

دراسة الخصائص الكهربائية للمركبات البوليمرية النانوية (البوليمر اثيلين واطي الكثافة LDPE المشوب بأوكسيد الزنك ZnO)

ماهر حسن رشيد سفير عبد الكريم عبد الرحيم عبدالامير خلف عرط

قسم العلوم- فرع الفيزياء /كلية التربية الأساسية / جامعة بابل

محمد هادي شنين فؤاد زهير رزوقي

قسم العلوم- فرع الفيزياء /كلية التربية الأساسية / جامعة بابل

maher-hasan88@yahoo.com

الخلاصة

تضمن هذا البحث دراسة بعض الخصائص الكهربائية المستمرة (D.C) والمتناوبة (A.C) للمركبات النانوية البوليمرية المكونة من إضافة نسب وزنية مئوية مختلفة (٥٠،٤٥،٤٠،٣٥،٣٠،٢٥،٢٠،١٥،١٠،٥) من (ZnO) النانوية الى البوليمر اثيلين واطي الكثافة (LDPE). قياسات الاشعة تحت الحمراء أشارت إلى تغير طفيف في التراكيب الكيميائية، وحيود الأشعة السينية للأغشية البوليمرية ليس لا تظهر فيها قمم (تركيب غير متبلور) وتظهر القمم بعد إضافة المادة النانوية. حيث وجدنا ان التوصيلية المستمرة تزداد بزيادة درجات الحرارة لكل التراكيز المضافة كلها، وطاقة التنشيط تتناقص مع زيادة التراكيز المضافة من (ZnO) النانوية، بينما أشارت الخواص الكهربائية المتناوبة الى أن ثابت العزل الكهربائي والفقدان العزلي الكهربائي كلاهما يتناقصان بزيادة تردد المجال المسلط ولمختلف التراكيز المضافة ويزدادان بزيادة تراكيز المادة المضافة.

الكلمات المفتاحية :- الخصائص الكهربائية، المركبات النانوية، الجسيمات النانوية

Study of the Electrical Properties of Nanomatellite Polymers (for Low-Density Polyethylene LDPE ZnO)

Abstract

Some electrical properties have been studied of polymer nanocomposites films prepared by pressure technique. This study includes some (D.C & A.C) electrical test for (LDPE-ZnO) polymer nanocomposites with different concentration as (0,10,20,30,40,45 and 50) wt.% of (ZnO). The FT-IR measurements refer to that no change on chemical structures except some minor variations. XRD of polymers films without additive have no peaks (amorphous structure) but after adding nanomaterial the peaks are appearing. D.C. conductivity of the nanocomposites have been increased with increasing temperature at different concentrations of (ZnO) nanoparticles. The activation energy decreases with increasing the concentrations of the nanoparticles additives. The A.C electrical properties show that the dielectric constant and dielectric loss decrease with increasing the frequency of applied electrical field and they increase with increasing of the concentration of nanoparticles.

Key words: Electrical properties, nanoelectronics, nanoparticles

١ - المقدمة

تمتاز البوليمرات بأنها ذات جزيئات كبيره تتكون من وحدات متكرره اصغر منها تدعى بالمونيمرات، إذ تصطف هذه الجزيئات بشكل خطي أو متفرع أو متشابك [Nicolson, 2006]. تعد البوليمرات ذات اهميه بالغه نظرا لخصائصها المتعدده، حيث تنفرد البوليمرات بمجموعه من الخصائص المميزه منها، خصائص ميكانيكية مثل اللدونه والمرونه وغيرها، وكذلك خصائص كهربائية جيده تمكنها من الولوج في العديد من التطبيقات [da Silva et.al,2005; Ray et. al., 2009]. حيث ان اغلب المواد البوليمريه تمتاز

بخواص عزلية نشطت تطبيقاتها في المجالات الالكترونية والكهربائية بشكل واسع مثل، تغليف الاسلاك الكهربائية وصناعة الأبدان البلاستيكية، أدى التطور العلمي الواسع في تغيير خصائص المواد البوليمرية بطرائق عده منها طريقة التشويب والاضافة. حيث تتم اضافة بعض المواد ذات الخصائص المهمة للمواد البوليمرية بغية تحسين خصائصها سواء أكانت تلك الخصائص كهربائية او ميكانيكية او حرارية او بصرية وغيرها من الخصائص، وينتج عن العملية بعد الاضافه او التشويب ماده ذات خصائص جديده تدعى تلك المادة بالماده المتراكبه [النعمي وأسماء، 2005]. في بحثنا الحالي تم اضافة جسيمات نانويه من اوكسيد الخارصين الى البولي اثيلين واطئ الكثافة والهدف من ذلك هو دراسة التغيرات التي تحصل في الخصائص الكهربائيه.

٢- الجزء العملي .

يتضمن هذا الجزء ثلاثة محاور المحور الاول يتضمن وصف المواد المستعملة والمحور الثاني يوضح طريقة تحضير العينات وتهيأتها للاختبار والقياس، اما المحور الثالث يتطرق الى الاجهزة المستعملة في كيفية إجراء الفحوصات وطريقة القياس.

المحور الاول : المواد المستعملة:-

تم تجهيز البولي اثيلين واطئ الكثافة (LDPE) على شكل حبيبات من احدى الشركات الاجنبية المعتمدة حيث ثبت ان المادة صالحة ومطابقة للمواصفات اللازمة لاجراء البحث. وكذلك تم تجهيز اوكسيد الخارصين (ZnO) على شكل جسيمات نانويه بابعاد (20-40) nm من احدى الشركات المعتمدة ايضا، اذا استعملت هذه المادة كمضافات مع البوليمر وبتراكيز مختلفة .

المحور الثاني: طريقة التحضير :-

حُضِرَت العينات بتقنية الكبس الحراري، حيث تم تحضير عينات مختلفة باختلاف التراكيز الوزنيه للشوائب المضافة المتمثلة باوكسيد الخارصين النانوي الى البولي اثيلين واطئ الكثافة الذي يعد المادة الاساس. المرحلة الاولى تتم بخلط حبيبات البولي اثيلين واطئ الكثافة (LDPE) مع الجسيمات النانويه (ZnO) في بوتقة صغيره لغرض الحصول على خليط متجانس قبل الكبس وكل حسب تراكيزه الوزنيه. بعد ذلك يوضع الخليط المتجانس في المكبس الحراري تحت ضغط 10 MPa ودرجة حرارة 50°C ولمدة دقيقتين لكل عينه ويتم إخراج العينة من المكبس بشكل اسطواني بإبعاد $R=1\text{cm}$ وبسمك مختلف يتراوح من 0.4-0.5 cm وبحسب التراكيز الوزنيه المضافة.

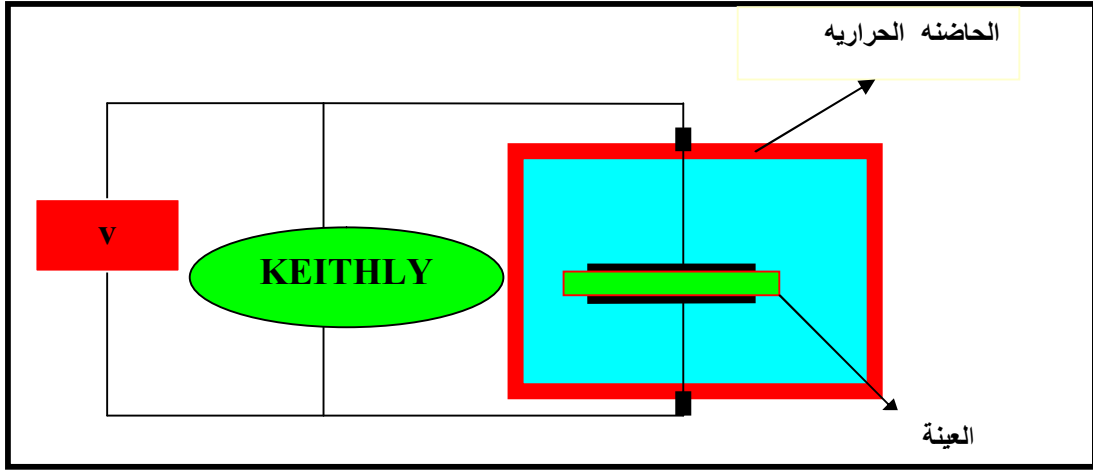
المحور الثالث:-

يتضمن هذا المحور شقين اساسين هما:-

اولاً:- القياسات الكهربائية المستمرة (D.C) :

تم حساب التوصيلية الكهربائية بقياس قيم المقاومة الكهربائية باستعمال جهاز SOURSEMETER TYPE KEITHLY2400 مع تغيير درجات حرارة ضمن مدى $30-80^{\circ}\text{C}$ اذا

يوضع النموذج مع خلية الفحص (الخلية الكهربائية) في حاضنة حرارية كما في المخطط (١) وتسجل قيمة المقاومة الكهربائية بعد مدة (7) دقائق لكل عينة لضمان امتصاص العينة لدرجات الحرارة ثم نسجل القيم ولكل عينة.



مخطط (١) الدائرة الكهربائية المستعملة لقياس الخصائص الكهربائية المستمرة

يمكن حساب التوصيلية الكهربائية ($\sigma_{d.c}$) على وفق المعادلة الآتية

[Kittel, 1986 ; Kovalchuk *et. al.* ,2005]

$$\sigma_{d.c} = (1/\rho) = (L/R_e.S) \dots\dots\dots(1)$$

إذ أن :-

ρ : المقاومة النوعية L : المسافة بين القطبين R_e : المقاومة S : مساحة المقطع العرضي

وتتغير قيمة التوصيلية الكهربائية أسياً مع درجة الحرارة المطلقة حسب المعادلة

: [YU and Wong, 2007]

$$\sigma = \sigma_0 \exp[-E_a/K_B T] \dots\dots\dots(2)$$

إذ إن:

σ_0 : التوصيلية عند درجة حرارة $30^\circ C$ E_a : قيمة طاقة التنشيط T : درجة الحرارة بالكلفن

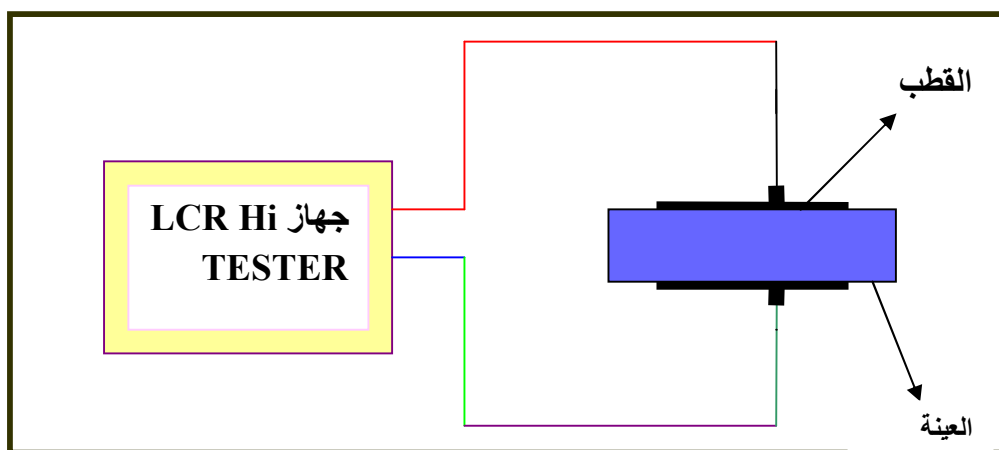
K_B : ثابت بولتزمان $= 1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$

ثانياً:- القياسات الكهربائية المتناوبة (A.C) :

القياسات الكهربائية المتناوبة تتضمنت قياس السعة (capacitance) والفقدان العزلي كدالة لتردد

المجال الكهربائي المتناوب المسلط في درجة حرارة الغرفة باستعمال جهاز HIOKI 3532-50 LCR Hi

TESTER (JAPAN)، الشكل (٢) مخطط دائرة A.C.



مخطط (٢) الدائرة الكهربائية المستعملة لقياس الخصائص الكهربائية المتناوبة

ويمكن حساب ثابت العزل الكهربائي (ϵ') باستعمال المعادلة الآتية [الراوي وآخرون، ١٩٨٨]:

$$X = \frac{C_P}{C_0} \dots \dots \dots (3)$$

C_P تمثل سعة المادة العازلة، C_0 تمثل سعة المادة في الفراغ وبهذا فإن عامل الفقدان الذي يمثله ظل الزاوية (δ) سيكون

$$\tan \delta = \frac{\epsilon''}{\epsilon'} \dots \dots \dots (4)$$

وبعد إيجاد الفقدان العزلي يمكن حساب التوصيلية الكهربائية المتناوبة

$$\sigma_{ac} = \omega \epsilon_0 \epsilon'' \dots \dots \dots (5)$$

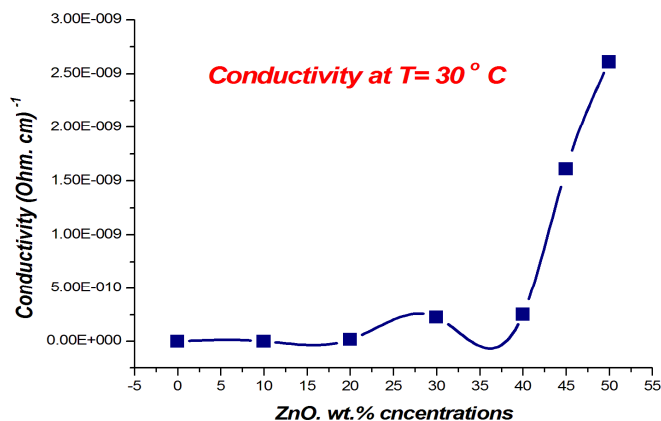
$$\omega = 2\pi f \text{ تمثل التردد الزاوي ، } \epsilon_0 \text{ السماحية في الفراغ وتساوي } 8.85 \times 10^{-12} \text{ C}^2/\text{N.m}^2$$

٣- النتائج والمناقشة

The D.C electrical properties

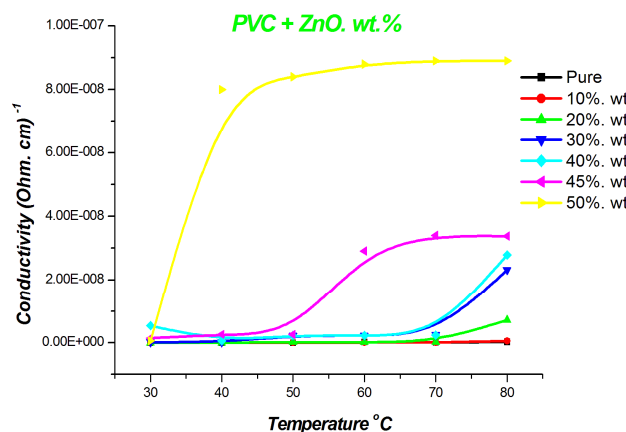
القياسات الكهربائية المستمرة

الشكل (١) يبين تغير التوصيلية الكهربائية لمتراكبات البوليمرية مع الجسيمات النانوية عند درجة حرارة الغرفة، أذ نلاحظ ان التوصيلية الكهربائية للبوليمر بولي ايثيلين واطى الكثافه (LDPE) تزداد بزيادة تراكيز اوكسيد الخارصين الوزنية وتفسير هذه الزيادة هو أن الأيونات الموجودة في البوليمر تكون معزولة عن بعضها البعض داخل الوسط المتراكب وعند اضافة تراكيز عالية من الجسيمات النانوية سوف تتكوّن شبكة متصلة داخل المتراكبات تحوي على مسارات تسمح لحاملات الشحنة من المرور خلالها إذ تمر حاملات الشحنة خلال المسارات التي تكون مقاومتها الكهربائية أوطى- AI ; aksu and aydogdu, 2009 [. Bermanny *et.al.*, 2013]



الشكل (١) تغير التوصيلية الكهربائية المستمرة للمركبات البوليمرية النانوية (LDPE-ZnO) كدالة لتركيز المادة المضافة (ZnO) عند درجة حرارة الغرفة .

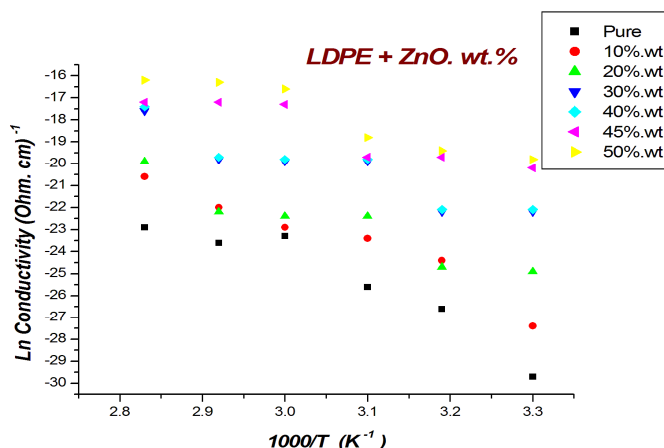
الشكل (٢) تغير التوصيلية الكهربائية للمركبات البوليمرية النانوية مع درجة الحرارة أذ نلاحظ إن التوصيلية الكهربائية تزداد للبوليمر بولي إيثيلين واطي الكثافة (LDPE) وكذلك تزداد للمركبات البوليمرية النانوية (LDPE-ZnO) مع زيادة درجة الحرارة أي إن هذه المواد تمتلك مقاومة ذات معامل حراري سالب أي تقل مقاومتها مع ارتفاع درجة الحرارة. وتفسير هذا هو أن السلاسل البوليمرية والجسيمات النانوية تعمل مراكز لقنص حاملات الشحنة المنقولة بعملية الوثب (الفقز)، وارتفاع درجة الحرارة تزداد حركة السلاسل البوليمرية وتتحرك تبعاً لها الجسيمات النانوية (ZnO) فينتج عن ذلك تحرير لحاملات الشحنة المقتصة فتزداد التوصيلية للعينات جميعها نتيجة لزيادة حاملات الشحنة وتحركاتها [Hamzah et. al., 2008] .



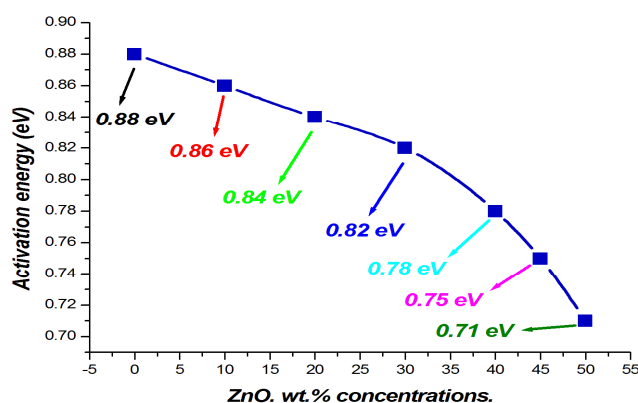
الشكل (٢) تغير التوصيلية الكهربائية المستمرة مع زيادة درجة الحرارة للمركبات البوليمرية النانوية (LDPE-ZnO)

الشكل (٣) يوضح العلاقة بين $\ln \sigma$ (ln conductivity) ومقلوب درجة الحرارة المطلقة للمركبات البوليمرية النانوية (LDPE-ZnO) تم حساب طاقة التنشيط باستخدام معادلة (٢) حيث يظهر لنا وجود قيم عالية لطاقة التنشيط في حالة البوليمر النقي وتبدأ هذه القيم بالتناقص عند إضافة النسب الوزنية من الجسيمات النانوية (ZnO) وتفسير هذا هو نتيجة تأثيرات الشحنة الفراغية إذ تؤدي إضافة تراكيز قليلة من الجسيمات

النانوية الى توليد مستويات موضعية في فجوة الطاقة الممنوعة والتي تعمل مركزاً لقنص حاملات الشحنة وتنتقل حاملات الشحنة بين هذه المراكز بطريقة القفز او الوثب (Hopping) وكلما ازدادت اضافة النسب الوزنية من الجسيمات النانوية للبوليمر سوف يؤدي زيادة المراكز وبالتالي تتخفض طاقة التنشيط كما هو موضح بالشكل (٤) للمراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) ومن هذا يتضح أن الية التوصيل في العينات هي الوثب (Hopping) وان القيم الواطئة لطاقة التنشيط تعزى الى تكون شبكة متصلة من الجسيمات النانوية (ZnO) تحوي مسارات داخل المادة المترابطة البوليميرية النانوية وتسمح لحاملات الشحنة من المرور خلالها و بذلك تقل طاقة التنشيط [Hamzah et.al,2009].



الشكل (٣) تغير $\ln(\text{conductivity})$ مع مقلوب درجة الحرارة المطلقة للمراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO)



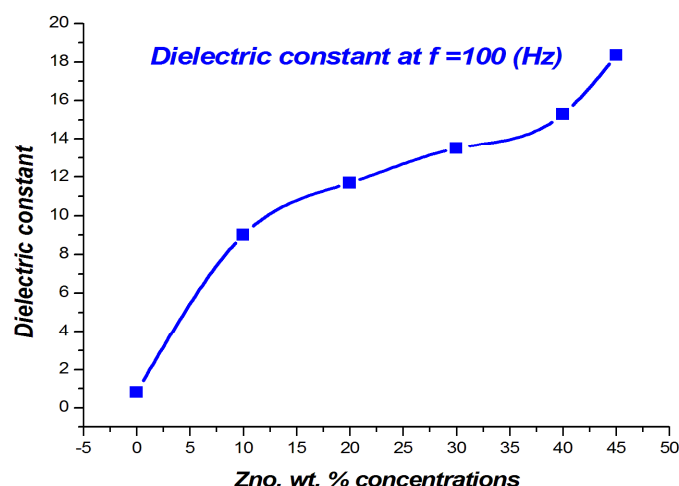
الشكل (٤) يوضح تغير طاقة التنشيط مع التركيز لمراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO)

The A.C electrical properties

الخصائص الكهربائية المتناوبة

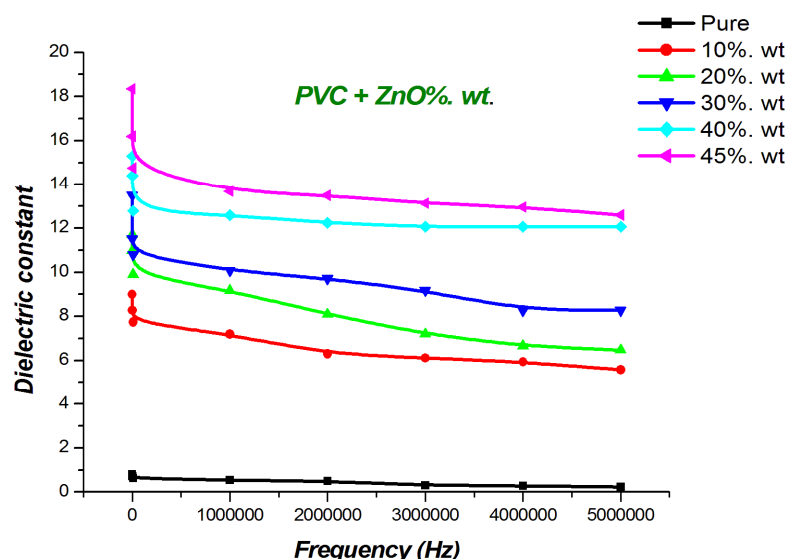
تضمنت هذه الخصائص حساب ثابت العزل والفقدان العزلي للاذان يعدان من اهم خواص A.C المقاسة باستعمال المعادلتين (3)، (4) ضمن مدى تردد (5MHz-100Hz) وحساب التوصيلية الكهربائية المتناوبة $\sigma_{a.c}$ من المعادلة (5) بعد التعويض عن القيمة المقاسة للفقدان العزلي. الشكلان (٥) و (٦) ويوضحان تأثير اضافة الجسيمات النانوية (ZnO) في ثابت العزل لمراكبات البوليميرية النانوية (LDPE -ZnO) ويلاحظ من

الشكلين أن ثابت العزل والفقدان العزلي يزدادان بزيادة النسب الوزنية للجسيمات النانوية وسبب الزيادة في قيمة ثابت العزل والفقدان العزلي يعود الى تكون شبكة متصلة من الجزيئات النانوية داخل المادة المترابكة. فعند التراكيز الواطئة تكون الجزيئات النانوية بشكل عناقيد أو مجموعات مفصولة عن بعضها بعض الآخر فنلاحظ أن ثابت العزل يزداد زيادة قليلة ولكن عندما يكون تركيز النسب الوزنيه عالياً فان الجزيئات النانوية تكون شبكة متصلة داخل الوسط المترابك وبذلك تزداد قيمة ثابت العزل بزيادة تركيز المضاف [Revanasiddappa et. al.,2007].



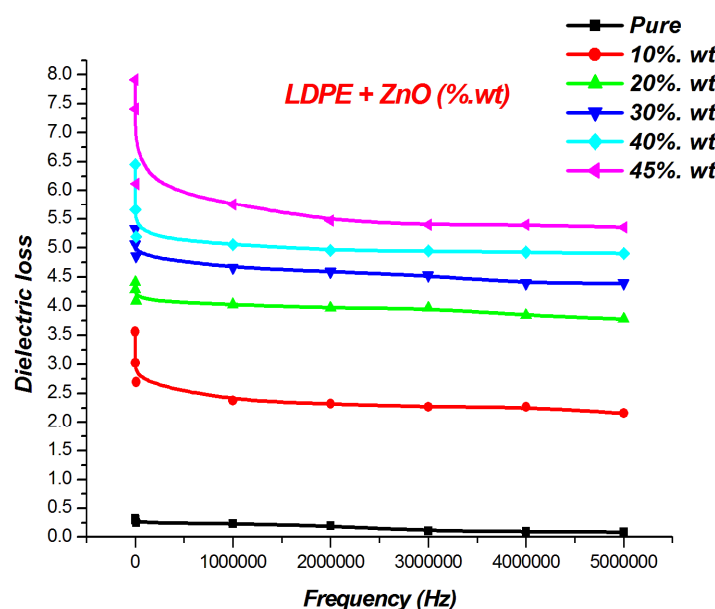
شكل (٥) تغير ثابت العزل للمترابكات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) كدالة لتركيز المادة النانوية المضافة (ZnO) عند درجة حرارة الغرفة و تردد ١٠٠ Hz

وبين الشكل (٦) تغير ثابت العزل لمترابكات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) مع تردد المجال الكهربائي المسلط، ويلاحظ من هذا الشكل انخفاض قيم ثابت العزل مع زيادة تردد المجال المسلط إذ أن زيادة التردد يؤدي إلى نقصان مساهمة الاستقطاب البيئي إلى الاستقطاب الكلي أذ يكون أكثر أنواع الاستقطاب إسهاما في الترددات الواطئة ويقل مع زيادة التردد مما يؤدي إلى نقصان قيم ثابت العزل لجميع عينات المترابكات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) مع زيادة تردد المجال الكهربائي. وتظهر انواع الاستقطاب الاخر في الترددات اللاحقة و تكون استجابة الاستقطابية الايونية لتغير تردد المجال قليلة مقارنة بالاستقطابية الالكترونية بسبب ان كتلة الايونات اكبر من كتلة الالكترونات إذ تستجيب الالكترونات لتذبذب المجال حتى الترددات العالية بسبب كتلة الإلكترون الصغيرة مما يجعل الاستقطابية الالكترونية هي الوحيدة عند الترددات العالية وكذلك يجعل ثابت العزل يكون ثابتاً تقريباً للعينات جميعها عند الترددات العالية التنشيط [Hamzah et. al.,2009].



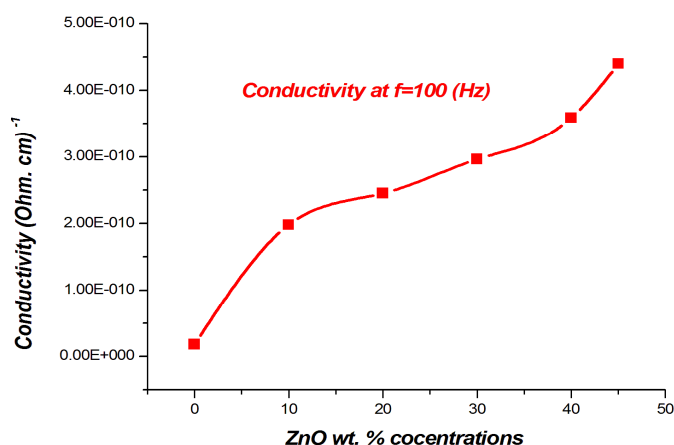
شكل (٦) تغير ثابت العزل للمترابكات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) كدالة للتردد الكهربائي المسلط عند درجة حرارة الغرفة

الشكل (٧) يوضح الفقدان العزلي كدالة للتردد الكهربائي المسلط للمترابكات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO). أذ نلاحظ عندما يكون تردد المجال المسلط واطناً تكون قيمة الفقدان العزلي عالية وتقل بزيادة التردد وهذا يعزى إلى نقصان مساهمة الاستقطاب البيئي عند زيادة التردد الكهربائي المسلط. كما نلاحظ ان قيمة الفقدان العزلي تزداد بزيادة التركيز للمادة النانوية المضافة (ZnO) وهذا يعزى إلى زيادة حاملات الشحنة الأيونية بزيادة تركيز المادة النانوية [Kontos et. al., 2007].

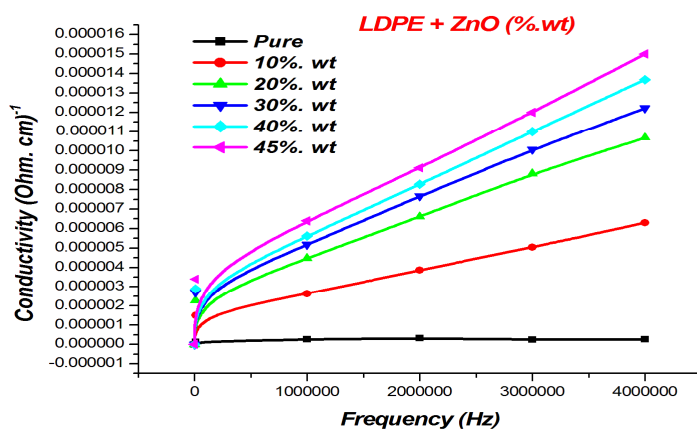


شكل (٧) تغير الفقدان العزلي للمترابكات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) كدالة للتردد الكهربائي المسلط عند درجة حرارة الغرفة

يبين الشكل (٨) تغير التوصيلية الكهربائية المتناوبة لمتراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) عند تردد 100Hz ودرجة حرارة 30°C ونلاحظ ان التوصيلية الكهربائية المتناوبة تزداد بزيادة التركيز للمادة النانوية المضافة (ZnO) وهذه الزيادة ناشئة اولاً: عن تأثيرات الشحنة الفراغية وتكون الجسيمات النانوية (ZnO) على شكل مجموعات أو عنقائيد مفصولة عن بعضها بعض الآخر وثانياً: تزداد التوصيلية بزيادة تركيز المادة النانوية (ZnO) نتيجة زيادة حاملات الشحنة الأيونية وتكوين شبكة متصلة من الجسيمات النانوية (ZnO) داخل المادة المتراكبة [Vishnuvardhan, 2006]. ويبين الشكل (٩) تغير التوصيلية الكهربائية للمتراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) مع التردد ويظهر من الشكل أن التوصيلية الكهربائية المتناوبة تزداد زيادة كبيرة عند زيادة الترددات الواطئة وهذا يعزى إلى الاستقطاب البيني الذي يحدث في الترددات فضلاً عن انتقال حاملات الشحنة بعملية الوثب وتكون زيادة التوصيلية قليلة عند الترددات العالية و تعزى هذه الزيادة حدوث الاستقطاب الالكتروني، وبذلك تزداد التوصيلية بزيادة التردد للنسب المختلفة كلها للمادة النانوية المضافة للمتراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) [Vishnuvardhan, 2006].



الشكل (٨) تغير التوصيلية الكهربائية المتناوبة للمتراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) كدالة لتركيز المادة النانوية المضافة (ZnO) عند درجة حرارة الغرفة وتردد 100 Hz



الشكل (٩) تغير التوصيلية الكهربائية المتناوبة للمتراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) كدالة للتردد الكهربائي المسلط عند درجة الحرارة الغرفة

Conclusions

٤ - الاستنتاجات

- ١- تزداد التوصيلية الكهربائية المستمرة لبوليمر بولي ايثيلين واطى الكثافة (LDPE) مع زيادة تراكيز الجسيمات النانوية (ZnO) وتمتلك متراكبات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) مقاومة ذات معامل حراري سالب (تسلك سلوك أشباه الموصلات).
- ٢- تقل طاقة التنشيط في للمترابكات البوليميرية النانوية (LDPE-ZnO) بزيادة النسب الوزنية للمادة النانوية المضافة (ZnO) .
- ٣- يزداد كل من ثابت العزل الكهربائي والفقدان العزلي مع زيادة تركيز للمادة النانوية المضافة (ZnO) ويقلان مع زيادة التردد الكهربائي المسلط وبالتالي يمكن أستعمالها كمتسعات ذات سعة خزن كبيرة وخفيفة الوزن.

المصادر

- النعمي، أسماء عماد، ٢٠٠٥، "دراسة الخواص الكهربائية والبصرية للبوليمرات الخطية النقية والمشوبة بالمركبات [ZnO,CuSO₄]"، رسالة ماجستير، كلية العلوم، جامعة الموصل.
- الراوي، صبحي سعيد، شاكر جابر شاكر، يوسف مولود حسن، ١٩٨٨، "فيزياء الحالة الصلبة"، جامعة الموصل.
- Kovalchuk, A., Dolgov, L., Bugayova, L., Yaroshchuk, O., 2005, *The Peculiarities of Photopolymerization in the Composite "Pre-polymer-TiO₂ Nanoparticles"*, J. Mol. Cryst. Liq. Cryst., 427, 191-(503)-200-(512).
- Al-Bermamy, A. K. J., Khalaf, A., and Hussein, J. M. A., 2009, "Prepare and Study Some Mechanical and Electrical Properties of KAl(SO₄)₂.12H₂O as Aqueous Solutions" Chem. and Mater. Res. ISSN 2224-3224, 2225-0956, Vol.3, No.7, (2013) Aksu, C., Canbay, A. Aydogdu, *Micro structure Electrical and Optical Characterization of ZnO-NiO-SiO₂ Nanocomposite Synthesized by Sol-Gel Technique* Turkish J. Sci. & Techn., 4(2), 121-126.
- Kittel, C., 1986, *"Introduction To Solid State Physics"*, 6th Ed ,John, Wiley And Son Inc.
- kontos, G. A., Soulintzis, A.L., and karahaliou, p.k., 2007, "J. express polymer letters" Vol .1, No.12, p. 781-789.
- Hamzah, M., Saion, E., Kassim, A., and Yousuf, M., 2008, "Temperature dependence of AC Electrical conductivity of PVA-PPy-FeCl₃ composites polymer Films", MPJ. Vol. 3, No. 2 ,pp. 24-31.
- Hamzah M., Saion E., Kassim A., Mahmud E. and Shahrin I. J., 2009, for the advancement of Sci. Vol. 1, No. 1 ,pp. 9-14.
- da Silva, J. E. P., Temperini, M. L. A., de Torresi, S. I. C., Braz. J., Chem. Soc. 16 322. 2005.
- Nicolson, J.W., 2006, "The Chemistry of Polymer" , the Royal Society of Chemistry, ISBN 978-0-85404-3, pp10.
- Revanasiddappa M., Raghavendra S. C., Khasim S. and Vishnuvardhan T. K. J., 2007, of Bull. Korean chem. Soc. Vol. 28 , No.7, pp.1104-1108.
- Vishnuvardhan , T. K., 2006, "Brazil Bull. Mater. Sci. ", Vol .29, No.1, p. 77-83.
- Ray, S., Eastal, A. J., Cooney, R. P., Edmonds, N. R., 2009, Mater Chem. Phys. 113 829.

YU, S., Wong, W.M., Juay, Y.K., Yong, M.S., 2007, *The characteristics of carbon nanotube reinforced poly(phenylene sulphide) nanocomposites* J. SIMTech Technical Reports, 8 (2), 71-75.