



Acta Agronómica

ISSN: 0120-2812

actaagronomica@palmira.unal.edu.co

Universidad Nacional de Colombia

Colombia

Vásquez Polo, José Rafael; Macías Vázquez, Felipe; Menjivar Flores, Juan Carlos
Formas de hierro y aluminio en suelos con diferentes usos en la zona norte del departamento del
Magdalena, Colombia

Acta Agronómica, vol. 63, núm. 4, octubre-diciembre, 2014, pp. 352-360
Universidad Nacional de Colombia
Palmira, Colombia

Disponible en: <http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=169932435007>

- ▶ Cómo citar el artículo
- ▶ Número completo
- ▶ Más información del artículo
- ▶ Página de la revista en redalyc.org

redalyc.org

Sistema de Información Científica

Red de Revistas Científicas de América Latina, el Caribe, España y Portugal
Proyecto académico sin fines de lucro, desarrollado bajo la iniciativa de acceso abierto

Formas de hierro y aluminio en suelos con diferentes usos en la zona norte del departamento del Magdalena, Colombia

Iron and aluminium forms in soils with different uses in Magdalena, Colombia

José Rafael Vásquez Polo^{1}, Felipe Macías Vázquez² y Juan Carlos Menjívar Flores³*

¹Universidad del Magdalena, Colombia; ²Universidad Santiago de Compostela, España; ³Universidad Nacional de Colombia sede Palmira, Colombia. Facultad de Ciencias Agropecuarias. Autor para correspondencia: jvasquez@unimagdalena.edu.co

Rec.:13.02.2014 Acep.: 21.04.2014

Resumen

En el estudio se evaluaron las diferentes formas de hierro (Fe) y aluminio (Al) presentes en suelos cultivados y en áreas de bosque de la zona norte del departamento del Magdalena (Colombia). Se seleccionaron seis zonas de muestreo localizadas entre 0 y 1000 m.s.n.m. Se utilizaron tres técnicas selectivas de extracción de Fe y Al con los agentes extractantes: pirofosfato de sodio, oxalato ácido de amonio, y ditionito citrato bicarbonato. Los contenidos totales de Fe y Al fueron determinados mediante un ataque ácido y cuantificación por absorción atómica. El análisis de varianza multivariado mostró diferencias significativas ($P < 0.05$) entre zonas y usos del suelo para todas las formas de Fe y Al extraídas, las cuales fueron mayores en suelos de bosques, en comparación con suelos de cultivo. Una alta proporción de Fe forma parte estructural de silicatos, en menor proporción de oxihidróxidos cristalinos y en una proporción muy baja se encuentra ligado a compuestos orgánicos; esto refleja una pobre evolución del humus en las zonas estudiadas. El Al extraído con oxalato amónico fue bajo (< 3% del Al total), lo que sugiere que un alto contenido de Al forma parte de estructuras cristalinas.

Palabras clave: Óxidos de hierro y aluminio, extracción química selectiva.

Abstract

Different forms of iron (Fe) and aluminum (Al) present in soils with different uses in the northern department of Magdalena (Colombia) were evaluated. Six sampling areas located between 0-1000 meters, including cultivated soils and soils of cultivated areas adjacent to forests were selected. Three selective extraction techniques Fe and Al were used as extracting agents used: sodium pyrophosphate, acid ammonium oxalate and dithionite citrate bicarbonate, the total content of Fe and Al were determined (t) by an acid attack and quantified by atomic absorption. The analysis of variance shows that there are significant differences ($p < 0.05$) between areas and land uses for all forms of Fe and Al extracted, which were higher for forest soils compared to agricultural soils, thus large proportion a structural part of Fe silicates in crystalline oxyhydroxides less content and a very low proportion, linked to organic compounds, this reflects a poor evolution of humus in the study areas. The Al extracted with ammonium oxalate was low (less than 3% of total Al), suggesting that a high Al content is part of crystal structures.

Key-words: Iron and aluminum oxides, selective chemical extraction.

Introducción

En Colombia, al igual que en otros países, la ampliación de las fronteras agrícola y pecuaria ha convertido extensas áreas de bosques en cultivos y pasturas, lo que ha acelerado la degradación de los suelos, especialmente en los ecosistemas de bosques secos tropicales que con frecuencia son objeto de colonización mediante tala y quema de la vegetación nativa (Ceballos, 1995).

En el departamento del Magdalena (Colombia) 46.74% del área es de vocación agrícola; 16.65% corresponde a zonas de manejo especial, en las que se incluyen reservas forestales, resguardos indígenas y parques naturales; 12.88% es de vocación agroforestal; 7.84% está dedicada a la ganadería; 5.30% es forestal; y sólo 3.03% corresponde a áreas de conservación y zonas urbanas. El área potencialmente cultivable en este departamento es de 1.084.860 ha, aproximadamente, que corresponden a 46.74% del área total (IGAC, 2009).

Los óxidos de hierro se emplean como indicadores de la pedogénesis y son minerales que se presentan en cristales muy pequeños que afectan las propiedades de suelos altamente meteorizados, ya que pueden agregar, dispersar o revestir otros minerales (Acevedo *et al.*, 2004); El aluminio (Al) tiene un papel importante en la acidificación del suelo (Thomas y Hargrove, 1984). Los óxidos, hidróxidos y oxihidróxidos de Al adsorben grandes cantidades de metales en traza y tienen además una importante influencia en la sorción y disponibilidad de fosfatos (Zhang *et al.*, 1997).

Procesos como la formación de agregados, la cementación, la formación de nódulos, entre otros, están directamente relacionados con la presencia de óxidos de hierro (Duiker *et al.*, 2003). Wierzchos *et al.* (1992) encontraron que la remoción selectiva de óxidos de Fe y Al y de materia orgánica (M.O.) influyen en la microestructura del suelo, actuando como agentes floculantes. Percival *et al.* (2000) y Matus *et al.* (2008) sugieren que formas no cristalinas de Al, hidróxidos y complejos orgánico-aluminícos insolubles deben ser considerados como los parámetros clave para la estabilización de la M.O. en suelos Andicos, en lugar de alófano (o imogolita); por otra par-

te, los filosilicatos de arcillas, con sus grandes superficies, son considerados, con frecuencia, como parte importante en la estabilización de la M.O. en los suelos, protegiéndola del ataque microbiano.

Un procedimiento de extracción de una sola etapa usando un apropiado extractante permite la separación de una fracción caracterizada por propiedades particulares. Este procedimiento permite la evaluación cualitativa y la determinación cuantitativa de las fracciones solubles del metal, así como formas fácilmente intercambiables disponibles para las plantas, los animales y el hombre. El procedimiento de extracción de un solo paso es utilizado para el fraccionamiento del Al en los suelos agrícolas y forestales (Zhu *et al.*, 2004, Takeda *et al.*, 2006, Frankowski *et al.*, 2013)

Existen varios métodos para la extracción selectiva de las fracciones de C, Al, Fe, especialmente cuando se consideran formas móviles y fracciones lábiles o reactivas; incluyendo $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$, CuCl_2 , LaCl_3 , y KCl , entre otras (Jansen *et al.*, 2011). No obstante, para Al y Fe en la actualidad se utilizan diferentes métodos de disolución selectiva (MDS), entre ellos extracciones con oxalato de amonio ácido, pirofosfato de Na o ditionito-citrato. La utilidad de estos métodos es limitada por el corto rango de ordenación y grado de cristalinidad de los componentes, así mismo, por la baja tendencia del Al en comparación con el Fe para formar oxihidróxidos.

Aunque los MDS utilizados no siempre son específicos para un grupo determinado de compuestos de Al, Si o Fe, algunos de ellos son razonablemente específicos para la mayoría de los suelos (García-Rodeja *et al.*, 2007), no obstante, aún no está claro si el manejo de los suelos puede modificar el contenido de estos compuestos. Teniendo en cuenta estos interrogantes, la presente investigación tuvo como objetivo evaluar el efecto del uso del suelo sobre las formas extraíbles de Fe y Al determinados por diferentes métodos en la zona norte del departamento del Magdalena Colombia.

Materiales y métodos

La investigación se realizó en los municipios de Santa Marta, Ciénaga, Dibulla y Aracataca en la zona bananera, considerados a partir

de estudios previos del IGAC (2009) como la mayor zona con cultivos de importancia económica al noreste del departamento del Magdalena y localizados entre las coordenadas $11^{\circ} 36' 58''$ - $8^{\circ} 56' 25''$ N y $73^{\circ} 32' 50''$ - $74^{\circ} 56' 45''$ O.

Mediante un muestreo aleatorio estratificado se seleccionaron seis zonas o estratos diferenciados por el tipo de uso del suelo. En cada una de ellas fueron seleccionados dos sitios de muestreo, uno de cultivo y otro en área de bosque, excepto en la zona 4 donde se seleccionaron tres (dos de cultivo y uno de bosque) para recolectar cuatro muestras de suelo entre 0 y 20 cm de profundidad (ICA, 1992). Las característica de clima y suelos en cada zona aparecen en el Cuadro 1.

La densidad aparente (D_a) fue determinada por el método del cilindro (IGAC, 2006) y la textura de los suelos por el método del hidrómetro de Bouyoucos, el pH en agua

(1:2.5) (IGAC, 2006), los minerales Ca, Mg, K y Na fueron extraídos por digestión ácida y determinados por espectrofotometría de absorción atómica, el N y el C total se determinaron mediante un analizador LECO (Modelo CHN-1000, LECO Corp., St Joseph, MI).

La extracción selectiva de Al y Fe se realizó por las metodologías siguientes: (1) Utilizando pirofosfato sódico ($Na_4P_2O_7 \cdot 10H_2O$) 0.1 M (Smith, 1994) y filtrando los extractos en filtros Albert (0.45 μ) para minimizar errores en las determinaciones por la posible presencia en suspensión de partículas inorgánicas como ferrihidrita. Con este método se solubilizan los complejos orgánicos de Al (Al_p) y Fe (Fe_p). (2) Extracción con oxalato amónico 0.2M tamponado a pH 3 (Blakemore, 1983); en este caso, el extractante es una mezcla de oxalato amónico 0.2M ($(NH_4)_2C_2O_4 \cdot H_2O$) y oxalato ácido ($H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$) en proporción 1:0.75 para la extracción de formas de Al y Fe

Cuadro 1. Localización y características de clima y suelos de las zonas en el estudio. Departamento del Magdalena, Colombia

Zonas	Uso del suelo	Clima	Clasificación	Paisaje y material parental
1	Cultivo café y bosque húmedo tropical	Cálido Húmedo; Altitud 956 msnm; Precip. 2000mm; Temp. 24°C	Typic Eutrodepts Údico Isohipertérmico	Paisaje de Montaña; Ladera; MP: Esquistos
2	Cultivo palma y bosque seco tropical	Cálido seco; Altitud 42msnm; Precip. 1200mm; Temp. 28.4°C	Typic Ustifluvents Ústico Isohipertérmico	Paisaje de planicie; MP: sedimentos aluviales
3	Suelo arado y bosque seco tropical	Cálido seco; Altitud 5 msnm; Precip. 1245 mm; Temp. 27°C	Fluventic Haplustepts Ústico Isohipertérmico	Paisaje de planicie; MP: depósitos clásticos
4	Cultivo banano y bosque seco tropical	Cálido seco; Altitud 15 msnm; Precip. 750 mm; Temp. 27.5 °C	Typic Haplustolls Ústico Isohipertérmico	Paisaje de planicie; MP: sedimentos aluviales medios
5	Cultivo frutales y bosque seco tropical	Cálido muy seco; Altitud 10 msnm; Precip. 880 mm; Temp. 30 °C	Fluventic Haplustepts Ústico Isohipertérmico	Paisaje de planicie; MP: sedimentos fluviomarinos
6	Cultivo hortalizas y bosque muy seco tropical	Cálido muy seco; Altitud 7 msnm; Precip. 663 mm; Temp. 29°C	Typic Ustipsamments Ústico Isohipertérmico	Paisaje de planicie; MP: sedimentos fluviomarinos

ligadas a óxidos amorfos, óxidos hidratados, aluminosilicatos no cristalinos y a la M.O. (Al_o y Fe_o , respectivamente). (3) Extracción con ditionito-citrato sódico 0.5M en medio reductor Holmgren (1967). Con esta metodología se solubilizan óxidos cristalinos de Fe, así como el Fe presente en compuestos inorgánicos no cristalinos y asociados con la M.O., además es un buen estimador de la cantidad de Fe y Al libre total (Fe_d y Al_d , respectivamente). El Fe y Al total (Fe_t y Al_t) se extrajeron por digestión ácida de la muestra con ácido perclórico y ácido fluorhídrico. En todos los casos, las concentraciones de Al y Fe fueron determinadas mediante espectrofotometría de absorción atómica (Perkin Elmer 2380, Norwalk, CT). Los datos fueron sometidos a correlación y análisis de varianza multivariado (arreglo factorial) utilizando el programa SPSS v20, con el objeto de establecer posibles diferencias estadísticas entre usos del suelo, zonas de muestreo y su interacción, para las diferentes formas de Fe y Al determinadas.

Resultados y discusión

Los análisis mostraron correlación ($P < 0.01$) entre las diferentes formas de Fe y Al extraídas y las propiedades físico-químicas de los suelos (Cuadro 2), destacando las correlaciones negativas con el pH, lo que concuerda con los hallazgos de Bronick *et al.* (2005). El N_t mostró correlación positiva ($P < 0.01$) con todas las formas de Fe. El análisis multivariado mostró que existen diferencias significativas entre zonas, usos del suelo y su interacción para todas las formas de Fe y Al extraídas (Cuadros 3 y 4), lo que contrasta con los resultados de Ramírez *et al.* (2009) quienes no encontraron diferencias en el contenido de Fe_t por efecto del uso del suelo.

En términos generales, los contenidos de las diferentes formas de Fe y Al presentaron una heterogeneidad moderada a alta, siendo mayores para los suelos de bosques, en comparación con los suelos de cultivo, destacando los mayores valores de Fe_t en la zona 1 (54,8 g/kg) y el menor valor en la zona 2 en el cul-

Cuadro 2. Correlaciones bivariadas de Pearson para formas de Al y Fe en suelos de seis zonas del departamento del Magdalena, Colombia.

	Fe_t	Fe_d	Fe_o	Fe_p	Al_t	Al_d	Al_o	Al_p
Fe_t	1	.847**	.838**	.356**	.800**	.848**	.719**	0,14
Fe_d	.847**	1	.799**	.734**	.802**	.881**	.705**	.564**
Fe_o	.838**	.799**	1	.349*	.690**	.755**	.604**	0,15
Fe_p	.356**	.734**	.349*	1	.453**	.567**	.502**	.936**
Al_t	.800**	.802**	.690**	.453**	1	.641**	.525**	.390**
Al_d	.848**	.881**	.755**	.567**	.641**	1	.903**	.290*
Al_o	.719**	.705**	.604**	.502**	.525**	.903**	1	0,24
Al_p	0,14	.564**	0,15	.936**	.390**	.290*	0,24	1
pH	-.390**	-.662**	-.523**	-.623**	-.299*	-.589**	-.315*	-.479**
N_t	.417**	.396**	.482**	.284*	0,25	.602**	.716**	0,04
C_t	.332*	.299*	.417**	0,19	0,19	.506**	.626**	-0,03
K	.572**	.316*	.414**	0,09	.458**	0,25	.304*	0,03
Na	0,10	0,13	0,10	0,13	.502**	-0,15	-0,15	.296*
Ca	.597**	0,24	.432**	-0,27	.516**	.355**	.370**	-.377**
Mg	.910**	.582**	.721**	0,02	.700**	.615**	.538**	-0,16
Arena	-.502**	-.670**	-.373**	-.558**	-.690**	-.392**	-0,16	-.560**
Arcilla	.280*	.415**	.277*	.383**	.430**	0,23	0,06	.411**
Limo	.365**	.441**	0,20	.327*	.451**	0,27	0,15	.300*
Da	0,17	-0,03	0,22	-0,09	-0,12	0,01	0,05	-0,17

** La correlación es significativa al nivel 0,01 (bilateral).

* La correlación es significante al nivel 0,05 (bilateral).

Cuadro 3. Resultados ANOVA multivariado para formas de Al y Fe en suelos de seis zonas del departamento del Magdalena Colombia.

Variables	Significancia estadística		
	Zonas	Usos	Zonas * Usos
Fe_t	0 **	0,004 **	0 **
Fe_d	0 **	0 **	0 **
Fe_o	0 **	0 **	0 **
Fe_p	0 **	0 **	0 **
Al_t	0 **	0 **	0 **
Al_d	0 **	0 **	0 **
Al_o	0 **	0 **	0 **
Al_p	0 **	0 **	0 **

** Alta significancia P < 0,01.

Cuadro 4. Extracción selectiva de Fe y Al (g kg^{-1}) en las diferentes zonas de muestreo.

Formas de Fe y Al	CULTIVO								
	ZONA 1	ZONA 2	ZONA 3	ZONA 4	ZONA 5	ZONA 6	Media	CV	DS
Fe_t	54,8 a	7,45 e	38,55 bc	39,87 bc	20,99 d	19,2 d	30,15	51,4	16,22
Fe_d	16,01 a	1,54 f	10,78 c	8,87 d	2,99 f	1,38 f	6,93	76,0	5,48
Fe_o	3,19 ab	0,94 f	2,35 cde	2,92 abc	1,69 e	0,3 f	1,90	54,4	1,11
Fe_p	0,024 b	0,006 c	0,005 c	0,01 c	0,004 c	0,002 c	0,01	95,5	0,01
Al_t	32,73 abc	7,46 f	36,83 ab	32,17 abc	21,62 de	18,47 e	24,88	40,4	10,48
Al_d	1,29 a	0,14 g	0,67 c	0,52 d	0,27 ef	0,17 g	0,51	77,6	0,40
Al_o	1,35 b	0,18 f	0,68 de	0,69 de	0,45 ef	0,55 de	0,65	55,2	0,36
Al_p	0,012 b	0,005 b	0,005 b	0,005 b	0,004 b	0,003 b	0,01	52,7	0,00
Bosque									
Fe_t	45,5 b	36,15 c	33,8 c	37,3 c	23,67 d	21,48 d	32,98	27,3	9,00
Fe_d	13,52 b	18,03 a	9,07 cd	8,91 cd	6,12 e	1,69 f	9,56	59,5	5,69
Fe_o	3,32 a	2,5 bcd	2,1 de	2,7 abcd	2,49 cd	0,5 f	2,27	42,2	0,96
Fe_p	0,024 b	0,064 a	0,006 c	0,005 c	0,007 c	0,002 c	0,02	132,5	0,02
Al_t	30,2 bcd	40,41 a	34,1 ab	31,68 abc	23,19 cde	20,48 e	30,01	24,3	7,28
Al_d	1,35 a	0,87 b	0,54 d	0,51 d	0,37 e	0,18 fg	0,64	65,8	0,42
Al_o	1,79 a	1,03 c	0,56 de	0,64 de	0,75 d	0,73 de	0,92	49,9	0,46
Al_p	0,012 b	0,124 a	0,008 b	0,005 b	0,006 b	0,003 b	0,03	182,1	0,05

CV= Coeficiente de variación; DS= desviación estándar; Medias con distintas letras son diferentes entre sí según prueba de Tukey ($P \leq 0,05$)

tivo de palma africana (7.46 g/kg). En este sitio fue evidente un alto detrimento en los contenidos de Fe en relación con los suelos de bosques próximos.

Los valores de Fe_d (Fe libre extraído con ditionito) fueron más altos ($P < 0,05$) que los valores de Fe_o (Fe extraído con oxalato) y con pirofosfato (Fe_p), con valores promedio de

9.56 g/kg para suelos de bosque y de 6.93 g/kg en suelos cultivados. Estas diferencias muestran que el Fe se encuentra principalmente formando parte de los oxihidróxidos cristalinos.

Los bajos contenidos de Fe_o (2.27 g/kg) para suelos de bosque y 1.90 g/kg para suelos de cultivo, indican la presencia de pequeñas cantidades de Fe amorfo; sin embargo, son aún más pequeñas las cantidades de Fe relacionadas con los complejos orgánicos (Fe_p) que presentaron valores de 0.02 g/kg en suelos de bosque y 0.01 g/kg en suelos de cultivo (Cuadro 4).

El contenido de Fe libre extraído con ditionito representó, respectivamente, 22.8% y 29% del Fe total para suelos de cultivos y bosques. El Fe silicatado ($\text{Fe}_t - \text{Fe}_d$) presentó comportamientos similares en los diferentes usos del suelo, no obstante en las zonas 1 (Café), 3 (suelo arado) y 5 (frutales) los valores superaron a los encontrados en suelos de bos-

ques (Cuadro 5). Esto se debe, posiblemente, a que en la medida que aumenta la intensidad de uso del suelo, incrementa el contenido de Fe-silicatado (Acevedo *et al.*, 2008; Ramírez *et al.* 2009).

En el Cuadro 4 antes citado, se muestran los valores del Fe presente en los óxidos de hierro cristalinos (goethita y hematita) ($\text{Fe}_d - \text{Fe}_o$). Según Smith (1994) la presencia de estos minerales depende de una buena aireación, temperatura y humedad adecuadas, además de un alto potencial reductor-oxidante en el suelo; para los suelos de cultivo el valor promedio (5.03 g/kg) representó 16.36% del Fe total y para los suelos de bosques (7.29 g/kg) el 22.10%. En las zonas 5 y 6 los óxidos de Fe cristalinos representaron, aproximadamente, 5.6% del Fe total. Por otra parte, 77.14% y 71% del Fe total forma parte de la estructura de los silicatos ($\text{Fe}_t - \text{Fe}_d$) para los suelos de cultivos y bosques, respectivamente, llegando hasta 93% para los suelos de cultivo en la zona 6.

Cuadro 5. Relaciones molares entre formas de Fe y Al en suelos de seis zonas del departamento del Magdalena, Colombia

Relaciones Fe y Al	Cultivo						Media
	Zona 1	Zona 2	Zona 3	Zona 4	Zona 5	Zona 6	
$\text{Fe}_d - \text{Fe}_o$	12.82	0.59	8.43	5.95	1.31	1.08	5.03
$\text{Fe}_t - \text{Fe}_d$	38.79	5.92	27.77	31.00	18.00	17.82	23.22
$\text{Fe}_o / \text{Fe}_d$	0.20	0.62	0.22	0.33	0.56	0.22	0.36
$\text{Fe}_d / \text{Fe}_t$	0.29	0.21	0.28	0.22	0.14	0.07	0.20
$\text{Fe}_p / \text{Fe}_d$	0.0015	0.0037	0.0005	0.0007	0.0013	0.0014	0.0015
$\text{Fe}_p / \text{Fe}_o$	0.0074	0.0061	0.0021	0.0022	0.0022	0.0062	0.0044
$\text{Al}_o - \text{Al}_p$	1.34	0.17	0.67	0.69	0.44	0.55	0.64
$\text{Al}_p / \text{Al}_o$	0.0087	0.0303	0.0074	0.0070	0.0086	0.0056	0.0113
$\text{Al}_p / \text{Al}_d$	0.0091	0.0388	0.0074	0.0092	0.0140	0.0179	0.0161
Bosque							
$\text{Fe}_d - \text{Fe}_o$	10.20	15.53	6.97	6.21	3.63	1.20	7.29
$\text{Fe}_t - \text{Fe}_d$	31.98	18.12	24.73	28.39	17.55	19.79	23.43
$\text{Fe}_o / \text{Fe}_d$	0.25	0.14	0.23	0.30	0.41	0.29	0.27
$\text{Fe}_d / \text{Fe}_t$	0.30	0.50	0.27	0.24	0.26	0.08	0.27
$\text{Fe}_p / \text{Fe}_d$	0.0017	0.0036	0.0007	0.0005	0.0012	0.0013	0.0015
$\text{Fe}_p / \text{Fe}_o$	0.0071	0.0256	0.0029	0.0018	0.0029	0.0045	0.0075
$\text{Al}_o - \text{Al}_p$	1.78	0.91	0.56	0.63	0.74	0.72	0.89
$\text{Al}_p / \text{Al}_o$	0.0067	0.1201	0.0136	0.0071	0.0082	0.0038	0.0266
$\text{Al}_p / \text{Al}_d$	0.0089	0.1420	0.0142	0.0090	0.0166	0.0153	0.0343

La relación $\text{Fe}_o:\text{Fe}_d$ varió entre 0.2 y 0.62 g/kg en suelos de cultivo y entre 0.14 y 0.41 g/kg en suelos de bosque con valores de medios a bajos en la concentración de Fe amorfos, resultados que concuerdan con los obtenidos por Acevedo *et al.* (2002). Los menores valores de la relación $\text{Fe}_p:\text{Fe}_d$ (0.0037) y los valores bajos, entre 0.002 y 0.026, en la relación Fe_p/Fe_o indican una muy limitada asociación de Fe con los compuestos orgánicos. Es posible que la escasa afinidad de este elemento con el tipo de M.O. se deba a la presencia de humus joven con baja capacidad para la formación de complejos o al poco aporte del elemento por el material parental que dio origen a estos suelos.

En relación con la extracción selectiva de Al, se presentaron valores mayores de Al_o en relación con los extraídos con ditionito-citrato, debido posiblemente a que éste es menos eficiente para la extracción de Al y sólo sirve cuando existe mucho aluminio ligado a los óxidos de Fe cristalinos (García-Rodeja *et al.*, 2007). Los valores medios de Al_d en suelos de cultivo (0.51 g/kg), Al_d en bosque (0.64 g/kg), Al_o en cultivo (0.65 g/kg) y Al_o en bosque (0.92 g/kg) son similares a los encontrados por Dahlgren y Ugolini (1991) en profundidades > 20 cm en Andosoles quienes atribuyeron esta diferencia ($\text{Al}_o > \text{Al}_d$) a la presencia de alumino-silicatos de bajo grado de cristalinidad.

El Al amorfó representó sólo 2.5% del Al total en suelos de cultivos y 3% en suelos de bosques, lo que sugiere un alto porcentaje del Al formando parte de estructuras cristalinas (Zysset *et al.*, 1999). Los valores de oxalato ácido son un índice del grado de acumulación de los productos amorfos de reciente alteración, además la fracción amorfá de los suelos se relaciona con problemas de labranza como dispersión, floculación, agregación, infiltración, erosión y estabilidad de los suelos (Schaefer *et al.*, 1999). El Al extraído por oxalato ácido es considerado como indicativo de oxihidróxidos e hidróxidos de Al, los cuales pueden estar o no asociados con sustancias húmicas y alumino-silicatos amorfos (Paterson *et al.*, 1993).

La extracción selectiva de Al con pirofosfato (complejos orgánicos de Al) fue muy baja,

con valores menores que 0.3% del Al total, lo que unido a las bajas relaciones $\text{Al}_p:\text{Al}_o$ (< 0.12), indica que el bajo Al activo presente en el suelo se encuentra unido a compuestos amorfos. Con el uso de oxalato ácido se trajeron cantidades más altas que con pirofosfato, lo que marca la diferencia $\text{Al}_o - \text{Al}_p$ e indica la presencia de Al paracristalino y no cristalino, aunque ésta es muy baja en relación con el total ($\text{Al}_t - \text{Al}_o$), de donde se puede deducir que 98% del Al pertenece a la estructura de los silicatos.

Aunque los datos indican diferencia entre los contenidos de las diferentes formas de Fe y Al en los suelos, cuando se analizan estos nutrientes en forma individual por zonas las diferencias son menores y es posible establecer un comportamiento común en todos los casos. El porcentaje de Fe total varió entre 0.8 y 5.5%, con una mayor ocurrencia entre 2% y 3%; lo que significa que las rocas son relativamente pobres en Fe, tal como corresponde a rocas intermedias o ácidas. De este contenido de Fe la mayor parte se encuentra en las redes silicatadas, sin ser liberado por alteración. El porcentaje de Fe cristalino extraíble con ditionito-citrato, que representa los compuestos de este elemento presentes como oxihidróxidos tanto cristalinos como amorfos, es bajo; siendo en la mayoría de las muestras < 30% del Fe total, con excepción de los suelos con bosque en la zona 2 (49.7%) y con cultivo de café en la zona 1 (35.5%). Estos bajos porcentajes de Fe libre se asocian siempre con suelos de alteración y evolución incipiente, lo que está de acuerdo con su clasificación como Entisoles o Inceptisoles. No se observaron procesos avanzados de edafogénesis propios de los sistemas tropicales con alteración y evolución intensa. El Fe extraíble con oxalato, que representa las formas de baja cristalinidad, presentó en la mayor parte de las muestras menos del 10% del Fe total, lo que indica que el Fe liberado de los silicatos es rápidamente cristalizado y se mantiene un pequeño porcentaje en forma de bajo grado de orden. Esto está relacionado con la existencia de períodos secos que favorecen la cristalización, respondiendo así al régimen ústico existente y dominante en toda la zona. Finalmente, el Fe extraíble con

pirofosfato, atribuido a las formas complejas prácticamente no existe, lo que indica que el Fe juega un papel importante en la floculación y meta-estabilización de la M.O. en estos suelos.

El contenido de Al total fue bajo y varió entre 0.7% y 4.4%. Las formas de mayor reactividad, que son extraídas con oxalato, representaron entre 1.6 y 5.9% del Al total, siendo los valores más elevados los correspondientes a los suelos de cultivo de café y bosque de las zonas de mayor precipitación con suelos clasificados como Typic Eutrudept. En estos suelos se alcanzaron los valores más altos para el índice ándico ($Al_o + 1/2Fe_o$, en porcentaje), siendo de 0.22% en el cultivo de café y 0.25% en el bosque, lo que pone de manifiesto la total ausencia de propiedades ándicas, incluso en las zonas de alta precipitación (2000 mm). Los resultados ponen de manifiesto que el Al se encuentra fundamentalmente en los minerales primarios y que sólo existe liberación de este elemento. Una situación similar ocurre si se analiza el Al extraíble con pirofosfato donde el valor máximo absoluto fue de 0.12% y la mayor parte de los resultados estuvieron alrededor de 0.01%. Por tanto, puede afirmarse que los suelos en estudio son muy incipientes y que ni el Fe ni el Al representan papel relevante en la floculación y metaestabilización de la M.O., lo que debe ser atribuido exclusivamente a los elementos alcalinotérreos.

Conclusiones

- El uso y manejo de los suelos cultivados afectó los contenidos de las diferentes formas de Fe. Los contenidos medios con las diferentes extracciones de Fe evaluadas fueron mayores para suelos de bosques en relación con los suelos de cultivo, destacando la zona 1, donde las condiciones climáticas determinaron los mayores contenidos de Fe en sus diferentes formas.
- El manejo de los suelos de cultivo incrementó la proporción de formas no lábiles o silicatadas de Fe, en detrimento de la calidad de los mismos; así, los suelos estudiados presentan una limitada afinidad del Fe con la M.O., además del poco Fe lábil por el predominio de humus joven con

una baja capacidad para la formación de complejos.

- El Al corresponde a la estructura de los silicatos, sin mucha influencia en las condiciones de los suelos estudiados, bien sean de bosque o de cultivo.

Agradecimientos

A la Universidad del Magdalena por los recursos aportados a través de su Fondo para la Investigación-Fonciencias. Al Departamento de Edafología y Química Agrícola de la Universidad de Santiago de Compostela (España) por su apoyo técnico y humano, claves para el normal desarrollo de la investigación.

Referencias

- Acevedo-Sandoval, O.; Prieto-García, F.; y Gordillo-Martínez, A. 2008). Identificar las fracciones de aluminio en un Andosol del Estado de Hidalgo, México. Rev. Soc. Geol. España 21(3 - 4):125 - 132.
- Acevedo, S.; Ortiz, E.; Cruz, M.; y Cruz, E. 2004. Papel de los óxidos de hierro en suelos. Terra Latinoam 22:485 - 497.
- Blakemore, L. C.; Searle, P. L.; y Daly, B. K.. 1981. Soil bureau laboratory methods: A methods for chemical analysis of soils. New Zealand Soil Bureau Scientific Report 10a. p. 44 - 45
- Bronick, C. J. y Lal, R. 2005. Soil structure and management: a review. Geoderma 124 (1 - 2):3 - 22
- Ceballos, G. 1995. Vertebrate diversity, ecology, and conservation in neotropical dry forest. En: Boullock, S.; Medina, H. A.; y Mooney (eds.). Tropical Deciduous Forest Ecosystems. Cambridge Univ. Press, Cambridge. pp. 195 - 222.
- Dahlgren, R. A. y Ugolini, F. C. 1991. Distribution and characterization of short range order minerals in Spodosols from the Washington Cascades. Geoderma 48:391 - 413.
- Duiker, S.; Rhoton, F.; Torrent, J.; Neil, E.; y Smeck, N. 2003. Iron (hydr)oxidecrystallinity effects on soil aggregation. Soil Sci. Soc. Amer. J. 67:606 - 611.
- Frankowski, M.; Ziola-Frankowska, A.; y Siepak, J. 2013. From soil to leaves e aluminum fractionation by single step extraction procedures in polluted and protected areas. J. Environ. Manag. 127:1 - 9.
- García-Rodeja, E.; Nóvoa, J. C.; y Pontevedra, X. 2007. Aluminium and iron fractionation of european volcanic soils. Soils of Volcanic Regions in Europe. 2007. Springer. P. 325 - 351

- Holmgren, G. G. 1967. A rapid citrate-dithionite extractable iron procedure. *Soil Sci. Soc. Am. Proc.* 31:210 - 211.
- ICA (Instituto Colombiano Agropecuario). 1992. *Fertilización en diversos cultivos. Quinta Aproximación. Manual de Asistencia Técnica.* 64 p.
- Jansen, B.; Tonneijck, F.; y Verstraten, J. 2011. Selective extraction methods for aluminium, iron and organic carbon from montane volcanic ash soils. *Pedosphere* 21(5):549 - 565.
- Matus, F.; Garrido, E.; Sepúlveda, N.; Cárcamo, I.; Panichini, M.; y Zagal, E. 2008. Relationship between extractable Al and organic C in volcanic soils of Chile. *Geoderma* 148:180 - 188.
- Paterson, E.; Clark,L.; y Birnie, A. C. 1993. Sequential selective dissolution of iron, aluminium and silicon from soils. *Communication. Soil Sci. Plant Anal.* En: *Periódico Oficial del Estado de Hidalgo*. (2001):24(15-16). 2015 - 2023.
- Percival, H. J.; Parfitt, R. L.; y Scott, N. A. 2000. Factors controlling soil carbon levels in New Zealand grassland: is clay content important? *Soil Sci. Soc. Am. J.* 64:1623 - 1630.
- Ramírez, R.; Cardona, C. M., y Leiva, E. I.. 2009. El hierro y la estructura de un Andisol bajo labranza y barbechos. *Suelos Ecuatoriales* 39(2):157 - 162.
- Smith, B. F. 1994. Characterization of poorly ordered minerals by selective chemical methods. Clay mineralogy spectroscopic and chemical determinative methods. p: 333 - 357.
- Takeda, A.; Tsukada, H.; Takaku, Y.; Hisamatsu, S.; Inaba, J. y Nanzyo, M. 2006. Extractability of major and trace elements from agricultural soils using chemical extraction methods: application for phy-toavailability assessment. *Soil Sci. Plant Nutr.* 52:406 - 417.
- Thomas , G. W. y Hargrove, W. L.. 1984. The chemistry of soil acidity. En: F. Adam (ed.). *Soil acidity and liming. Agronomy Monograph No. 9.* American Society of Agronomy. Crop Science Society of America and Soil Science Society of America.
- Vásquez, J. R.; Macías,F.; y Menjivar, J. C. 2010. Variabilidad espacial de propiedades físicas y químicas en suelos de la granja experimental de la Universidad del Magdalena (Santa Marta, Colombia). *Acta Agronómica* 59(4):449 - 456.
- Vera, M. , Sierra,M.; Diez,M.; Sierra, C.; y Martínez, A. 2007. Deforestation and land use effects on micromorphological and fertility changes in acidic rainforest soils in Venezuelan Andes. *Soil Tillage Res.* (97):184 - 194.
- Wierzchos , J.; Ascaso, C.; y García, M. 1992. Changes in microstructure of soils following extraction bonded metals and organic matter. *Eur. J. Soil Sci.* 43(3):505 - 515.
- Zhang, M.; Alva, A. K; Li, Y C.; y Calvert, D. V. 1997. Fractionation of iron, manganese, Al an P in selected sandy soils under citrus production. *Soil Sci. Soc. Amer. J.* 61(3):794 - 801.
- Zhu, M.; Jiang, X.; y Ji, G. 2004. Experimental investigation on aluminum release from Haplic Acrisols in southeastern China. *Appl. Geochem.* 19:981 - 990.
- Zysset, M, Blaser, P.; Luster; y Gehring,U. 1999. Aluminium control in different horizons of a podzol. *Soil Sci. Soc. Am. J.* 63(5):1106 - 1115.