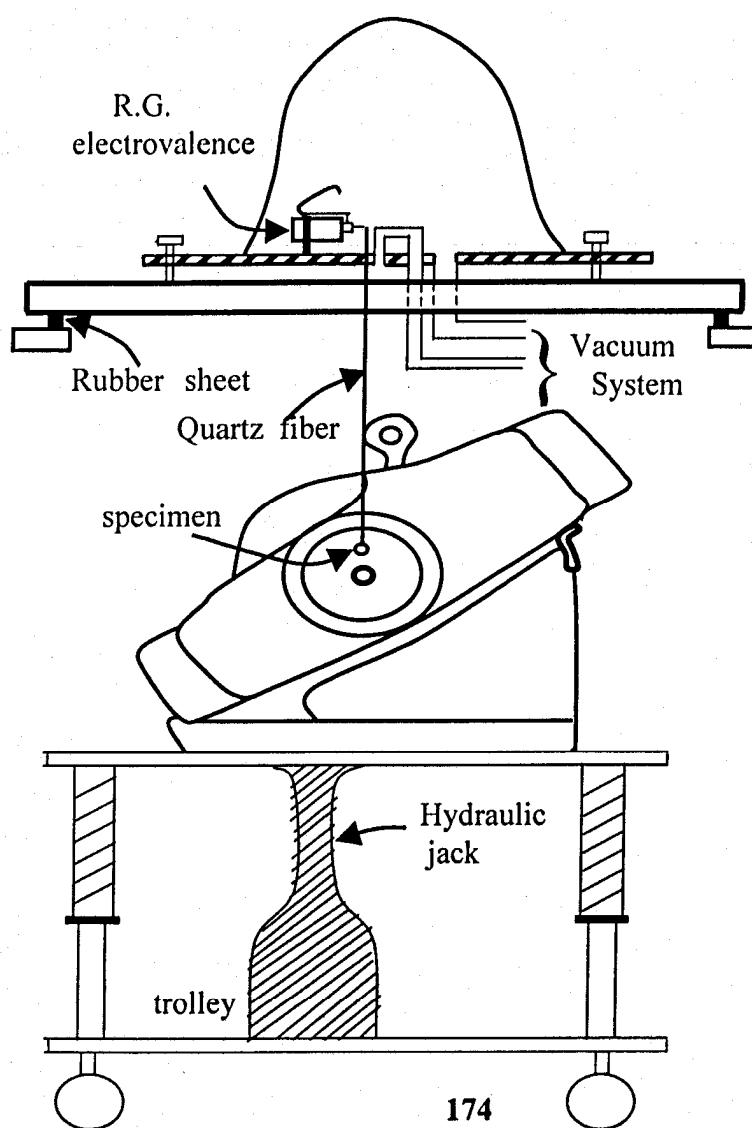
بناء على ما استحصل من نتائج لقياسات للايصالية الكهربائية ومعاملات القدرة الكهروحرارية وطاقات التنشيط والتأثيرية المغناطيسية ، فقد تم تحديد التركيز المثلثي في نظام الفريتات المرنة $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$ عندما تكون قيم تركيز أيونات الخارصين Zn^{2+} مسلوبة إلى 0.4 بينما تكون تركيز أيونات المنغنيز Mn^{2+} متساوية إلى 0.6 ($Mn_{0.6}Zn_{0.4}Fe_2O_4$) ، وهو ما تم اتباعه من قبل Rasoul [6] ، وهي مطابقة للنتائج المستحصلة من قبل Tomohara K & Nakano M. لتطوير الخصائص الكهربائية والمغناطيسية عند تلك التركيز في هذا النوع من الفريتات . Mn-Zn المرنة

المصادر

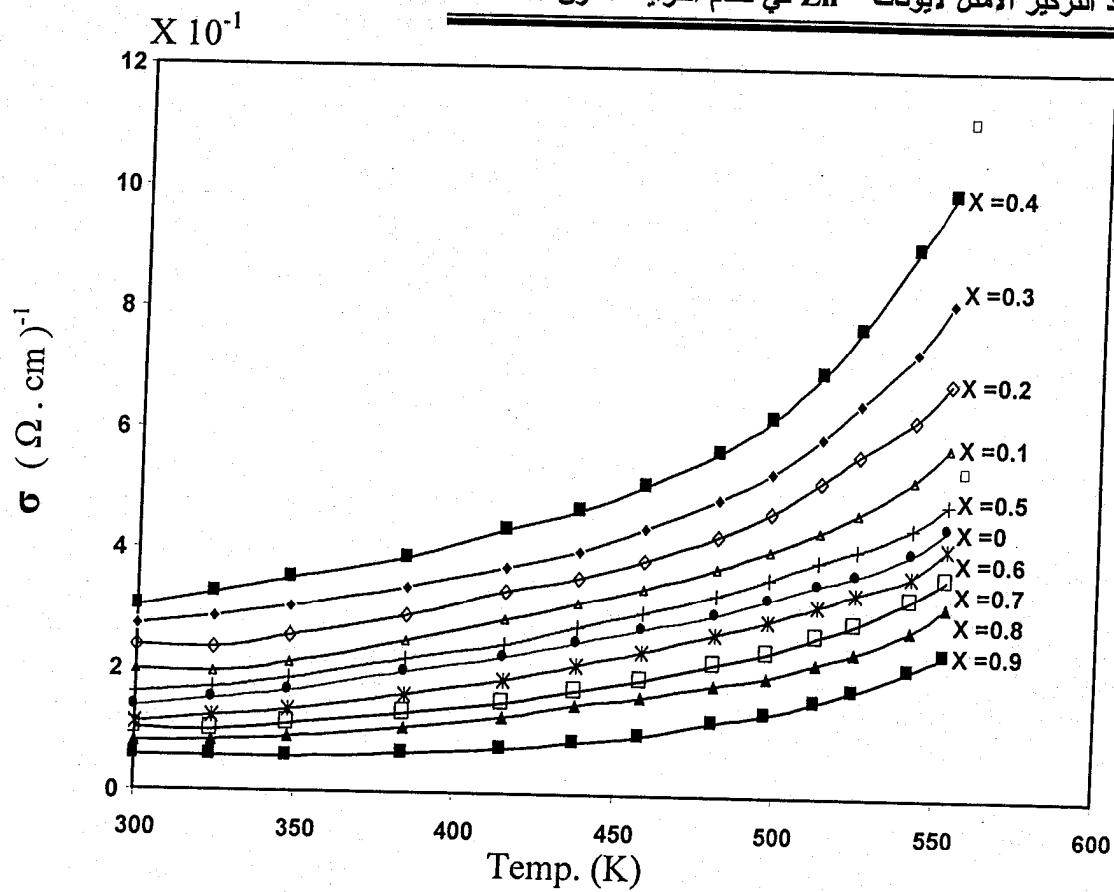
- 1- Nakano M. , Tomohara K. , Song J.M., Journal of Applied Physics, 87(9):6217-6219 (2000).
- 2- Singh M. , Sud S.P. Modern Physics Letters B, 14(14):531-537(2000) .
- 3- El-saadawy M. , Barakat M., Journal of Magnetism and Magn-etic Materials, 213:309-311 (2000).
- 4- Puri R.K., Journal of Materials Science, 29:2182 -2186(1994).
- 5- Nakano M. , Tomohara K. , Song J.M. , and Fukunaga H., Journal of Applied Physics, 87(9):6217-6219 (2000).
- 6- Rasoul R.A., Ph.D Thesis, University of Mosul, Education Collage, Department of Physics (2004).
- 7- Razzitte A.C. , Jacobo S.E., Journal of Applied Physics, 87(9): 6232 – 6234 (2000).
- 8- Mullay L,N., John Wiely Interscience, 1786 (1963).
- 9- Suchet J.P., D. Van Nostrand by Bulter and Tanner , London , UK (1965).
- 10- Kchirsagar S,T., J. Phys. Soc. Japan , 27(5):1164 (1969) .
- 11- Verwey E.J. , Heiman E.L., J. Chem. Phys., 15 (4):147-187 (1947).
- 12- Suchet J.P. (1st ed.) Pergamon Press, Oxford, UK (1975).



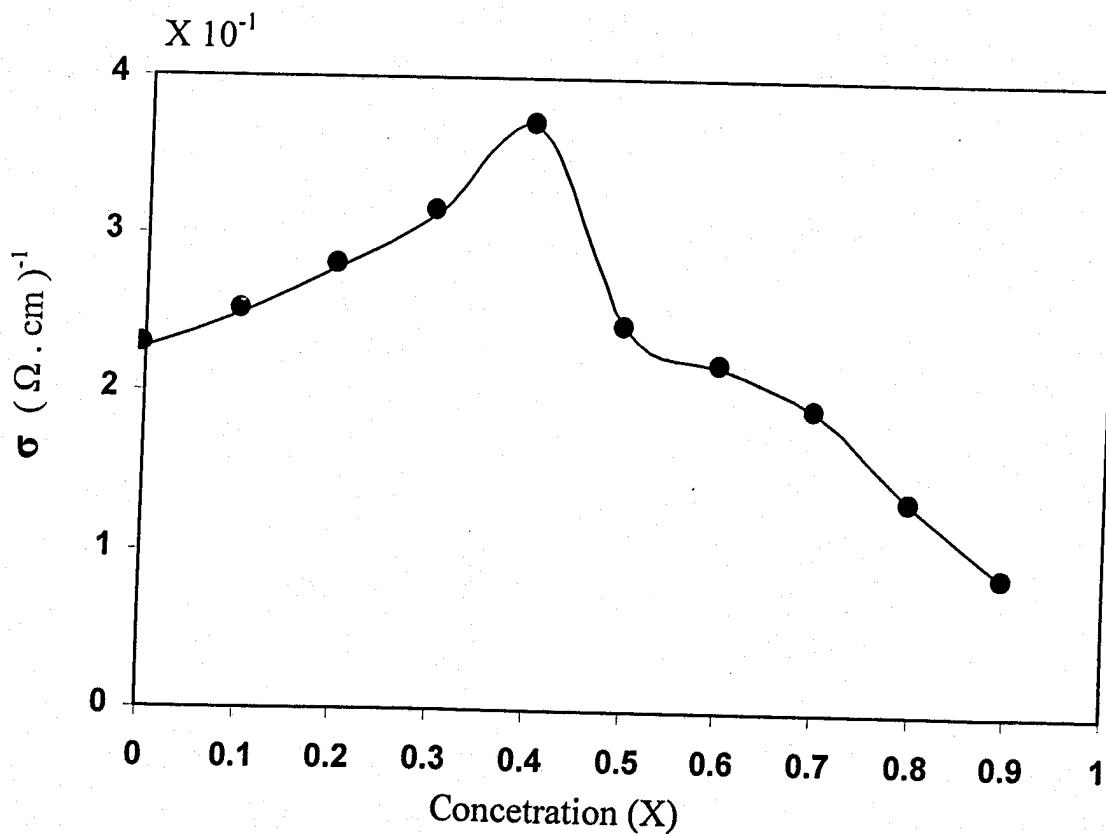
الشكل (1) : الدائرة الكهربائية لقياسات الاصالية الكهربائية والقدرة الكهروحرارية



الشكل (2) : جهاز قياس التأثيرية المغناطيسية

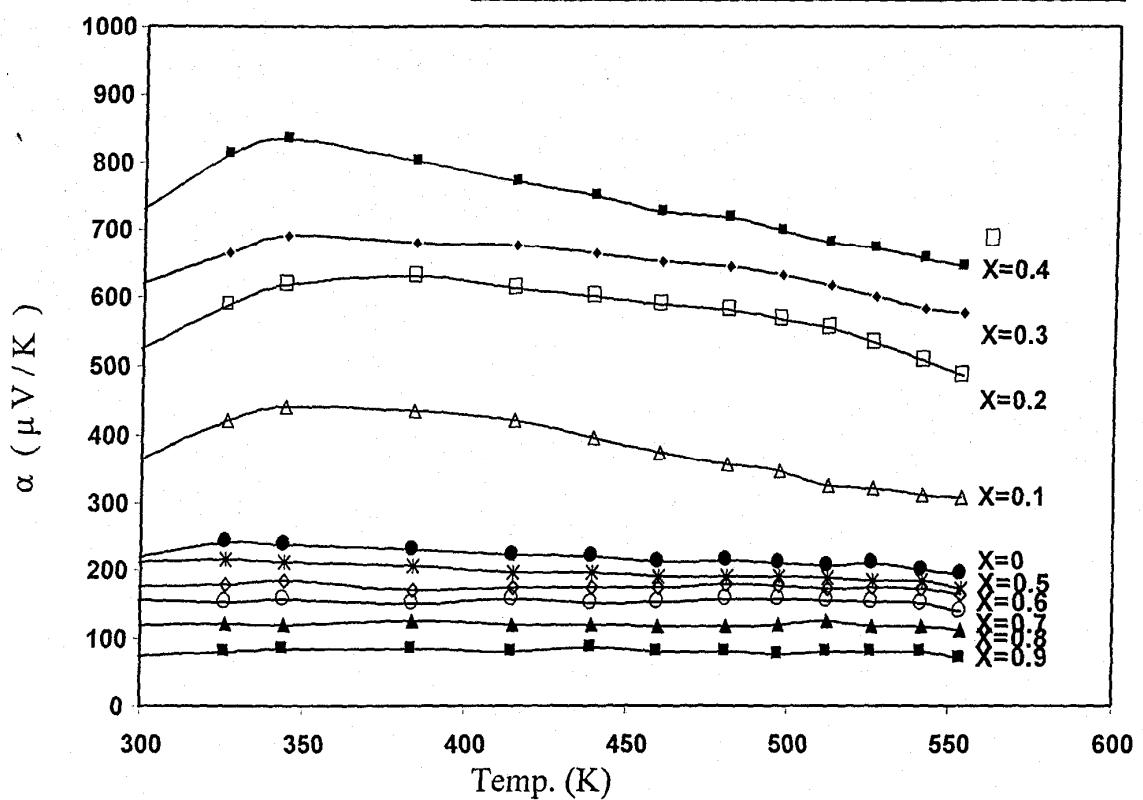


الشكل (3): علاقه الايصالية الكهربائية σ مع درجة الحرارة لنظام الفرایتي $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$

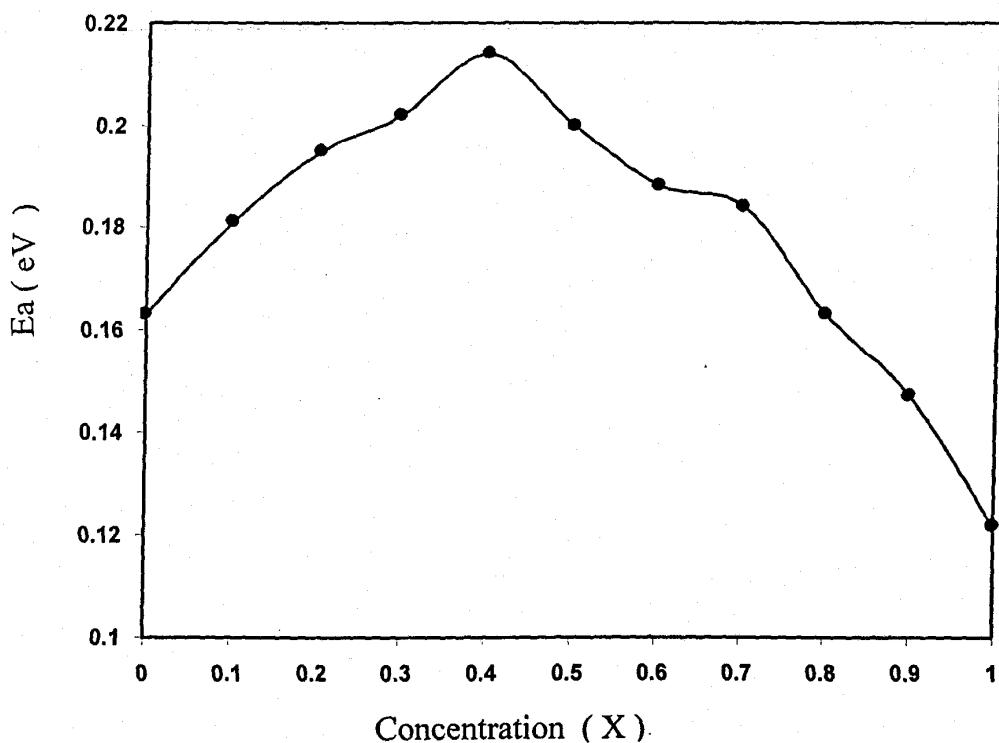


الشكل (4): علاقه الايصالية الكهربائية σ مع تركيز الأيونات Zn^{2+} في نظام الفرایتي المرن

$Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$

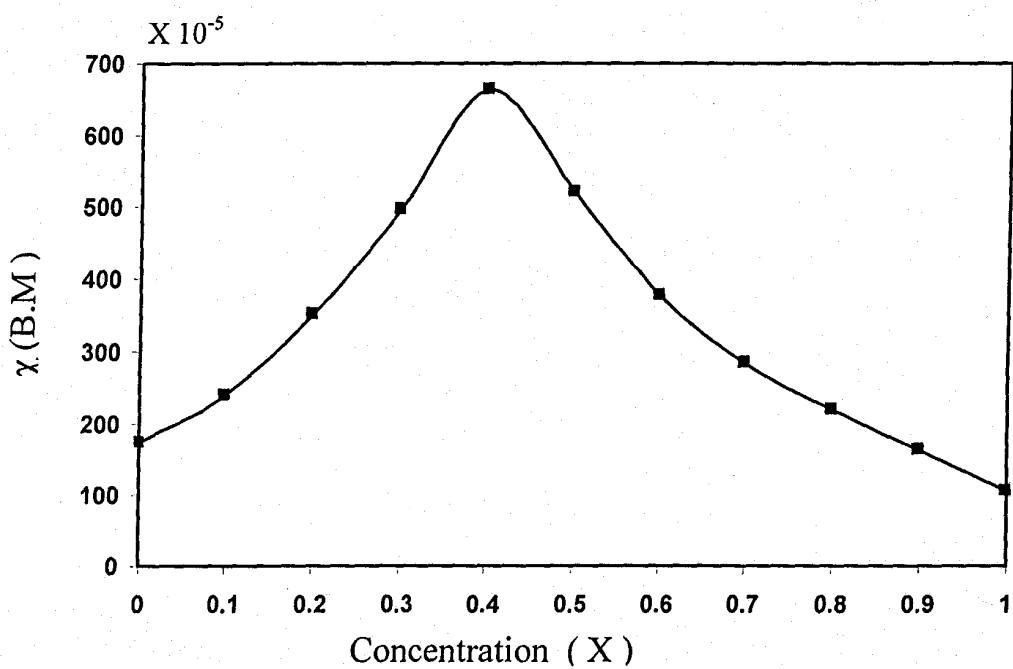


الشكل (5): علاقة القدرة الكهروحرارية α مع درجة الحرارة لنظام الفراتي $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$



الشكل (6) : علاقة طاقة التنشيط Ea مع تركيز الأيونات المضافة X لنظام الفراتي $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$

$Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$



الشكل (7) : علاقة التأثيرية المغناطيسية χ مع تركيز الأيونات المضافة x لنظام
الفراتيري $Mn_{1-x}Zn_xFe_2O_4$