

Caracterização Microestrutural da Escória de Aciaria

Marina de Oliveira Polese ¹, Gisele Lopes Carreiro ², Maristela Gomes da Silva ³, Moema Ribas Silva ⁴

¹ Rua Silvino Grecco, 150/606, Jd. Camburi, Vitória, ES. CEP: 29090230
e-mail: marinapolese@terra.com.br

² Rua Itaporanga, 21, Itaparica, Vila Velha, ES. CEP: 29102270
e-mail: giselelcr@gmail.com

³ Centro Tecnológico, UFES - Universidade Federal do Espírito Santo
CP: 9011. Av. Fernando Ferrari, 514, Campus Universitário de Goiabeiras, Vitória, ES. CEP: 29075910
e-mail: margomes@npd.ufes.br

⁴ Av. Beira Mar, 576/502, Praia do Morro, Guarapari, ES. CEP: 29216010
e-mail: mribasilva@gmail.com

RESUMO

No Brasil, cerca de 3 milhões de toneladas/ano de escória de aciaria são gerados pelas usinas siderúrgicas. A indústria da construção civil pode consumir este resíduo, mas, para que ele seja aplicado convenientemente, é necessário que suas características sejam conhecidas e, eventualmente, modificadas. O objetivo deste trabalho é caracterizar e comparar a microestrutura de dois tipos de escória de aciaria, LD e EAF, usando-se as seguintes técnicas: análise química, difração de raios-X e microscopia eletrônica de varredura completada pela análise por EDS. Pela análise química, foi determinada a composição centesimal do material, em termos de óxidos; a difração de raios-X permitiu a identificação das fases cristalizadas presentes; as observações pelo MEV mostraram a textura, a profundidade de campo, as morfologias dos compostos e, com o auxílio da EDS, foram analisadas as fases presentes. Os resultados obtidos foram comparados entre si, de modo a caracterizar a microestrutura das escórias de aciaria. Os resultados das análises, bem como as microfractografias, de algumas fases identificadas presentes no material são apresentados e discutidos.

Palavras chaves: Escória de aciaria LD, escória de aciaria EAF, microestrutura.

Steel Slag Microstructural Characterization

ABSTRACT

In Brazil, the steel industry produces about 3 millions ton/year of steel slag. The civil engineering can use this by-product but, in order to do that, it is necessary to know the material characteristics and, eventually, to change them. The objective of this paper is to characterize and to compare, micro structurally, LD and EAF steel slags, by using the following techniques: chemical analysis, X-ray diffraction and scanning electron microscopy with EDS analyzer. The steel slag's oxides composition was determined by chemical analysis; the well crystallized phases present in the material were identified by X-ray diffraction; through scanning electron microscopy it was possible to analyze the sample compounds (with the aid of the EDS) and to observe the texture, the relief and the morphologies present. The results and observations which characterize the steel slags microstructure are presented and discussed in this paper.

Keywords: LD steel slag, EAF steel slag, microstructure.

1 INTRODUÇÃO

No Brasil são geradas, anualmente, cerca de 13,5 milhões de toneladas de resíduos sólidos [1], sendo a produção de aço brasileira, em 2004, de 33 milhões de toneladas [2]. Considerando a média de 120 kg de escória de aciaria por tonelada de aço bruto [3], foi gerado um total de 4 milhões de toneladas de escórias, o que torna este produto um dos resíduos de maior volume, entre os gerados na siderurgia.

A construção civil, por ser um grande consumidor de recursos minerais e de seus próprios resíduos, também constitui um potencial consumidor de sub-produtos e de resíduos provenientes de outras indústrias.

Algumas aplicações da escória de aciaria, em virtude do seu alto teor de ferro, podem ser identificadas, como, por exemplo, adição na produção do cimento Portland férrico [4]. É possível, ainda, o emprego da escória de aciaria em lastro ferroviário, na produção de revestimento asfáltico (em conjunto com a escória de alto-forno), na produção de drenos, canaletas e pavimentos pré-moldados de concreto, na proteção de taludes, na construção de estacionamentos e pátios industriais e em pavimentos de estradas vicinais [5].

O uso mais expressivo das escórias de aciaria é como base para pavimentação e a sua maior limitação é a expansibilidade, devido à presença, principalmente, de óxidos de cálcio e de magnésio (periclásio) livres. Existem tratamentos que podem ser utilizados para reduzir o efeito expansivo desses óxidos.

A medida mais simples, para a estabilização volumétrica da escória de aciaria, é a exposição prolongada da escória solidificada ao tempo [6, 7, 8, 9]. Este processo é acelerado quando se utilizam molhagem e aeração durante o processo.

Os tipos de tratamento aplicados à escória de aciaria podem ser classificados, de acordo com o instante em que ocorrem. Assim, existem tratamentos que podem ocorrer antes da separação, entre a escória de aciaria e o aço, alterando o processo de escorificação [10-12]; com a escória de aciaria no estado líquido [8, 13-16] e com a escória de aciaria no estado sólido [10, 11, 16-22].

Entre as inúmeras técnicas utilizadas, para a caracterização microestrutural das escórias de aciaria, podem ser citadas a análise química (AQ), a difração de raios-X (DRX) e a microscopia eletrônica de varredura (MEV) acompanhada da espectrometria de dispersão de energia (EDS).

A análise química fornece a composição química centesimal do material. Há inúmeros métodos para determiná-la e sua escolha deve levar em conta o teor do óxido a ser determinado. Quanto menor a quantidade do componente, maior deve ser a sensibilidade da técnica adotada para determiná-la [23].

A difração de raios X permite a identificação dos compostos cristalizados (inclusive as formas alotrópicas), presentes na amostra analisada [23].

A microscopia eletrônica de varredura permite a observação dos seguintes aspectos da escória de aciaria: textura do material, morfologia e distribuição dos compostos, além do aspecto geral da amostra. O MEV deve ser utilizado, juntamente com o EDS, de modo a se poder analisar de forma elementar as fases observadas para facilitar sua identificação. A multiplicidade de fases que tem morfologias similares, sem a análise dos seus componentes, pode conduzir a uma identificação errônea [23].

O objetivo deste trabalho é caracterizar e comparar a microestrutura de dois tipos de escória de aciaria, utilizando as técnicas de análise química, difração de raios-X e microscopia eletrônica de varredura com análise por EDS. A composição do material, em termos de óxidos, foi determinada pela análise química e a difração de raios-X permitiu a identificação das fases bem cristalizadas. Pelo MEV, foram observadas, entre outros, a textura, a profundidade de campo, as morfologias e, com o auxílio do EDS, foram analisadas as fases presentes de forma elementar.

2 MATERIAIS E MÉTODOS

Foram estudados dois tipos de escória de aciaria, LD (*Linz-Donawitz*) e EAF (*Electric Arc Furnace*), ambas provenientes de usinas siderúrgicas brasileiras.

No processo de fabricação do aço em um conversor a oxigênio (LD), a sucata e o gusa líquido são adicionados e, em seguida, é introduzida uma lança injetando oxigênio gasoso a alta velocidade [24]. Após a fusão do metal, adiciona-se a cal virgem e a cal dolomítica. O oxigênio e a cal virgem são usados para a eliminação de elementos indesejáveis no aço, como carbono, silício e fósforo. A cal dolomítica é usada na proteção do revestimento refratário. Por fim, é gerado o aço e a escória de aciaria, que ficam separados devido à diferença de densidade.

O processo de produção de aço em forno elétrico (EAF) consiste na fusão de sucata de aço, gerada por um arco elétrico. Após a fusão da sucata, injeta-se oxigênio, através de uma lança, a fim de promover as reações de carbono, silício e fósforo. A adição de CaO e MgO promove as reações de refino que conduzem à formação de escória de aciaria constituída de silicatos e óxidos.

Para este estudo, foram gerados lotes específicos de escórias EAF e LD, amostrados segundo procedimento com base nas normas da Associação Brasileira de Normas Técnicas, NBR NM 26:2000 [25], NBR 10007:2004 [26], e levando em consideração um critério estatístico. A partir da amostra de campo, foram coletadas amostras parciais, atendendo ao procedimento da NBR NM 27:2000 [27].

Para obtenção da amostra destinada à MEV, foram colhidos grãos, da amostra reduzida, que apresentavam diferenças visíveis (coloração, porosidade aparente, etc.); destes grãos foram extraídas pequenas fraturas, com dimensões compatíveis com a câmara do microscópio utilizado (PHILIPS XL30). A amostra foi metalizada com uma fina camada de ouro (da ordem de nm), para serem observadas no MEV, utilizando-se os elétrons secundários emitidos pelas amostras.

O preparo das amostras, para análise química e DRX, consistiu na escolha de partes próximas aos locais de onde foram extraídas as amostras para o MEV, seguindo-se a moagem em um moinho pulverizador, até uma graduação menor que 75µm.

As técnicas de análise química utilizadas foram a complexometria (para determinação dos teores de SiO₂, Al₂O₃, Fe₂O₃, CaO, MgO, SO₃²⁻, Na₂O, K₂O), a colorimetria (para teores de P₂O₅), o processo do etileno-glicol (para determinação do teor de CaO livre) e absorção atômica (para determinação do ferro metálico).

A difração de raios X, realizada pelo difratômetro de raios X marca Philips modelo PN3710, permitiu a identificação dos compostos cristalizados presentes na amostra.

3 RESULTADOS E DISCUSSÕES

Os resultados das análises químicas das escórias estão dispostos na Tabela 1.

Os resultados da análise química tanto da escória LD quanto da EAF estão dentro das faixas descritas por POLESE [28], relativas aos resultados obtidos em diversos países.

Tabela 1: Análise química das escórias de aciaria LD e EAF

Compostos/elemento determinados		Técnica	Resultados em massa	
			LD	EAF
Dióxido de silício	SiO ₂	complexometria	10,03	16,47
Óxido de alumínio	Al ₂ O ₃	complexometria	1,19	5,76
Óxido de ferro	Fe ₂ O ₃	complexometria	31,24	31,02
Óxido de cálcio	CaO	complexometria	39,29	37,78
Óxido de magnésio	MgO	complexometria	8,25	4,81
Anidrido sulfúrico	SO ₃	complexometria	0,19	0,34
Óxido de sódio	Na ₂ O	complexometria	0,01	0,06
Óxido de potássio	K ₂ O	complexometria	n.d.*	0,02
Anidrido fosfórico	P ₂ O ₅	colorimetria	1,92	0,76
Ferro metálico	Fe	absorção atômica	n.d.*	0,02
Óxido de cálcio livre	CaO	etileno-glicol	1,73	0,24

*n.d. - não

Esses resultados mostram, também, que os óxidos de cálcio livre e de magnésio, maiores responsáveis pela expansibilidade da escória de aciaria, possuem teores mais elevados na escória de aciaria LD, o que leva a pressupor que esta escória, provavelmente, sofrerá maior expansão que a escória de aciaria EAF. Foi observada pequena diferença do teor de SO₃ na análise química das amostras LD e EAF. Os compostos identificados pela difração de raios-X estão dispostos na Tabela 2.

Tabela 2: Compostos identificados na difração de raios-X das amostras LD e EAF

Composto	Fórmula	LD	EAF
Alumínio	Al	X	X
Afulita	Ca ₃ (SiO ₃ .OH) ₂ .2H ₂ O	X	X
Alita – Silicato tricálcico	3CaO SiO ₂	X*	X
Aluminato de cálcio	12CaO 7Al ₂ O ₃		X
Aluminato de cálcio	CaO 2Al ₂ O ₃	X*	X*
Aluminato de cálcio	2CaO.Al ₂ O ₃	X	X
Anatase	TiO ₂	X	X
Antigorita	Mg ₃ Si ₂ O ₅ (OH) ₄	X	X
Aragonita	CaCO ₃	X	X

Augite	$(Ca,Na)(Mg,Fe^{2+},Al,Fe^{3+},Ti)[(Si,Al)_2O_6]$	X*	X*
Basaluminite	$Al_4(SO_4)(OH)10 \cdot 5(H_2O)$	X*	X
Birnessite	$Na_4Mn_{14}O_{27} \cdot 9H_2O$	X	X*
Bredigita	$Ca_7Mg(SiO_4)_4$	X	X
Brownmillerita	$4CaO \cdot Al_2O_3 \cdot Fe_2O_3$	X	X
Brucita	$Mg(OH)_2$	X	X
Calcita	$CaCO_3$	X	X
Cal livre	CaO	X	X
Cal em solução sólida	CaO	X*	X*
Caulinita	$Al_4Si_4O_{10}(OH)_8$	X	X
Carbonato de sódio	Na_2CO_3	X	X
Crisotila	$Mg_3Si_2O_5(OH)_4$	X	X
Cyrllovite	$NaFe_3^{+3}[(OH)_2]PO_4]_2 \cdot 2H_2O$	X*	X*
Dolomita	$CaMg(CO_3)_2$	X	X
Ertixiite	$Na_2Si_4O_9$	X*	X
Etringita	$Ca_6Al_2(SO_4)_3(OH)_{12} \cdot 32(H_2O)$	X	X
Ferrita de cálcio hidratada	$Ca_3Fe_2(OH)_{12}$	X	X
Ferroaluminato de cálcio hidratado	$4CaO \cdot Al_2O_3 \cdot Fe_2O_3$	X*	X*
Gesso	$CaSO_4 \cdot 2H_2O$	X*	X
Gismondina	$CaAl_2Si_2O_8 \cdot 4H_2O$		X
Goetita	$FeO(OH)$	X	X
Hematita	Fe_2O_3	X	X
Hexaluminato de cálcio	$CaO \cdot Al_{12}O_{12}$	X	X
Jahansite	$CaMn^{2+}Mn^{2+}2Fe_3^{+2}[OH](PO_4)_2]_2 \cdot 8H_2O$		X
Larnita – (α C2S)	$2CaO \cdot SiO_2$	X	X
Magnesita	$MgCO_3$	X	X*
Metatenardita	Na_2SO_4	X	X
Micas	Variável	X*	X
Monoaluminato de cálcio	$CaAl_2O_4$	X	X
Monosulfoaluminato de cálcio hidratado	$4CaO \cdot Al_2O_3 \cdot SO_3 \cdot 13H_2O$	X	X
Periclásio	MgO	X	X
Pirita	FeS_2	X	X
Portlandita	$Ca(OH)_2$	X	X
Quartzo	SiO_2	X	X
Ranquinita	$Ca_3Si_2O_7$	X	X
Silicato de cálcio hidratado	$CaO \cdot SiO_2 \cdot (H_2O)_4$	X	X
Spessartina	$Mn_3Al_2Si_3O_{12}$	X	X
Sulfato de potássio	K_2SO_4	X	X
Sulfato de magnésio hidratado	$MgSO_4 \cdot 5MgO \cdot 8H_2O$	X	X
Sulfato de sódio hidratado	$Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$	X	X*
Sulfotrialuminato tetracálcico	$[Ca_4(Al_6O_{12})SO_4]$	X	X
Takanelite	$(Mn,Ca)Mn_4O_9 \cdot H_2O$	X	X*
Tenardita	Na_2SO_4	X	X

Tridimita	SiO ₂	X	X
Vaterita	CaCO ₃	X	X
Wustita	FeO	X	X
* compostos identificados por apenas dois raios			

A identificação dos compostos pela DRX é feita através da comparação dos raios obtidos nos difratogramas, com bancos de dados baseados nas fichas ASTM e em PARFENOFF, et al [29] e, adicionalmente, em *sites* especializados. O composto é identificado quando vários raios coincidem. Excepcionalmente, alguns compostos são identificados com apenas dois raios coincidentes. Deve-se ter em mente que os resultados difração de raios-X são sempre sujeitos a ambigüidades, procurando-se sanar buscando os compostos cuja presença é mais provável.

Os compostos identificados pela MEV, e registrados em microfractografias, são mostrados nas Figuras 1 a 6 (escória de aciaria LD) e nas Figuras 7 a 12 (escória de aciaria EAF).

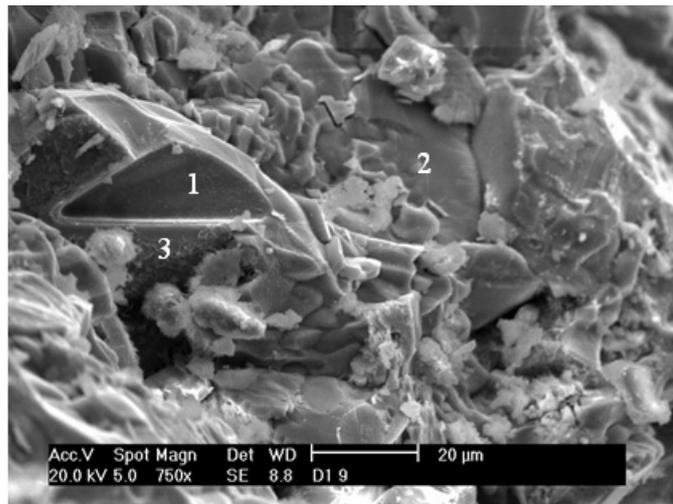


Figura 1: Ferrita de cálcio hidratada (1) a (3), em amostra de escória LD.

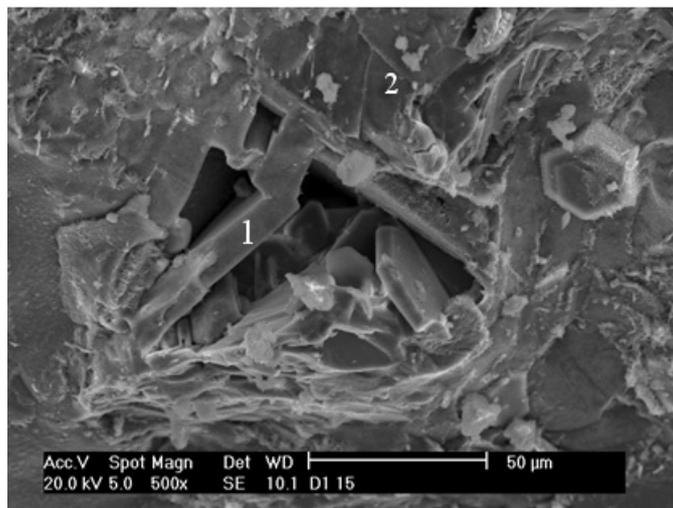


Figura 2: Portlandita (1) e (2), encontrada na amostra de escória LD.

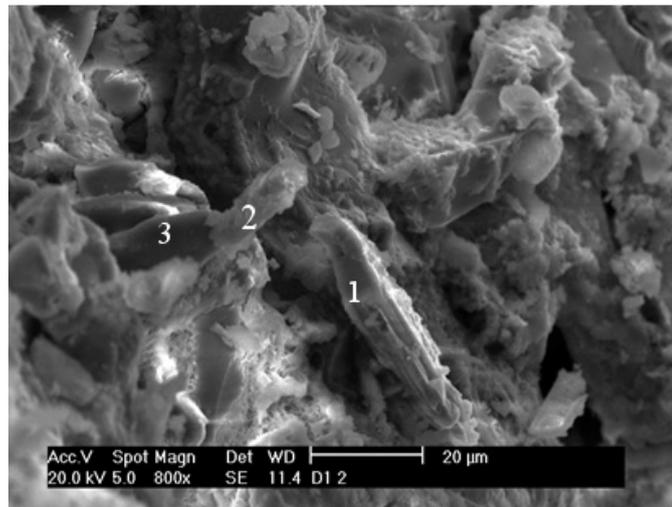


Figura 3: Silicato dicálcico (1) e (3) e silicato tricálcico (2), presentes na amostra de escória LD.

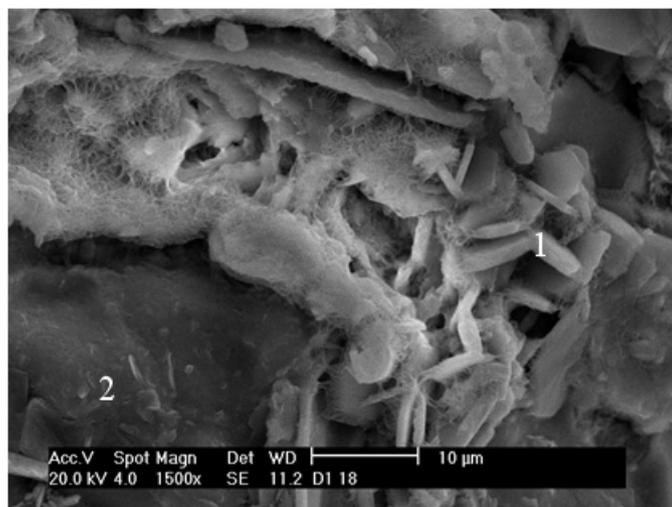


Figura 4: Carbonato de cálcio (1) e ferrita de cálcio hidratada (2), identificados na amostra de escória LD.

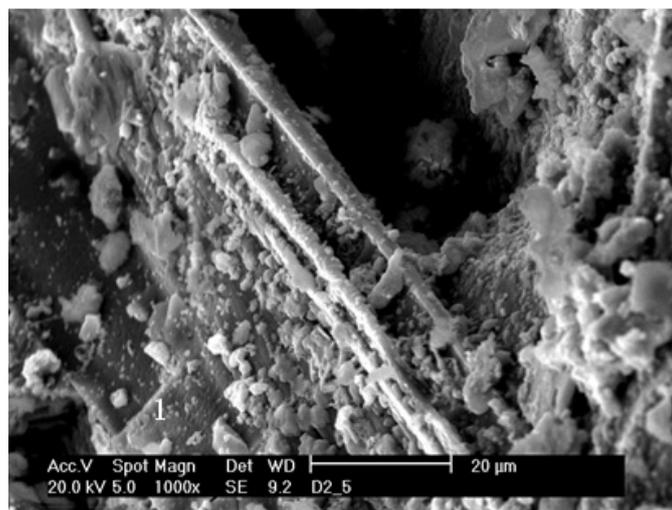


Figura 5: Fosfato de cálcio (1), observado na amostra de escória LD.

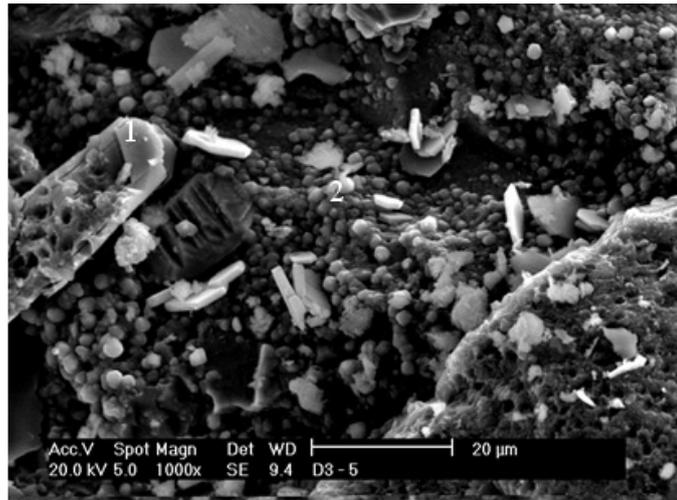


Figura 6: Carbonato de cálcio (1), nesta região da amostra de escória LD, ferro-silicato de cálcio (2).

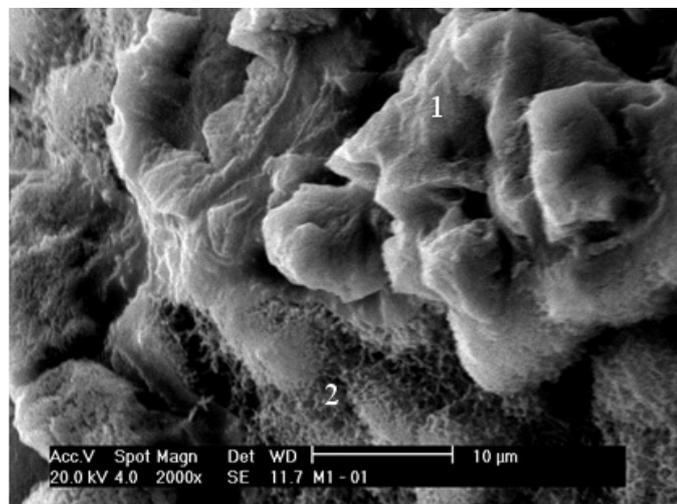


Figura 7: Silicato de cálcio hidratado (1) e (2), presente na amostra de escória EAF.

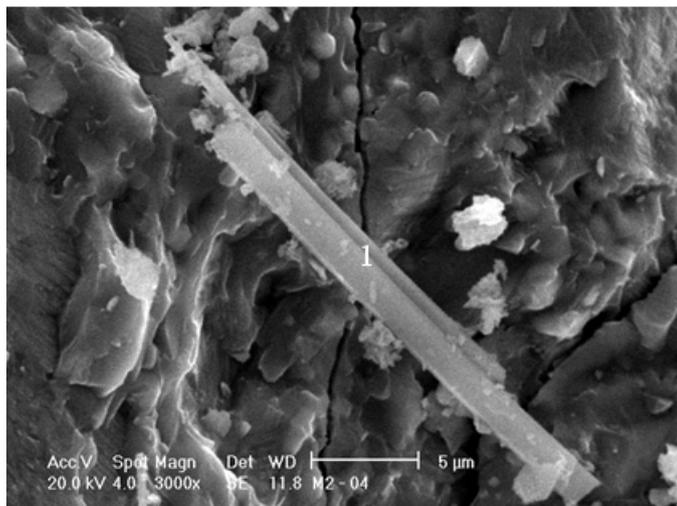


Figura 8: Etringita (1), tri-sulfo-aluminato de cálcio hidratado, vista na amostra de escória EAF.

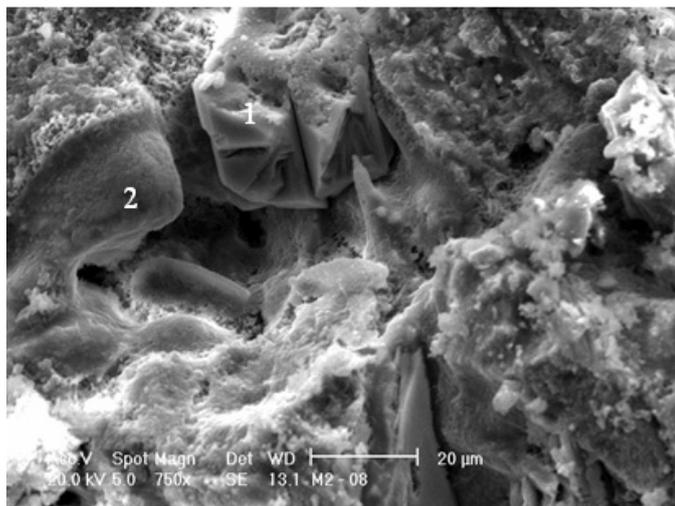


Figura 9: Carbonato de cálcio (1) e belita (2), presentes na amostra EAF.

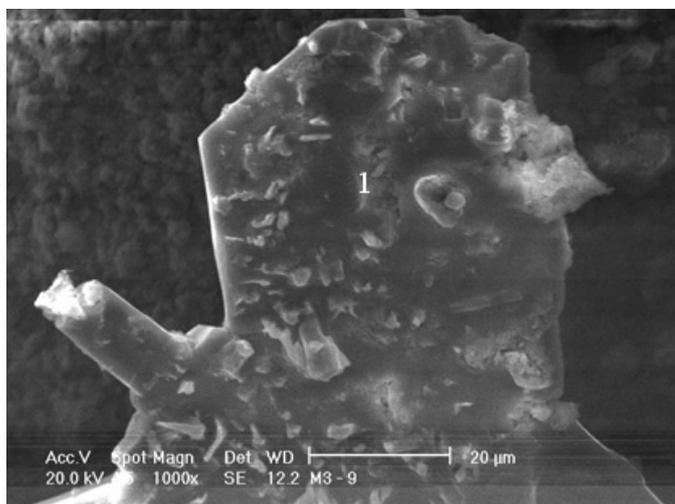


Figura 10: Gesso (1), frequentemente observado na amostra de escória EAF.

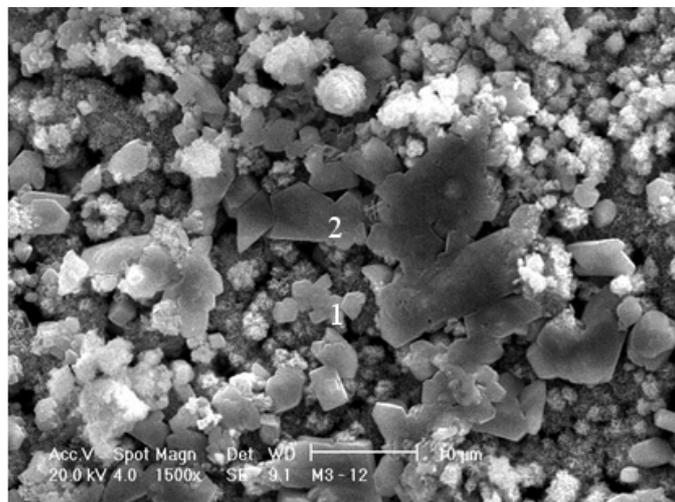


Figura 11: Presença de ferrita de cálcio hidratada (1) e portlandita (2), na amostra de escória EAF.

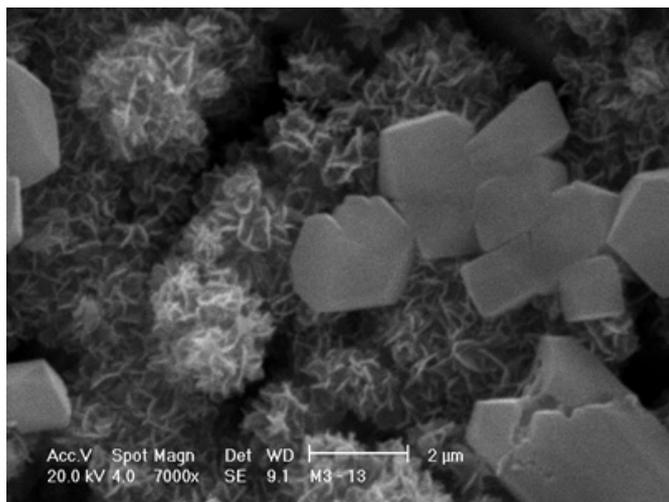


Figura 12: Detalhe da ferrita de cálcio hidratada mostrada na Figura 11.

Entre os compostos identificados pela MEV, na amostra LD, estão a ferrita de cálcio hidratada, a portlandita, os silicatos de cálcio (tricálcico e dicálcico), o carbonato de cálcio, o fosfato de cálcio e o ferrosilicato de cálcio,

Na amostra EAF, entre outros, foram identificados o silicato de cálcio hidratado, a etringita, o carbonato de cálcio, o gesso (com bastante frequência), a belita, a ferrita de cálcio hidratada e a portlandita.

Embora os compostos contendo enxofre (etringita e gesso) tenham sido detectados por DRX, nas duas amostras (LD e EAF), pela MEV estes compostos só aparecem na amostra EAF, o que mostra a grande variabilidade do material.

Comparando-se os resultados obtidos por MEV e DRX, verifica-se que apenas alguns compostos foram detectados por ambas as técnicas, para cada tipo de amostra. A Tabela 3 resume os resultados obtidos por MEV e DRX, simultaneamente, para as amostras LD e EAF.

Tabela 3: Compostos identificados simultaneamente por MEV e DRX

Composto	LD	EAF
Carbonato de cálcio (calcita, aragonita, vaterita)	X	X
Gesso (sulfato de cálcio)		X
Portlandita (hidróxido de cálcio)	X	
Silicato dicálcico (bredigita, larnita)	X	
Silicatos de cálcio hidratados		X

Observa-se que os carbonatos de cálcio foram detectados em ambas as amostras. Já o gesso e o silicato de cálcio hidratado foram observados por MEV e DRX apenas na amostra EAF, enquanto que a portlandita e o silicato dicálcico só aparecem na amostra LD.

4 CONCLUSÕES

A caracterização da microestrutura pode mostrar as principais diferenças entre as escórias de aciaria LD e EAF, apesar da variabilidade de sua composição.

Devido à heterogeneidade da escória, e às pequenas dimensões das amostras utilizadas na caracterização da microestrutura do material, deve-se ter em mente que o que não foi detectado em uma amostra pode ou não estar presente no material. Por esse motivo, é aconselhável que se analise e observe um número maior de amostras retiradas da amostra de campo, de modo a se poder comprovar a presença do maior número possível de compostos.

Apesar dessa deficiência, através do estudo da microestrutura, é possível verificar algumas características, como os teores de cal e magnésia livres superiores na escória LD, em comparação com o da escória EAF, o que indica maior expansão da primeira escória.

As técnicas aplicadas na análise e observação das amostras permitiram verificar que os sulfatos estão presentes em ambos os tipos de escória estudados, formando pontos de baixa resistência (gesso) e de expansibilidade (cristalização da etringita), adicionalmente àquela devida à hidratação dos óxidos de cálcio e magnésio livres.

Carbonatos de cálcio foram detectados por MEV e DRX em ambos os tipos de escória. A cristalização desses minerais também pode produzir uma expansibilidade indesejada à escória.

O estudo da microestrutura da escória de aciaria é fundamental, pois permite a identificação dos compostos susceptíveis à hidratação, à carbonatação e à oxidação, entre outros, que têm como resultado a expansão.

De acordo com GONTIJO [30], para que a escória de aciaria seja indicada para uma determinada aplicação, uma intensa e consistente investigação de suas propriedades físicas, físico-químicas, mecânicas e, fundamentalmente, químicas deve ser efetuada. Aliado ao conhecimento de suas propriedades físicas e mecânicas, o estudo da microestrutura é uma ferramenta valiosa para fornecer subsídios destinados a melhorar as suas condições de aplicação.

5 AGRADECIMENTOS

As autoras agradecem o apoio financeiro, para a realização deste trabalho, das seguintes instituições: FINEP, CNPq, CAPES, IBS e CST.

6 BIBLIOGRAFIA

- [1] ANÔNIMO, *Balanço Social da Siderurgia*, Rio de Janeiro, IBS - Instituto Brasileiro de Siderurgia, 2004.
- [2] ANÔNIMO, *Anuário Estatístico*, Rio de Janeiro, IBS - Instituto Brasileiro de Siderurgia, 2005.
- [3] SILVA, M.G., *Utilização de Escória de Aciaria na Produção de Cimentos*, Relatório de pesquisa, Programa de Pós-Graduação em Engenharia Civil, Universidade Federal do Espírito Santo. Vitória, s.d.
- [4] GEYER, T.R., DAL MOLIN, D., VILELA, A.C.F., “Possibilidades e Fatores Limitantes da Reutilização de Escórias de Aciaria na Construção Civil”, In: *Anais do 51º Congresso anual da ABM – Associação Brasileira de Metalurgia e Materiais*, pp. 305-314, v. 4, Porto Alegre, 1996.
- [5] PENA, D.C., *Avaliação da Expansibilidade da Escória de Aciaria LD curada a vapor para Utilização em peças de Concreto para Pavimentação*, Dissertação de M.Sc., PPGEC/UFES, Vitória, ES, Brasil, 2004.
- [6] GEISELER, J., SCHLOSSER, R., “Investigation Concerning the Structure and Properties of Steel Slags”, In: *Proceedings of the 3rd International Conference on Molten Slags and Fluxes*, Escócia, Jun. 1988.
- [7] GEISELER, J. “Slag - Approved Materials for a better Future”, In: *International Symposium on the Utilization of Metallurgical Slag*, Beijing, China, 16 - 19 November, 1999.
- [8] MOTZ, H., GEISELER, J., “Products of Steel Slags: an Opportunity to Save Natural Resources”. *Waste Management*, v. 21, pp. 285-293, Pergamon, 2001.
- [9] SBRIGHI, C.N., BATTAGIN, I.L.S., *Precauções e Limitações do uso de Escórias como Agregados na Construção Civil*, CPTI, São Paulo, SP, 2002.
- [10] TOSTICARELLI, J., ANGELONE, S., ANDREONI, R., “Escoria de Aceria: Estado Actual de Estudios Sobre su Utilización” In: *Memoria Técnica de las Primeras Jornadas Técnicas de Escorias Siderúrgicas*, Buenos Aires, 1985.
- [11] GEYER, R.T., *Estudo sobre a Potencialidade de uso das Escórias de Aciaria como Adição ao Concreto*, Tese de D.Sc., UFRGS, Porto Alegre, RS, Brasil, 2001
- [12] GEORGE SORRENTINO, "Valorization of Basic Oxygen Steel Slags". In: *Proceedings of the 7th International Congress on the Chemistry of Cement*, v. III, pp. 140 – 144, Paris, 1980.

- [13] FEDOTOV, V.M., DOLINSKI, V.A., GLUSHAKOV, Y.M., “Reprocessing of Steelmaking Slags”, In: *Steel in Translation*, v. 27, n. 4, pp. 12-16, 1997.
- [14] MOTZ, H., GEISELER, J., “The Steel Slags - Characteristics, Properties and Quality Assurance”, In: *AFOCO - European Conference on Slags*, Marseilles, France, 25-27 March, 1998.
- [15] GEISELER, J., DRISSEN, P., KUEHN, M., SCHREY, H., “Liquid Slag Treatment Guarantees high Product Quality of Steel Slags”, In: *International Symposium on the Utilization of Metallurgical Slag*, Beijing, China, 16-19 November, 1999.
- [16] KUEHN, M., DRISSEN, P., SCHREY, H., “Treatment of Liquid Steel Slags”, In: *Proceedings of the 2nd European slag conference – Euroslag*, pp. 123–136, Dusseldorf, Out., 2000.
- [17] ALEXANDRE, J., BEISSER, R., GEISELER, J., KUEHN, M., MOTZ, H., JUKES, L. M., KOLLER, W., PIRET, J., *Utilization of BOF slag in Europe meets high standards*. S.d.
- [18] ANDERSON, D.M., “Problems of slag handling and utilization in North America”, In: *Utilization of blast furnace and BOF slag*, Committee on Environmental Affairs, Bruxelles, 1984.
- [19] GUMIERI, A.G., PAGNUSSAT, D.T., DAL MOLIN, D.C.C., “The use of Steel Slag as Mineral Admixture to the Concrete”, In: *Proceedings of the International Conference Sustainable Construction into the next Millenium Environmentally, Friendly and Innovative Cement Bases Materials*, pp. 245-254, João Pessoa, Nov., 2000.
- [20] ROBINSON, H.L., “Low Energy, Sustainable, Materials Incorporating Blastfurnace and Basic Oxygen Steel Slag for Highway Construction and Maintenance in the UK”. In: *Proceedings of the 2nd European Slag Conference – Euroslag*, pp. 51-62, Dusseldorf, Out., 2000.
- [21] THOMAS G.H., “Progress in the Utilization of Steel Slags in the UK”, In: *Proceedings of the 2nd European slag conference – Euroslag*, pp. 77-86, Dusseldorf, Out., 2000.
- [22] AZEVEDO, C.S., *Contribuição das Adições Minerais para a Resistência à Corrosão da Armadura do Concreto*, Dissertação de M.Sc., UFG, Goiânia, GO, Brasil, 2001.
- [23] RIBAS SILVA, M., *Étude de la Microstructure du Béton sous l'influence de Variations Hygrométriques Importantes*, Tese de D.Sc., Laboratoire Central des Ponts et Chaussées/ENPC, Paris, França, 1990.
- [24] ARAUJO, A.L., *Manual de Siderurgia: Produção*, São Paulo, v. 1, Editora Arte & Ciência, 1997.
- [25] ANÔNIMO, NBR NM 26: *Amostragem de Agregados*, Rio de Janeiro, ABNT – Associação Brasileira de Normas Técnicas, 2000.
- [26] ANÔNIMO, NBR 10007: *Amostragem de resíduos*, Rio de Janeiro, ABNT – Associação Brasileira de Normas Técnicas, 2004.
- [27] ANÔNIMO, NBR NM 27: *Redução de Amostras de campo de Agregados, para ensaios de Laboratório*, Rio de Janeiro, ABNT - Associação Brasileira de Normas Técnicas, 2001.
- [28] POLESE, M.O., *Estudo da Expansibilidade e da Microestrutura de Escórias de Aciaria LD e EAF*. Dissertação de M.Sc. (em andamento), PPGEC/UFES, Vitória, ES, Brasil, 2006.
- [29] PARFENOFF, A., POMEROL, C., TOURENO, J., *Les Minéraux en Grains – Méthodes d'étude et Détermination*, Paris, Masson et Cie, Éditeurs, 1970.
- [30] GONTIJO, P.R.A., “Pavimentos Compostos com Escórias de Aciaria”, *Revista Pavimentação*, ano I, n. 3, pp. 42-54, ABPv - Associação Brasileira de Pavimentação, julho de 2006.