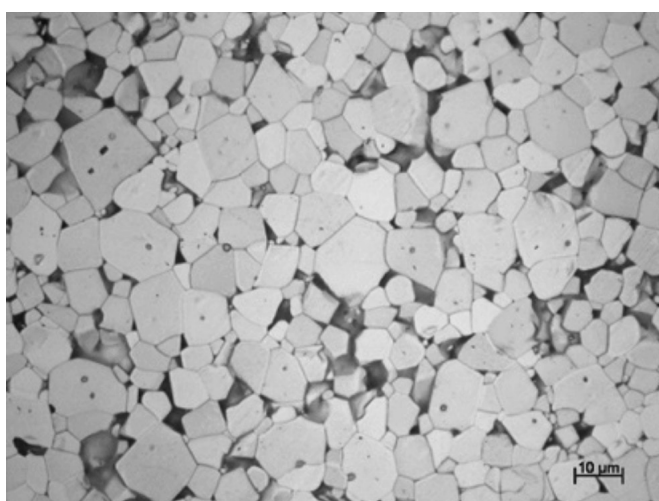
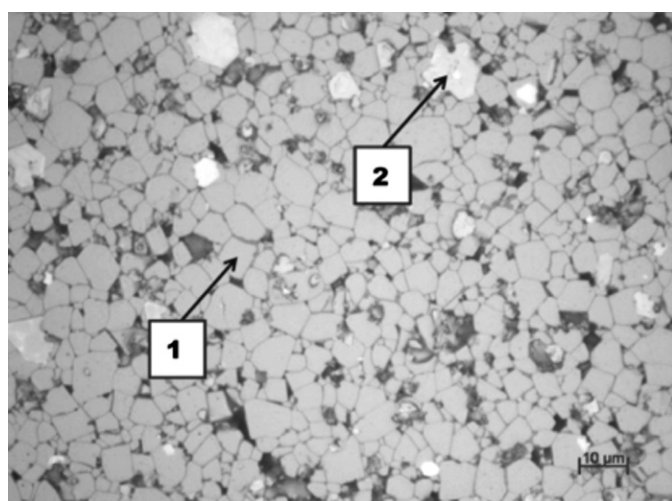
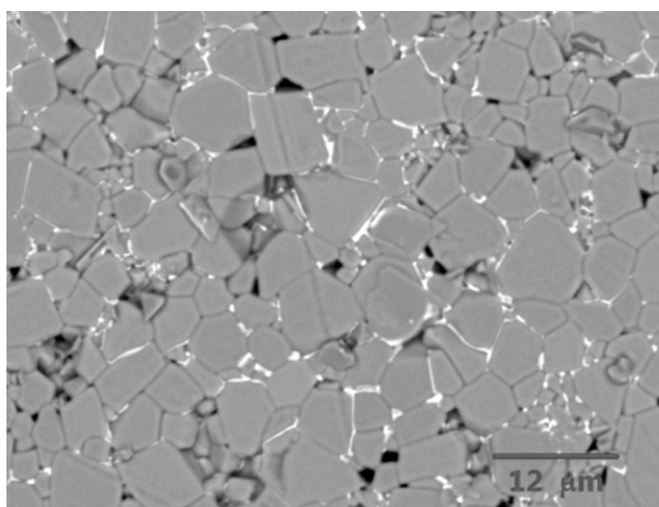
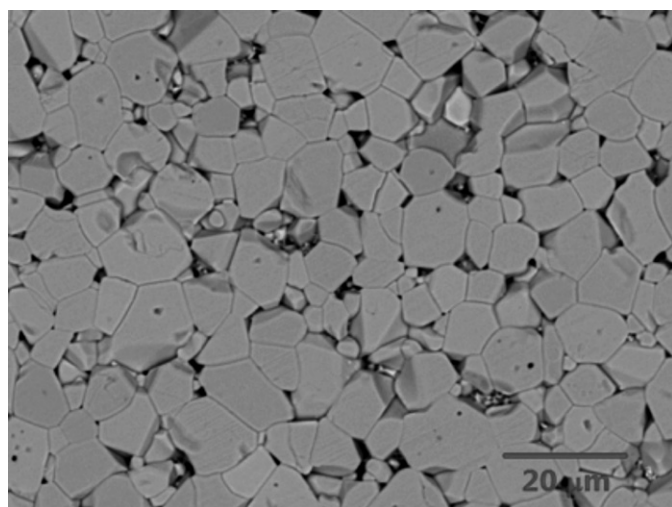


Cerâmica

ISSN-0366-6913

ÓRGÃO OFICIAL DA ASSOCIAÇÃO BRASILEIRA DE CERÂMICA - ANO LXI - VOL. 61, 359 - JUL/AGO/SET 2015

A S S O C I A Ç Ã O
B R A S I L E I R A



D E C E R Â M I C A

Microestrutura, fases cristalinas e propriedades elétricas de porcelanas aluminosas contendo diferentes concentrações de Fe_2O_3 sinterizadas em atmosfera redutora e oxidante

(Microstructure, crystalline phases and electrical properties of aluminous porcelain containing different Fe_2O_3 concentrations sintered in reducing and oxidizing atmosphere)

D. H. Piva^{1,2*}, R. H. Piva¹, J. Venturini², M. R. Morelli¹, C. P. Bergmann²

¹Laboratório de Formulação e Síntese Cerâmica, Universidade Federal de S. Carlos, S. Carlos, SP, Brasil

²Laboratório de Materiais Cerâmicos, Universidade Federal do Rio Grande do Sul, Porto Alegre, RS, Brasil

Resumo

Porcelanas aluminosas contendo diferentes concentrações de Fe_2O_3 foram sinterizadas em atmosfera oxidante e redutora. A microestrutura e fases formadas foram investigadas com o auxílio de difração de raios X e microscopia eletrônica de varredura. Espectroscopia de impedância foi utilizada para estudar as propriedades elétricas. Os resultados indicaram que todas as amostras apresentaram mulita e coríndon como fases majoritárias e pequenas frações de quartzo. A adição de Fe_2O_3 provocou o surgimento de hematita nas amostras sinterizadas em atmosfera oxidante e, ferro metálico nas amostras contendo > 3% p sinterizadas em atmosfera redutora. Os espectros de impedância indicam que as características da fase vítrea e interface entre fase vítrea /fases cristalinas regem o comportamento elétrico global das amostras. Não obstante, diferentes atmosferas de queima provocam efeitos opostos na resistividade elétrica das porcelanas contendo Fe_2O_3 . A presença de hematita foi considerada a responsável pela diminuição da resistividade elétrica nas amostras sinterizadas em atmosfera oxidante, enquanto que o aumento na resistividade elétrica das amostras sinterizadas em atmosfera redutora foi atribuído à elevada quantidade de fase vítrea e porosidade. Estes resultados indicam que atmosfera redutora durante a queima pode favorecer o uso de matérias-primas com maiores concentrações de Fe_2O_3 , desde que todo óxido de ferro tenha se dissolvido na fase líquida durante a queima.

Palavras-chave: porcelana, espectroscopia de impedância, Fe_2O_3 , resistividade elétrica.

Abstract

Aluminous porcelain containing different Fe_2O_3 concentrations were sintered in oxidizing and reducing atmosphere. The microstructure and crystalline phase formation were investigated by scanning electron microscopy and X-ray diffraction. Electrical properties were investigated by Impedance spectroscopy. The results indicated that all samples showed mullite and corundum as major phases and small fractions of quartz. The addition of Fe_2O_3 caused the appearance of hematite in samples sintered in oxidizing atmosphere and metallic iron for the samples containing > 3%wt. and sintered in reducing atmosphere. The impedance spectrum indicates that the glass phase and crystal/glassy phase interface govern the overall electrical behavior of the samples. However, different firing atmospheres cause opposite effect on the electrical resistivity of the porcelain containing Fe_2O_3 . The presence of hematite was considered to be responsible for the decrease in resistivity for samples sintered in oxidizing atmosphere, whereas the increase in the resistivity of the sample sintered in a reducing atmosphere was attributed to the high amount of glassy phase and porosity. These results indicate that reducing atmosphere during firing may favor the use of raw materials with higher concentrations of Fe_2O_3 , since all iron oxide have been dissolved into the melting phase during the sintering of porcelain bodies.

Keywords: porcelain, impedance spectroscopy, Fe_2O_3 , electrical resistivity.

INTRODUÇÃO

Porcelanas triaxiais têm sido por década utilizadas como isoladores elétricos. Essa hegemonia se deu devido às suas propriedades dielétricas combinadas com suas excelentes propriedades mecânicas e, principalmente, a capacidade de manutenção dessas propriedades em condições severas, como: umidade e alta temperatura [1]. De uma maneira geral, as porcelanas elétricas são essencialmente compostas de caulim e/ou argila, feldspato e quartzo [2]. Frequentemente,

em porcelanas de alta tensão, o quartzo é parcialmente ou totalmente substituído por coríndon para aumentar a resistência mecânica do produto final [3]. Quando tratada termicamente de forma adequada, essas matérias-primas formam uma matriz vítrea com cristais de quartzo/coríndon, mulita e porosidade remanescente [4]. A ação sinérgica destas fases é responsável pelas propriedades acima mencionadas, ao passo que uma adequada seleção das matérias-primas é de suma importância para as características finais do produto.

Um dos pré-requisitos na seleção de matérias-primas

para a produção de isoladores elétricos de porcelana é a baixa concentração de óxidos de metais de transição conhecidos como impurezas, tais como TiO_2 , Fe_2O_3 , Cr_2O_3 [1]. A presença desses óxidos altera o comportamento elétrico do produto final, provocando principalmente uma redução das propriedades de isolamento devido à condução eletrônica por “small polaron hopping” entre íons com diferentes estados de valência [5]. Nas últimas décadas, vários trabalhos sobre porcelanas têm sido realizados para verificar a relação entre a composição química das matérias-primas e as propriedades elétricas resultantes [2, 6–10]. No entanto, pouco se sabe sobre a dependência das propriedades elétricas de porcelanas contendo essas impurezas quando submetidos a diferentes atmosferas de queima.

Entre os óxidos acima mencionados, o Fe_2O_3 se destaca como a impureza mais comum e indesejável presente nas matérias-primas. Porém, estudos que abordam a influência de sua concentração sobre as propriedades elétricas de porcelanas são escassos na literatura. Em um desses poucos trabalhos, Piva et al. [11] observou que o efeito deletério na constante dielétrica e tangente de perdas causado pela presença do Fe_2O_3 está vinculado a não solubilização deste óxido nas fases da porcelana. De acordo com seus resultados, a utilização de matérias-primas com maiores concentrações de Fe_2O_3 do que a atualmente utilizada não traria grandes alterações nas propriedades dielétricas, porém possibilitaria ganhos econômicos significativos em relação à aquisição de insumos e na etapa de sinterização, uma vez que a presença deste óxido reduz o preço das matérias-primas e diminui a temperatura de queima [12].

Portanto, devido à ausência de informação sobre o assunto na literatura e a relevância do tema para a compreensão do efeito de uma das impurezas mais comuns presentes nas matérias-primas para a indústria de isoladores de porcelanas, este trabalho apresenta resultados quanto ao efeito da concentração de Fe_2O_3 sobre as propriedades elétricas de porcelanas aluminosas sinterizadas em atmosferas oxidante e redutora.

MATERIAIS E MÉTODOS

Inicialmente, uma formulação denominada padrão (STD) com baixo teor de Fe_2O_3 e pertencente ao grupo das porcelanas aluminosas [13] foi obtida através da mistura das matérias-primas feldspato:caulim:alumina (fornecido pela

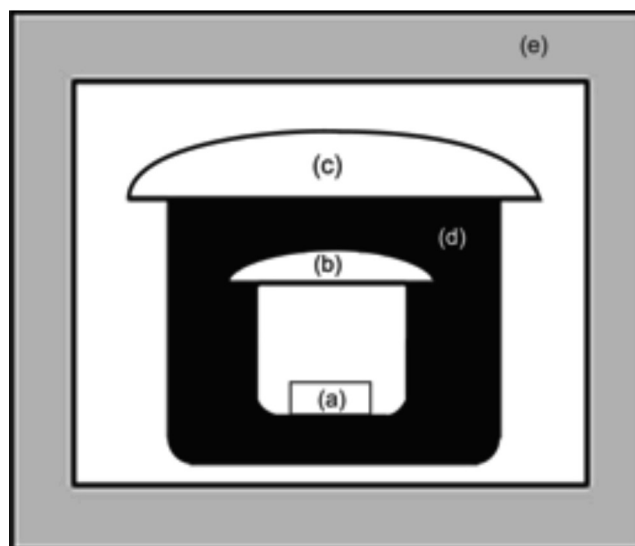


Figura 1: Representação da “cama de grafite” desenvolvida para criar a condição atmosférica redutora durante a etapa de queima. (a) amostra; (b) e (c) cadinhos de alumina; (d) pó de grafite e (e) forno elétrico.

[Figure 1: “Graphite bed” representation designed to create the reducing atmospheric condition during the firing step. (a) sample; (b) and (c) alumina crucibles; (d) graphite powder and (e) electric furnace.]

Universidade de Aveiro, Portugal) na proporção 30:30:40. Para verificar o efeito da concentração de Fe_2O_3 sobre as propriedades elétricas das porcelanas, quatro formulações foram elaboradas a partir da formulação STD, com adição progressiva de 0, 3, 5 e 8% peso de Fe_2O_3 (99,9%, Sigma-Aldrich) denominados P0, P3, P5 e P8, respectivamente. A Tabela I apresenta as análises químicas das formulações utilizadas, obtidas por fluorescência de raios X (Philips PW 2400).

Uma vez que todas as matérias-primas eram industrialmente beneficiadas, as formulações foram misturadas por via úmida em um moinho planetário por 20 min. Após a homogeneização as suspensões foram secas a 110 °C até completa remoção da água, desaglomeradas para obtenção dos pós e posteriormente umidificado com 7% peso de água. Corpos de prova cilíndricos (10 mm de diâmetro x 3 mm de espessura) foram obtidos através de prensagem uniaxial com 125 MPa. Por fim, as amostras foram secas a 110 °C por 24 h.

Tabela I - Composição química das formulações utilizadas.

[Table I - Chemical composition of the used formulations.]

Formulações	Concentração (%peso)									
	Al_2O_3	SiO_2	Fe_2O_3	CaO	Na_2O	K_2O	MnO	MgO	TiO_2	P_2O_5
P0	57,38	38,84	0,29	0,26	1,74	1,20	0,01	0,03	0,08	0,17
P3	55,60	37,63	3,39	0,26	1,68	1,17	0,01	0,03	0,08	0,17
P5	54,41	36,83	5,44	0,25	1,65	1,14	0,01	0,03	0,08	0,16
P8	52,64	35,63	8,52	0,24	1,59	1,11	0,01	0,03	0,07	0,16

Tabela II - Parâmetros utilizados durante a queima e respectivos códigos das amostras.

[Table II - Fired conditions and codes of the samples.]

Formulações	P0	P3	P5	P8
Código para as amostras queimadas em atmosfera oxidante (O ₂)	P0O	P3O	P5O	P8O
Código para as amostras queimadas em atmosfera redutora (CO/CO ₂)	P0R	P3R	P5R	P8R
Temperatura máxima de queima (°C)	1300	1250	1200	1200
Taxa de aquecimento/ resfriamento (°C min ⁻¹)	10	10	10	10
Patamar (min.)	120	120	120	120

Para verificar o efeito da atmosfera de queima, os corpos de prova foram divididos em dois grupos. O primeiro grupo foi queimado em um forno elétrico hermeticamente isolado com atmosfera rica em O₂ para criar a condição oxidante. O segundo grupo foi queimado em um forno elétrico sob atmosfera de CO/CO₂ para criar a condição redutora. Para este caso, foi utilizado o aparato conhecido como “cama de grafite” [14]. Inicialmente as amostras foram acomodadas no interior de um pequeno cadinho de alumina fechado, este então foi introduzido no interior de um cadinho maior e completamente recoberto com pó de grafite, o esquema é representado na Fig. 1. O conjunto de cadinhos foi então aquecido até a temperatura desejada.

As temperaturas máximas de queima para as formulações estudadas foram definidas com base em um trabalho anterior [11]. Buscou-se manter as mesmas temperaturas para as mesmas formulações para que a atmosfera fosse a única variável durante a queima. A Tabela II apresenta as condições utilizadas para a sinterização dos corpos-de-prova e os códigos que serão utilizados para identificação das amostras.

A absorção de água (AA) das amostras foi determinada de acordo com a seguinte Equação:

$$AA = \left(\frac{P_u - P_s}{P_s} \right) \times 100 \quad (A)$$

na qual P_s e P_u são o peso seco e o peso úmido da amostra, respectivamente.

As fases cristalinas formadas durante a sinterização foram identificadas por difração de raios X. O ensaio foi realizada em um difratômetro Philips X'Pert MPD utilizando uma fonte de radiação Cu- α (1,5406 Å), operando em 40 kV e 40 mA. Os difratogramas foram obtidos na faixa de 10 a 90° (2 θ) com um passo de 0,05°. As fases foram identificadas utilizando o *software* X-Pert plus. Amostras sinterizadas foram polidas e atacadas com uma solução de ácido fluorídrico durante 1 min para observação da microestrutura por microscopia eletrônica de varredura (Jeol JEM 2010) sob uma tensão de aceleração de 20 kV.

As propriedades elétricas foram obtidas por espectroscopia de impedância (Metrohm Autolab PGSTAT30) com um analisador de resposta de frequência FRA32M. A faixa de frequência de varredura foi de 0,1 Hz a 1 MHz com uma voltagem de 0,5 V. Os diagramas de impedância foram analisados com o *software* Autolab

Nova. Pasta de prata foi aplicada em ambas as superfícies da amostra como contatos. As amostras foram posteriormente submetidas a um tratamento térmico a 400 °C por 15 min para melhorar a aderência da prata. As medidas de espectroscopia de impedância foram realizadas em ar atmosférico de 25 a 700 °C com uma medida a cada 50 °C. A taxa de aquecimento foi 10 °C min⁻¹ e estabeleceu-se um patamar de 10 min antes de cada medida com o objetivo de reduzir variações de temperatura nas amostras.

A resistividade elétrica (ρ) das amostras foi calculada por meio da equação:

$$\rho = \frac{A \cdot R_{total}}{L} \quad (B)$$

na qual A e L são a área e a espessura da amostra, respectivamente, e R_{total} é a resistência elétrica total obtida no espectro de impedância

A dependência da resistividade com a temperatura foi observada por meio do gráfico de Arrhenius (log₁₀ $\rho \times 1/T$). A energia de ativação foi determinada por meio da equação de Arrhenius:

$$\rho = \rho_0 \exp\left(\frac{E_a}{k \cdot T}\right) \quad (C)$$

na qual ρ_0 , E_a, k e T são, respectivamente, fator pré-exponencial, energia de ativação, constante de Boltzmann e temperatura absoluta.

RESULTADOS E DISCUSSÃO

Na Fig. 2 são apresentados os difratogramas de raios X das porcelanas contendo diferentes concentrações de Fe₂O₃ e sinterizadas em atmosfera de O₂ e CO/CO₂. Todas as amostras apresentam um “background” entre os ângulos 20-30° (2 θ) característico de fases amorfas [15], indicando elevada presença de fase vítrea. Para as amostras sinterizadas em atmosfera de O₂ (Fig. 2a), coríndon e mulita apresentaram-se como fases majoritárias e pequena fração de quartzo foi observada. A adição de Fe₂O₃ resultou no surgimento de uma quarta fase, hematita. De acordo com um trabalho anterior [11], em elevada temperatura, baixas concentrações de Fe₂O₃ são normalmente dissolvidas na fase líquida da porcelana devido à formação de um eutético durante a queima. No entanto, os resultados de difração de raios X mostram

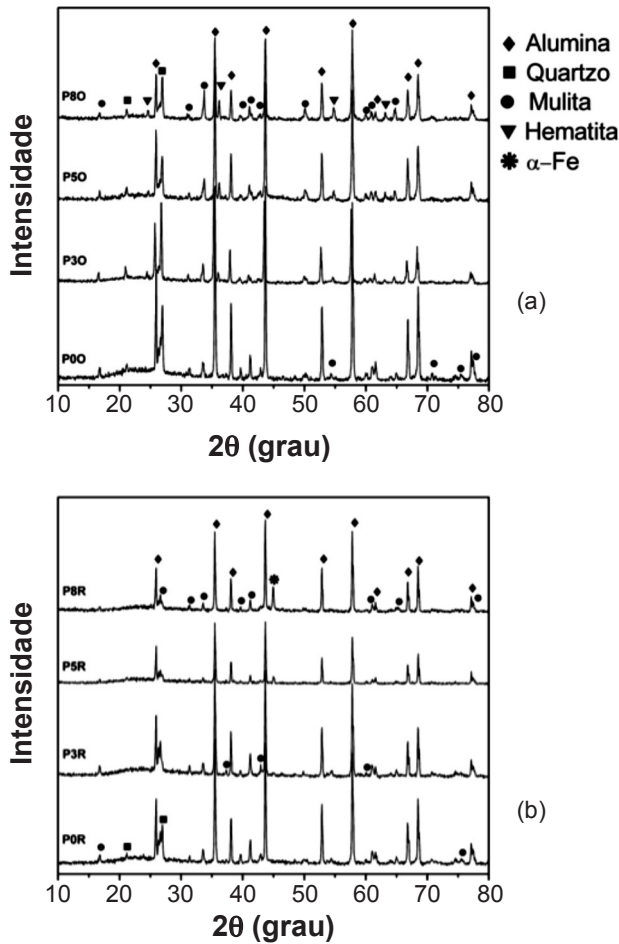
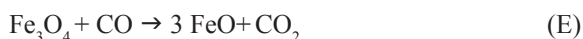


Figura 2: Difratogramas de raios X das formulações sinterizadas em atmosfera de (a) O_2 e (b) CO/CO_2 .

[Figure 2: XRD patterns of formulations sintered at atmosphere of (a) O_2 and (b) CO/CO_2 .]

que o limite de solubilidade do Fe_2O_3 na fase líquida foi alcançado, mesmo para a formulação contendo apenas 3 %peso de Fe_2O_3 . Os difratogramas das amostras sinterizadas em atmosfera de CO/CO_2 são apresentados na Fig. 2b. As amostras apresentaram as fases mullita e coríndon como fases majoritárias e quartzo como fase residual. Para as formulações contendo concentração maior que 3%peso de Fe_2O_3 (P5R e P8R) a fase α -Fe (ferro metálico) foi observada. Vale ressaltar que houve uma redução na intensidade de difração dos picos da fase quartzo para as amostras com maior concentração de Fe_2O_3 sinterizado em atmosfera de CO/CO_2 .

É de conhecimento que em condições redutoras a hematita reduz para wustita (FeO) conforme reações descrito pelas equações D e E. Se a condição persistir, a reação descrita pela equação F pode ocorrer, onde todo o FeO é reduzido à ferro metálico.



Assim, nas amostras contendo óxido de ferro e sinterizadas em atmosfera de CO/CO_2 todo o Fe_2O_3 foi inicialmente reduzido para FeO . Durante a etapa de queima o FeO reage com a sílica formando faiárita ($2FeO \cdot SiO_2$) [16]. Entretanto, a aproximadamente $1170^\circ C$ a faiárita irá formar eutéticos com o quartzo e FeO remanescentes, produzindo grandes quantidade de fase líquida. Além disso, uma vez dissolvido na fase líquida, o FeO fornece ions Fe^{2+} que atuam como modificadores de rede provocando uma diminuição da viscosidade da fase líquida [17] e, conseqüentemente, atacando agressivamente pequenos grãos de quartzo, o que explica a diminuição nos picos de quartzo nas amostras contendo inicialmente Fe_2O_3 e queimadas em atmosfera de CO/CO_2 . Quando o limite de solubilidade de FeO na fase líquida for alcançado, o FeO remanescente se manteve inalterado na sua fase (wustita). Porém, devido às fortes condições redutoras criadas no interior da cama-de-grafite durante a queima, todo o FeO presente nas amostras P5R e P8R foi reduzido a α -Fe, conforme mostrado na Equação F. Resultados semelhantes foram encontrados [18], onde foi observada a presença de α -Fe em massas de louça sanitária queimadas em condições redutoras.

A Tabela III apresenta os resultados de absorção de água obtidos através da equação A. As amostras sinterizadas em atmosfera de O_2 apresentaram absorção de água próximo de zero. No entanto, para as formulações sinterizadas em atmosfera de CO/CO_2 , somente a amostra P0R e P3R apresentaram absorção $< 0,1\%$. Para essa condição de queima, a crescente adição de Fe_2O_3 provocou um aumento na absorção de água. A micrografia da superfície polida das amostras contendo 0, 3 e 8%peso Fe_2O_3 apresentado na Fig. 3 mostra um aumento na porosidade nas formulações contendo Fe_2O_3 e sinterizadas em atmosfera de CO/CO_2 . Este aumento pode ser explicado pela presença de CO_2 liberado durante a redução do Fe_2O_3 , conforme descrito nas equações D a F, o que explica o aumento de absorção de água para essas formulações.

A Fig. 4 apresenta as imagens obtidas por MEV das superfícies polidas e atacadas com HF das amostras contendo 0 e 3%peso de Fe_2O_3 sinterizadas em O_2 e CO/CO_2 . Todas as amostras apresentam grande quantidade da fase mullita secundária, envolvidas em uma fase vítrea. Podemos observar que as amostras P0R e P3R (Figs. 4a e 4c, respectivamente) apresentam cristais de mullita mais alongados que as amostras P00 e P30 (Figs. 4b e 4d, respectivamente). Esta diferença pode ser devido à baixa viscosidade da fase líquida provocada pela condição redutora, uma vez que, menores

Tabela III - Absorção de água para as formulações após sinterização em atmosfera oxidante e redutora.

[Table III - Water absorption for the formulations after the sintering in reducing and oxidizing atmosphere.]

Formulação (%p de Fe_2O_3)	0	3	5	8
Absorção de Atmosfera O_2	0,04	0,07	0,09	0,11
água (%) Atmosfera CO/CO_2	0,01	0,10	0,36	0,93

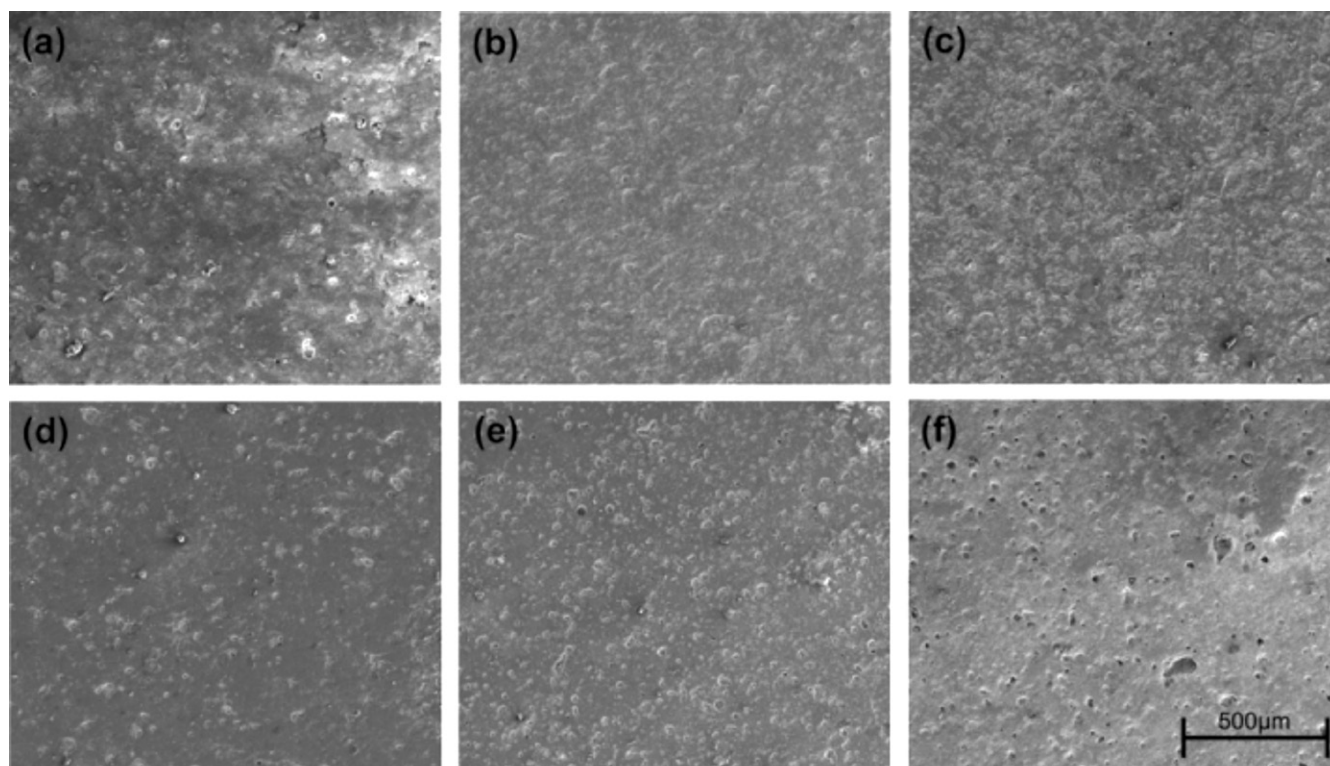


Figura 3: Micrografias obtidas em microscópio eletrônico de varredura da superfície polida das amostras: (a) P0O, (b) P3O, (c) P8O, (d) P0R, (e) P3R e (f) P8R.

[Figure 3: Scanning electron microscopy micrographs of the polished surface of samples (a) P0O, (b) P3O, (c) P8O, (d) P0R, (e) P3R and (f) P8R.]

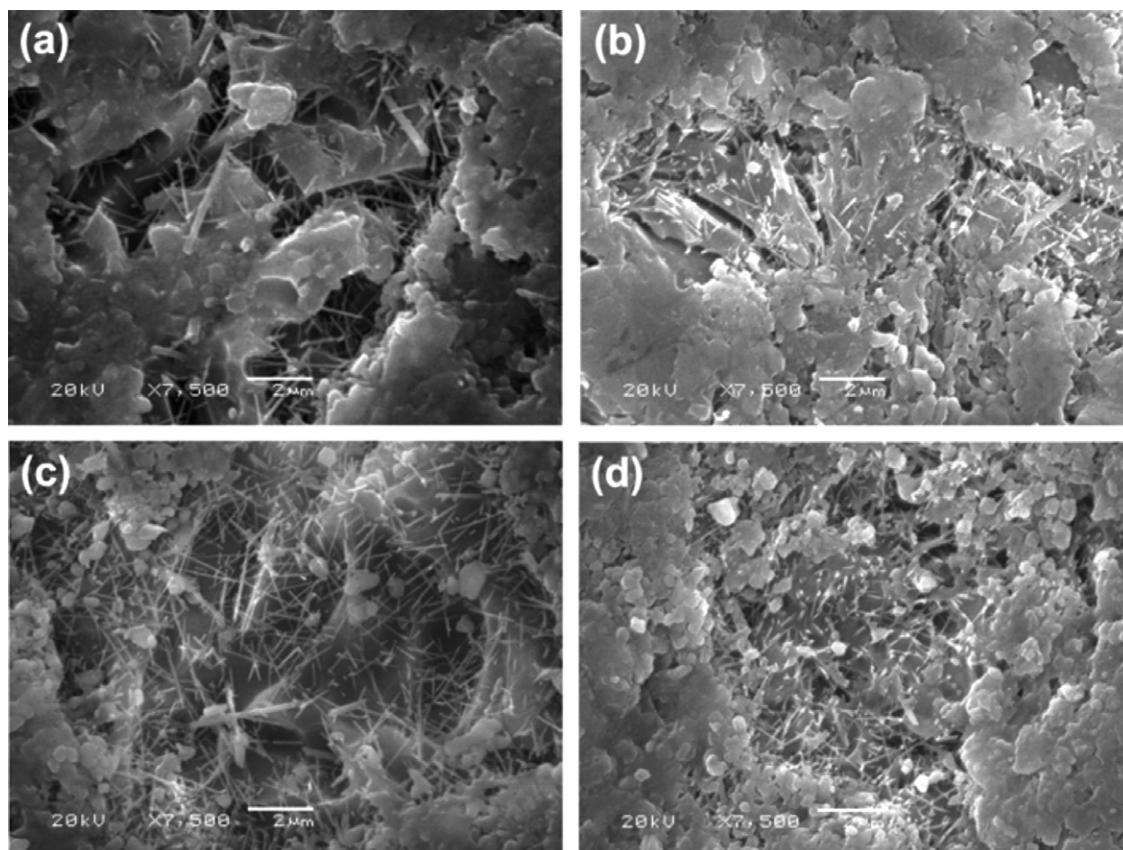


Figura 4: Micrografias obtidas em microscópio eletrônico de varredura da superfície polida e atacada com HF das amostras (a) P0R, (b) P0O, (c) P3R e (d) P3O.

[Figure 4: SEM micrographs of the polished and HF-etched for the samples (a) P0R, (b) P0O, (c) P3R and (d) P3O.]

viscosidades aumentam a difusão das espécies envolvidas na cristalização da mulita e conseqüentemente, atenuam o crescimento do cristal. Além disso, para as duas condições (oxidante e redutora), a quantidade de cristais de mulita para as formulações contendo 3%p de Fe_2O_3 é visualmente maior que as formulações contendo 0%peso de Fe_2O_3 . Estudos em vidros de silicatos demonstram que, em condições oxidantes, o Fe_2O_3 tende a dissolver-se na estrutura do vidro fornecendo íons Fe^{3+} [19]. Alguns íons de metais de transição, como o Fe^{3+} , Cr^{3+} , Mn^{3+} , e Ti^{4+} podem favorecer a cristalização da mulita, substituindo o íon Al^{3+} em sua posição octaédrica na estrutura, chegando a formar uma solução sólida contendo até 13%p de Fe_2O_3 em elevadas temperaturas [20]. No entanto, os íons Fe^{2+} não apresentam essa mesma capacidade de mineralizador para a mulita devido a sua menor valência e maior raio iônico [21]. Desta forma, é de se esperar que grande parte da hematita tenha sido dissolvida na fase líquida antes de ser reduzida a FeO . Assim, fornecendo grandes quantidades de Fe^{3+} que atuaram como mineralizadores para a mulita nas duas condições de queima.

A Fig. 5 apresenta os diagramas de impedância obtidos a 450 °C. Essa temperatura foi escolhida por apresentar espectros bem definidos para todas as amostras. Inicialmente pode-se observar que todos os diagramas apresentam uma cauda em baixas frequências. Este fenômeno normalmente ocorre devido à polarização do eletrodo, efeito característico

de condutores iônicos [22]. Os espectros para as amostras sintetizadas em atmosfera de O_2 (Fig. 5a) apresentaram dois semicírculos pouco separados, enquanto apenas um único e achatado semicírculo é observado nas amostras sinterizadas em atmosfera CO/CO_2 . Em trabalho sobre cerâmica à base de mulita-alumina foi observado apenas um semicírculo achatado, atribuído à contínua fase vítrea do material [23]. Utilizando espectroscopia de impedância para caracterizar a sinterização de cerâmica a base de argilas, foram encontrados resultados semelhantes, um único e achatado semicírculo, que também foi atribuído à fase vítrea [24]. Cada semicírculo em um diagrama de impedância é uma combinação de resistência-capacitância (RC) em paralelo [25] composition, ceramic texture, dopants and dopant or defect. Logo, fica evidente que a porcelana queimada em atmosfera de O_2 possui duas regiões electroativas distintas que estão contribuindo separadamente para o comportamento global da amostra. Duas regiões também estão contribuindo para as amostras sinterizadas em atmosfera de CO/CO_2 ; no entanto, não estão separadas de forma clara devido à proximidade em suas frequências de relaxação.

Uma das principais vantagens da técnica de espectroscopia de impedância é que podemos atribuir os resultados dos espectros a regiões na amostra (grãos, contornos de grão, interfaces), podendo assim verificar a contribuição dessas regiões no comportamento global do material [26]. Uma maneira utilizada para identificar essas regiões é por meio

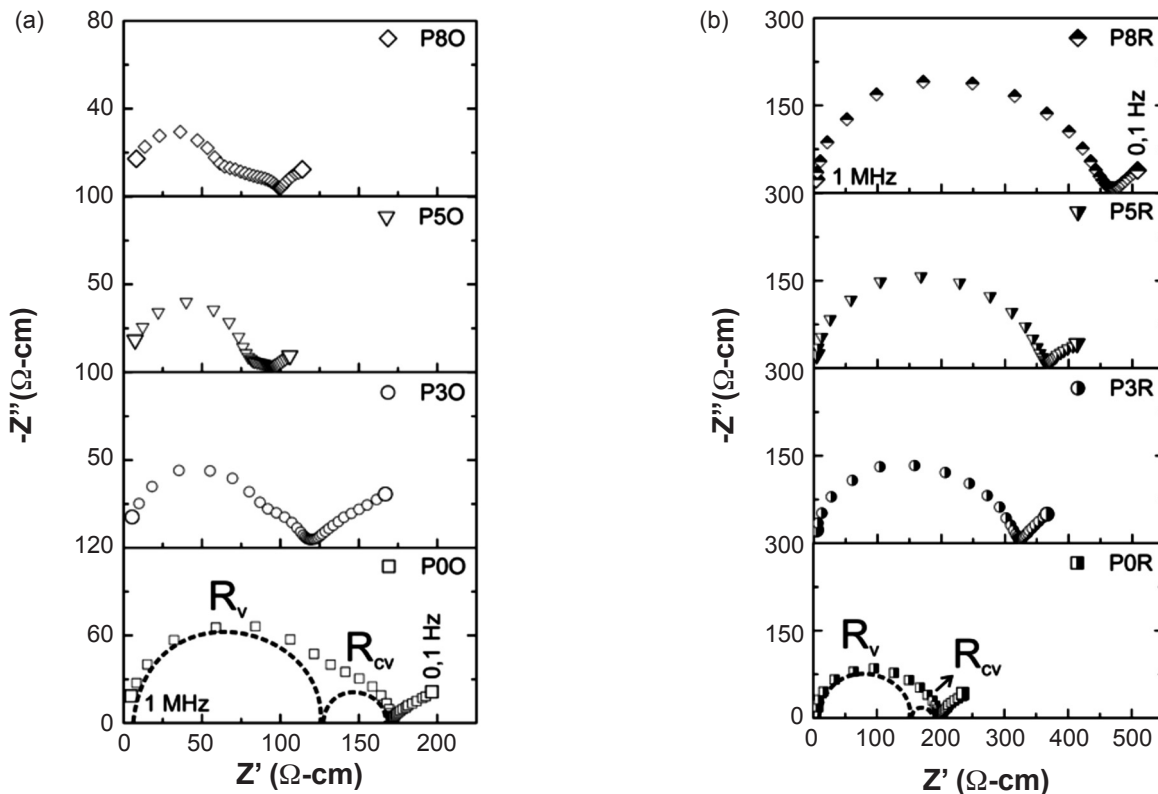


Figura 5: Diagramas de impedância obtidos a 450 °C para todas as formulações sinterizadas em atmosfera de (a) O_2 e (b) CO/CO_2 . [Figure 5: Impedance diagrams at 450 °C for all the formulations sintered at atmosphere of (a) O_2 and (b) CO/CO_2 .]

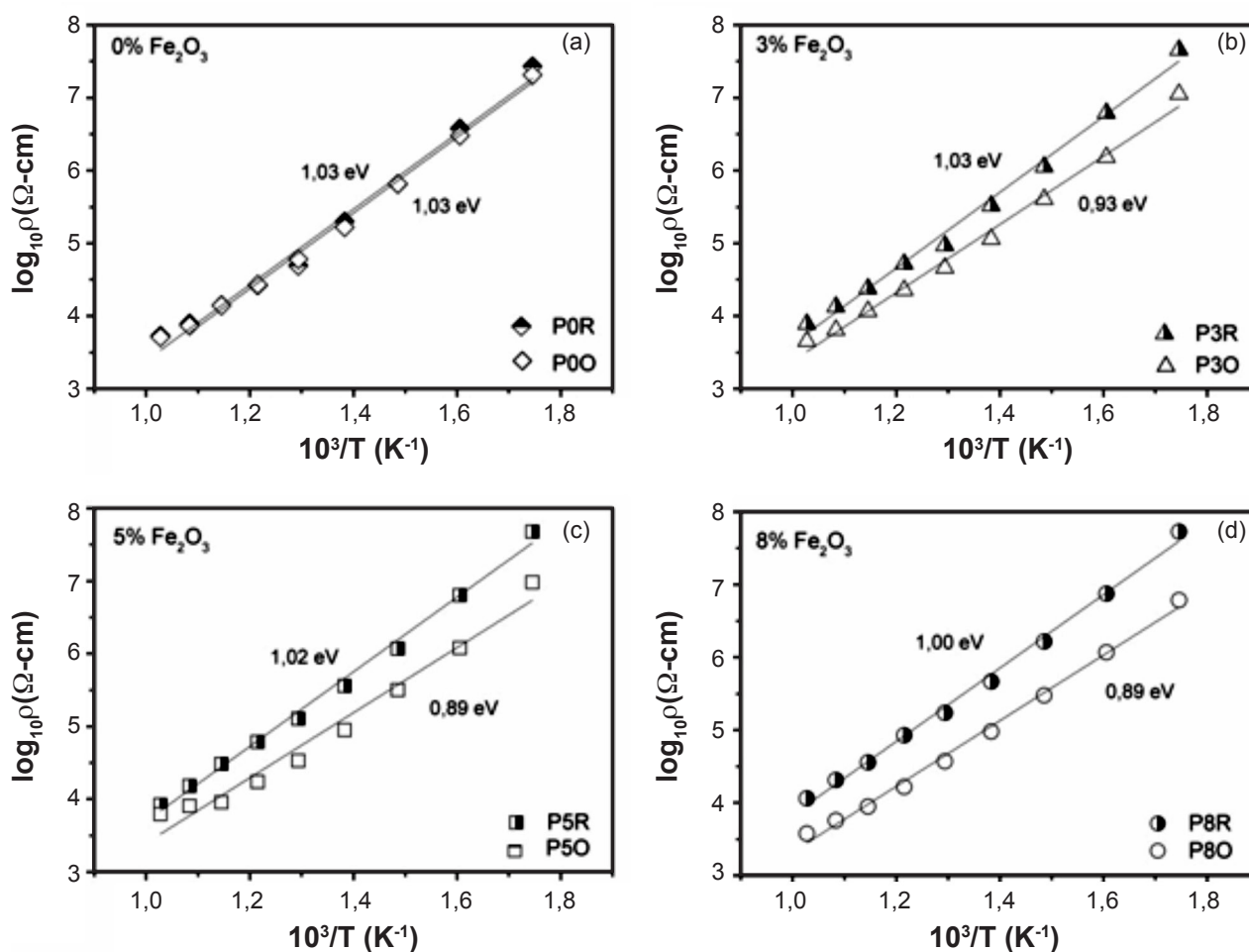


Figura 6: Gráficos de Arrhenius da resistividade das amostras contendo diferentes concentrações de Fe_2O_3 e sinterizadas em O_2 e CO/CO_2 . (a) 0 % peso de Fe_2O_3 , (b) 3 % peso de Fe_2O_3 , (c) 5 % peso de Fe_2O_3 e (d) 8 % peso de Fe_2O_3 .

[Figure 6: Arrhenius plots of the resistivity of samples containing different Fe_2O_3 concentrations and sintered under O_2 and CO/CO_2 . (a) 0 wt.% Fe_2O_3 , (b) 3 wt.% Fe_2O_3 , (c) 5 wt.% Fe_2O_3 and (d) 8 wt.% Fe_2O_3 .]

da capacitância (C) associada aos semicírculos. Baixos valores de capacitância estão associados a fases com grandes frações volumétricas (“bulk” do material), enquanto que elevados valores estão normalmente associados a menores regiões (interfaces e contornos de grão) [25]. As capacitâncias associadas a diferentes semicírculos encontrados nos diagramas de impedância a 450°C foram determinadas por meio da relação $C=1/2\pi fR$, na qual f é a frequência de relaxação no apex do semicírculo e R a resistência. Os resultados indicam que os semicírculos de alta frequência para todas as amostras possuem baixa capacitância ($\sim 10^{-12}$ F), enquanto que os semicírculos em baixa frequência apresentam relativa elevada capacitância ($\sim 10^{-9}$ F). Considerando a classificação proposta [25] composition, ceramic texture, dopants and dopant (or defect and os valores de capacitância aqui calculados, o semicírculo em alta frequência foi atribuído à fase vítrea (R_V), já que ela é a fase predominante em uma porcelana, enquanto que o semicírculo em baixa frequência foi atribuído às regiões de interface entre fase vítrea e fases cristalinas (R_{VC}). Uma vez definido semicírculo do diagrama com uma região da

amostra, é possível observar que para todas as formulações, a resistividade da fase vítrea domina a resistividade total da amostra. Além disso, a adição de Fe_2O_3 na formulação STD resultou em um efeito oposto na resistividade elétrica das porcelanas sinterizadas em atmosfera de O_2 e CO/CO_2 . Para a condição oxidante (Fig. 5a), a adição de Fe_2O_3 provocou uma diminuição em R_V e R_{VC} . No caso da atmosfera redutora (Fig. 5b), o Fe_2O_3 adicionado à formulação resultou em um aumento em ambos os valores de R_V e R_{VC} . A diminuição da resistividade total para as amostras contendo Fe_2O_3 e sinterizadas em atmosfera de O_2 pode estar relacionada à presença da fase altamente condutora hematita não solubilizada. A presença da fase hematita mostra que há uma elevada concentração de íons de ferro dispersos na fase vítrea, o que pode provocar o surgimento de pares $\text{Fe}^{2+}\text{-Fe}^{3+}$ e possibilitando que a condução por *small polaron hopping* entre esses íons aconteça. Além disso, recentes investigações em vidros contendo ferro demonstraram que as regiões de interface criadas durante o processo de devitrificação a partir de uma fase líquida rica em íons de ferro foram cruciais para o aumento da condutividade [27]. Foi mostrado que

nas regiões interfaciais a concentração de pares Fe^{2+} e Fe^{3+} é superior à do interior da matriz vítrea, formando assim um caminho para a condução de elétrons nessa região. Isto pode explicar a diminuição de R_{VC} com a adição de Fe_2O_3 nas amostras sinterizadas em O_2 , uma vez que grande parte da mulita foi cristalizada a partir de uma fase líquida rica com íons de ferro.

Conforme discutido anteriormente nos resultados de difração de raios X apresentados na Fig. 2b, o limite de solubilidade para a amostra contendo inicialmente concentrações acima de 3% peso de Fe_2O_3 e sinterizadas em atmosfera de CO/CO_2 foi alcançado, fazendo surgir a fase $\alpha\text{-Fe}$. Embora essa fase possua uma elevada condutividade, seu efeito não foi pronunciado na diminuição da resistividade da amostra P5R e P8R. Uma possível explicação para esse comportamento pode ser baseada nos resultados reportados [28]. Nesse trabalho sobre a presença de partículas de ferro em vidros, é afirmado que a condução elétrica ocorrerá ao longo de um caminho no qual a energia de ativação é mínima. No entanto, a fase condutora deve apresentar um caminho razoável para que a condução ocorra. Logo, a elevada presença de fase vítrea nas amostras P5R e P8R pode ter envolvido completamente as partículas de ferro, não permitindo que a condução entre ambas ocorresse. A diminuição nos picos da fase quartzo (Fig. 2b) reforça a ideia da formação de elevadas concentrações de fase líquida durante a queima para as amostras P3R, P5R e P8R. Além disso, as imagens (Fig. 3) mostram um aumento pronunciado na porosidade para a amostra contendo inicialmente em sua formulação Fe_2O_3 e sinterizada em atmosfera de CO/CO_2 . Foi considerado que em um material totalmente denso as linhas de corrente são preferencialmente paralelas ao campo elétrico aplicado [29]. No entanto a presença de poros faz com que a corrente tenha que contorná-los, requerendo maior caminho para atravessar o material, fazendo dessa forma a sua resistência aumentar. Dessa forma, a elevada presença de poros pode ter contribuído para o aumento de ρ nas amostras sinterizadas em atmosfera de CO/CO_2 .

A dependência da ρ com a temperatura para todas as amostras é representada em um gráfico tipo Arrhenius na Fig. 6. Devido às amostras terem apresentado em baixa temperatura resistência elétrica superior ao limite do equipamento (20 M Ω para este caso), somente medidas em temperaturas acima de 300 °C foram coletadas. Para essa faixa de estudo (350-750 °C) fica evidente nos gráficos da Fig. 6 uma redução em ρ com o aumento da temperatura para todas as amostras, chegando a cair até 4 ordens de grandeza em 400 °C. Esta diminuição mostra que o mecanismo de condução para as porcelanas aqui sob estudo é um processo termicamente ativado, estando em acordo com outros estudos de porcelanas elétricas [9, 30]. De acordo com a equação $\sigma = n_e e \mu$ a condutividade elétrica é expressa em função da concentração de portadores de carga (n_e), carga desses portadores (e) e a sua mobilidade (μ). Os valores de e não dependem da temperatura, enquanto n_e e μ são altamente dependentes. Com o aumento da temperatura haverá um maior número de portadores de carga e um aumento em

sua mobilidade, o que leva a um aumento da condutividade ou, em outras palavras, uma diminuição da resistividade como o apresentado pelas porcelanas aqui investigadas. Não obstante, deve-se considerar que cada fase na porcelana terá sua influência específica sobre a resistividade global. A resistividade da mulita a temperatura ambiente é de aproximadamente $10^{13} \Omega \cdot \text{cm}$, no entanto sua resistividade cai notavelmente com o aumento da temperatura, comportando-se como um semicondutor em altas temperaturas [31]. A fase vítrea também possui a mesma dependência com a temperatura. Originada a partir da fusão de feldspatos, a fase vítrea possui grande concentração de cátions (Na^+ e K^+), que com o aumento da temperatura, promovem um aumento na condutividade elétrica [32].

Nos gráficos de Arrhenius (Fig. 6) também é possível observar que para todas as formulações contendo Fe_2O_3 , as amostras sinterizadas em atmosfera de CO/CO_2 apresentaram maiores valores de ρ . Conforme descrito anteriormente, a elevada quantidade de fase vítrea e a presença de poros para as amostras sinterizadas em CO/CO_2 e a presença da fase hematita nas amostras sinterizadas em O_2 podem ser considerados como os principais fatores responsáveis por este comportamento. A atmosfera de queima praticamente não teve influência apenas no caso da formulação não contendo Fe_2O_3 . Os valores da energia de ativação para as formulações sinterizadas nas duas atmosferas são apresentadas junto aos gráficos na Fig. 6. Esses valores foram calculados a partir da inclinação das curvas por meio da equação C. Como mostrado, a E_a exibiu uma tendência em reduzir seu valor com o aumento da adição de Fe_2O_3 para as amostras sinterizadas em condição oxidante, enquanto que para as condições redutoras, a E_a se manteve praticamente inalterada. Os valores de E_a próximos a 1,0 eV estão em concordância com valores reportados de 1,08 a 1,33 eV [9]. As amostras contendo elevada concentração de Fe_2O_3 e sinterizadas em O_2 apresentaram menor valor de E_a , porém esses resultados ainda estão próximos aos de 0,79 a 0,87 eV [30]. Em ambas referências é afirmado que embora as porcelanas sejam consideradas isolantes na temperatura ambiente, em elevadas temperaturas se comportam como semicondutores. Este fato está de acordo com os resultados encontrados neste trabalho, no qual, a 400 °C as amostras exibiram em média uma resistividade de $10^{4,5}$ a $10^{5,5} \Omega \cdot \text{cm}$, valores similares aos encontrados para alguns materiais semicondutores [33].

CONCLUSÕES

Porcelanas aluminosas contendo diferentes concentrações de Fe_2O_3 foram sinterizadas em atmosferas oxidante e redutora para avaliação de seu comportamento elétrico. A adição de Fe_2O_3 resultou em um aumento na concentração de mulita, devido ao efeito do Fe^{3+} como mineralizador. Além disso, a sinterização em atmosfera de CO/CO_2 provocou o crescimento dos cristais de mulita. Os diagramas de impedância mostraram que duas regiões contribuem com maior intensidade para as propriedades

elétricas das porcelanas aluminosas: a fase vítrea e as interfaces entre a fase vítrea e fases cristalinas. Para a condição oxidante, a resistividade elétrica diminui com a adição de Fe_2O_3 devido à presença de hematita. De modo contrário, em atmosfera redutora a adição de Fe_2O_3 resultou em um aumento na resistividade elétrica das amostras. Esse aumento foi atribuído à elevada quantidade de fase vítrea e porosidade. Portanto, atmosferas redutoras durante a queima podem favorecer o uso de matérias-primas com elevadas concentrações de Fe_2O_3 , desde que esta concentração não exceda o limite de solubilidade deste óxido na fase líquida durante a sinterização.

AGRADECIMENTOS

Os autores gostariam de agradecer a FAPESP e a CAPES pelo auxílio para a execução da pesquisa.

REFERÊNCIAS

- [1] R. C. Buchanan, “Ceramic Materials for Electronics - Processing, Properties, and Applications”, 2nd ed., New York, EUA (1986).
- [2] W. M. Cam, U. Senapati, *J. Am. Ceram. Soc.* **81** (1998) 3.
- [3] J. M. Amigó, F. J. Serrano, M. A. Kojdecki, J. Bastida, V. Esteve, M. M. Reventós, F. Martí, *J. Eur. Ceram. Soc.* **25** (2005) 1479.
- [4] Y. Iqbal, W. E. Lee, *J. Am. Ceram. Soc.* **90** (1999) 3584.
- [5] R. E. Hummel, “Electronic properties of materials”, New York, EUA (1895).
- [6] J. Liebermann, *Am. Ceram. Soc. Bull.* **83** (2003) 39.
- [7] N. Montoya, F. J. Serrano, M. M. Reventós, J. M. Amigo, J. Alarcón, *J. Eur. Ceram. Soc.* **30** (2010) 839.
- [8] S. P. Chaudhuri, P. Sarkar, *Ceram. Int.* **26** (2000) 865.
- [9] S. P. Chaudhuri, P. Sarkar, A. K. Chakraborty, *Ceram. Int.* **25** (1999) 91.
- [10] Z. D. Tazic, *J. Mater. Sci.* **28** (1993) 5693.
- [11] R. H. Piva, P. Vilarinho, M. R. Morelli, M. A. Fiori, O. R. K. Montedo, *Ceram. Int.* **39** (2013) 7323.
- [12] E. Kamseu, C. Leonelli, D. N. Boccaccini, P. Veronesi, P. Miselli, G. Pellacani, U. C. Melo, *Ceram. Int.* **33** (2007) 851.
- [13] A. L. Chinelatto, D. P. F. de Souza, *Cerâmica* **50** (2004) 62.
- [14] R. Chand, E. Obuchi, K. Katoh, H. N. Luitel, K. Nakano, *Catal. Comm.* **13** (2011) 49
- [15] P. W. Olupot, S. Jonsson, J. K. Byaruhanga, *Ceram. Int.* **36** (2010) 1455.
- [16] J. Liebermann, *Interceram.* **57** (2008) 247.
- [17] H. D. H. Du, H. X. H. Xiao, *Second Int. Conf. Prop. Appl. Diel. Mater., Beijing, China* **1** (1988) 121.
- [18] G. P. Souza, P. F. Messer, W. E. Lee, *J. Am. Ceram. Soc.* **89** (2006) 1993.
- [19] E. S. Dunaeva, I.A. Uspenskaya, K. V. Pokholok, V. V. Minin, N. N. Efimov, E. A. Ugolkova, E. Brunet, *J. Non-Cryst. Solids* **358** (2012) 3089.
- [20] S. Ilić, S. Zec, M. Miljković, D. Poleti, M. Pošarac-Marković, D. Janačković, Dj. Janačković, *J. Alloy. Compd.* **612** (2014) 259.
- [21] S. P. Chaudhuri, S. K. Patra, A. K. Chakraborty, *J. Eur. Ceram. Soc.* **19** (1999) 2941.
- [22] J. E. Garbarczyk, M. Wasiucioneck, P. MacHowski, W. Jakubowski, *Solid State Ionics* **119** (1999) 9.
- [23] M. J. Ribeiro, J. C. C. Abrantes, J. M. Ferreira, J. A. Labrincha, *J. Eur. Ceram. Soc.* **24** (2004) 3841.
- [24] X. Wang, P. Xiao, *J. Eur. Ceram. Soc.* **22** (2002) 471.
- [25] J. T. S. Irvine, D.C. Sinclair, A. R. West, *Adv. Mater.* **2** (1990) 132.
- [26] D. C. Sinclair, *Bol. Soc. Esp. Ceram. y Vidrio* **65** (1995) 55.
- [27] J. E. Garbarczyk, M. Wasiucioneck, P. Jozwiak, J. L. Nowinski, C. M. Julien, *Solid State Ionics.* **180** (2009) 531.
- [28] S. Roy, D. Chakravorty, *J. Mater. Res.* **9** (1994) 2314.
- [29] P. J. Panteix, I. Julien, P. Abélard, *D. Ceram. Int.* **34** (2008) 1579.
- [30] A. Ş. Demirkiran, R. Artir, E. Avci, *Ceram. Int.* **36** (2010) 917
- [31] M. Malki, C. M. Hoo, M. L. Mecartney, H. Schneider, *J. Am. Ceram. Soc.* **97** (2014) 1923.
- [32] M. L. Braunger, C. A. Escanhoela, I. Fier, L. Walmsley, E. C. Ziemath, *J Non-Crystalline Solids.* **358** (2012) 2855.
- [33] W. D. Callister, *Ciência e Engenharia dos Materiais: uma Introdução*, 5^a ed., John Wiley & Sons, New York, EUA (2000) p. 417.

(Rec. 10/03/2015, Ac. 08/05/2015)

Development and validation of an analytical method for the extraction and quantification of soluble sulfates in red clay (Desenvolvimento e validação de um método analítico para a extração e quantificação de sulfatos solúveis em argilas vermelhas) V. I. Cáceres, J. S. Molina, A. L. C. Garcia	277
Influência da hidrociclonagem e da secagem por spray dryer nas propriedades reológicas de argilas bentoníticas (Influence of the hydrocycloning and drying by spray dryer on bentonite clays rheological properties) V. C. Marques, H. C. Silva, A. M. T. Rodrigues, J. de M. Cartaxo, R. R. Menezes, H. S. Ferreira	285
Avaliação microestrutural e magnética de Fe_3O_4 sintetizada pelo método de reação de combustão (Microstructural and magnetic evaluation of Fe_3O_4 synthesized by the combustion reaction method) V. C. S. Diniz, B. B. Dantas, A. R. Figueiredo, D. R. Cornejo, A. C. F. M. Costa	298
Associação entre a morfologia de trincas de pisos cerâmicos e seu comportamento mecânico em fratura (Association between crack morphology of ceramic floor tiles with their mechanical behavior in fracture) E. S. Fonseca, F. G. Tavares, T. N. R. Sousa, W. A. Morais	303
Influência da adição de diatomita nas propriedades de pastas geopoliméricas: volume de filtrado, tempo de espessamento e resistência à compressão (Influence of diatomite addition in the properties of geopolymeric pastes: fluid loss control volume, thickening time and compressive strength) E. A. Santos, M. A. F. Melo, D. M. A. Melo, J. C. O. Freitas, A. E. Martinelli, V. R. M. Melo, R. L. B. A. Medeiros	309
Argamassas geopoliméricas à base de cinzas volantes álcali-ativadas contendo areia de fundição (Geopolymeric mortars based on alkali-activated fly ash containing sand casting) A. S. de Vargas, E. L. Schneider, G. Schmitz, P. M. De Aquim	317
Avaliação de argilas pura e impregnada com SnO_2 como catalisador para a produção de biodiesel (Evaluation of pure and impregnated with SnO_2 clays as catalyst for biodiesel production) A. M. Neris, D. Araújo, Y. Cavalcante, A. F. F. Farias, K. F. Moura, A. A. Cutrin, J. D. S. S. Nascimento, E. Longo, A. G. Souza, I. M. G. Santos	323
Characterization of tin dioxide nanoparticles synthesized by oxidation (Caracterização de nanopartículas de dióxido de estanho sintetizadas por oxidação) R. C. Abruzzi, B. A. Dedavid, M. J. R. Pires	328
Evolução do processo de decoração na indústria de revestimentos cerâmicos: impressão jato de tinta (Evolution of decoration process in ceramic coatings industry: inkjet printing) M. Cristiano, V. S. Nandi, A. Zaccaron	334
Processing and characterization of a Ni-Co ferrite for sensor applications (Processamento e caracterização de uma ferrita Ni-Co para aplicações em sensores) V. L. O. Brito, S. A. Cunha, F. F. Araújo, J. P. B. Machado, M. R. Silva, C. B. Nunes	341
Materiais cerâmicos catalíticos à base de hexa-aluminato de metais alcalino terrosos (Ba e Ca): síntese e análise estrutural (Ceramic catalytic materials composed by hexaluminato of alkaline earth metal (Ba and Ca): synthesis and structural analysis) L. S. Neiva, C. R. P. B. Borges, M. I. Brasileiro, L. M. Novaes, A. M. Cabral, J. B. L. Oliveira	350
Sílica gel obtida de escória de alto forno: Marabá, Pará (Silica gel obtained from blast furnace slag: Marabá, PA, Brazil) M. M. Rebelo, L. D. Nascimento, J. A. M. Corrêa	359
Characterization of waste of soda-lime glass generated from lapping process to reuse as filler in composite materials as thermal insulation (Caracterização do rejeito de vidro sodo-cálcico da lapidação e sua utilização como carga em isolantes térmicos) A. C. P. Galvão, A. C. M. Farias, J. U. L. Mendes	367
Microestrutura, fases cristalinas e propriedades elétricas de porcelanas aluminosas contendo diferentes concentrações de Fe_2O_3 sinterizadas em atmosfera redutora e oxidante (Microstructure, crystalline phases and electrical properties of aluminous porcelain containing different Fe_2O_3 concentrations sintered in reducing and oxidizing atmosphere) D. H. Piva, R. H. Piva, J. Venturini, M. R. Morelli, C. P. Bergmann	374
Resíduo industrial como matéria-prima alternativa para a produção de filtros cerâmicos refratários (Industrial waste as alternative raw material for the production of refractory ceramic filters) A. C. Carvalho, F. Raupp-Pereira, J. B. Rodrigues Neto, A. P. Novaes de Oliveira	383