



Revista Brasileira de Ciência do Solo

ISSN: 0100-0683

revista@sbccs.org.br

Sociedade Brasileira de Ciência do Solo
Brasil

Kummer, Larissa; de Freitas Melo, Vander; Barros, Yara Jurema; Rodrigues de Azevedo, Julio César
EXTRAÇÕES SEQUENCIAIS DE CHUMBO E ZINCO EM SOLOS DE ÁREA DE MINERAÇÃO E
METALURGIA DE METAIS PESADOS

Revista Brasileira de Ciência do Solo, vol. 35, núm. 6, 2011, pp. 2005-2018
Sociedade Brasileira de Ciência do Solo
Viçosa, Brasil

Disponível em: <http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=180221446017>

- ▶ 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

Nota

EXTRAÇÕES SEQUENCIAIS DE CHUMBO E ZINCO EM SOLOS DE ÁREA DE MINERAÇÃO E METALURGIA DE METAIS PESADOS⁽¹⁾

Larissa Kummer⁽²⁾, Vander de Freitas Melo⁽³⁾, Yara Jurema Barros⁽⁴⁾ & Julio César Rodrigues de Azevedo⁽⁵⁾

RESUMO

A extração sequencial permite obter informações mais detalhadas sobre origem, modo de ocorrência, disponibilidade biológica e físico-química, mobilização e transporte dos metais pesados em ambientes naturais. Com o objetivo de estudar as formas de Pb e Zn foram selecionados oito perfis de solos de diferentes locais dentro de área de mineração e metalurgia de Pb, no município de Adrianópolis (PR), Vale do Rio Ribeira. As amostras foram coletadas nas profundidades de 0 a 10, 10 a 20 e 20 a 40 cm. Foram determinados os teores totais de Pb e Zn e sua especiação nas formas: solúvel; trocável; ligada a carbonatos; ligada à matéria orgânica; ligada aos óxidos de Fe de Al de baixa cristalinidade; ligada aos óxidos de Al cristalinos e filossilicatos 1:1 e 2:1; e residual. Com base nos valores percentuais de participação de cada fração nos teores totais, procedeu-se ao agrupamento das amostras similares por meio da análise de componentes principais (PCA). Houve basicamente duas formas de contaminação dos perfis de solo, sendo uma em decorrência das partículas das chaminés e a outra em função do acúmulo de rejeitos sólidos sobre os solos. A primeira foi mais prejudicial ao ambiente em razão dos maiores teores totais e de formas mais disponíveis no solo (solução mais trocável). De modo geral, houve maior associação de Pb aos carbonatos, seguida das frações residual e óxidos de Fe e Al de baixa cristalinidade. O Zn apresentou-se em formas mais insolúveis, aumentando a participação da fração residual nos teores totais. A PCA foi sensível às diferentes formas de Pb nos solos, pois promoveu o agrupamento das amostras, principalmente, em função da participação das formas trocáveis, ligadas aos óxidos de Fe e Al e ligadas aos carbonatos, em relação aos teores totais.

Termos de indexação: especiação de metais pesados, formas solúveis, adsorção específica, adsorção não específica.

⁽¹⁾ Recebido para publicação em 1 de setembro de 2010 e aprovado em 15 de setembro de 2011.

⁽²⁾ Professora do Curso de Engenharia Ambiental, Universidade Tecnológica Federal do Paraná – UTFPR. Linha Santa Bárbara s/n, CEP 85601-971 Francisco Beltrão (PR). E-mail: lkummer@utfpr.edu.br

⁽³⁾ Professor do Departamento de Solos e Engenharia Agrícola, Universidade Federal do Paraná – UFPR. Rua dos Funcionários 1540, CEP 80035-050 Curitiba (PR). Bolsista CNPq. E-mail: vanderfm@ufpr.br

⁽⁴⁾ Mestre em Ciência do Solo, UFPR. E-mail: yarajuba@gmail.com

⁽⁵⁾ Professor do Departamento de Química e Biologia, Universidade Tecnológica Federal do Paraná – UTFPR. Curitiba (PR). E-mail: jcrazevedo@hotmail.com

**SUMMARY: SEQUENTIAL EXTRACTION OF LEAD AND ZINC FROM SOILS
OF HEAVY METAL MINING AND PROCESSING AREA**

Sequential extraction allows more detailed information about the origin of heavy metals in natural environments, their mode of occurrence, biological and physico-chemical availability, mobilization and transport. To study the Pb and Zn forms, eight soil profiles were selected at different sites within a Pb mining and metallurgy area in the city of Adrianópolis, state of Paraná, in the Rio Ribeira valley. Samples were collected from the layers 00–10, 10–20 and 20–40 cm. The total Pb and Zn contents and their speciation in the forms: soluble, exchangeable, carbonate-bound, bound to organic matter, bound to Fe and Al oxides of low crystallinity; linked to crystalline Al oxides and phyllosilicates 1:1 and 2:1; and residual. Based on the percentage values of each fraction in the total contents, similar samples were grouped by principal component analysis (PCA). There were basically two contamination forms of soil profiles; the first was the result of particles from the chimneys and the second due to the accumulation of solid waste on the soil surface. The first was more environmentally damaging due to the higher total and soluble forms in the soil (in the exchangeable and in the solution forms). Overall, there was a greater association of Pb with carbonates, and residual fractions followed by Fe and Al oxides of low crystallinity. Zinc was found in more insoluble forms, increasing the participation in total contents of the residual fraction. The PCA is sensitive to different Pb forms in the soils, underlying the grouping of samples, mainly based on the participation of exchangeable forms, bound to Fe and Al oxides and to carbonates, in relation to the total content.

Index terms: speciation of heavy metals, soluble forms, specific adsorption, non-specific adsorption.

INTRODUÇÃO

As atividades de mineração e metalurgia de metais pesados podem contribuir diretamente e de maneira significativa na contaminação do ambiente por meio da emissão de fumaças contendo elementos metálicos e também pela deposição de rejeitos diretamente ao solo (Bossio & Enzweiler, 2008). Concentrações elevadas de metais pesados no solo podem interferir no ambiente, alterando a produtividade, biodiversidade e sustentabilidade dos ecossistemas, além de ocasionar riscos aos seres humanos e animais (Sun et al., 2001; Kede et al., 2008). O potencial de dano desses elementos agrava-se quando eles são absorvidos pelas plantas e quando sua quantidade excede a máxima capacidade de retenção do solo, tornando-se facilmente lixiviáveis, com consequente aporte em águas subterrâneas (Pandolfo et al., 2008).

No município de Adrianópolis (PR), por mais de 50 anos, foram desenvolvidas as atividades de mineração e metalurgia de primeira fusão de Pb. O mineral de interesse econômico na área foi a galena (PbS), com ocorrência de veios do mineral nas rochas da região (Oliveira et al., 2002). A jazida no município de Adrianópolis (Panelas de Brejaúvas) foi responsável por cerca de 55 % da produção de Pb do Vale do Rio Ribeira; foram extraídos aproximadamente 1.330.000 t de minério, com teor médio de Pb de 69 g kg⁻¹ (Moraes, 1997). Em 1995 a mineradora encerrou suas atividades, deixando o céu aberto, sem nenhuma proteção, cerca de 177.000 t de resíduos de beneficiamento de Pb (Eysink, 1988).

Estudos mais recentes demonstraram que os efeitos da mineração e metalurgia de Pb ainda se faziam presentes. Destaca-se o trabalho de Cunha (2003), que avaliou o sangue de 335 crianças em idade escolar (7 a 14 anos), entre 1999 e 2000, que moravam no entorno da antiga área de mineração (Vila Mota). Aproximadamente, 70 % das crianças apresentaram teores de Pb três vezes superiores aos limites preconizados pelo U.S. Center for Disease Control (CDC) e Organização Mundial de Saúde (OMS). Nos trabalhos de Barros et al. (2010a,b) ficou demonstrado que solos com maiores teores de Pb na área da mineração apresentaram menor população e atividade microbiana e de organismos da mesofauna edáfica. Andrade (2009) encontrou teores de Pb nas águas coletadas nas redes de drenagens da área acima do limite permitido pela Resolução Conama 357/05, e os teores de Pb nos sedimentos atingiram 24.300 mg kg⁻¹.

Os critérios para o controle da poluição do solo baseiam-se geralmente na quantidade total de metais pesados, que fornece os dados de sua reserva no solo (Camargo et al., 2000). No entanto, o teor total não é característica que expresse a disponibilidade para as plantas e os organismos. A distribuição dos metais nos diversos sítios de adsorção das partículas reativas do solo pode ser usada para estimar a sua biodisponibilidade ou predizer contaminações do ambiente (Bossio & Enzweiler, 2008; Casali et al., 2008). Esse tipo de estudo pode ser realizado com o uso da técnica de extração sequencial, também chamada de fracionamento químico de metais (Shuman, 1979; Sposito et al., 1982; Mattiazzo et al.,

2001). A extração sequencial permite obter informações mais detalhadas sobre origem, modo de ocorrência, disponibilidade biológica e físico-química, mobilização e transporte dos metais em ambientes naturais (Tessier et al., 1979).

A extração sequencial inicia-se com extrator fraco, como a água, e termina com extrator forte, como o ácido concentrado. O tempo de extração e a relação solo-solução permitem solubilizar a fração específica do elemento da fase sólida, minimizando a interferência nas demais frações (Kotas & Stasicka, 2000; Casali et al., 2008). Tem-se verificado que os elementos de maior mobilidade encontram-se, predominantemente, nas formas químicas solúvel, trocável e ligados a carbonato, enquanto os de baixa mobilidade aparecem ligados às frações óxidos de Fe, Mn, além das frações orgânica e residual (Amaral Sobrinho et al., 1994). Apesar das vantagens do processo de extrações sequenciais em relação apenas à determinação dos teores totais de metais pesados no solo, podem ocorrer problemas de baixa seletividade dos extratores (Shan & Chen, 1993; Shiowatana et al., 2001), redistribuição dos metais durante os processos de extração (Tu et al., 1994; Rakasasalaya et al., 1996) e dependência dos resultados das condições operacionais (Sahuquillo et al., 1999).

Este trabalho teve como objetivo determinar as formas de Pb e Zn em solos de área de mineração e

metalurgia de metais pesados, no município de Adrianópolis (PR), por meio de extrações químicas sequenciais, aplicando-se o controle de perda de massa das amostras pelos tratamentos. Procurou-se, também, relacionar os diferentes ambientes de contaminação da área com os teores e as formas desses poluentes nos solos.

MATERIAL E MÉTODOS

Área de estudo e amostragem dos solos

O estudo foi desenvolvido a partir de oito locais de amostragem de solos de área de mineração e metalurgia de Pb (Figura 1), no município de Adrianópolis (PR). A compartmentalização da paisagem em unidades mais homogêneas, com menor variabilidade das classes de solos, usando o geoprocessamento, e a identificação de diferentes ambientes em função da forma de contaminação possibilitaram a amostragem mais representativa da área sob influência direta das atividades de mineração e metalurgia de Pb (linha mais espessa na Figura 1). Os critérios para seleção dos locais de amostragem dos solos foram apresentados por Andrade et al. (2009) e suas características estão no quadro 1.

As amostras de solo, coletadas nas camadas de 0–10, 10–20 e 20–40 cm de profundidade, foram secas

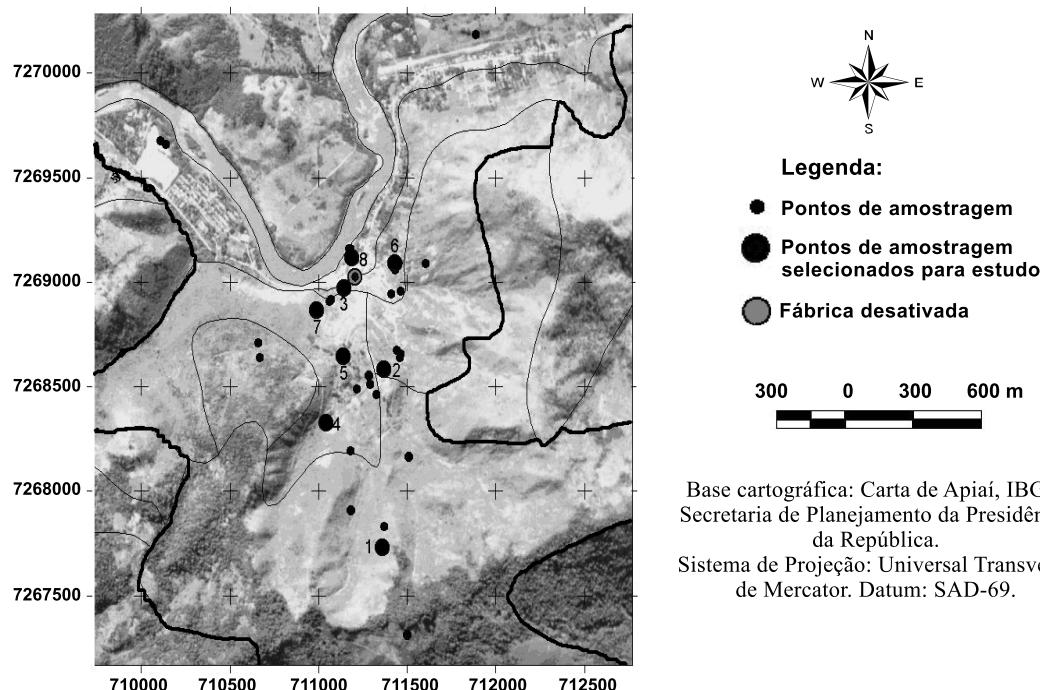


Figura 1. Foto aérea georreferenciada com os compartimentos geomorfológicos (linhas mais finas), localização da fábrica abandonada e locais de coleta (1 a 8) dentro da área selecionada para o estudo (linha mais espessa). Os pontos menores representam a coleta prévia de solos para reconhecimento da área e definição dos ambientes em função das diferentes formas de contaminação, conforme detalhes apresentados por Andrade et al. (2009).

ao ar e passadas em peneira com malha de 2 mm (TFSA). A textura e as características químicas da TFSA (métodos descritos em Embrapa, 1997; Kummer et al., 2010) e a mineralogia da fração argila (métodos apresentados por Melo et al., 2001, 2002; Kummer et al., 2010) das amostras são apresentadas nos quadros 2 e 3, respectivamente.

Determinação dos teores totais de Pb e Zn

A digestão das amostras de solo foi realizada em forno de micro-ondas, colocando-se 0,25 g de solo,

previamente seco a 40 °C por 12 h, na presença de 4 mL de HNO₃ e 3 mL de HF concentrados e 1 mL de H₂O₂ (30 % v/v) (Lim & Jackson, 1986). Os frascos foram submetidos a aquecimento por 10 min a uma potência de 1.000 W até atingirem temperatura de 200 ± 2 °C, a qual foi mantida por mais 20 min. Após 30 min de resfriamento das amostras no interior do aparelho, a suspensão foi filtrada para separar possível material residual refratário (p. ex., óxidos de Ti). Aferiu-se a massa do extrato para aproximadamente 15 g com água desionizada. O volume foi determinado com

Quadro 1. Localização, classificação dos solos e características dos locais de amostragem identificadas em campo

Solo	UTM (22J)			Observações
	N-S (m) Latitude	E-W (m) Longitude	Altitude/ Distância ⁽¹⁾	
1	7267313 S	711502 W	546/1.560	Neossolo Litólico
2	7268164	711513	326/563	Cambissolo Háplico
3	7268555	711287	165/45	Neossolo Litólico
4	7267907	711187	327/590	Mistura de sedimento mais rejeito fino ⁽²⁾
5	7268070	711360	316/455	Mistura de solo mais r ejeito grosso ⁽²⁾
6	7268671	711572	202/295	Neossolo Quartizarênico
7	7268499	711158	194/321	Cambissolo Háplico
8	7268701	711331	157/64	Neossolo Flúvico

⁽¹⁾ Distância em linha reta do ponto de amostragem à fábrica desativada. ⁽²⁾ Resíduo de mineração e metalurgia de chumbo intimamente misturados ao solo; devido à falta de horizontes pedogenéticos, não foi possível classificar os perfis de solos.

Quadro 2. Atributos químicos das amostras dos solos e análise textural

Solo/Prof.	pH H ₂ O	Al ³⁺	H + Al	Ca ²⁺	Mg ²⁺	K ⁺	Na ⁺	CTCpH 7,0	CO ⁽¹⁾	Areia	Silte	Argila
cm				cmol _c dm ⁻³					g dm ⁻³		g kg ⁻¹	
1(0–10)	6,7	0,0	4,5	23,7	3,2	0,19	0,09	31,7	45,0	162	362	477
1(10–20)	6,4	0,0	6,3	19,4	3,4	0,10	0,08	29,3	29,3	169	324	507
1 (20–40)	6,8	0,0	4,0	24,2	2,8	0,09	0,08	31,2	26,9	170	314	516
2 (0–10)	6,6	0,0	4,6	26,4	3,5	0,13	0,06	34,7	37,7	98	461	441
2 (10–20)	7,3	0,0	1,3	30,4	2,5	0,11	0,07	34,4	28,1	106	442	453
2 (20–40)	7,7	0,0	0,2	26,8	3,4	0,07	0,07	30,5	19,0	89	471	440
3 (0–10)	6,9	0,0	1,3	25,5	1,8	0,48	0,09	29,2	45,6	204	363	434
3 (10–20)	6,8	0,0	0,8	25,5	2,3	0,44	0,08	29,1	37,7	204	332	464
3 (20–40)	6,8	0,0	1,3	25,5	1,7	0,30	0,08	28,9	37,7	188	388	424
4 (0–10)	8,4	0,0	0,0	23,8	1,2	0,47	0,10	25,5	26,3	179	556	266
4 (10–20)	8,3	0,0	0,0	32,5	2,6	0,26	0,09	35,5	6,3	120	668	212
4 (20–40)	8,4	0,0	0,0	28,9	2,0	0,25	0,20	31,3	6,3	99	646	255
5 (0–10)	8,3	0,0	0,0	10,1	0,5	0,45	0,28	11,3	28,1	807	145	48
5 (10–20)	8,3	0,0	0,0	24,3	1,5	0,33	0,20	26,4	20,8	336	315	349
5 (20–40)	8,0	0,0	0,0	27,8	2,3	0,19	0,20	30,5	13,0	184	503	313
6 (0–10)	4,9	1,0	4,9	1,8	0,5	0,24	0,06	7,5	11,8	730	147	124
6 (10–20)	4,6	1,3	4,1	0,0	0,0	0,12	0,04	4,3	6,9	747	158	95
6 (20–40)	4,6	1,2	3,0	0,4	0,0	0,11	0,04	3,5	6,3	777	159	64
7 (0–10)	8,3	0,0	0,0	24,9	1,4	0,68	0,15	27,1	30,5	151	365	483
7 (10–20)	8,3	0,0	0,0	28,1	0,7	0,60	0,11	29,5	18,4	125	361	515
7 (20–40)	8,2	0,0	0,0	29,2	1,0	0,50	0,09	30,7	17,8	117	334	549
8 (0–10)	8,3	0,0	0,0	12,2	0,6	0,30	0,19	13,3	20,8	586	265	149
8 (10–20)	8,3	0,0	0,0	12,4	1,2	0,22	0,20	14,0	19,8	553	241	206
8 (20–40)	8,2	0,0	0,0	19,5	2,0	0,23	0,16	21,9	17,8	353	329	318

⁽¹⁾ CO: carbono orgânico. Fonte: Modificado de Kummer et al. (2010).**Quadro 3. Composição mineralógica da fração argila das amostras dos solos⁽¹⁾**

Solo/Prof.	Ct	Gb	Hm	Gt	Material amorf	Total	Esm	EHE	Mica	Fd	Qz	Calcita	Talco
cm					g kg ⁻¹								
1(0–10)	537,4	35,9	19,7	7,8	55,6	656,4	nq	nq	-	-	nq	-	nq
1(10–20)	541,6	34,4	33,1	7,7	75,3	692,2	nq	-	-	-	nq	-	nq
1 (20–40)	534,2	33,4	19,0	4,1	50,0	640,8	nq	nq	-	-	nq	-	nq
2 (0–10)	438,6	51,3	9,7	21,4	57,8	578,8	nq	nq	-	-	nq	-	nq
2 (10–20)	423,3	50,0	19,4	30,4	54,6	577,8	nq	nq	-	-	nq	-	nq
2 (20–40)	441,6	40,0	10,6	31,8	44,6	568,6	nq	nq	-	-	nq	-	nq
3 (0–10)	534,4	43,7	14,1	11,8	54,1	658,1	nq	-	-	-	nq	nq	-
3 (10–20)	535,5	36,2	23,0	17,1	42,6	654,4	nq	-	-	-	nq	nq	-
3 (20–40)	518,5	41,2	21,5	18,4	26,4	626,1	nq	-	-	-	nq	nq	-
4 (0–10)	494,8	39,5	0,0	36,8	60,6	631,6	nq	nq	nq	nq	nq	nq	nq
4 (10–20)	441,3	29,3	0,1	27,6	86,2	584,4	nq	-	-	-	nq	nq	-
4 (20–40)	497,8	39,9	3,1	41,8	34,7	617,4	nq	-	-	-	nq	nq	-
5 (0–10)	443,4	35,1	3,2	37,9	96,9	616,4	nq	-	-	-	nq	-	-
5 (10–20)	532,4	45,4	0,8	41,4	26,0	646,0	nq	-	nq	-	nq	-	-
5 (20–40)	445,0	46,1	4,8	27,3	19,9	543,0	nq	-	-	-	nq	nq	-
6 (0–10)	525,6	21,2	0,0	41,1	58,4	646,3	-	-	nq	nq	nq	nq	-
6 (10–20)	505,8	16,2	0,0	27,4	102,4	651,8	-	-	nq	nq	nq	nq	-
6 (20–40)	494,0	24,4	0,0	41,2	75,2	634,8	-	-	nq	nq	nq	nq	-
7 (0–10)	595,2	34,8	19,2	22,2	69,4	740,9	nq	-	-	nq	nq	-	-
7 (10–20)	601,8	32,7	13,6	28,6	61,7	738,4	nq	-	-	nq	nq	-	-
7 (20–40)	674,5	45,5	10,5	26,9	61,1	818,6	nq	-	-	nq	nq	-	nq
8 (0–10)	501,8	32,2	0,0	38,5	71,9	644,4	nq	nq	nq	nq	nq	nq	-
8 (10–20)	509,1	40,2	0,0	45,4	91,1	685,8	nq	nq	-	nq	nq	-	nq
8 (20–40)	538,3	21,5	7,6	35,1	79,8	682,2	nq	nq	-	nq	nq	-	-

⁽¹⁾ Ct: caulinita, Gb: gibbsita, Hm: hematita, Gt: goethita, Material amorf: quantidade de material extraído pelo oxalato de amônio, Esm: esmectita, EHE: esmectita com hidroxi-Al entrecamadas, Fd: feldspato, Qz: quartzo. nq: mineral apenas identificado por DRX (análise qualitativa). - ausência de reflexão por DRX. Fonte: Modificado de Kummer et al. (2010).

base na massa e densidade do líquido. Os extratos foram analisados por espectroscopia de emissão atômica em plasma induzido (ICP-AES).

Fracionamento Químico de Pb e Zn

O fracionamento químico de Pb e Zn do solo foi baseado no método descrito por Mann & Ritchie (1993) e por Gomes et al. (1997), com modificações (Quadro 4). Após cada extração, os teores de Pb e Zn foram determinados por ICP-AES. Outros procedimentos comuns às extrações sequenciais foram: a) a massa das amostras foi tomada em balança de precisão com quatro dígitos; b) antes das pesagens, para obtenção da massa da amostra seca inicial (antes da extração) e da massa final (após a extração), as amostras foram secas em estufa a 40 °C por 12 h; d) lavagem do resíduo de cada extração, para remoção do excesso de sais com solução de $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 0,5 mol L⁻¹ e com água deionizada (exceto a fração solúvel); c) durante as extrações e lavagens da amostra, a suspensão foi centrifugada a 3.500 rpm por 10 min; e) acidificação dos extratos com HNO₃ suficiente para que o extrato final ficasse com concentração de 3 %, para evitar a sua deterioração; e f) extratos estocados em frascos de polietileno, para evitar a adsorção dos metais às paredes dos frascos de vidro, como alertado por Kim & Hill (1993).

A contribuição dos metais extraídos nos diferentes tratamentos sequenciais nos teores totais de Pb e Zn foi calculada considerando a quantidade de material removido e os teores desses mesmos metais obtidos em cada extração sequencial. Mais detalhes sobre os cálculos podem ser obtidos em Kummer (2008). Melo et al. (2003) utilizaram o mesmo procedimento para o cálculo da contribuição de extrações sequenciais nos

teores totais de K da fração argila de solos do Triângulo Mineiro.

Análise estatística

Os valores percentuais de participação de cada fase no total extraído foram então submetidos à análise dos componentes principais (PCA), utilizando o programa Statistica 6.1. A PCA é uma técnica que indica as associações entre variáveis reduzindo a dimensão do número de dados e agrupando aquelas com maior similaridade (Moita Neto & Moita, 1998; Goloboeanin et al., 2004; Santos et al., 2008; Valladares et al., 2008). Para a apresentação dos resultados, optou-se pelo gráfico de *scores* e *loadings* no mesmo gráfico da PCA, a fim de permitir melhor visualização da influência das variáveis sobre o agrupamento das amostras. No gráfico de *scores* da PCA foram adicionados vetores, que representam os *loadings*. Esses vetores indicam quais variáveis foram responsáveis pelo deslocamento e, ou, agrupamento de amostras.

RESULTADOS E DISCUSSÃO

Chumbo

Todos os perfis sob influência direta das atividades de mineração e metalurgia (solos 2 a 8) (Quadro 1 e Figura 1) apresentaram altos teores de Pb total (Quadro 5). Esses teores de Pb são superiores aos teores de intervenção residencial (300 mg kg⁻¹) ou industrial (900 mg kg⁻¹) sugeridos pelo CONAMA (2009). Mesmo o solo 1, tomado como referência,

Quadro 4. Extração sequencial para determinação das formas de Pb e Zn nas amostras dos solos

Fração	Extrator	Solo:Solução	Condições de Extração
Solúvel	H ₂ O ultrapura (Mille-Q)	g:mL 2:10	Agitação por 30 min; centrifugação; lavagem do resíduo.
Trocável ⁽¹⁾	Ca(NO ₃) ₂ 0,5 mol L ⁻¹	2:20	Agitação por 1h; centrifugação; lavagem do resíduo.
Carbonato ⁽²⁾	Acetato de sódio 1,0 mol L ⁻¹ a pH 5	2:20	Agitação por 5 h; centrifugação; lavagem do resíduo.
Matéria Orgânica ⁽³⁾	Hipoclorito de Sódio 0,7 mol L ⁻¹	2:6	Banho-maria a 90 °C por 30 min; centrifugação; lavagem do resíduo.
Óxidos de Fe e Al amorfos ⁽⁴⁾	Oxalato de amônio 0,2 mol L ⁻¹ + ácido oxálico 0,2 mol L ⁻¹ + ácido ascórbico 0,1 mol L ⁻¹	2:40	Agitação por 4h no escuro; centrifugação; lavagem do resíduo.
Óxidos de Al cristalinos e minerais 1:1 e 2:1 ⁽⁵⁾	NaOH 1,25 mol L ⁻¹	2:40	Banho-maria a 75 °C por 1 h; centrifugação; lavagem do resíduo.
Residual	HNO ₃ conc. + HF conc. + H ₂ O ₂ 30 %	0,25:8	Digestão em forno de micro-ondas a 200 °C; filtração.

⁽¹⁾ Adsorção não específica ou de esfera externa. ⁽²⁾ Precipitado na forma de carbonatos. ⁽³⁾ Ocluído ou adsorvido especificamente (esfera interna) nos coloides orgânicos. ⁽⁴⁾ Ocluído ou adsorvido especificamente nos óxidos de Fe e Al amorfos. ⁽⁵⁾ Ocluído ou adsorvido especificamente nos óxidos de Al cristalinos e minerais secundários filossilicatados (1:1 e 2:1).

Quadro 5. Teores de Pb total e teores obtidos nas extrações sequenciais das amostras dos solos⁽¹⁾

Amostra	Pb total	Solúvel	Trocável	Carbonato	Matéria orgânica	Óx. Fe e Al amorfos	Óx. Al cristalino	Residual
mg kg ⁻¹								
1 (0–10 cm)	426,3	0,3	nd	140,6	59,9 (93)	86,0 (92)	39,1 (87)	234,4
1 (10–20 cm)	87,4	nd	0,5	6,0	13,1 (92)	34,7 (91)	19,8 (88)	25,2
1 (20–40 cm)	33,3	0,3	nd	1,4	0,5 (90)	26,0 (90)	nd	6,7
2 (0–10 cm)	3988,8	4,2	74,3	1330,5	947,9 (98)	525,5 (98)	565,9 (92)	745,4
2 (10–20 cm)	2995,4	2,7	9,8	761,8	1566,9 (97)	494,2 (98)	200,3 (93)	1598,0
2 (20–40 cm)	3123,2	3,2	9,6	817,9	2135,1 (98)	596,4 (99)	3058,7 (93)	936,9
3 (0–10 cm)	15293,1	21,5	783,3	8234,2	4378,0 (97)	498,7 (98)	1925,3 (94)	4104,0
3 (10–20 cm)	17913,2	32,6	670,8	6430,7	4548,7 (98)	637,3 (97)	5537,7 (93)	4906,3
3 (20–40 cm)	19434,0	30,7	903,6	9692,8	3601,4 (98)	520,6 (98)	564,9 (94)	3599,8
4 (0–10 cm)	3892,7	1,6	2,9	959,8	1087,5 (96)	386,7 (95)	651,5 (90)	868,4
4 (10–20 cm)	7227,9	0,2	2,7	1561,4	2021,2 (97)	494,1 (96)	1204,1 (91)	2495,9
4 (20–40 cm)	5021,2	0,3	2,2	976,8	104,1 (96)	544,3 (97)	1470,8 (91)	2512,4
5 (0–10 cm)	14530,1	6,1	6,0	1913,5	275,3 (94)	274,0 (95)	1571,6 (90)	13428,4
5 (10–20 cm)	5806,8	1,2	3,3	2110,3	247,4 (96)	282,1 (97)	1713,4 (92)	1707,1
5 (20–40 cm)	10140,1	0,6	4,3	2287,8	359,5 (97)	234,2 (97)	2299,9 (92)	5298,2
6 (0–10 cm)	695,9	4,0	124,2	190,7	1,9 (96)	280,0 (96)	40,0 (92)	57,6
6 (10–20 cm)	240,9	0,6	12,8	65,2	nd	122,1 (95)	nd	nd
6 (20–40 cm)	105,4	0,1	3,2	19,8	nd	47,6 (90)	nd	nd
7 (0–10 cm)	2570,6	4,5	12,2	799,2	399,6 (99)	344,8 (98)	351,1 (96)	1332,5
7 (10–20 cm)	1266,7	0,3	3,4	273,3	307,6 (100)	231,7 (100)	147,1 (98)	598,4
7 (20–40 cm)	1270,6	0,4	0,5	237,2	336,8 (100)	310,4 (100)	171,9 (98)	552,4
8 (0–10 cm)	4796,3	1,9	9,2	3193,3	396,7 (93)	288,2 (92)	873,3 (90)	2219,2
8 (10–20 cm)	6062,1	1,5	6,8	2960,7	418,6 (92)	455,3 (92)	833,4 (89)	1628,4
8 (20–40 cm)	2807,4	nd	1,0	1153,3	430,5 (93)	259,7 (93)	402,5 (90)	644,8

⁽¹⁾ Extrações sequenciais: Solúvel (H_2O), Trocável ($\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$), Carbonatos (Acetato de Sódio), Matéria Orgânica (Hipoclorito de Sódio), Óxidos de Fe e Al amorfos (Oxalato de Amônio), Óxidos de Al cristalinos e minerais secundários filossilicatados (1:1 e 2:1) (NaOH 1,25 mol L⁻¹), Residual ($\text{HF}/\text{HNO}_3/\text{H}_2\text{O}_2$). Valores entre parênteses (em %) podem ser usados para calcular os teores de Pb (subestimação), caso não houvesse o controle de perda de massa nas amostras nas extrações sequenciais (ver detalhes no texto). Os somatórios dos teores das extrações sequenciais não se aproximam dos teores totais devido ao controle de perda de massa das amostras: os teores de Pb das extrações sequenciais foram obtidos levando-se em conta a massa removida no tratamento anterior (os dados percentuais corrigidos de recuperação de Pb total nas extrações sequenciais são apresentados no quadro 6). nd = teores não detectados pelo método analítico (ICP-AES).

apresentou teor de Pb na camada de 0 a 10 cm superior a 180 mg kg⁻¹, limite para intervenção agrícola, o que é coerente com a ocorrência de veios de galena (PbS) nos materiais de origem da região (principalmente complexos granitoides e dolomitos e carbonatos com baixo grau metamórfico) (Oliveira et al., 2002).

Não se verificaram correlações entre os teores totais e teores das extrações sequenciais de Pb (Quadro 5) e os teores de carbono orgânico, pH e demais características químicas (Quadro 2). Yamashita (2004) trabalhou com amostras de solo da região do Vale do Ribeira, no município de Iporanga, e obteve o mesmo comportamento. Essa falta de relação causa-efeito entre os teores de Pb e características químicas é atribuída à contaminação mais intensa de determinadas áreas e camadas de solos, ou seja, a poluição não foi homogênea na área.

No tocante à extração sequencial (Quadros 5 e 6), é importante destacar que neste trabalho tomou-se o cuidado de pesar as amostras antes e após cada etapa da extração, o que não é usual na maioria dos métodos propostos na literatura: usa-se apenas a massa inicial

da amostra na primeira extração para calcular o teor de metais pesados em todas as etapas subsequentes, sem considerar que, mesmo sendo extrações parciais, verifica-se remoção de parte da fase mineral e orgânica em questão. Os valores percentuais entre parênteses no quadro 5 significam que, caso não tivesse sido tomado esse cuidado com a pesagem, os teores nas extrações sequenciais que promovem redução de massa estariam, em sua maioria, subestimados, chegando-se em até 13 % de erro em apenas uma extração, como é o caso do tratamento com NaOH 1,25 mol L⁻¹ na amostra 1 (0–10 cm) ($39,1 \times 0,87 = 34,0 \text{ mg kg}^{-1}$). Esse efeito é ainda mais expressivo quando se considera o erro acumulado nas extrações sequenciais. Dessa forma, sugere-se que, ao longo da utilização do método, sejam acompanhadas as variações de massa das amostras para dar maior confiabilidade aos resultados, expressando-se os reais teores dos metais em cada fração do solo. Outros autores também tomaram o mesmo cuidado de controle de massa de amostras de argila em tratamentos sequenciais para Pb (Wowk & Melo, 2005) e para K e Mg (Melo et al., 2002, 2003).

Somando os teores solúveis e trocáveis (formas mais disponíveis), observa-se que os solos 3 e 6 (0–10 cm) apresentam maiores riscos ambientais. A adsorção não específica de Pb no solo 3 (teor trocável máximo de 903,6 mg kg⁻¹) foi favorecida pela intensa contaminação desse ponto (elevados teores totais do metal - Quadro 5), presença de esmectita (Quadro 3) e alta CTC a pH 7,0 (Quadro 2). Os materiais particulados resultantes das chaminés depositaram neste local grande quantidade de Pb, pois as partículas emitidas tendem a cair próximas à fonte de emissão (Quadro 1). As atividades de mineração e de processamento de minérios sulfetados de Pb produzem, além de rejeitos e escória de forno, emissões gasosas contendo SO₂, CO e poeiras contendo partículas com 20 a 65 dag kg⁻¹ de Pb (Burgess, 1995). Barros et al. (2010a) trabalharam com parte dos solos do presente estudo e interpretaram o maior número de bactérias esporuláveis no solo 3 como mecanismo de resistência desses organismos aos elevados teores de Pb biodisponíveis. Como consequência, a alta fitotoxicidade por Pb nesse solo limitou severamente o crescimento de plantas de girassol, aveia-preta e grama-batatais em estudo de fitoremedação (Andrade et al., 2009). Dessa forma, uma das técnicas que podem ser indicadas para remediação desse ponto é a remoção direta do solo.

Com relação às formas mais estáveis de Pb (precipitado - carbonato; adsorvidos por complexos de esfera interna - matéria orgânica, óxidos de Fe e Al de baixa cristalinidade, óxidos de Al cristalinos e minerais filossilicatados secundários (1:1 e 2:1); e na estrutura de minerais - residual), tomando os valores médios (Quadro 6), observou-se maior associação aos carbonatos, seguida de fração residual e óxidos de Fe e Al amorfos. A ocorrência de rochas calcárias na região e os elevados valores de pH dos solos (Quadro 2) favorecem a precipitação do Pb na forma de carbonatos (Sposito et al., 1982; Amaral Sobrinho et al., 2009). Corsi & Landim (2002) obtiveram em sedimentos da região do Vale do Ribeira contribuições de carbonatos (em média, 22,36 %) semelhantes às do presente trabalho, porém a maior parte do Pb estava associada aos óxidos de Fe e Mn. A alta percentagem de Pb-carbonato (Quadro 6), aliada aos altos teores extraídos pelo acetato de sódio (Quadro 5), torna esse ambiente com grandes riscos ambientais sob futuras condições de acidificação do solo. Contudo, deve-se considerar a relativa falta de seletividade de alguns extractores nas análises sequenciais (Amaral Sobrinho et al., 2009).

No solo 5, devido à grande ocorrência de resíduos da metalurgia incorporados e, principalmente, na

Quadro 6. Contribuição percentual das extrações sequenciais em relação ao Pb total dos solos, levando-se em conta a perda de massa da amostra em cada extração⁽¹⁾

Amostra	Pb total	Solúvel	Trocável	Carbonato	Matéria orgânica	Óx. Fe e Al amorfo	Óx. Al cristalino	Residual
	mg kg ⁻¹				%			
1 (0–10 cm)	426,3	0,1	0,0	26,7	11,1	15,9	6,9	39,4
1 (10–20 cm)	87,4	0,0	0,5	6,4	13,6	36,0	19,6	23,9
1 (20–40 cm)	33,3	0,8	0,0	4,2	1,3	75,9	0,0	17,8
2 (0–10 cm)	3988,8	0,1	1,9	33,1	22,9	12,7	13,2	16,2
2 (10–20 cm)	2995,4	0,1	0,2	17,3	34,7	10,9	4,2	32,7
2 (20–40 cm)	3123,2	0,0	0,1	11,3	28,9	8,0	39,7	11,9
3 (0–10 cm)	15293,1	0,1	4,1	43,4	22,2	2,5	9,2	18,5
3 (10–20 cm)	17913,2	0,2	3,1	30,0	20,5	2,9	23,5	19,8
3 (20–40 cm)	19434,0	0,2	5,0	53,2	19,0	2,8	2,8	17,1
4 (0–10 cm)	3892,7	0,0	0,1	25,5	27,7	9,8	16,0	20,9
4 (10–20 cm)	7227,9	0,0	0,0	21,4	26,4	6,4	15,0	30,8
4 (20–40 cm)	5021,2	0,0	0,0	19,5	1,9	9,8	25,6	43,2
5 (0–10 cm)	14530,1	0,0	0,0	12,5	1,7	1,7	9,0	75,2
5 (10–20 cm)	5806,8	0,0	0,1	37,9	4,1	4,6	27,1	26,2
5 (20–40 cm)	10140,1	0,0	0,1	24,3	3,5	2,2	21,5	48,5
6 (0–10 cm)	695,9	0,6	18,0	27,7	0,3	40,0	5,6	8,0
6 (10–20 cm)	240,9	0,3	6,4	32,6	0,0	60,7	0,0	0,0
6 (20–40 cm)	105,4	0,1	4,6	28,0	0,0	67,3	0,0	0,0
7 (0–10 cm)	2570,6	0,2	0,4	26,8	12,6	10,8	10,6	38,8
7 (10–20 cm)	1266,7	0,0	0,2	18,7	20,2	15,2	9,2	36,5
7 (20–40 cm)	1270,6	0,0	0,0	15,7	21,6	19,9	10,5	32,2
8 (0–10 cm)	4796,3	0,0	0,1	48,6	5,6	4,0	11,9	29,7
8 (10–20 cm)	6062,1	0,0	0,1	49,8	6,5	7,0	12,5	24,0
8 (20–40 cm)	2807,4	0,0	0,0	42,3	14,7	8,9	13,3	20,8
Média		0,1	1,9	27,4	13,4	18,2	12,8	26,3

⁽¹⁾ Extrações sequenciais: Solúvel (H₂O), Trocável (Ca(NO₃)₂), Carbonatos (Acetato de Sódio), Matéria Orgânica (Hipoclorito de Sódio), Óxidos de Fe e Al amorfos (Oxalato de Amônio), Óxidos de Al cristalinos e minerais secundários filossilicatados (1:1 e 2:1) (NaOH 1,25 mol L⁻¹), Residual (HF/ HNO₃/H₂O₂). Média: contribuição média das extrações sequenciais no Pb total.

superfície do solo (Quadro 1), 75,2 % do Pb total está distribuído na fração residual na camada de 0 a 10 cm, o que indica baixa solubilidade desses resíduos. Esses resultados sugerem a remoção imediata dos resíduos depositados na área como prática de remediação. Em estudo de cinética de liberação de Pb, Buschle et al. (2010) observaram elevado tamponamento do metal no solo 5, o que indica contaminação contínua ao longo do tempo.

No solo 6 (adição de Pb particulado via chaminé da fábrica - Quadro 1), o efeito do material amorfo extraído com oxalato de amônio na retenção de Pb foi intensificado (Quadro 6), devido aos seus baixos teores de matéria orgânica e argila (Quadro 2). Já no solo 8 – área entre a fábrica e o rio Ribeira (Figura 1), onde a principal fonte de Pb é a água pluvial que lava a fábrica e deságua no rio – as formas solúveis do metal precipitaram com os carbonatos (valores de pH superiores a 8,2 - Quadro 2), e a extração com acetato de sódio foi responsável por mais de 40 % do Pb total (Quadro 6).

A ausência de correlações significativas entre os minerais de baixa e alta cristalinidade da fração argila (Quadro 3) e as respectivas frações na extração sequencial (Quadros 5 e 6) é atribuída à contaminação heterogênea da área, a remoções apenas parciais dos componentes (extrações com baixa energia) e às diferenças qualitativas dos minerais: área superficial específica, cristalinidade, etc.

Os resultados das percentagens do Pb total em cada fração foram ordenados por meio da análise por

componentes principais (PCA) (Figura 2), em que os componentes principais 1 e 2 (PCA-1 e PCA-2) explicaram 72,48 %: a PCA-1 explicou 50,97 %, e a PCA-2, 21,51 % da variabilidade total dos dados. Os escores do componente principal 1 (PCA-1) correlacionaram-se positivamente com a %Pb Sol ($r = 0,78$), %Pb Óx. Fe e Al ($r = 0,77$) e %Pb Troc ($r = 0,70$); negativamente, com a %Pb Óx. Al ($r = -0,86$), %Pb Res ($r = -0,82$) e %Pb MO ($r = -0,71$). A componente principal 2 correlacionou-se negativamente com a %Pb Carb ($r = -0,94$).

Por essa análise, observou-se adequado agrupamento das amostras do solo 6 (Figura 2). O isolamento dessas amostras no quadrante inferior direito no gráfico da PCA foi fortemente influenciado pelas maiores percentagem de Pb trocável – observar a direção da seta da variável %Pb trocável e os dados do quadro 6. A amostra mais profunda do ponto 1 (20–40 cm) distanciou-se graficamente das demais por possuir característica diferenciada: maior % de Pb ligado aos óxidos de Fe e Al de baixa cristalinidade (Quadro 6). As altas % Pb carbonato direcionaram as amostras dos solos 3 e 8 para a parte inferior do gráfico de PCA. O posicionamento das amostras do solo 8, em relação ao solo 3, mais próximo da linha-limite dos quadrantes inferior e superior, foi influenciado por seus menores valores de % Pb trocável (posicionamento em sentido oposto ao vetor dessa variável) (Figura 2). A amostra 5A posicionou-se em outro quadrante em relação às demais amostras desse solo, por apresentar maiores valores de %Pb residual. Conforme já destacado, isso indica

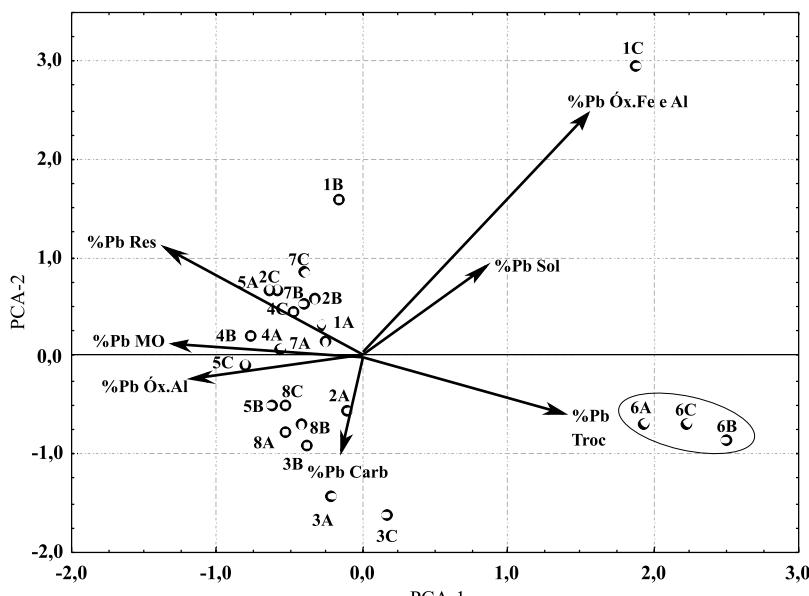


Figura 2. Gráfico dos componentes principais (PCA-1 e PCA-2) das amostras e da distribuição percentual do Pb total em cada fração da análise sequencial: Sol.: solúvel; Troc.: trocável; Carb: carbonatos; MO: matéria orgânica; Óx. Fe e Al: óxidos de Fe e Al amorfos; Óx. Al: óxidos de Al cristalinos e minerais secundários filossilicatados (1:1 e 2:1); Res: residual. NOTA: O número representa o ponto de coleta, e a letra, a profundidade. (A= 0 a 10 cm; B= 10 a 20 cm; C= 20 a 40 cm).

tamponamento a longo prazo de Pb na camada superficial do solo 5.

Zinco

Os maiores teores totais de Zn foram observados na camada mais superficial dos solos (0–10 cm) (Quadro 7). Foi possível observar que existem dois grupos distintos de amostras: os solos 3, 5 e 8 são os mais críticos, pois apresentaram teores de Zn maiores que 400 mg kg⁻¹ e concentração acima do limite tóxico às plantas (Mattiazzo et al., 2001), enquadrando-se, segundo CONAMA (2009), em intervenção para uso agrícola. Os demais solos encontram-se dentro do limite de qualidade de solo estabelecidos por esse órgão ambiental.

Guimarães (2007) correlacionou os teores totais de Pb e Zn encontrados nos rejeitos de mineração da Mina do Rocha (Vale do Ribeira) e obteve correlações expressivas entre esses metais (r entre teores de Pb e Zn = 0,90 $p < 0,05$). Tomando os teores das extrações sequenciais de Pb e Zn (Quadros 5 e 7), observaram-se correlações significativas entre as frações trocáveis e residuais para esses metais ($r = 0,99 p < 0,01$ e 0,84 $p < 0,05$, respectivamente).

O solo 1 teve a maior contribuição da fração solúvel em relação ao Zn total do solo (Quadro 8), porém esses valores não representam potencial poluidor, visto que o teor total de Zn nesse ponto foi baixo.

Em relação ao Pb, verificou-se a tendência de os solos mais contaminados apresentarem Zn em formas mais insolúveis, aumentando a participação da fração residual nos teores totais (Quadros 7 e 8). Gomes et al. (1997) atribuem as elevadas concentrações de metais pesados associados à fração residual, frequentemente, à baixa capacidade de solubilização da fração óxidos de Fe cristalinos pela solução extratora. Quando o pH do solo é elevado (próximo ou acima da neutralidade), o Zn é mais adsorvido pelos óxidos e hidróxidos de Fe, de Al e de Mn (Stahl & James, 1991; Zhang et al. (1997). Sims (1986) trabalhou com solo arenoso com baixo teor de matéria orgânica e verificou que, numa variação de pH de 4,8 a 7,7, o Zn ligado aos óxidos de Fe amorfos aumentou de 4 para 26 %, enquanto o Zn trocável diminuiu de 42 para 1 %, respectivamente. A pequena contribuição do Zn presente na fração dos óxidos de Al cristalinos e minerais 1:1 e 2:1 (Quadro 8), possivelmente, deveu-se à remoção prévia dos óxidos de Fe e Al mais reativos com oxalato de amônio.

Quadro 7. Teores de Zn total e teores obtidos nas extrações sequenciais das amostras dos solos⁽¹⁾

Amostra	Zn total	Solúvel	Trocável	Carbonato	Materia orgânica	Óx. Fe e Al amorfo	Óx. Al cristalino	Residual
1 (0–10 cm)	70,0	1,2	nd	24,4	7,7	37,4	nd	57,0
1(10–20 cm)	16,6	1,3	nd	nd	nd	nd	nd	17,8
1 (20–40 cm)	8,8	1,5	nd	23,3	0,9	9,1	nd	22,0
2 (0–10 cm)	135,6	1,8	16,2	0,0	nd	22,2	nd	66,5
2 (10–20 cm)	92,4	0,4	4,7	0,0	nd	2,1	nd	170,0
2 (20–40 cm)	83,2	0,4	10,6	3,0	5,2	2,9	38,1	88,4
3 (0–10 cm)	1361,4	4,3	206,9	191,4	177,9	361,1	32,7	517,5
3 (10–20 cm)	1618,6	4,5	199,9	198,0	189,0	527,6	48,5	524,7
3 (20–40 cm)	1481,4	4,9	237,3	211,9	156,6	458,8	nd	510,1
4 (0–10 cm)	142,7	0,3	nd	8,5	26,2	64,0	nd	93,0
4 (10–20 cm)	45,8	nd	nd	4,6	17,2	18,9	nd	58,1
4 (20–40 cm)	50,0	nd	2,2	46,7	nd	89,4	nd	68,2
5 (0–10 cm)	19719,7	9,3	16,4	2354,1	316,6	622,8	815,1	20257,8
5 (10–20 cm)	1471,1	0,9	nd	67,8	nd	221,6	42,6	814,2
5 (20–40 cm)	1143,4	0,3	nd	51,9	nd	486,1	30,1	729,1
6 (0–10 cm)	83,2	0,2	40,2	64,8	nd	55,0	nd	nd
6 (10–20 cm)	35,4	0,3	12,3	21,0	nd	86,8	nd	nd
6 (20–40 cm)	16,9	0,2	0,2	nd	nd	28,2	nd	nd
7 (0–10 cm)	234,6	1,6	nd	25,9	10,9	99,3	nd	160,8
7 (10–20 cm)	44,1	0,1	nd	nd	nd	0,7	nd	48,4
7 (20–40 cm)	60,3	0,3	nd	9,1	15,0	27,3	nd	54,7
8 (0–10 cm)	3778,2	0,8	5,1	538,0	78,8	694,7	36,6	5961,9
8 (10–20 cm)	3118,9	0,6	8,7	385,0	75,4	817,7	39,4	2024,1
8 (20–40 cm)	1926,0	0,1	nd	192,5	102,5	374,8	9,5	1345,1

⁽¹⁾ Extrações sequenciais: Solúvel (H_2O), Trocável ($\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$), Carbonatos (Acetato de Sódio), Materia Orgânica (Hipoclorito de Sódio), Óxidos de Fe e Al amorfos (Oxalato de Amônio), Óxidos de Al cristalinos e minerais secundários filossilicatados (1:1 e 2:1) (NaOH 1,25 mol L⁻¹), Residual ($\text{HF}/\text{HNO}_3/\text{H}_2\text{O}_2$). O somatório dos teores das extrações sequenciais não se aproximam dos teores totais devido ao controle de perda de massa das amostras: os teores de Zn das extrações sequenciais foram obtidos levando-se em conta a massa removida no tratamento anterior (os dados percentuais corrigidos de recuperação de Pb total nas extrações sequenciais são apresentados no quadro 8). nd = teores não detectados pela técnica de dosagem (ICP-AES).

Quadro 8. Contribuição percentual das extrações sequenciais em relação ao Zn total dos solos, levando-se em conta a perda de massa da amostra em cada extração⁽¹⁾

Amostra	Zn total	Solúvel	Trocável	Carbonato	Matéria orgânica	Óx. Fe e Al amorfo	Óx. Al cristalino	Residual
	mg kg ⁻¹				%			
1 (0–10 cm)	70,0	1,0	0,0	20,3	6,3	30,4	0,0	42,1
1(10–20 cm)	16,6	7,7	0,0	0,0	0,0	0,0	0,0	38,2
1 (20–40 cm)	8,8	2,7	0,0	42,8	1,7	16,4	0,0	36,4
2 (0–10 cm)	135,6	1,8	16,6	0,0	0,0	22,1	0,0	59,5
2 (10–20 cm)	92,4	0,3	2,9	0,0	0,0	1,3	0,0	95,5
2 (20–40 cm)	83,2	0,3	7,7	2,2	3,7	2,0	25,8	58,4
3 (0–10 cm)	1361,4	0,3	14,9	13,8	12,3	24,8	2,1	31,8
3 (10–20 cm)	1618,6	0,3	12,6	12,5	11,5	31,8	2,8	28,6
3 (20–40 cm)	1481,4	0,3	15,9	14,2	10,1	29,7	0,0	29,7
4 (0–10 cm)	142,7	0,2	0,0	4,8	14,0	34,1	0,0	47,0
4 (10–20 cm)	45,8	0,0	0,0	5,1	17,9	19,7	0,0	57,3
4 (20–40 cm)	50,0	0,0	1,2	24,9	0,0	42,7	0,0	31,3
5 (0–10 cm)	19719,7	0,0	0,1	11,0	1,4	2,7	3,3	81,4
5 (10–20 cm)	1471,1	0,1	0,0	6,7	0,0	20,2	3,7	69,3
5 (20–40 cm)	1143,4	0,0	0,0	4,5	0,0	38,3	2,3	54,9
6 (0–10 cm)	83,2	0,0	40,1	35,3	0,0	24,6	0,0	0,0
6 (10–20 cm)	35,4	0,0	16,3	25,0	0,0	58,7	0,0	0,0
6 (20–40 cm)	16,9	0,0	1,2	0,0	0,0	98,8	0,0	0,0
7 (0–10 cm)	234,6	0,6	0,0	9,6	3,8	34,5	0,0	51,6
7 (10–20 cm)	44,1	0,3	0,0	0,0	0,0	1,6	0,0	98,1
7 (20–40 cm)	60,3	0,3	0,0	9,2	14,8	26,8	0,0	48,9
8 (0–10 cm)	3778,2	0,0	0,1	8,2	1,1	9,8	0,5	80,3
8 (10–20 cm)	3118,9	0,0	0,3	12,8	2,3	24,8	1,2	58,7
8 (20–40 cm)	1926,0	0,0	0,0	10,5	5,2	19,1	0,5	64,7
Média		0,7	3,0	8,9	4,4	18,0	1,8	50,1

⁽¹⁾ Extrações sequenciais: Solúvel (H_2O), Trocável ($Ca(NO_3)_2$), Carbonatos (Acetato de Sódio), Matéria Orgânica (Hipoclorito de Sódio), Óxidos de Fe e Al amorfos (Oxalato de Amônio), Óxidos de Al cristalinos e minerais secundários filossilicatados (1:1 e 2:1) ($NaOH$ 1,25 mol L⁻¹), Residual ($HF/HNO_3/H_2O_2$).

Os componentes principais 1 e 2 (PCA-1 e PCA-2) explicaram 55,83 %: a PCA-1 explicou 37,70 %, e a PCA-2, 18,13 % da variabilidade total dos dados. Para

o Zn, não foi possível bom agrupamento dos dados (Figura 3). O ponto 1 (10–20 cm) ficou visualmente mais deslocado, em razão da considerável contribuição

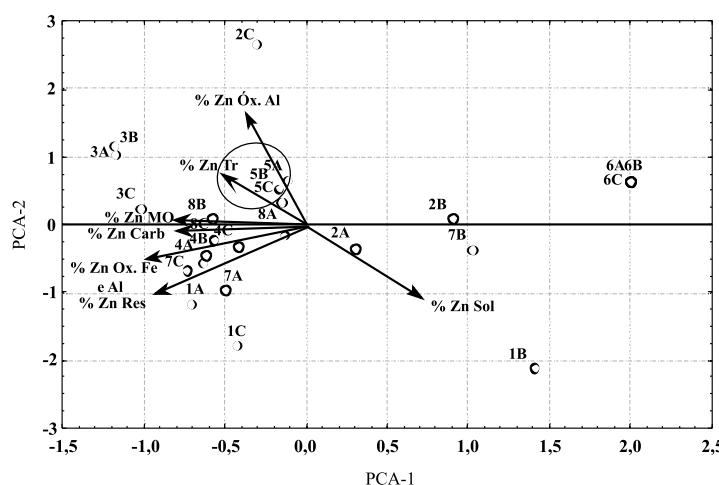


Figura 3. Gráfico dos componentes principais (PCA-1 e PCA-2) das amostras e da distribuição percentual do Zn total em cada fração da análise sequencial: Sol.: solúvel; Troc.: trocável; Carb: carbonatos; MO: matéria orgânica; Óx. Fe e Al: óxidos de Fe e Al amorfos; Óx. Al: óxidos de Al cristalinos e minerais secundários filossilicatados (1:1 e 2:1); Res: residual. NOTA: O número representa o ponto de coleta, e a letra, a profundidade. (A= 0 a 10 cm; B= 10 a 20 cm; C= 20 a 40 cm).

da fração solúvel (Figura 3 e Quadro 8). Todas as amostras do ponto 5 ficaram próximas umas das outras, em função da similaridade da % Zn óxidos de Al cristalinos e minerais 1:1 e 2:1.

CONCLUSÕES

1. A contaminação do solo argiloso (solo 3) próximo à fábrica por materiais particulados das chaminés mostrou-se mais prejudicial ao ambiente em virtude dos maiores teores totais e de formas de maior disponibilidade (solução do solo mais trocável).

2. Tomando os valores médios, houve maior associação do Pb aos carbonatos, seguida da fração residual e de óxidos de Fe e Al de baixa cristalinidade. O Zn apresentou preferência por formas mais insolúveis, aumentando a participação da fração residual nos teores totais.

3. A análise por componentes principais foi sensível às diferentes formas de Pb nos solos e promoveu o agrupamento das amostras, principalmente, em função das formas trocáveis e associadas aos óxidos de Fe e de Al e aos carbonatos.

4. É necessário realizar a etapa de pesagem das amostras antes e após cada etapa da extração sequencial para evitar erros e, assim, dar maior confiabilidade aos resultados, expressando-se os reais teores dos metais em cada fração.

LITERATURA CITADA

- AMARAL SOBRINHO, N.M.B.; VELLOSO, A.C.X.; COSTA, L.M. & OLIVEIRA, C. Formas químicas de zinco e sua absorção por plantas de milho cultivadas em solo tratado com resíduo siderúrgico. *R. Bras. Ci. Solo*, 18:313-320, 1994.
- AMARAL SOBRINHO, N.M.B.; BARRA, C.M. & LÃ, O.R. Química dos metais pesados nos solos. In: MELO, V.F. & ALLEONI, L.R. (ed.). *Química e mineralogia do solo: Aplicações*. Viçosa, MG, Sociedade Brasileira de Ciência do Solo, 2009. Parte II. v.2. p.249-312.
- ANDRADE, M. Teores de metais pesados em águas e em sedimentos de área de mineração e processamento de Pb, no município de Adrianópolis-PR. Curitiba, Universidade Federal do Paraná, 2009. 114p. (Dissertação de Mestrado)
- ANDRADE, M.G.; MELO, V.F.; GABARDO, J.; SOUZA, L.C.P. & REISSMANN, C.B. Metais pesados em solos de área de mineração e metalurgia de chumbo: I - Fitoextração. *R. Bras. Ci. Solo*, 33:1879-1888, 2009.
- BARROS, Y.J.; MELO, V.F.; DIONÍSIO, J.A.; CARON, L.; OLIVEIRA, E.B.; AZEVEDO, J.C.R. & SOUZA, L.C.P. Indicadores de qualidade de solos de área de mineração e metalurgia de chumbo: I- microbiologia. *R. Bras. Ci. Solo*, 34:1397-1411, 2010a.
- BARROS, Y.J.; MELO, V.F.; SAUTTER, K.D.; BUSCHLE, B.; OLIVEIRA, E.B.; AZEVEDO, J.C.R. & SOUZA, L.C.P. Indicadores de qualidade de solos de área de mineração e metalurgia de chumbo: II - mesofauna e plantas. *R. Bras. Ci. Solo*, 34:1413-1426-2010b.
- BOSSO, S.T. & ENZWEILER, J. Ensaios para determinar a (Bio) disponibilidade de chumbo em solos contaminados: revisão. *Quim. Nova*, 31:394-400, 2008.
- BURGESS, W.A. *Recognition of health in hazards in industry: A review of materials and processes*. 2.ed. New York, John Wiley & Sons, 1995. 537p.
- BUSCHLE, B.N.; PALMEIRO, J.K.; YOUSSEF BACILA SADE, Y.B.; MELO, V.F.; ANDRADE, M.G. & BATISTA, A.H. Cinética de liberação de chumbo de solos de área de mineração e metalurgia de metais pesados. *R. Bras. Ci. Solo*, 34:1865-1874, 2010.
- CAMARGO, M.S.; ANJOS, A.R.M.; ROSSI, C. & MALAVOLTA, E. Adubação fosfatada e metais pesados em Latossolo cultivado com arroz. *Sci. Agric.*, 57:513-518, 2000.
- CASALI, C.A.; MOTERLE, D.F.; RHEINHEIMER, D.S.; BRUNETTO, G.; CORCINI, A.L.M.; KAMINSKI, J. & MELO, G.W.B. Formas e dessorção de cobre em solos cultivados com videira na Serra Gaúcha do Rio Grande do Sul. *R. Bras. Ci. Solo*, 32:1479-1487, 2008.
- CONSELHO NACIONAL DO MEIO AMBIENTE - CONAMA. Resolução nº 420, de 28 de dezembro de 2009, 2009.
- CORSI, A.C. & LANDIM, P.M.B. Fluvial transport of lead, zinc and copper contents in polluted mining regions. *Environ. Geol.*, 41:833-841, 2002.
- CUNHA, F.G. Contaminação humana e ambiental por chumbo no vale do Ribeira, nos estados de São Paulo e Paraná, Brasil. Campinas, Universidade Estadual de Campinas, 2003. 83p. (Tese de Doutorado)
- EMPRESA BRASILEIRA DE PESQUISA AGROPECUÁRIA - EMBRAPA. *Manual de métodos de análise de solo*. 2.ed. Rio de Janeiro, 1997. 212p.
- EYSINK, G.G.J. Metais pesados no Vale do Ribeira e em Igunde-Cananéia. R. CETESB Tecnol., 2:6-13, 1988.
- GOLOBOÈANIN, D.D.; ŠKRIBAE, B.D. & MILJEVIAE, N.R. Principal component analysis for soil contamination with PAHs. *Chemos. Intellig. Lab. Syst.*, 72:219-223, 2004.
- GOMES, P.C.; FONTES, M.P.F.; COSTA, L.M. & MENDONÇA, G.S. Extração fracionada de metais pesados em Latossolo Vermelho Amarelo. *R. Bras. Ci. Solo*, 21:543-551, 1997.
- GUIMARÃES, V. Resíduos de mineração e metalurgia: Efeitos poluidores em sedimentos e em espécie biomonitora - Rio Ribeira do Iguape-SP. São Paulo, Universidade de São Paulo, 2007. 160p. (Tese de Doutorado)
- KEDE, M.L.F.M.; MOREIRA, J.C.; MAVROPOULOS, E.; ROSSI, A.M.; BERTOLINO, L.C.; PEREZ, D.V. & ROCHA, N.C.C. Estudo do comportamento do chumbo em latossolos brasileiros tratados com fosfatos: contribuições para a remediação de sítios contaminados. *Quim. Nova*, 31:579-584, 2008.

- KIM, N.D. & HILL, S.J. Sorption of lead and thallium on borosilicate glass and polypropylene: Implications for analytical chemistry and soil science. *Environ. Technol.*, 14:1015-1026, 1993.
- KOTAS, J. & STASICKA, Z. Chromium occurrence in the environment and methods of its speciation. *Environ. Pollution*, 107:263-283, 2000.
- KUMMER, L. Mineralogia e fracionamento de metais pesados em solos de área de mineração e processamento de chumbo, Adrianópolis (PR). Curitiba, Universidade Federal do Paraná, 2008. 140p. (Tese de Mestrado)
- KUMMER, L.; MELO, V.F.; BARROS, Y. & AZEVEDO, J.C. Uso da análise de componentes principais para agrupamento de amostras de solos com base na granulometria e em características químicas e mineralógicas. *Sci. Agr.*, 11:469-480, 2010.
- LIM, C.H. & JACKSON, M.L. Dissolution for total elemental analysis. In: PAGE, A.L., ed. *Methods of soil analysis: Chemical and microbiological properties*. Madison, American Society of Agronomy, 1986. Parte 2. p.1-12.
- MANN, S.S. & RITCHIE, G.S.P. The influence of pH on the forms of cadmium in four west australian soils. *Austr. J. Soil Res.*, 31:255-270, 1993.
- MATTIAZZO, M.E.; BERTON, R.S. & CRUZ, M.C.P. Disponibilidade e avaliação de metais pesados potencialmente tóxicos. In: FERREIRA, M.E.; CRUZ, M.C.P.; RAIJ, B.van & ABREU, C.A., ed. *Micronutrientes e elementos tóxicos na agricultura*. Jaboticabal, CNPq, Fapesp, Potafo, 2001. p. 222.
- MELO, V.F.; FONTES, M.P.F.; NOVAIS, R.F.; SINGH, B. & SCHAEFER, C.E.G.R. Características dos óxidos de ferro e de alumínio de diferentes classes de solos. *R. Bras. Ci. Solo*, 25:19-32, 2001.
- MELO, V.F.; SCHAEFER, C.E.G.R.; NOVAIS, R.F.; SINGH, B. & FONTES, M.P.F. Potassium and magnesium in clay minerals of some Brazilian soil as indicated by a sequential extraction procedure. *Comm. Soil Sci. Plant Anal.*, 33:2203-2225, 2002.
- MELO, V.F.; CORRÉA, G.F.; MASCHIO, P.A.; RIBEIRO, A.N. & LIMA, V.C. Importância das espécies minerais no potássio total da fração argila de solos do Triângulo Mineiro. *R. Bras. Ci. Solo*, 27:807-819, 2003.
- MOITA NETO, J.M. & MOITA, G.C. Uma introdução à análise exploratória de dados multivariados. *Quim. Nova*, 21:467-469, 1998.
- MORAES, R.P. Transporte de chumbo e metais associados no Rio Ribeira de Iguape, São Paulo, Brasil. Campinas, Universidade Estadual de Campinas, 1997. 94p. (Tese de Mestrado)
- OLIVEIRA, M.A.F.; MANIESI, V.; TEIXEIRA, W. & DAITX, E.C. Caracterização Isotópica de Metabasitos e Anfibolitos dos Grupos Aungui e Setuba na Porção Sul da Faixa Ribeira. *Geol. USP Ser. Cient.*, 2:161-170, 2002.
- PANDOLFO, C.M.; CERETTA, C.A.; MASSIGNAM, A.M.; VEIGA, M. & MOREIRA, I.C.L. Análise ambiental do uso de fontes de nutrientes associados a sistemas de manejo do solo. *R. Bras. Eng. Agríc. Amb.*, 12:512-519, 2008.
- RAKASASALAYA, M.; LANGDON, A.G. & KIM, N.D. Assessment of the extend of lead distribution during sequential extraction by two different methods. *Anal. Chim. Acta*, 332:1-14, 1996.
- SAHUQUILLO, A.; LOPEZ-SANCHEZ, J.F.; RUBIO, R.; RAURET, G.; THOMAS, R.P.; DAVIDSON, C.M. & URE, A.M. Use of a certified reference material for extractable trace metals to assess sources of uncertainty in the BCR three-stage sequential extraction procedure. *Anal. Chim. Acta*, 382:317-327, 1999.
- SANTOS, J.S.; SANTOS, M.L.P. & OLIVEIRA, E. Estudo da mobilização de metais e elementos traços em ambientes aquáticos do semiárido brasileiro aplicando análises de componentes principais. *Quim. Nova*, 31:1107-1111, 2008.
- SHAN, X.Q. & CHEN, B. Evaluation of sequential extraction for speciation of trace metals in model soil containing natural minerals and humic acid. *Anal. Chem.*, 65:802-807, 1993.
- SHIOWATANA, J.; TANTIDANAI, N.; NOOKABKAEW, S. & NACAPRICHCHA, D.A. Novel continuous-flow sequential extraction procedure for metal speciation in solids. *J. Environ. Qual.*, 30:1195-1205, 2001.
- SHUMAN, L.M. Zinc, manganese and copper in soil fractions. *Soil Sci.*, 127:10-17, 1979.
- SIMS, J.T. Soil pH effects on the distribution and plant availability of manganese, copper, and zinc. *Soil Sci. Soc. Am. J.*, 50:367-373, 1986.
- SPOSITO, G.; LUND, L.J. & CHANG, A.C. Trace metal chemistry in arid-zonefield soils amended with sewage sludge: I. Fractionation of Ni, Cu, Zn, Cd, and Pb in solid phases. *Soil Sci. Soc Am. J.*, 46:260-264, 1982.
- STAHL, R.S. & JAMES, B.R. Zinc sorption by iron-oxide-coated sand as a function of pH. *Soil Sci. Soc. Am. J.*, 55:1287-1290, 1991.
- SUN, B.; ZHAO, F.J.; LOMBI, E. & McGRAH, S.P. Leaching of heavy metals from contaminated soils using EDTA. *Environ. Pollut.*, 113:111-120, 2001.
- TESSIER, A.; CAMPBELL, P.G.C. & BISSON, M. Sequential extraction procedure for the speciation of particulate trace metals. *Anal. Chem.*, 51:844-851, 1979.
- TU, Q.; SHAN, X.Q.; QIAN, J. & NI, Z.M. Trace metal redistribution during extraction of model soils by acetic acid/sodium acetate. *Anal. Chem.*, 66:3562-3598, 1994.
- VALLADARES, G.S.; GOMES, E.G.; MELLO, J.C.C.B.S.; PEREIRA, M.G.; ANJOS, L.H.C.; EBELING, A.G. & BENITES, V.M. Análise dos componentes principais e métodos multicritério ordinais no estudo de organossolos e solos afins. *R. Bras. Ci. Solo*, 32:285-296, 2008.

YAMASHITA, D.M. Mobilidade de arsênio e metais pesados em solos do Vale do Ribeira, Iporanga, SP. Campinas, Universidade Estadual de Campinas, 2004. 69p. (Tese de Mestrado)

ZHANG, M.; ALVA, A.K.; LI, Y.C. & CALVERT, D.V. Chemical association of Cu, Zn, Mn and Pb in selectec sandy citrus soils. *Soil Sci.*, 162:181-188, 1997.

WOWK, G.I.T. & MELO, V.F. Avaliação do nível de chumbo, em solo de várzea, proveniente da reciclagem de bactérias. *R. Bras. Eng. Agr. Amb.*, 9:613-622, 2005.