



Rem: Revista Escola de Minas

ISSN: 0370-4467

editor@rem.com.br

Escola de Minas

Brasil

Marques Rodrigues, Michael Leonardo; Fernandes Lima, Rosa Malena
Purificação de resíduos de oficina de artesanato em pedra-sabão por flotação e alvejamento químico
Rem: Revista Escola de Minas, vol. 64, núm. 3, julio-septiembre, 2011, pp. 353-357

Escola de Minas
Ouro Preto, Brasil

Disponível em: <http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=56419948015>

- Como citar este artigo
- Número completo
- Mais artigos
- Home da revista no Redalyc

Mineração Minerália

Purificação de resíduos de oficina de artesanato em pedra-sabão por flotação e alvejamento químico

*Purification of the soapstone residues,
produced in artesan workshops,
by flotation and chemical leaching*

Michael Leonardo

Marques Rodrigues

Químico Industrial, aluno do Programa
de Pós-Graduação em Engenharia Mineral
DEMIN/ UFOP

mitchel.marques@yahoo.com.br

Rosa Malena Fernandes Lima

Professora do Departamento de
Engenharia de Minas da UFOP
rosa@demin.ufop.br

Resumo

Na região de Ouro Preto-MG, existem diversas oficinas de artesanato em pedra-sabão. Nessas oficinas, o processo de fabricação de panelas e objetos de adobe produz uma grande quantidade de resíduos, que, normalmente, são depositados nas proximidades das oficinas, sem nenhuma forma de controle. Esse trabalho teve como objetivo recuperar o talco contido na fração granulométrica abaixo de 74 μ m de resíduos através de purificação por flotação e alvejamento químico com HCl. Entre as variáveis estudadas na flotação, apenas a porcentagem de sólidos e a dosagem de espumante se mostraram significativas com relação às variáveis-respostas: recuperação mássica e alvura. Nesse processo, produziu-se um concentrado com alvura (ISO) de 68,56% e com composição química que está de acordo com as especificações de tinta (espalhador) e papel (carga). Após alvejamento químico do concentrado de flotação, foram obtidos alvura (ISO) de 84,0% e teores químicos que estão dentro das especificações da indústria de plásticos (carga e reforço) e plásticos antiaderentes.

Palavras-chave: Pedra-sabão, talco, resíduos.

Abstract

In the Ouro Preto - MG region, there are several soap stone workshops where artisans create souvenirs and pans. This activity produces a large amount of residues which are discarded without any control. The objective of this work was to recover the talc mineral present in the size fraction below 74 μ m of these residues by flotation and chemical leaching with HCl. Among the flotation variables studied, only the percentage of solids and frother dosage proved to be significant for recovery and whiteness. This process produced a concentrate whose whiteness (ISO) was 68.56% and whose chemical composition meets paint and paper standards. After chemical leaching of the flotation concentrate, a whiteness of 84% was obtained and its chemical composition met the specifications of the plastic and anti-adhesive industries.

Keywords: Soapstone, talc, residues.

1. Introdução

de segmentos industriais devido às suas propriedades tecnológicas, tais como baixa dureza e maciez (1 na escala de Mohs), alta habilidade de cobertura, alto ponto de fusão, inércia química, baixa condutividade elétrica, alta capacidade de absorção de gordura, cor, óleos, resinas, baixa higroscopia e cor branca. É utilizado na indústria têxtil para impregnação de tecidos, na indústria de sabonetes, de pasta de dentes, na indústria de cosméticos de modo geral, na indústria de borracha (produção de tubos isolantes de fiação elétrica e na vulcanização), na indústria química como catalisador devido à sua grande área superficial entre outros itens. Quando puro, é utilizado na indústria farmacêutica. No caso de pureza variável, é uma importante matéria-prima para cerâmica elétrica (Kusvard, 1984). Na Tabela 1, estão apresentadas as especificações de talco para algumas aplicações industriais.

Por se tratar de um mineral com características hidrofóbicas, o talco pode ser flotado utilizando-se apenas espumante, no entanto, para uma melhora na cinética de flotação, faz-se necessária a utilização de coletores apolares como o querosene e o óleo de pinho como espumante. Esse sistema de reagentes tem sido a combinação mais adequada para a flotação de talcos, bem como a utilização de silicato de sódio como depressor (Leja, 1982). O processo de lixiviação também pode ser aplicado em etapas de purificação do talco e para um aumento consequente do seu teor. A

base dessa técnica é o fato de que o talco é inerte perante uma gama enorme de reagentes químicos e os compostos de ferro presentes podem ser reduzidos de Fe^{3+} para Fe^{2+} (Sarquis & Gonzalez, 1998). Ahmed et al. (2007) obtiveram uma melhora no que se diz respeito à qualidade do talco pelo uso da lixiviação. Tal método consistiu na utilização de ácido clorídrico diluído (10%) e uma temperatura de 60°C por um período de 30 minutos. Partindo de um concentrado de flotação de alvura (ISO) igual a 83,7%, obteve-se um produto lixiviado de 88,5% de alvura (ISO).

Na região de Ouro Preto e Mariana - Minas Gerais, existem diversas pedreiras de pequeno porte, que explotam a pedra-sabão ou esteatito. A pedra-sabão é extraída em forma de blocos e exportada para a Europa, principalmente. Após o seu desdobramento em placas, a pedra-sabão é empregadas em revestimentos internos de lareiras. Além da pedra-sabão, o talco, o qual ocorre em bolsões, é vendido *in natura* para a indústria cerâmica como um subproduto.

Lima et al. (2008) efetuaram caracterização mineralógica por difratometria de raios X, microscopia ótica e microscopia eletrônica de varredura com sistema de análise de energia dispersiva de raios X (MEV/EDS) de amostras de pedra-sabão de cinco pedreiras da região de Bandeiras de Santa Rita de Ouro Preto. Os minerais identificados foram: talco, magnesita, dolomita, clorita, mica, tremolita/actinolita,

serpentina, sulfetos (pirita, calcopirita, pentlandita), magnetita, hematita e outros.

Normalmente, a recuperação das rochas ornamentais, como é o caso da pedra-sabão da região de Ouro Preto, é, no máximo, 30%. Cerca de 70% são de fragmentos menores, denominados de pontas e constituídos por uma rocha com qualidade inferior, que são vendidos para o artesanato, que a utiliza para fabricação de panelas, fôrmas de pizza, jarros e diversos objetos de adorno. Essa atividade é a principal fonte de renda da população das localidades e distritos da região como é o caso de Santa Rita de Ouro Preto, que fica a uma distância de 30 km de Ouro Preto, cujas coordenadas geográficas são 20°32'09,3"S e 43°33'01"W. No entanto, somente cerca de 13% da rocha utilizada pelas oficinas de artesanato para fabricação de panelas é recuperada (Santos, 2009) ou seja, com essa atividade há um acréscimo na recuperação global de 9,1% da rocha extraída nas pedreiras. Isso significa que 60% da mesma é descartada como resíduos, que são depositados sem nenhum controle nas proximidades das oficinas de artesanato.

Esse trabalho teve por objetivo recuperar o talco presente em resíduos das oficinas de artesanato para ser utilizado em alguma aplicação industrial, visando à diminuição do impacto ambiental e ao aumento da rentabilidade dos artesãos com a venda do talco contido e/ou recuperado desses resíduos.

Usos	Granul. (#)	Composição Química	Alvura (ISO)	Mineralogia	Propriedades	Outros
Tintas: Espalhador	100% < 200 96,5% < 325	$SiO_2 + MgO \geq 75\%$ $Al_2O_3 \leq 2\%$; $H_2O + M.Vol. \leq 1\%$ $PPC \leq 7\%$	65 - 87	Partículas lamelares	Inércia química, hidrofobicidade e alvura	Peso específico 2,8 a 2,9
Pigmentos	100% < 325	$MgO - 24 a 32\%$; $SiO_2 - 50 a 65\%$; $CaO \leq 9\%$; $MgO + SiO_2 \geq 88\%$; $CO_2 \leq 1\%$; $PPC \leq 7\%$ $Al_2O_3 + Fe_2O_3 \leq 6\%$; $H_2O + M.Vol \leq 1\%$	77 - 87	Partículas fibrosas (tremolítico)	Alvura, inércia química, absorção de óleos 27 a 31%	Peso específico 2,8 a 2,9
Inseticida	90% < 325	pH - 8	-	-	Inércia química	Adsorção
Têxteis	Sem resíduos arenosos	-	-	Sem minerais de alta dureza	Alvura	-
Papel (carga)	95% < 400	-	54 a 75	-	Inércia química, alvura	-
Plástico: Carga e reforço	100% < 200	-	≥ 74	Talco ou pirofilita	Inércia química e alvura	Isento de umidade
Anti-adherentes	100% < 325					Acidez baixa

Tabela 1
Especificações do talco para alguns usos industriais.
Fonte: Modificado de Pontes & Almeida (2005).

2. Materiais e métodos

A amostra de resíduos de pedra-sabão (aproximadamente 425 kg), utilizada nesse trabalho, foi coletada em uma oficina de artesanato, localizada em Bandeiras - Santa Rita de Ouro Preto, Minas Gerais, que fabrica panelas e fôrmas de pizza.

daquela região, a qual foi previamente caracterizada por Lima et al. (2008).

Após homogeneização e quartreamento da amostra de resíduos no Laboratório de Tratamento de Minérios (LTTM) da Universidade Federal de Minas Gerais (UFMG), foram realizadas as

para caracterização granulométrica, química e mineralógica por difratometria de raios X, sendo que os minerais identificados segundo Rodrigues (2010) foram talco ($Mg_3(Si_2O_5)_2(OH)_2$), magnesita (MgO), clorita (ClO_4), dolomita ($CaMg(CO_3)_2$), serpentina ($Mg_3Si_2O_5(OH)_4$), sulfetos (pirita, calcopirita, pentlandita), magnetita, hematita e outros.

tremolita ($\text{Ca}_2\text{Mg}_5\text{Si}_8\text{O}_{22}(\text{OH})_2$), ilmenita (FeTiO_3) e nímita ($\text{Ni, Mg, Al}_6(\text{Si, Al})_4(\text{OH})_8$). Posteriormente, a referida amostra foi fracionada em peneira de 74 μm de abertura, visando à purificação da fração acima de 74 μm por métodos físicos (mesa e separação magnética de alta intensidade) efetuados por Rodrigues (2010) e flotação em bancada, utilizando uma célula mecânica de modelo CIMAQ com cuba de 2L do Laboratório de Flotação do DEMIN/UFOP para a fração abaixo de 74 μm . Os ensaios foram efetuados segundo planejamento estatístico de experimento fracionado (1/8) com réplica, sendo que as variáveis estudadas foram: dosagem de querosene - A (500 e 1000 g/t), adicionada como emulsão de 0,5% p/v; metassilicato de sódio - B (500 e 1000 g/t), adicionado como solução de 0,5% p/v; metil isobutil carbinol (MIBC) - C (75 e 150 g/t), adicionado como solução a 0,25% p/v; pH - D (7 e 11), controlado pela adição de soluções de HCl ou NaOH a 1% p/v; porcentagem de sólidos - E (10 e 20%); rotação

da célula - F (800 e 1000 RPM); tempo de condicionamento com o querosene - G (5 e 10 min.); tempo de condicionamento com o metassilicato de sódio - H (5 e 10 min.); tempo de condicionamento com o espumante MIBC - I (5 e 10 min.). As variáveis-respostas analisadas foram a Recuperação em Massa e a Alvura ISO do produto purificado, a qual foi determinada pelo Colorímetro Color Touch do Laboratório de Propriedades Interfaciais do DEMIN/UFOP, cuja metodologia foi descrita por Rodrigues (2010). Finalmente, efetuou-se alvejamento químico com ácido clorídrico de um concentrado de flotação (alvura ISO de 63,45%), usando, também, planejamento estatístico de experimentos com réplica, cujas variáveis estudadas foram: concentração de HCl - A (2 e 4M); temperatura - B (50 e 80°C) e tempo de lixiviação - C (30 e 60 min.). Nesse caso, foi analisada, como variável-resposta, somente a Alvura. As análises químicas das amostras e de todos os produtos da purificação foram efetuadas por plasma de acoplamento indutivo (Spec-

tro modelo Ciros/CCD), exceto os teores de PPC e SiO_2 (calculados por diferença (100 - PPC e teores de elementos metálicos). Após os ensaios de lixiviação das amostras, foram retiradas alíquotas, foram metalizadas e, posteriormente, analisadas no microscópio eletrônico de varredura (JOEL - Modelo 5510) do Laboratório de Microscopia e Microanálise do DEGEO, operado a 20 kV, visando principalmente, a visualizar a forma das partículas de talco. Finalmente, foram efetuados ensaios de absorção de óxido usando a norma técnica NBR 10417 para determinação da densidade, usando, também, o picômetro a gás (Ultrapicnometro 1000 do Laboratório de Propriedades Interfaciais do DEMIN/UFOP), com a amostra purificada.

Como pode ser observado pela Tabela 2, as amostras *in natura* podem ser utilizadas somente para aplicação como carga em inseticidas, indústria têxtil, conforme especificações contidas na Tabela 1, necessitando de purificação para adequá-las a outras aplicações industriais.

Fração granulométrica (μm)	Freq. Simples (%)	Teor									
		%					ppm				
		Al_2O_3	MgO	CaO	Fe_2O_3	SiO_2	As	Cu	Mn	Li	PPC
+1168	14,00	2,35	27,90	0,05	5,20	58,47	-	11,8	261	1	100
-1168+589	10,40	2,42	28,20	0,05	5,31	58,04	-	12,50	270		
-589+208	13,30	2,93	27,60	0,07	5,70	57,64	11,0	15,70	327		
-208+74	11,80	2,25	27,30	0,09	5,46	58,95	-	23,60	439	11	
-74+105	6,90	1,80	27,80	0,10	4,73	59,86	-	12,5	317	2	
-105+53	7,60	1,92	28,3	0,06	4,47	59,71	-	9,78	241	2	
-53+37	8,80	2,57	27,2	0,07	4,76	59,37	9,80	44,7	315	6	
-37	27,30	2,11	28,0	0,07	4,51	59,48	-	10,9	261	4	
Global (-74 μm)	50,60	2,18	27,88	0,07	4,58	59,55	1,70	16,83	275	45	
Resíduo global	100,00	2,30	27,80	0,07	4,99	58,91	2,32	16,30	298	25	

Alvura ISO da amostra global (-74 μm) - 51,30%.

Tabela 2
Análise granuloquímica da amostra global e da fração granulométrica abaixo de 74 μm do resíduo de pedra-sabão da região de Bandeiras de Santa Rita de Ouro Preto.

3. Resultados e discussão

Pela análise dos resultados do planejamento fatorial de experimentos dos ensaios de flotação em bancada, utilizando o software MINITAB 15 - Ferramenta Gráfico de Pareto (nível

de confiança de 95%), verificou-se que as variáveis: porcentagem de sólidos e dosagem de espumante (MIBC) tiveram influências significativas sobre a Recuperação em Massa do “talco” e somen-

te a porcentagem de sólidos se mostrou significativa sobre a variável resposta Alvura. Na Figura 1, estão apresentados os gráficos de cubo dos valores médios dos resultados dos ensaios efetuados

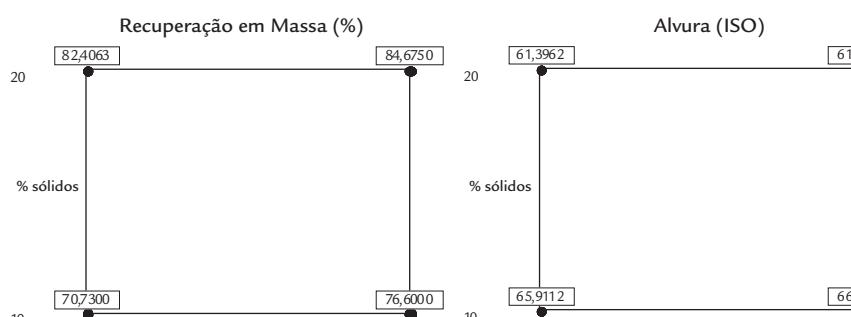


Figura 1
Gráficos de cubo, porcentagem de sólidos vs dosagem de MIBC, para a Recuperação em Massa e Alvura (ISO)

relação às variáveis, que se mostraram significativas sobre as variáveis-respostas: Recuperação em Massa e Alvura ISO do produto purificado.

Utilizando-se da ferramenta estatística **Resposta Otimizada** do software MINITAB 15 para o alvo (Recuperação em Massa de 90% e Alvura de 77%), foi obtido o valor otimizado do modelo estatístico: Recuperação em Massa - 79,99% e Alvura ISO - 64% para dosagens de 500g/t de querosene e metassilicato de sódio, respectivamente.

mente, dosagem de 150g/t de MIBIC e porcentagem de sólidos de 14%. De posse desses valores, efetuou-se o experimento em laboratório nas condições otimizadas (fixando as demais variáveis no valor mínimo, apresentadas anteriormente) acrescido de duas etapas *cleaners*, cuja recuperação em massa, alvura e composições químicas dos produtos purificados da etapa *rougher* e do segundo *cleaner* estão apresentadas na Tabela 3. Como pode ser observado, houve aumento de 5 pontos percentuais

na Alvura após duas etapas *cleaners*. No entanto, a Recuperação em Massa caiu 21,6%.

De uma maneira geral, observou-se que os produtos purificados por flotação em bancada dos resíduos de pedra-sabão abaixo de 74 μ m (200 μ m) atenderam às especificações em termos de alvura e composição química para sua utilização como matéria-prima para as indústrias de inseticidas, têxteis, fertilizantes, papel (carga), tintas (espalhador) (veja especificações na Tabela 1).

Teor (ppm)	Constituinte	Alimentação	Rougher	2º Cleaner
	As	11,1	-	-
	Cu	13,4	3,45	0,926
	Ni	1956	2096	2126
	Pb	-	-	8,80
	Zn	85,8	67,0	64,4
Teor (%)	Al ₂ O ₃	2,27	1,21	0,767
	CaO	0,0580	0,0260	0,0180
	Fe ₂ O ₃	4,70	4,00	3,57
	MgO	27,7	28,3	27,7
	TiO ₂	0,0513	0,0383	0,0304
	PPC	5,98	5,27	5,20
	SiO ₂	59,2	61,1	62,7
Recuperação em Massa (%)		100	85,65	64,08
Alvura (ISO)		51,30	63,50	68,56

Pela análise dos resultados do planejamento fatorial de experimentos dos ensaios de alvejamento químico do concentrado de flotação, utilizando-se o software MINITAB 15 - Ferramenta Gráfico de Pareto (nível de confiança de 95%), verificou-se que todas as variáveis estudadas (dosagem de HCl, temperatu-

ra e tempo de lixiviação) foram significativas para a Alvura final do produto purificado. Na Figura 2, estão apresentados: o gráfico de cubo dos valores médios de Alvura dos ensaios efetuados, segundo o planejamento estatístico utilizado, e uma fotomicrografia do microscópio eletrônico de varredura característica do mate-

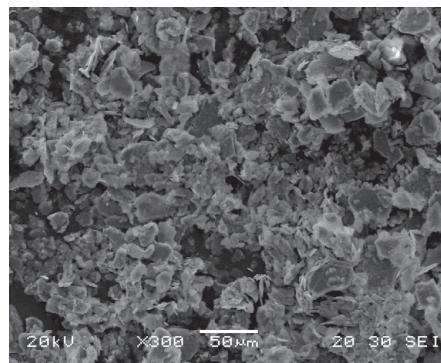
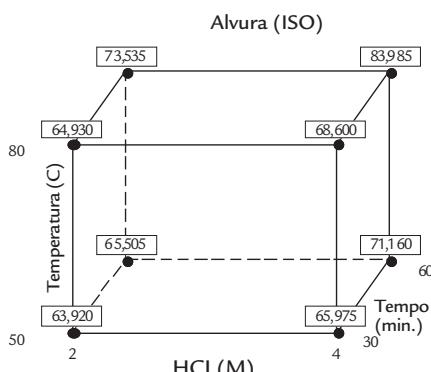


Tabela 3
Composição química da amostra abaixo de 74 μ m *in natura* e dos produtos purificados por flotação na condição otimizada.

rial lixiviado. Os resultados médios das análises químicas e alvura dos produtos do alvejamento químico com HCl estão apresentados na Tabela 4.

Pela Figura 2 (diagrama de cubos) foi obtida alvura ISO de, aproximadamente, 84%. Rodrigues (2010), após lixiviação de amostra de um concentrado de

Ensaios/Alvura	Teores									
	ppm			%						
	Cu	Ni	Zn	Al ₂ O ₃	CaO	Fe ₂ O ₃	MgO	TiO ₂	PPC	SiO ₂
1/65,975	3,62	1823	51,4	0,898	0,0193	2,61	28,8	0,0324	5,84	62,3
2/64,93	10,2	1929	60,5	0,929	0,0218	3,08	29,8	0,0326	5,13	61,0
3/83,985	6,60	1916	58,9	0,951	0,0207	3,42	30,0	0,0343	5,21	60,3
4/63,92	4,65	1923	56,8	0,969	0,0287	3,23	29,9	0,0350	5,28	60,6
5/81,16	3,74	1900	56,1	0,823	0,0255	3,04	30,2	0,0335	4,44	61,7
6/68,60	9,18	1940	58,1	0,978	0,0250	3,28	30,0	0,0349	4,90	60,8
7/73,535	6,70	1929	59,3	0,977	0,0327	3,43	29,5	0,0352	4,97	61,1
8/65,505	4,18	1936	59,7	0,918	0,0259	3,22	30,0	0,0339	5,16	60,9

Tabela 4
Resultados médios de alvura e teores dos produtos do alvejamento químico

flotação desse mesmo material com ditionito de sódio ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$), obteve alvura final de 65,83%. O melhor desempenho do HCl em relação ao ditionito de sódio na purificação desse material ocorreu devido à dissolução dos carbonatos presentes na amostra pelo HCl (Ahmed et al., 2007), o que ocasionou um valor de alvura final muito superior àquele obtido com o ditionito de sódio.

Como pode ser observado na Tabela 4, não foi identificado os elementos químicos As e Pb, que estavam abaixo do limite de detecção do equipamento

utilizado (9,45 e 8,30, respectivamente para o As e Pb). As reduções dos teores de MgO e CaO estão associadas à dissolução dos carbonatos (dolomita e magnesita), presentes no material. Os teores de F_2O_3 estão associados ao Fe proveniente dos minerais pentlandita, calcopirita e ilmenita, presentes na amostra estudada.

Conforme pode ser observado na Figura 2, as partículas de talco são lâminas. Pela comparação dos valores obtidos na Tabela 4 com as especificações apresentadas na Tabela 1, verificou-se

que, após o alvejamento químico com HCl, foram obtidas especificações para as indústrias de plásticos (carga e reforço plásticos antiaderente).

Os valores CIE, lightness (L^*), a* e b* e yellowness (b^*) da amostra de concentrado do ensaio 3 (Tabela 3), cuja alvura aproximada era de 84%, foram os seguintes: $L^* = 94,62$, $a^* = -0,02$ e $b^* = 2,22$.

A absorção de óleo do produto alvejado foi de 28,5% e a densidade foi de 2,9, valores que estão dentro dos limites apresentados na Tabela 1.

4. Conclusões

O resíduo de pedra-sabão (amostra global) e a fração granulométrica abaixo de 74 μm possuem especificações químicas para ser usado na fabricação de inseticida (veículo).

A otimização dos ensaios de flota-

ção (500g/t de querosene e metassilicato de sódio de 150 g/t de MIBC), seguida de duas etapas *cleaners*, possibilitou a obtenção de um produto purificado com especificações para tintas (espalhador) e papel (carga).

5. Agradecimentos

Os autores agradecem à FAPEMIG pelo financiamento do projeto, o qual possibilitou a compra de equipamentos do Laboratório de Propriedades Inter-

faciais do DEMIN/UFOP, que são de extrema importância para o desenvolvimento de inúmeros trabalhos de pesquisa da área de Tratamento de Minérios

O alvejamento químico com HCl adequou o produto alvejado às indústrias de plásticos (carga e reforço plásticos antiaderentes, além das especificações já citadas anteriormente).

6. Referências bibliográficas

ABNT - Associação Brasileira de Normas Técnicas. *Pigmentos e cargas - determinação do valor de absorção de óleo (NBR 10417)*. Rio de Janeiro. 1988. 4p.

AHMED, M. M., IBRAHIM, G. A., HASSAN, M. M.A. Improvement of Egyptian talc quality for industrial uses by flotation process and leaching. *International Journal of Mineral Processing*, v. 83, p.132-145, 2007.

KUZVART, M. *Industrial Minerals and Rocks*. Amsterdam: Elsevier, 1984. 254p.

LEJA, J. *Surface Chemistry of Froth Flotation*. 2 ed. New York: Plenum Publishing, 1982. 757p.

LIMA, R. M. F., SILVA, F. B. R., BRAGA, D. M. *Caracterização tecnológica da pedra-sabão de pedreiras e de oficinas de artesanato em pedra-sabão de Ouro Preto, visando a um melhor aproveitamento econômico*. Ouro Preto: DEMIN/UFOP, 2008. 101p. (Relatório Técnico).

PONTES, I. F., ALMEIDA, S. L. M. Talco. In: *Rochas e minerais industriais usados em especificações*. LUZ, A. B., LINS, F. F. (Ed.). Rio de Janeiro: CETEM/MCT. 2009. p. 607-628.

SANTOS, R. C. P. *Análise dos entraves para a criação de um arranjo produtivo local (APL) de base mineral da pedra-sabão na região de Ouro Preto, Minas Gerais*. Ouro Preto: Programa de Pós-Graduação em Engenharia Mineral – Universidade Federal de Ouro Preto, 2009. 79p. (Dissertação de Mestrado).

SARQUIS, P.E., GONZALEZ, M. Limits of the use of industrial talc- the carbon dioxide effect. *Minerals Engineering*, v.11, n. 7, p. 657-660, 1998.

RODRIGUES, M. L.M. *Caracterização tecnológica de resíduos de pedra-sabão de oficinas de artesanato em pedra-sabão da região de Ouro Preto*. Ouro Preto: Programa de Pós-Graduação em Engenharia Mineral, Universidade Federal de Ouro Preto, 2010. 137p. (Dissertação de Mestrado).