



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

redalyc.org

Sistema de Informação Científica

Rede de Revistas Científicas da América Latina, Caribe, Espanha e Portugal

Projeto acadêmico sem fins lucrativos desenvolvido no âmbito da iniciativa Acesso Aberto

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

*Purification of the soapstone residues, produced in artisan 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](mailto:mitchel.marques@yahoo.com.br)

**Rosa Malena Fernandes Lima**

Professora do Departamento de Engenharia de Minas da UFOP  
[rosa@demin.ufop.br](mailto: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 painéis e objetos de adorno 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  $74\mu\text{m}$  dos resíduos através de purificação por flotação e alveijamento 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 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 talco (espalhador) e papel (carga). Após alveijamento 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  $74\mu\text{m}$  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 plastic 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 fiações elétricas 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  $\text{Fe}^{3+}$  para  $\text{Fe}^{2+}$  (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 empregada 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 de rochas ornamentais, como é o caso da pedra-sabão da região de Ouro Preto, é de, no máximo, 30%. Cerca de 70% são de fragmentos menores, denominados de pontas e constituídos por uma rocha de qualidade inferior, que são vendidos para o artesanato, que a utiliza para fabricação de painéis, formas de pizza, jarros e diversos objetos de adorno. Essa atividade é a principal fonte de renda da população das localidades e distritos da região com 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 painéis 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	$\text{SiO}_2 + \text{MgO} \geq 75\%$ ; $\text{Al}_2\text{O}_3 \leq 2\%$ ; $\text{H}_2\text{O} + \text{M.Vol.} \leq 1\%$ ; $\text{PPC} \leq 7\%$	65 - 87	Partículas lamelares	Inércia química, hidrofobicidade e alvura	Peso específico 2,8 a 2,9
Pigmentos	100% < 325	$\text{MgO} - 24 \text{ a } 32\%$ ; $\text{SiO}_2 - 50 \text{ a } 65\%$ ; $\text{CaO} \leq 9\%$ ; $\text{MgO} + \text{SiO}_2 \geq 88\%$ ; $\text{CO}_2 \leq 1\%$ ; $\text{PPC} \leq 7\%$ ; $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \leq 6\%$ ; $\text{H}_2\text{O} + \text{M.V.} \leq 1\%$ ;	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	-	$\geq 74$	Talco ou pirofilita	Inércia química e alvura	Isento de umidade
Anti-aderente	100% < 325	-				Acidez baixa

## 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,

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

Após homogeneização e quarteramento da amostra de resíduos no Laboratório de Tratamento de Minérios

para caracterização granulométrica, química e mineralógica por difratometria de raios X, sendo que os minerais identificados segundo Rodrigues (2010) foram talco ( $\text{Mg}_3(\text{Si}_2\text{O}_5)_2(\text{OH})_2$ ), magnesita

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

tremolita ( $\text{Ca}_2\text{Mg}_5\text{Si}_8\text{O}_{22}(\text{OH})_2$ ), ilmenita ( $\text{FeTiO}_3$ ) e nimita ( $\text{Ni, Mg, Al}_6(\text{Si, Al})_4(\text{OH})_8$ ). Posteriormente, a referida amostra foi fracionada em peneira de  $74\mu\text{m}$  de abertura, visando à purificação da fração acima de  $74\mu\text{m}$  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  $74\mu\text{m}$ . 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  $80^\circ\text{C}$ ) 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  $\text{SiO}_2$  (calculados por diferença). Após os ensaios de lixiviação, as amostras, foram retiradas alíquotas, foram metalizadas e, posteriormente, analisadas no microscópio eletrônico de varredura (JOEL - Modelo 5510) do Laboratório de Microscopia e Microanálise do DEGEQ, operado a 20 kV, visando, principalmente, a visualizar a forma das partículas de talco. Finalmente, foram efetuados ensaios de absorção de óptica usando a norma técnica NBR 10417 para a determinação da densidade, usando, para isso, o picnômetro a gás (Ultrapiçnometro 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, e para as demais especificações contidas na Tabela 1, necessitando de purificação para serem usadas em outras aplicações industriais.

Tabela 2  
Análise granuloquímica da amostra global e da fração granulométrica abaixo de  $74\mu\text{m}$  do resíduo de pedra-sabão da região de Bandeiras de Santa Rita de Ouro Preto.

Fração granulométrica ( $\mu\text{m}$ )	Freq. Simples (%)	Teor							
		%					ppm		
		$\text{Al}_2\text{O}_3$	MgO	CaO	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{SiO}_2$	As	Cu	Mn
+1168	14,00	2,35	27,90	0,05	5,20	58,47	-	11,8	261
-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
-74+105	6,90	1,80	27,80	0,10	4,73	59,86	-	12,5	317
-105+53	7,60	1,92	28,3	0,06	4,47	59,71	-	9,78	241
-53+37	8,80	2,57	27,2	0,07	4,76	59,37	9,80	44,7	315
-37	27,30	2,11	28,0	0,07	4,51	59,48	-	10,9	261
<b>Global (-74 <math>\mu\text{m}</math>)</b>	<b>50,60</b>	<b>2,18</b>	<b>27,88</b>	<b>0,07</b>	<b>4,58</b>	<b>59,55</b>	<b>1,70</b>	<b>16,83</b>	<b>275</b>
Resíduo global	100,00	2,30	27,80	0,07	4,99	58,91	2,32	16,30	298

Alvura ISO da amostra global (-74  $\mu\text{m}$ ) - 51,30%.

### 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

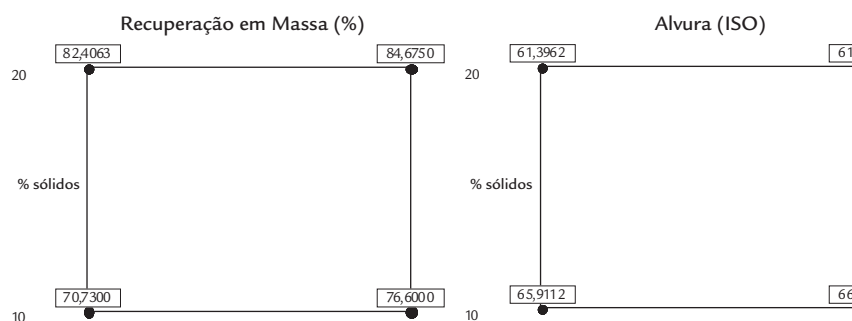


Figura 1  
Gráficos de cubo, porcentagem de sólidos vs dosagem de MIBC, para a Recuperação em Massa e a

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, respectiva-

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 *cleaner*. 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 74µm (200#) 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	2° 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 <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2,27	1,21	0,767
	CaO	0,0580	0,0260	0,0180
	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4,70	4,00	3,57
	MgO	27,7	28,3	27,7
	TiO <sub>2</sub>	0,0513	0,0383	0,0304
	PPC	5,98	5,27	5,20
Recuperação em Massa (%)		100	85,65	64,08
Alvura (ISO)		51,30	63,50	68,56

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

Pela análise dos resultados do planejamento fatorial de experimentos dos ensaios de alveamento 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-

rial lixiviado. Os resultados médios das análises químicas e alvura dos produtos do alveamento 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

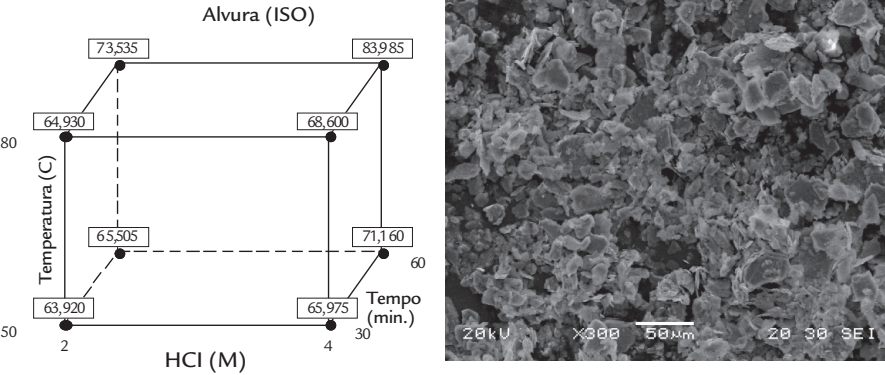


Figura 2  
Gráfico de cubo para os resultados da Alvura referente aos ensaios de alveamento com ácido clorídrico (HCl) e fotomicrografia do produto lixiviado (imagem de elétrons secundários, aumento de 300 vezes).

Ensaio/ Alvura	Teores									
	ppm			%						
	Cu	Ni	Zn	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	MgO	TiO <sub>2</sub>	PPC	SiO <sub>2</sub>
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

Tabela 4  
Resultados médios de alvura e teores dos produtos do alveamento 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  $\text{F}_2\text{O}_3$  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 lamelares. 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) e plásticos antiaderente.

Os valores CIE, lightness ( $L^*$ ), redness ( $a^*$ ) e yellowness ( $b^*$ ) da amostra de concentrado do ensaio 3 (Tabela 4), cuja alvura aproximada era de 84%, foram os seguintes:  $L^* = 94,62$ ,  $a^* = -0,12$  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  $74\mu\text{m}$  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).

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

#### 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

do Programa de Pós-Graduação em Engenharia Mineral – PPGEM e ao CNPq pela concessão da bolsa de mestrado para um dos autores.

#### 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 Publisher, 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 usos e 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 black 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).