Universidade Federal da Paraida PRÓ-REITORIA PARA ASSUNTOS DO INTERIOR CENTRO DE CIENCIAS E TECNOLOGIA DEPARTAMENTO DE ENGENHARIA QUÍMICA



ESTÁGIO SUPERVISIONADO

PROFESSORES ORIENTADORES:Prof. Dra.RUTH H. G. A. KIMINAMI
Prof. MestreEDSON GUEDES DA COSTAALUNA:SUÉDINA MARIA DE LIMA SILVA RAMOSMATRÍCULA:8611233-2

AV. APRIGIO VELOSO, 882 · BODOCONGO 58.100 · CAMPINA GRANDE · PARAIBA

ESTÁGIO SUPERVISIONADO

NOTA: 10,0 (Der) ullacer fo

EXAMINADORES:

Maria do Locorro de Dacerda

Edson fundre de Coste

Shets de Sucera Liza

CAMPINA GRANDE - PARAÍBA JANEIRO/1991



Biblioteca Setorial do CDSA. Abril de 2021.

Sumé - PB

Universidade Federal de São Carlos Centro de Ciências e Tecnologia DEPARTAMENTO DE ENGENHARIA DE MATERIAIS VIa Washington Luiz, km 235 - Caixa Postal 676 Fone: (0162) 71-1100 - Telex 162369 - SCUF BR 13560 - São Carlos - SP. - Brasil



. .

DECLARAÇÃO

Declaro para fins de comprovação que a aluna SUEDINA MARIA DE LIMA SILVA RAMOS desenvolveu trabalho de INICIAÇÃO CIENTÍFICA sob a minha orientação no período de Agôsto/89 à Julho/90 com a seguinte carga horária : Agôsto à Novembro e Abril à Julho - 12 h/semanais e Dezembro à Março - tempo integral, 40 h/semanais.

O trabalho desenvolvido, tendo como tema "DESENVOLVIMENTO TECNOLÓGICO DE VARISTORES DE ZnO" fez parte de um projeto de pesquisa financiada pelo CNPq que teve ótimos resultados, sendo que esses resultados foram apresentados durante o 9.CBECIMAT e publicado nos anais desse congresso.

Ramos S.M.L.S., Costa E.G., Bressiani A.H.A. e Kiminami R.H.G.A.- "Influência da Adição de Alumina nas Características Elétricas de Varistores de ZnO", 9. Congresso Brasileiro de Engenharia e Ciência dos Materiais, Águas de S. Pedro - SP, 09-12 de Dezembro de 1990, páginas 716-718, V.2.

Um segundo trabalho foi apresentado pela aluna no IX CICTE-90 relatando o seu trabalho de Iniciação Científica, cujo resumo será publicado nos anais desse evento.

Ramos S.M.L.S., Costa E.G. e Kiminami R.H.G.A. – "Efeito da Alumina nas Características Elétricas Varistoras", IX Congresso de Iniciação Científica e Tecnológica em Engenharia, S. Carlos – SP, 17-19 de Dezembro de 1990.

Como atividades de Iniciação Científica, a aluna desenvolveu atividades teóricas de Levantamento e Revisão Bibliográfica sobre o tema do estudo, e atividades práticas desenvolvidas no Laboratório de Materiais do DEQ e Laboratório de Alta Tensão do DEE, que incluiu preparação de mistura de oxidos cerámicos, prensagem, sinterização e medidas das propriedades elétricas dos varistores.

A bolsa de IC da aluna foi financiada pelo CNPq - proc. n.800.219/87. UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA CENTRO DE CIÊNCIAS E TECNOLOGIA DEPARTAMENTO DE ENGENHARIA QUÍMICA

> RELATÓRIO FINAL ESTÁGIO SUPERVISIONADO

TRABALHO APRESENTADO POR:

SUÉDINA MARIA DE LIMA SILVA RAMOS MATRÍCULA 8611233-2

LOCAL	DO	ESTAGIO:	LABORATÓRIO	DE	ENGENHARIA DE MATERIAIS	(DEQ)
			LABORATÓRIO	DE	ALTA TENSÃO (DEE)	

- ORIENTADORES : Prof^a Dra. RUTH H. G. A. KIMINAMI Prof. Mestre EDSON GUEDES DA COSTA
- NOME DO TRABALHO: EFEITO DA ADIÇÃO DE ALUMINA NAS CARACTERÍ<u>S</u> TICAS ELÉTRICAS DE VARISTORES À BASE DE ÓXIDO DE ZINCO (ZnO)

CAMPINA GRANDE - PARAÍBA JANEIRO/1991

AGRADECIMENTOS

i

- À Deus.

- À orientadora, Prof^a Ruth H. G. A. Kiminami, pela ate<u>n</u> ção dispensada durante a execução do trabalho. Confiança e críticas construtivas, fatores primordiais que me incentiv<u>a</u> ram a levá-lo a bom termo.

- Ao co-orientador, Prof. Edson Guedes da Costa, pelo acompanhamento das atividades desenvolvidas, bem como pela realização dos ensaios de caracterização elétrica.

- Ao Prof. Marco Antônio, do Departamento de Engenharia Mecânica, pelas condições oferecidas para a realização de pa<u>r</u> te deste trabalho.

- Ao Prof. Marcelo Silveira Rabello, do Departamento de Engenharia Química, pelo apoio e atenção dispensada.

- À todos que contribuiram para a realização deste tr<u>a</u> balho e, como não poderia deixar de ser, ao meu esposo Luis Eduardo.

RESUMO

O efeito da adição de alumina (0,005 mol %) nas caracte rísticas elétricas varistoras dos sistemas: a) 96 ZnO.3Bi203. .CO₃O₄ (mol %); b) 98,5 ZnO.Bi₂O₃.0,5CO₃O₄ (mol %); c) 95ZnO. .3Bi₂0₃.CO₃0₄.MnO₂(mol %) e d) 98 ZnO.Bi₂0₃.0,5CO₃0₄.0,5MnO₂ (mol %) foi analisado em amostras sinterizadas a 1000°C,1100°C e 1150°C. Para os sistemas "a" e "d" observou-se uma queda nas características elétricas. No caso do sistema "a" deve ter sido causada provavelmente pela inibição do crescimento dos grãos pelos, ions Al³⁺ em excesso; e no caso do sistema "d" torna-se necessário a análise microestrutural. Os siste mas "b" e "c" apresentaram uma considerável melhoria no com portamento não-óhmico. No caso do sistema "b", para justifi car esta melhoria, torna-se necessário a análise microestrutu ral. Já o sistema "c", o efeito pode ser atribuído possivel mente ao aumento da resistividade nos contornos dos grãos.

ii

ABSTRACT

The effect of 0,005 mol % alumina addition on the varistor characteristics of a) 96Zn0.3Bi₂0₃.CO₃0₄ (mol %) ; b) 98,52n0.Bi₂0₃.0,5C0₃0₄ (mol %); c) 95Zn0.3Bi₂0₃.C0₃0₄.Mn0₂ (mol %) and d) 98Zn0.Bi₂0₃.0,5C0₃0₄.0,5Mn0₂ (mol %) systems was analysed at 1000°C, 1100°C and 1150°C sintered specimens. The "a" and "d" systems showed degradation in the electrical behavior. In case "a", the behaviour may be related to grain grawth inhibition due to excess of Al³⁺ ions. In case "d" it is necessary microstructural analysis. The "b" and "c" systems had an enhancement on the non-ohmic behavior. In case "b" it is also necessary microestructural analysis to explain this phenomenon. In case "c" the effect observed is probably due to an increase in grain boundasy resistivity.

SIMBOLOGIA

Simbolo	Sīgnificado	Unidade
α	Coeficiente de não-linearidade	-
Er	Campo de ruptura	V/cm
J	densidade de corrente	mA/cm ²
F	frequência	Hz
С	capacitâcia	F
tgδ	tangente de perdas	-
εr	constante dielétrica	-
ם	tamanho médio de grão	um

iv

ÍNDICE

υ

1.	INTRODUÇÃO	Ċ	•	·	l
2.	FUNDAMENTOS TEÓRICOS		•		3
2.1.	Introdução		C .	•	3
2.2.	Varistores à Base de Óxido de Zinco) (Zn	0)	3
2.2.1	Definição				3
2.2.2	Propriedades elétricas				4
2.2.3	Microestruturas				6
2.2.4	Aplicações			•	8
2	MAREPTATO E MORODOO				
J.	MATERIAIS E METODOS	•	·	•	10
3.1.	Introduçao	•	•	•	10
3.2.	Preparação das Cerâmicas	•	•	•	10
3.3.	Caracterização Elétrica	٠	•		13
3.4.	Caracterização Microestrutural	•	•	•	15
	~				
4.	RESULTADOS E DISCUSSOES	٠	٠	·	17
4.1.	Introdução	•	·	٠	17
4.2.	Dimensionamento dos Varistores	•	•	•	17
4.3.	Efeito da Alumina no Sistema 96ZnO.	3B	i ₂ () ₃ .	
	.C0 ₃ 0 ₄ (mol %)	•			19
4.4.	Efeito da Alumina no Sistema 98,5ZnO	.Bi	203	3.	
	.0,5C0 ₃ 0 ₄ (mol %)		•	•	27
4.5.	Efeito da Alumina no Sistema 95ZnO.	3B:	i ₂ 0) ₃ .	
	.C0 ₃ 0 ₄ .Mn0 ₂ (mol %)	٠	•	•	31
4.6.	Efeito da Alumina no Sistema 98ZnO.	Bi	203	3.	

5.	CON CLUSÕES .		•	42
6.	SUGESTÕES PARA TRABALHOS POSTERIORES	٠		44
7.	REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS .	•		45

vi

Página

1. INTRODUÇÃO

1

A necessidade de proteger os equipamentos elétricos das sobretensões nos sistemas elétricos, com maior segurança e me nor custo, levou ao desenvolvimento de varistores modernos co mo os resistores altamente não lineares de óxido de zinco, substituindo assim os centelhadores que eram usados como forma primitiva de limitar as sobretensões. O varistor de óxido de zinco (ZnO), frequentemente chamado de "varistor de metal óxido", constitui uma nova tecnologia mundial na área de su pridores de surtos elétricos. Foi inicialmente desenvolvido no Japão e se tornou acessível nos Estados Unidos (EUA) des de 1972 sob uma marca comercial GEMOV (Levinson & Philipp, 1986).

A composição química e o processo tecnológico de obten ção dos varistores, com características bem definidas e con trole de qualidade, não são amplamente conhecidas. Os fabri cantes tradicionais dos varistores à base de óxido de zinco ainda, os produzem sob licença dos japoneses. Como nos preços destes produtos no mercado nacional são bastante elevados, sur giu o interesse dos pesquisadores em desenvolver varistores à base de óxido de zinco, uma vez que se dispõe da matériaprima no Brasil. Estes varistores são desenvolvidos por diver sos processos, e apresentam uma composição química compreendi da pela maior parte de óxido de zinco e por outros elementos aditivos como: Bi, Co, Mn, Si, Al, Sb, todos na forma de óxidos.

A sensibilidade das características elétricas varisto ras à adição de pequenas quantidades de elementos aditivos tem motivado o desenvolvimento de muitas pesquisas, no sentido de forma dos varistores.

O objetivo deste trabalho é avaliar as características elétricas e microestruturais em quatro sistemas:96ZnO.3Bi₂O₃. .CO₃O₄ (mol %); 98,5ZnO.Bi₂O₃.0,5CO₃O₄ (mol %); 95ZnO.3Bi₂O₃. .CO₃O₄.MnO₂ (mol %) e 98ZnO.Bi₂O₃.0,5CO₃O₄.0,5MnO₂ (mol %) sinterizados a 1000°C, 1100°C e 1150°C, quando da adição de 0,005 mol % de alumina. Para o estudo das fases intergranulares foram realizadas análises de difratometria de raios-x, m<u>i</u> croscopia eletrônica de varredura e de transmissão.

2. FUNDAMENTOS TEÓRICOS

2.1 - Introdução

O objetivo desta secção é fornecer um embasamento teóri co, incluindo alguns conceitos básicos que, serão úteis para o entendimento do trabalho. Enfocaremos inicialmente o concei to de varistores à base de óxido de zinco. Em seguida apresentaremos uma discrição das propriedades elétricas do varis tor e discutiremos sobre a microestrutura do mesmo. Finalmen te apresentaremos as aplîcações deste material.

2.2 - Varistores à Base de Óxido de Zinco (ZnO)

2.2.1 - Definição

Os varistores à base de óxido de zinco são materiais eletrocerâmicos que apresentam alta não-linearidade na curva tensão-corrente (V x I), isto é, não obdecem a Lei de Ohm; alta absorção de energia e baixa corrente de fuga (Matsuoka, 1971). Sendo materiais policristalinos, a absorção de energia ocorre essencialmente nos contornos de grãos distribuídos pe lo seu volume, conferindo-lhes excelentes propriedades elē tricas. Estas propriedades elétricas estão diretamente rela cionadas com a distribuição dos aditivos (Bi₂0₃, MnO₂, CO₃0₄, Al₂03, etc); com tamanho, ligação e distribuição dos grãos de óxido de zinco, isto é, com a microestrutura do varistor (Matsuoka, 1971 e Wong & Morris, 1974).

por um processo de sinterização de cerâmica que sugere uma es trutura de grãos condutores de óxido de zinco (ZnO) cercados por barreiras isolantes, que são geradas pela presença de óxi dos aditivos (Levinson & Philipp, 1986).

2.2.2 - Propriedades elétricas

Alguns fundamentos são necessários para o entendimento do comportamento do varistor metal-óxido. A Fig. 1 mostra a característica em tensão contínua. A transição abrupta do es tado-de isolante para condutor a qual ocorre na tensão de rup tura $V_{\rm B}$, é a notável característica dessa alta não-linearida de e resistência dependente da tensão.

A transição (isolante-condutor-isolante) que ocorre , não é somente extremamente rápida (~nanosegundos) mas também totalmente reversível. O varistor eleva a sua resistência,blo queando a tensão aplicada U, quando então atinge valores abai xo de $U_{\rm B}$.



Com o dimensionamento criterioso e a fabricação bem con trolada dos varistores, a tensão de ruptura pode atingir valo res dentro de uma larga faixa (V_B ~10v à ~10⁶ v). A intensida de do campo elétrico (Er) e a densidade de corrente (J) favorece a característica mais genérica(Fig. 2). Na representação log x log desta característica existem três regiões distintas: a região de pré-ruptura, A; a região de ruptura, B; e a região de avalanche (Upturn), C.

Durante a operação normal, na qual não ocorre sobretensão, a tensão aplicada no varistor é o valor da tensão de op<u>e</u> ração contínua (Uv para CA e U_G para CC<u>)</u>, o qual se encontra na região de pré-ruptura. A região de ruptura, resultado de uma sobretensão, é caracterizada pela alta não-linearidade na curva tensão-corrente.

O coeficiente de não-linearidade (α), define quantitati vamente a curva 3, na região de condução (Fig. 2) (Revista ABB Review 1/89) e é dado por:

$$\alpha = \frac{\log J_2 - \log J_1}{\log E_2 - \log E_1}$$
(1)

Se $\alpha = 1$, tem-se o comportamento óhmico, onde, a cor rente é proporcional a tensão aplicada. Quando $\alpha \rightarrow \infty$ tem-se um varistor perfeito, neste caso a corrente varia infinitamen te para pequenas mudanças no campo aplicado. Em um típico va ristor de ZnO o valor de " α " encontra-se na faixa de 25 - 50 ou mais (Levinson & Philipp, 1986).



- Curva 1: Característica tensão CC
- Curva 2: Característica tensão CA(50 Hz)
- Curva 3: Característica tensão residual correspondendo a for ma de corrente com tempo de frente de 8µs e um tempo de calda de 20µs.

1.4	~		-
^	2007200	do	DDO-DUDTUDO
A	 TEP dU	UE	Dre-rublurd
* *			

- B : Região de ruptura
- C : Região de avalanche (Upturn)
- E : Intensidade do campo elétrico
- J : Densidade de corrente
- UG : Tensão de operação contínua (CC)
- Uv : Tensão de operação continua (CA, 50Hz)
- UB : Tensão de ruptura
- Up : Tensão residual em 220 A/cm², 8/20µs
- α : Coeficiente de não-linearidade
- ρ : Resistividade

Fig. 2 - Curva característica de um varistor de ZnO típico.

2.2.3 - Microestrutura

Os varistores à base de óxido de zinco apresentam uma composição química compreendida pela maior parte de óxido de

óxidos dopantes, tais como: Bi₂0₃, CO₃0₄, MnO₂, Al₂O₃, etc.

Cada óxido tem uma função bem definida dentro das pro priedades varistoras, podendo ser dividido em dois grandes gru pos, quando analisado segundo suas propriedades elétricas. Es tes grupos são: óxidos dielétricos e óxidos semicondutores.

Os óxidos dielétricos são os que formam uma segunda fa se entre os grãos de ZnO. Esta segunda fase apresenta uma cons tante dielétrica muito maior do que a dos grãos de ZnO, pro porcionando assim a formação de barreiras de tensão. Os prin cipais óxidos deste grupo são: Bi_2O_3 e BaO.

Os óxidos semicondutores por sua vez podem ser divididos em dois grupos:

a) semicondutores tipo p. Estes óxidos formam solução sólida com o ZnO, segregando na região de contorno de grão, proporcionando a formação da junção n-p (pois o óxido de zi<u>n</u> co é um semicondutor tipo n), acarretando o efeito zener nos varistores. Os principais óxidos deste grupo são:CO₃O₄ e MnO₂.

b) óxidos alternadores de condutividade. Estes óxidos também formam solução sólida com o ZnO, contudo sua função básica seria alterar a condutividade do óxido de zinco, to<u>r</u> nando-o mais condutor. Os principais óxidos deste grupo são: $SnO_2 e Nb_2O_5$. Neste grupo pode existir óxidos com a função de aumentar a condutividade sem ser semicondutores como é o caso do Al_2O_3 (Leite *et al.*, 1988).

Uma provável representação dos efeitos dos óxidos dopan tes nos varistores de ZnO está esquematizada na Fig. 3. Esta mostra que os grãos de ZnO estão tridimensionalmente separados entre sí por uma camada intergranular formada pelas rea

19/5 e Matsuoka, 1971). Estes investigadores acreditam que os grãos de ZnO são perfeitamente condutores e são envolvidos por óxidos aditivos, os quais formam uma barreira de condução el<u>é</u> trica. Nestas investigações assume-se que os grãos de ZnO são altamente condutores e que não contribuem para a diferença de potencial antes da ruptura.



Fig. 3 - Representação esquemática dos efeitos dos óxidos do pantes nos varistores, (1) grão de ZnO; (2) junção n-p; (3) barreira de potencial de óxido dielétrico.

2.2.4 - Aplicações

Os varistores à base de óxido de zinco podem ser utilizados numa ampla variedade de aplicações, podendo atuar como supressor transitórios de tensão, bem como, em telecomunica -

trônica de consumo, eletrônica automotiva, em sinalização, es tabilizador de tensão, supressor de ondas de chaveamento,etc. Em suma, estes dispositivos (varistores de ZnO) são comumente utilizados para proteger equipamentos eletrônicos contra so bretensões.

3. MATERIAIS E MÉTODOS

3.1 - Introdução

Esta secção está subdividida em três partes. Em prepara ção das cerâmicas, onde mencionaremos os materiais utilizados no trabalho experimental e, a metodologia de preparação. Em caracterização elétrica na qual descreveremos as propriedades elétricas estudadas. Em caracterização microestrutural, ind<u>i</u> cando qual a técnica utilizada para esta análise.

3.2 - Preparação das Cerâmicas

Neste trabalho utilizou-se óxidos de zinco (ZnO), Bismu to (Bi_2O_3), Cobalto (CO_3O_4), Alumínio (Al_2O_3), Manganês (MnO_2), todos com alto grau de pureza (P.A.). As composições utilizadas estão descritas na Tab. 1.

Composição	Sistema	Zn 0	Bi ₂ 0 ₃	C0 ₃ 0 ₄	Al ₂ 03	Mn 0 ₂
01	ZBC	96	3	l	-	-
02	ZBCA	96	3	1	0,005	-
03	ZBC	98,5	1	0,5	-	-
04	ZBCA	98,5	l	0,5	0,005	_
05	ZBCM	95	3	l	-	^{nar} 1
06	ZBCMA	95	3	l	0,005	1
07	Z-DABCM	98	1	0,5	-	0,5
08	ZBCMA	98	1 -	0,5	0,005	0,5
	. ~ .					

Tab. 1 - Composição dos varistores utilizados neste estudo (% em mol).

O processo de obtenção de varistores à base de oxido de zinco é bem identificado com os processos cerâmicos conven cionais. A Fig. 4 mostra o fluxograma da sequência de obten ção dos varistores de ZnO. O óxido de zinco e os outros cons tituintes (óxidos aditivos e ligantes orgânicos) foram misturados a frio, em solução aquosa, por um agitador magnético, du rante um tempo necessário para total homogenização (neste ca so, misturou-se por 4 h). As misturas foram secas em estufa durante um tempo necessário para total eliminação da umidade. Em seguida desaglomeradas em almofariz e granuladas em penei ra de malha 200. Os pos foram prensados em prensa hidráulica uniaxial, em forma de discos, com dimensões desejadas (26,5mm ou 12mm); para os discos de 26,5mm de diâmetro usouse uma força de 12T/5min e para os discos de 12mm de diâmetro usou-se uma força de 3T/5min. A pressão utilizada nos dois casos foi de 210 MPa. As pastilhas resultantes foram sinterizadas ao ar em forno elétrico programável, com dois patamares (MOD FI-IV-EDG) e atmosfera de condições normais. Para este estudo foi utilizado no primeiro patamar a temperatura de 320°C durante 3,5h (pastilhas de 26,5mm de diâmetro) e 330°C durante 2,5h (pastilhas de l2mm de diâmetro), para total eli minação de ligantes, e no segundo patamar variou-se a tempera tura de sinterização de 1000°C à 1150°C durante 4,5h (pasti lhas de 26,5mm de diâmetro) e lh (pastilhas de l2mm de diâme tro). Ver gráfico de sinterização T x t (temperatura x tempo), Fig. 5. Os materiais(pastilhas) sinterizados foram então polidos e metalizados (pintados com tinta de prata, em ambas as faces, para funcionar como eletrodo), estando neste estágio prontos para a caracterização elétrica.



Fig. 4 - Fluxograma do processo de obtenção dos varistores de óxido de zinco (ZnO).



Fig. 5 - Gráfico de sinterização (temperatura versus tempo).

3.3 - Caracterização Elétrica

A caracterização elétrica dos varistores à base de óxi do de zinco foi realizada em amostras metalizadas. As proprie dades elétricas estudadas foram: capacitância, tangente de perdas, constante dielétrica, campo de ruptura e coeficiente de não-linearidade.

As medições da capacitância e tangente de perdas foram feitas para controlar o processo de fabricação dos varistores. Estas medições foram realizadas através de uma ponte Schering de baixa tensão (Fig. 6), nas frequências de 10 KHz, 1 KHz,

por um gerador de tensão, com frequência variável. Neste caso, utilizou-se um gerador (oscilador) que permite variar a fr<u>e</u> quência de alimentação da ponte, possibilitando maior flexib<u>i</u> lidade nas medições das grandezas. Para as medições utilizouse uma tensão constante de 10V eficaz.



Fig. 6 - Circuito básico da ponte Schering.

As medições da corrente total em função da variação da tensão aplicada, foram realizadas com o monitoramente da tem peratura. Através dessas medições foi possível levantar a cur va característica (E x J) das amostras varistoras em estudo e, consequentemente, determinar o coeficiente de não-linearidade (α).

Um sistema para medição da característica (E x J) das amostras foi montado com o objetivo de se verificar melhor o comportamento elétrico do bloco varistor quando submetido a determinadas tensões (Fig. 7).

- Transformador (220V 2000V) 3 KVA;
- Voltimetro, Amperimetro e Termômetro.



Fig. 7 - Sistema para medição da característica (E x J) dos varistores de ZnO.

3.4 - Caracterização Microestrutural

A análise microestrutural foi realizada através de mi croscopia eletrônica de varredura (MEV), microscopia eletrôni ca de transmissão (MET) e difratometria de raios-x. Estas aná lises foram realizadas para o estudo das fases intergranula res.

Uma descrição, da microestrutura de um varistor à base de ZnO é mostrada na Fig. 8. O varistor é composto de grãos condutores "d" de ZnO, cercados por camadas extremamente fi nas (~vários nanosegundos) as quais são enriquecidas com al guns óxidos (Bi, Br) que separam os contornos dos grãos. A

Geralmente os tamanhos dos grãos são de d ≈10µm e a resistivi dade fino < lo.cm.



Fig. 8 - Microestrutura de um varistor à base de óxido de zin co (ZnO).

A microestrutura real do varistor de ZnO é consideravel mente mais complexa do que a descrita na Fig. 8. As fotomicro grafias, de amostras polidas e atacadas, dos varistores em es tudo, estão mostradas a seguir (na secção referente a resultados e discussões).

4. RESULTADOS E DISCUSSÕES

4.1 - Introdução

O objetivo deste trabalho foi avaliar as característi cas elétricas e microestruturais dos sistemas: 96ZnO, $3Bi_2O_3$. CO_3O_4 (mol %); 98,5ZnO. $Bi_2O_3.0,5CO_3O_4$ (mol %); 95ZnO. $3Bi_2O_3$. $CO_3O_4.MnO_2$ (mol %) e 98ZnO. $Bi_2O_3.0,5CO_3O_4.0,5MnO_2$ (mol %)sin terizados a 1000°C, 1100°C e 1150°C, quando da adição de 0,005 mol % de alumina. Portanto, foram feitas comparações dos sis temas citados acima com sistemas contendo alumina. Os resulta dos estão apresentados no texto em forma de gráficos e tabelas.

4.2 - Dimensionamento dos Varistores

Determinou-se o volume, a densidade e a retração volum<u>é</u> trica do corpo à verde (C.V) e sinterizado a 1000[°]C, 1100[°]C e 1150[°]C, para cada composição (O1, O2, O3, O4, O5, O6, O7 e O8), referente às amostras de 26,5mm de diâmetro e 12mm de diâmetro, como mostra a Tab. 2 (apresentada na página seguinte). Estes valores são valores médios, devido à pouca direre<u>n</u> ça apresentada entre os valores medidos e pesados das amostras, para cada composição.

Como pode ser visto através da Tab. 2, os valores do v<u>o</u> lume das amostras compactadas (corpo à verde) comparados com os das amostras sinterizadas à 1000°C, 1100°C e 1150°C, ocorreu uma variação considerável, apresentando uma retração volu

tema	Diâmetro	Volume (cm ³)			Densidade (g/cm ³)				Retração Volumétrica (%)			
	(cm)	C.V.	1000 ⁰ C	1100 ⁰ C	1150 ⁰ C	C.V.	1000 ⁰ C	1100 ⁰ C	1150 ⁰ C	1000°C	1100 ⁰ C	1150 ⁰ C
1	2,65	1,30	0,90	0,89	0,95	3,85	5,23	5,11	4,97	30,77	31,54	30,15
2	2,65	1,25	0,85	0,84	0,86	4,00	5,07	4,93	5,06	33,00	32,80	31,75
3	1,20	0,25	0,17	-	0,18	3,90	5,38	-	5,30	30,16		31,52
4	1,20	0,24	0,18		0,18	4,25	5,33	-	5,31	13,94		33,57
5	2,65	1,29	-	0,95	-	3,85		4,68	-	-	26,4	
5	2,65	1,24	0,88	0,87	0,88	4,03	5,22	5,13	4,96	29,03	29,84	30,16
7	1,20	0,27	0,18	-	0,18	3,68	5,41		5,25	33,82		31,37
8	1,20	0,27	÷	0,18	0,18	3,92	-	5,34	4,97	· _	30,59	32,83

. 2 - Volume, densidade e retração volumétrica do corpo à verde e sinterizado a 1000⁰C, 1100⁰C e 1150⁰C para todas amostras referentes aos sistemas estudados.

ser obtidos por uma calcinação prévia como sugere MIRIAM KANDRASOVAS e co-autores (Junior *et al.*, 1988).

Outra observação importante é que a densidade apresent<u>a</u> da para todas as composições em estudo, pouco variou para te<u>m</u> peraturas maiores que 1000[°]C, ver Tab. 2.

As dimensões dos varistores determinam a sua aplicação. A espessura da pastilha está diretamente relacionada com a tensão nominal (de trabalho). O volume da pastilha está rel<u>a</u> cionado com a capacidade de absorção de energia.

4.3 - Efeito da Alumina no Sistema 96Zn0.3Bi₂0₃.CO₃0₄ (mol %)

Por difratometria de raios-x foram detectadas apenas as fases ZnO e $\beta \cdot Bi_2O_3$. As microestruturas típicas são apresent<u>a</u> das nas Figs. 9 e 10, sendo constituídas de grãos de ZnO e f<u>a</u> se intergranular $\beta \cdot Bi_2O_3$. Os grãos de ZnO possuem distribui ção de tamanho homogêneo em toda a extensão da amostra, e os valores obtidos estão apresentados na Tab. 3.

Observa-se que a adição de pequenas quantidades de al<u>u</u> mina (Sistema 02) ao sistema 96Zn0.3Bi $_2^00_3$.CO $_3^00_4$ (Sistema 01) inibe o crescimento de grãos, resultando num menor tamanho m<u>é</u> dio dos grãos em todas as temperaturas analisadas.

Dos resultados de coeficiente de não-linearidade, campo de ruptura e densidade de corrente, apresentados na Tab. 3 é, Fig. 11 e 12, verifica-se que o sistema Ol teve um decréscimo destas propriedades varistoras à 1150°C. O mesmo sistema acres cido de pequenas quantidades de alumina (Sistema O2) teve as suas características elétricas fortemente afetadas. A alumina, na quantidade utilizada, além de ter inibido o crescimento de

Sistema (mol %)	团 (μm)		α			Er(V/cm)		
	1000°C 1100°C	1150 [°] C	1000.°C	1100 ⁰ C	1150 ⁰ C	1000 ⁰ C	1100 ⁰ C	1150°C
1- 96Zn0.3Bi ₂ 0 ₃ .C0 ₃ 0 ₄	- 4,8	6,1	9,7	13,0	5,3	2550,00	1571,5	314,2
2-96Zn0.3Bi ₂ 0 ₃ .C0 ₃ 0 ₄ .0,005Al ₂ 0 ₃	2,6 4,5	5 , 6	5,3	3,5	6,8	1769,2	265,5	722,2

ib. 3 - Tamanho médio dos grãos de ZnO(D), coeficiente de não-linearidade (α) e campo de ruptura (Er) dos sistemas sinterizados à 1000°C, 1100°C e 1150°C.

. .

. .



Fig. 9 - Micrografia eletrônica de varredura de superfície fraturada de amostras do sistema 01 - T = 1150°C.



Fig. 10 - Micrografia eletrônica de varregura de superfície polida e atacada de amostras do sistema 02 - T = 1150[°]C.



Fig. 11 - Variação do campo elétrico x densidade de corrente de amostras do sistema Ol, com a temperatura.



Fig. 12 - Variação do campo elétrico e densidade de corrente de amostras do sistema 02, com a temperatura.

aumento da condutividade nos contornos de grãos da amostra, pois a resistência da mesma diminuiu, provocando uma queda do efeito do varistor. Esse efeito foi constatado anteriormente, por outros pesquisadores em outros tipos de varistores (Shouxianghu *et al.*, 1985; Tsai *et al.*, 1985; Zucherato *et al.*, 1989).

Os resultados da capacitância (C), tangente de perdas $(tg\delta)$ e da constante dielétrica (er) das amostras referentes aos sistemas Ol e O2 encontram-se nas Tab. 4 e 5, respectivamente.

F	(KHz)	А	В	C(p F)	tgδ=A.B.F.	ε _r	
	10	155	10-4	1550	0,1550	789,22	
	1	148	10-5	2050	0,3480	1055,72	
	0,5	-	-	_		-	
	0,1	-	-	-	-	-	

Amostra à 1000°C

Amostra à 1100°C

F	(KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F	٤r
_	10	71	10-4	2970	0,0710	1614,56
	1	82	10-3	3300	0,02820	1793,95
	0,5	176	10-3	3400	0,0880	1848,32
	0,1	>> 510	10-3	3700	-	-

Amostra à 1150°C

F	(KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F	εr
	10	33	10-3	8600	0,3300	4500,51
	l	401	10 ⁻³	13500	0,4010	7064,75
	0,5	-	-	-	-	£ _
1993. 2	0,1	-	-			

Tab. 4 - Capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e constan +e dielétrica (En) das amostras referentes ao Siste Amostra à $1000^{\circ}C$

F (KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	٤r
10	84	10-4	1780	0,0340	949,52
l	75	10-3	2000	0,0750	1066,87
0,5	155	10-3	2050	0,0775	1093,55
0,1	>510	10-3	2100	-	-

Amostra à 1100°C

F (KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	ε _r
10	5 2	10-3	8900	0,5200	4892 , 60
1	>510	10-3	16000		8795,69
0,5	>>510	10-3	19000	-	-
0,1			-	-	-

Amostra à 1150°C

_				and the second sec			and the second se	-
	F (KH	z)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	ε _r	
	10	ia.	125,3	10-4	4400	0,1253	3054,74	
	l		133,0	10-3	5200	0,1330	3610,14	
	0,5		292,0	10-3	5500	0,1460	3818,42	
	0,1	>	510,0	10-3	6200	-	·2	

Tab. 5 - Capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e constan te dielétrica (ɛr) das amostras referentes ao Sistema 02. 4.4 - Efeito da Alumina no Sistema 98,5ZnO.Bi₂0₃.0,508₃\$04(mol %)

Dos resultados de coeficiente de não-linearidade, campo de ruptura e densidade de corrente, apresentados na Tab. 6 e Figs. 13 e 14, verifica-se que o Sistema 03 teve um aumento dessas propriedades à 1150°C. O mesmo sistema acrescido de pequenas quantidades de alumina (Sistema 04) teve as suas ca racterísticas elétricas melhoradas, provocando um aumento do efeito varistor, o que não era esperado. Portanto, para just<u>i</u> ficar estes resultados é necessário o conhecimento da microestrutura.

Os resultados de Capacitância (C), tangente de perdas (tg δ) e da constante dielétrica (^εr) das amostras referentes aos Sistemas O3 e O4, encontram-se nas Tab. 7 e 8, respectiv<u>a</u> mente.

		α		Er (V/cm)		
Sistema (mol %)	1000 ⁰ C	110000	C 1150°C	1000°C	1100°C	1150°C
03- 98,5Zn0.Bi ₂ 0 ₃ .0,5C0 ₃ 0 ₄	1,4	-	4,3	18377 , 5	-	1012
04- 98,5Zn0.Bi ₂ 0 ₃ .0,5CO ₃ 0 ₄ .						
.0,005Al ₂ O ₃	8,4	7.5	3,9	1875,0	-	560

Tab. 6 - Coeficiente de não-linearidade (α) e campo de ruptura (Er) dos sistemas sinterizados à 1000°C e 1150°C.

(KHz)	А	В	C(pF)	tgô=A.B.F.	ϵ_{r}
10	37	10-4	245	0,037	615,87
1	393	10-4	255	0,039	641,01
0,5	90	10-3	288	0,045	723,97
0,1	510	10 ⁻³	300	-	754,13

tgδ=A.B.F. F(KHz) А В $C(\rho F)$ ٤r 10-4 117 550 1450,09 10 0,117 10-3 0,172 740 1951,04 1 172 10-3. 0,5 0,201 402 800 2109,23 0,1 _

Tab. 7 - Capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e constan te dielétrica (^cr) das amostras referentes ao Siste ma 03.

			-	~ .	~ ~	\mathcal{O}	
Amos	tra	α	-10	20	20		ί

F(KHz)	A	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	ε _r	
10	67	10-4	470	0,067	1181,21	
1	93	10-3	522	0,093	1311,89	
0,5	212	10-3	540	0,106	1357 , 13	
0,1	-	-	-	-	-	

Amostra à $1150^{\circ}C$

-						
F(KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	٤r	
10	103	10-4	920	0,103	2269,5	
l	157	10-3	1 140	0,157	2812,3	
0,5	-	· —	-	-	-	
0,1	-	-	-	-	-	

Tab. 8 - Capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e constan te dielétrica (^εr) das amostras referentes ao Siste



Fig. 13 - Variação do capo elétrico x densidade de corrente de amostras do Sistema Q3, com a temperatura.



Fig. 14 - Variação do campo elétrico x densidade de corrente de amostras do Sistema Q4, com a temperatura.

4.5 - Efeito da Alumina no Sistema 95Zn0.3Bi₂0₃. CO₃0₄. MnO₂ (mol %)

Por difratometria de raios-x foram detectadas apenas as fases ZnO e β .Bi₂O₃. As microestruturas típicas são apresent<u>a</u> das nas Figs. 15 e 16, sendo constituídas de grãos de ZnO e fase intergranular β .Bi₂O₃. Os grãos de ZnO possuem distribu<u>i</u>ção de tamanho homogêneo em toda a extensão da amostra, e os valores obtidos estão apresentados na Tab. 9.



Fig. 15 - Micrografia eletrônica de varredura de amostras do Sistema 05 (95Zn0.3Bi₂0₃.C0₃0₄.Mn0₂).



Sistema (mol %)	D(µm)				α		Er (V/cm)		
Sistema (moi %)	1000°C	1100°C	1150 ⁰ C	1000 ⁰ C	1100°C	1150 ⁰ C	1000°C	1100 ⁰ C	1150 ⁰ C
95Zn0.3Bi ₂ 0 ₃ .CO ₃ 0 ₄ .MnO ₂	-	2,5	-	-	5,0	-	-	2779,5	-
95Zn0.3Bi ₂ 0 ₃ .CO ₃ 0 ₄ .MnO ₂ .0,005Al ₂ 03	2,7	5,2	6,4	10,7	16	9,2	3656,5	1658,9	772,7

. 9 - Tamanho médio dos grãos de ZnO (D), coeficiente de não-linearidade (α) e campo de ruptura (Er) dos sistemas sinterizados a 1000[°]C, 1100[°]C e 1150[°]C. Dos resultados de coeficiente de não-linearidade, campo de ruptura e densidade de corrente apresentados na Tab. 9 e Fig. 17 e 18, verifica-se a adição de 0,005 mol % de alumina (Sistema 06) ao sistema $952n0.3Bi_2O_3.CO_3O_4.MnO_2$ (Sistema 05), melhorou fortemente o comportamento não ôhmico do varistor. 0 aumento da resistência nos contornos de grão pelas cargas do<u>a</u> doras de elétrons, foi certamente fornecido pela alumina <u>ab</u> sorvida pelo óxido de manganês (Drier *et al.*, 1983; Zucherato *et al.*, 1989).

Os resultados da capacitância (C), tangente de perdas $(tg\delta)$ e da constante dielétrica (${}^{e}r$) das amostras referentes aos Sistemas 05 e 06, encontram-se nas Tab. 10 e 11, respect<u>i</u>vamente.

F(KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	εŗ
10	72	10-4	2310	0,072	1365,4
l	92	10-3	2600	0,052	1536,8
0,5	200	103	2700	0,100	1596,0
0,1	510	10-3	2970	· ·	1755,6

Amostra à 1100°C

Tab. 10 - Capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e cons tante dielêtrica (^εr) da amostra referente ao Siste ma 05.

Amostra à 1000°C

F(KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	εŗ
10	47,3	10-4	1420	Q,Q473	727,58
1	40,0	10-3	1500	1500 0,0400	
0,5	88,0	10-3	152 0	0,0440	778,82
0,1	>510,0	10-3	1570	-	804,44
nostra	à 1100 ⁰ 0				
nostra F(KHz)	à 1100 ⁰ 0 A	 7 B	C(pF)	tgδ=A.B.F.	e _r
nostra F(KHz) 10	ā 1100°C A 90	B 10 ⁻⁴	C(pF) 3200	tg8=A.B.F. 0,0500	^e r 1674,61
nostra F(KHz) 10 1	à 1100 ⁰ 0 A 90 96	B 10 ⁻⁴ 10 ⁻³	C(pF) 3200 3650	tgδ=A.B.F. 0,0500 0,0560	^e r 1674,61 1910,10
nostra F(KHz) 10 1 0,5	<i>à 1100⁰0</i> A 90 96 205	B 10 ⁻⁴ 10 ⁻³ 10 ⁻³	C(pF) 3200 3650 3800	tgδ=A.B.F. 0,0500 0,0560 0,1045	<pr></pr> ^e r 1674,61 1910,10 1988,60

Amostra à 1150°C

F(KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	٤r	
10	11	10-3	6300	0,1100	3395 , 30	
l	118	10-3	6930	0,0180	3734,83	
0,5	258	10-3	7300	0,1290	3934,23	
0,1	-	-		_	-	

Tab. ll - Capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e constante dielétrica (εr) das amostras referentes ao Sistema Q6.



Fig. 17 - Variação do campo elétrico x densidade de corrente de amostras do Sistema Q5, com a temperatura.





4.6 - Efeito da Alumina no Sistema 98ZnO.Bi₂0₃.0,5C0₃0₄. 0,5 MnO₂ (mol %)

Dos resultados de coeficiente de não-linearidade, campo de ruptura e densidade de corrente, apresentados na Tab.12 e Fig. 19 e 20, verifica-se que o Sistema 07 teve um aumento dessas propriedades à 1150°C. O mesmo sistema acrescido de p<u>e</u> quenas quantidades de alumina (Sistema 08) teve as suas cara<u>c</u> terísticas elétricas pioradas, provocando uma diminuição do efeito varistor, o que não era previsto. Todavia, para justificar este resultado é necessário o conhecimento da microe<u>s</u> trutura.

Os resultados da capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e da constante dielêtrica (εr) das amostras referentes aos Sistemas 07 e 08, encontram-se nas Tab. 13 e 14, respect<u>i</u> vamente.

Sistema (mol %)	α			Er (V/cm)		
	1000°C	1100 ⁰	°C 1150°C	1000 ⁰ C 1	.100 ⁰ C	1150 ⁰ C
07- 98ZnO.Bi ₂ 0 ₃ .0,5CO ₃ .0 ₄ .						2
.0,5MnO ₂	2,5	-	13	5597,6	-	1635,0
08- 98ZnO.Bi ₂ 0 ₃ .0,5C0 ₃ 0 ₄ .						
.0,5Mn0 ₂ .0,005Al ₂ 0 ₃	-	4,5	10,2	3180,5		1590,0

Tab. 12 - Coeficiente de não-linearidade (α) e campo de ruptu ra (Er) dos sistemas sinterizados à 1000°C, 1100°C e 1150°C.



Fig. 19 - Variação do campo elétrico x densidade de corrente de amostras do Sistema 07, com a temperatura.



Fig. 20 - Variação do campo elétrico x densidade de corrente de amostras do Sistema 08, com a temperatura.

Amostra à 1000°C

the second s			and the second	and the second	
F(KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	ε _r
10	62	10-4	175	0,062	439,91
1	146	10-3	200	Q ,146	502,76
0,5	345	10-3	213	0,173	535,43
0,1	> 510	10 ⁻³	220	-	553,03

Amostra à 1150°C

				*		
F(KHz)	A	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	٤'n	
10	78	10-4	770	0,078	1947,18	
l	107	10 ⁻³	910	0,107	2301,21	
0,5	285	10-3	970	0,143	2452,94	
0,1	-	-	-	12 -	-	

Tab. 13 - Capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e constante dielétrica (^er) das amostras referentes ao Sistema 07.

Amostra à $110Q^{\circ}C$

-						
	F(KHz)	А	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	εŗ
	10	64	10-4	490	0,064	1197,13
	l	83,5	10-3	540	0,084	1319,28
	0,5	200	10 ⁻³	562	0,100	1373,03
	0,1	143	10-2	630	0,143	1539,16

Amostra à 1150°C

F(KHz)	A	В	C(pF)	tgδ=A.B.F.	٤r
10	57	10 ⁻⁴	870	0,057	2001,7
1	87	10-3	970	0,087	2231,8
0,5	-	-			-
0,1	-	-		- 40 a 	-

Tab. 14 - Capacitância (C), tangente de perdas (tgδ) e cons tante dielétrica (^εr) das amostras referentes ao Sistema 08.

5. CONCLUSÕES

Visou-se neste trabalho avaliar as características $el\underline{e}$ tricas e microestruturais nos sistemas: 96ZnO . $3Bi_2O_3 \cdot CO_3O_4$ (mol %); 98,5ZnO. $Bi_2O_3 \cdot 0,5CO_3O_4$ (mol %); 95ZnO $\cdot 3Bi_2O_3 \cdot CO_3O_4$. MnO₂ (mol %) e 98ZnO. $Bi_2O_3 \cdot 0,5CO_3O_4 \cdot 0,5MnO_2$ (mol %) sinteriza dos a 1000°C, 1100°C e 1150°C, quando da adição de 0,005 mol % de alumina. Os resultados obtidos permitem concluir que:

1. No sistema $96Zn0.3Bi_2O_3.CO_3O_4$ (mol %) observou-se um excesso de fons de Al^{3+} que inibiu o crescimento de grão, cau sando aumento da condutividade nos contornos de grãos e conse quentemente causando a queda nas características elétricas;

2. No sistema 98,5ZnO.Bi $_2O_3.0,5CO_3O_4$ (mol %) ocorreu uma considerável melhoria no comportamento não ôhmico, o que não era esperado, visto que, a adição de alumina (0,005 mol %) em sistemas contendo ZnO.Bi $_2O_3.CO_3O_4$, tende a inibir o crescime<u>n</u> to de grão, causando aumento da condutividade nos contornos de grãos, piorando assim as características elétricas varist<u>o</u> ras. Para confirmar este resultado torna-se necessário a an<u>á</u> lise microestrutural;

3. No sistema $95Zn0.3Bi_2O_3.CO_3O_4.MnO_2$ (mol %), a alumina melhorou consideravelmente o comportamento não ôhmico dev<u>i</u> do provavelmente ao aumento da resistividade nos contornos de grãos, pelas cargas doadoras de elétrons fornecidas pela al<u>u</u> mina (Al³⁺) absorvidas pelo óxido de manganês;

4. No sistema 98ZnO.Bi₂O₃.0,5CO₃O₄.0,5MnO₂ (mol %) foi

será confirmada através da análise microestrutural. Neste sis tema a tendência seria melhorar o comportamento varistor com a adição de alumina tendo em vista a justificativa do ítem 3.

Em resumo pode-se concluir que a adição de 0,005 mol % de alumina tende a favorecer o comportamento não-ôhmico do varistor dependendo do sistema empregado.

6. SUGESTÕES PARA TRABALHOS POSTERIORES

Tendo-se em vista a necessidade de informações mais pre cisas, deve-se estudar alguns aspectos, tais como:

 Sintetizar as amostras de todos os sistemas em estudo, em temperaturas maiores que 1150°C;

Variar o tempo de sinterização para as amostras de
 26,5mm e l2mm de diâmetro;

 Fazer a análise microestrutural (difratometria de raios-x, microscopia eletrônica de varredura e de transmissão) de todas as amostras em estudo;

4. Obter outros pontos na curva (E x J) com valores de corrente mais elevados através de gerador de impulsos de corrente, com diferentes formas de ondas.

7. REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

- DRIER, J.M.; GUERTIN, J.P.; SOKOLY, T.O. and HACKNEY, L. B. -"Effect of Dopant Valence State on the Microestructure of ZnO Varistors" - Advances in Ceram. - Vol. 7,ed. by Van E.M. and Heuer, A.H., The Amer. Cer. Soc. Inc. Columbnis, Ohio, (1983).
- JUNIOR, A.A.; NUNES, J.J. and KANDRASOVAS, M. "Estudos das Influências na Microestrutura e Característica Elétrica das Variáveis do Processo de Obtenção de Varistores de ZnO" - 32º Congresso Brasileiro de Cerâmica - Vol. 0, 268-281 (1988).
- LEVINSON, L.M. e PHILIPP, H.R. "Zinc Oxide Varistors" A Review, Am. Ceram. Sopc. Bull. 65-639 (1986).
- LEITE, E.R.; PIANARO, S.A.; STEIL, M.C.; LONGO, E. e VARELA , J.A. - "Efeito d- Adição de Óxido Semicondutores na Cara<u>c</u> terística não ôhmica do Sistema ZnO.Bi₂O₃.Sb₂O₃" - Anais do 8º CBECIMAT, UNICAMP, Campinas,SP (1988).
- LEVINSON, L.M. e PHILIPP, H.R. "The Physics of Metal Oxide Varistors" - J. App 1. Phys. 46[3]1332-1341, 19/5.
- MATSUOKA, M. "Nonohmic Properties of Zinc Oxide Ceramics" -Jap. Appl. Phys, 6-10 (1971).

Revista ABB Review. 1/89 - "The motal-ouide modi-t-

- SHOUXIAUG HU, SHILIANG, W.; YUCHUMYU and SINGGIÃO LI-"Effect of Aluminium Doping on the Eletrical Properties of ZnO Varistors".
- TSAI, Y.L.; HUANG, C.L.; WEI, C.C. "Improvement of Nonlinearity in a ZnO Varistor by Al₂O₃ Doping" - I. Mat. Sc. Letter,V. 4, 1985, pp.1305-1307.
- WONG, J. and MORRIS, W.G. "Microstructure and Phases in Nonohmic ZnO-Bi₂O₃ ceramics" Am. Ceram. Soc. Bull, 53(11) 816-20 (1974).
- ZUCHERATO, E.A.; LONGO, E. e VARELA, J.A. "Análise Crítica da Influência da Alumina em Varistores", Anais do 339 Con gresso Brasileiro de Cerâmica, V.1, 1989, pp.13-28.