DESENVOLVIMENTO DO MÉTODO DE DATAÇÃO QUÍMICA U-Th-Pb DE MONAZITA POR MICROSSONDA ELETRÔNICA NA UFMG

Alexandre de Oliveira Chaves¹, Elizabeth Kerpe de Oliveira², Luiz Rodrigues Armoa Garcia³

¹Centro de Pesquisas Manoel Teixeira da Costa - Departamento de Geologia - Instituto de Geociências – UFMG – BH - MG - alochaves@yahoo.com.br

²Centro de Desenvolvimento da Tecnologia Nuclear – CDTN/CNEN – BH - MG ³Laboratório de de Microanálises – Departamento de Física - UFMG – BH - MG

Recebido em 7 de agosto de 2013; aceito em 27 de dezembro de 2013

RESUMO: O método de datação química U-Th-Pb (não-isotópica) de monazita por microssonda eletrônica vem sendo desenvolvido há pelo menos 20 anos e já tem o reconhecimento da comunidade geológica por apresentar resultados que se equivalem à geocronologia isotópica U-Pb. Este mineral contém quantidades negligenciáveis de chumbo comum, guardando apenas Pb radiogênico proveniente do Th e U deste mineral. O desenvolvimento deste método no Laboratório de Microanálises do Departamento de Física da Universidade Federal de Minas Gerais mostra que os dados químicos de U, Th e Pb de cristais de monazita fornecidos por sua microssonda eletrônica produzem idades não-isotópicas para eles que se equiparam às idades isotópicas U-Pb produzidas pela técnica LA-ICP-MS. Grãos de monazita de *placers* marinhos de Buena (RJ) isotopicamente datados pelo método U-Pb com idades entre 530 e 580 Ma foram quimicamente datadas na UFMG entre 505 e 580 Ma. Estes resultados são consideravelmente compatíveis e colocam o referido laboratório a disposição da comunidade geocientífica para obtenção de idades de cristais de monazita.

Palavras-Chave: MONAZITA, DATAÇÃO QUÍMICA, MICROSSONDA ELETRÔNICA, UFMG

ABSTRACT: DEVELOPMENT OF THE MONAZITE U-Th-Pb CHEMICAL DATING METHOD BY USING ELECTRON MICROPROBE AT UFMG. The monazite U-Th-Pb chemical dating method (non-isotopic) by electron microprobe has been developed for about 20 years and has the acceptance of the geological community by presenting results that are equivalent to the isotope U-Pb geochronology. This mineral contains negligible amounts of common lead, keeping only radiogenic Pb from the Th and U of this mineral. The development of this method in the microanalysis laboratory of the Physics Department- UFMG shows that the monazite U, Th and Pb chemical data provided by its microprobe produce non-isotopic ages for it that are similar to the U-Pb isotopic ages produced by LA-ICP-MS technique. Monazite grains from marine placers of Buena (RJ) isotopically dated by method U-Pb between 530 and 580 Ma were chemically dated at UFMG between 505 and 580 Ma. These results are consistent each other and put the laboratory available to the geoscience community as a tool in obtaining monazite ages.

Keywords: MONAZITE, CHEMICAL DATING, ELECTRON MICROPROBE, UFMG

1. INTRODUÇÃO

Monazita, um fosfato de elementos terras-raras leves, é um mineral acessório difundido em diversas litologias de composição meta a peraluminosa, incluindo granitóides e pegmatitos, além de xistos e gnaisses paraderivados que variam desde o facies xisto-verde a granulito. Concentra-se também em depósitos sedimentares do tipo placer em associação a outros minerais pesados (Overstreet, 1967). A monazita é portadora de Th, U e do Pb essencialmente radiogênico derivado de ambos por decaimento radioativo. Há incorporação negligenciável de Pb comum no crescimento natural de seus cristais (Parrish, 1990), eliminando-se a necessidade de correção isotópica robusta para o mesmo em estudos geocronológicos. Desde os anos 90, este mineral tem se tornado reconhecidamente importante na definição não só da idade de cristalização magmática, como também de eventos de metamorfismo e deformação, idades estas obtidas através de análises não-destrutivas, precisas e de alta resolução espacial de U, Th e Pb por microssonda eletrônica. Uma vez que cristais de monazita podem ser internamente homogêneos ou heterogêneos em função de sua história geológica, as imagens de elétrons retro-espalhados fornecidas pela microssonda são capazes de revelar eventuais domínios/zoneamentos composicionais em cristais de monazita, os quais podem ser cronologicamente ordenados pelo método de datação química para

produzir informações termotectônicas sobre o crescimento de cristais e padrões de recristalização relacionados a reações metamórficas microestruturas (Suzuki e Adachi, 1991; Montel et al., 1996; Williams et al., 1999; Foster et al., 2004; Dahl et al., 2005; Pyle et al., 2005;. Williams et al., 2007; Vlach, 2010). As análises em microssonda eletrônica são facilmente obtidas a partir da mesma lâmina delgada ou seção polida utilizadas nos estudos petrográficos, desde aue seiam extremamente bem polidas para uma perfeita excitação sobre uma superfície plana.

Tendo em vista que a Universidade Federal de Minas Gerais (UFMG) não dispõe de laboratórios de geocronologia isotópica, o Laboratório Microanálises (LMA) do Departamento de Física desta universidade, por meio de sua microssonda eletrônica, passa a ser uma alternativa para estudos geocronológicos não isotópicos de monazita. O objetivo deste artigo é apresentar uma comparação direta entre idades isotópicas obtidas no Laboratório de Geocronologia Isotópica da Universidade de Brasília através da técnica LA-ICP-MS (Laser Ablation Inductively Coupled Plasma Mass Spectrometry) e idades químicas cuidadosamente obtidas no LMA para cristais de monazita, no intuito de apresentar a confiabilidade das suas idades não isotópicas obtidas a partir do desenvolvimento da técnica de sua

datação química por microssonda eletrônica na UFMG.

2. AMOSTRAS E MÉTODOS

Os grãos de monazita investigados nesta pesquisa foram coletados em um concentrado final constituído pelo produto da lavra de várias jazidas de placers marinhos explotadas pelas Indústrias Nucleares do Brasil (INB) na região de Buena, litoral norte fluminense, município de São Francisco de Itabapoana, RJ. Uma amostra do concentrado puro de monazita (grãos desagregados) com 20 quilos foi reduzida, em sucessivas etapas de homogeneização e quarteamento, visando separar alíquotas representativas com cerca de 3 gramas, nas quais grãos individualizados selecionados foram montados em lâminas delgadas e blocos de resina, submetidos ao desbaste e polimento até se obter uma superfície qualidade adequada para petrografia, determinações isotópicas por LA-ICP-MS e análises quantitativas na microssonda eletrônica.

O estudo das características microscópicas da monazita, em lupa e microscópio óptico petrográfico polarizador, com luz transmitida e refletida, que levou à seleção dos grãos aqui utilizados, foi realizado no Laboratório de Inclusões Fluídas e Metalogênese, do Centro de Desenvolvimento da Tecnologia Nuclear (CDTN/CNEN). Grãos de monazita internamente homogêneos, livres de domínios composicionais distintos, foram separados dos heterogêneos e escolhidos para as investigações geocronológicas tanto isotópicas quanto químicas.

Análises isotópicas *in situ* de U-Pb dos grãos de monazita homogêneos por LA-ICP-MS, segundo o procedimento analítico descrito em Bühn *et al.* (2009), foram realizadas no Laboratório de

Ce

La

LIF

10.0

Geocronologia Isotópica da Universidade de Brasília, utilizando um equipamento *Thermo-Finnigan* Neptune - Multi-collector inductively coupled plasma mass spectrometer (MC-ICP-MS) acoplado com um sistema laser NewWave de 213 nm. O padrão GJ-J de Jackson et al. (2004) foi usado como padrão de referência primária no esquema analítico standardsample bracketing. Para cada grão de monazita foram obtidas quatro análises pontuais com as seguintes feições: diâmetro do feixe de laser (micrômetro): 40; energia do laser (%): 70 em 3,06 J/cm²; frequência do laser (Hz): 8; fluxo de Ar (L/min): 0,84; fluxo de He (L/min): 0,40. A redução dos dados incluiu a consideração dos brancos, o cálculo dos erros 2 siama do desvio padrão, e os valores theta (θ) conforme Albarède et al. (2004). Mesmo negligenciável em cristais de monazita, por segurança efetuou-se a correção para Pb comum utilizando os valores de Stacey e Kramers (1975). Diagramas de concórdia U-Pb foram construídos com auxílio do software Isoplot (Ludwig, 2003).

As composições químicas dos grãos de monazita homogêneos abladados a laser foram obtidas no LMA-UFMG, em uma microssonda JEOL, modelo JXA-8900, através de espectrometria por dispersão de comprimento de onda (WDS). Os parâmetros para análises pontuais quantitativas WDS utilizados encontram-se na tabela 1. Os padrões analíticos empregados foram Monazita, Rodonita, Hematita e Crocoita da Coleção Astimex, YAG, Apatita e Thorita da Coleção *Ian Steele* e os ortofostatos de terras raras do *Smithsonian Institute*. O modelo utilizado para corrigir os efeitos de matriz em função das diferenças nas composições das amostras e do padrão, descrito em Toya *et al.* (1984), leva em conta os fatores ZAF.

Tabela 1- Parâmetros para análises pontuais quantitativas WDS utilizados pela microssonda eletrônica do LMA-UFMG.

Método = WDS

		Tensão d	le ace	leraçã	o da	coluna el	etrônio	ca = 25Kv				
Intensidade da corrente = 50nA												
		Diâmet:	ro do	feixe	de el	étrons =	2 micr	ômetros				
			Tempo	de con	tagem	Offsets b	oackgrou	ınd				
Elemento	Raio-X	Cristal	Pico	Backg	round	Bg L	Bg U	Padrão analítico				
Y	La	TAP	20,0	10,0	(seg)	1,12	0,84	YAG - Granada de Y e Al				
Dy	Lb	LIF	20,0	10,0	(seg)	0,84	0,00	DyPO ₄				
P	Ka	PETJ	10,0	5,0	(seg)	0,70	0,70	Monazita				
Si	Ka	TAP	10,0	5,0	(seg)	1,38	0,84	ThSiO4 thorita sintética				
Gd	Lb	LIF	20,0	10,0	(seg)	0,84	0,98	GdPO ₄				
Pb	Mb	PETJ	200,0	100,0	(seg)	1,64	0,64	Crocoita				
Fe	Ka	LIF	10,0	5,0	(seg)	0,70	0,84	Hematita				
Th	Ma	PETJ	20,0	10,0	(seg)	1,95	0,84	ThSiO4 thorita sintética				
Sm	Lb	LIF	20,0	10,0	(seg)	0,55	0,53	REE2				
U	Mb	PETJ	150,0	75,0	(seg)	0,00	2,00	UO ₂ sintético				
Mn	Ka	LIF	20,0	10,0	(seg)	0,56	0,00	Rodonita				
Ca	Ka	PETJ	10,0	5,0	(seg)	0,84	0,70	Ca ₂ P ₂ O ₇ apatita sintética				
Nd	Lb	LIF	20,0	10,0	(seg)	0,84	0,84	NdPO4				
La	La	PETJ	10,0	5,0	(seg)	0,84	0,84	Monazita				
Pr	Lb	LIF	20,0	10,0	(sea)	0,84	0,66	PrPO ₄				

0.84

1,12

Monazita

5,0 (sea)

Sobreposições de picos de raios-X entre Y e Pb não precisaram ser corrigidas por não ter havido medição em PbMa (Chumbo M alfa), mas apenas em PbMb (chumbo M beta). Entretanto, para se evitar erros nas idades obtidas, a interferência de ThMz (tório M gama) sobre o UMb (urânio M beta) medido precisou ser corrigida, seguindo Scherrer *et al.* (2000) em adaptação às condições do LMA-UFMG, da seguinte maneira:

U corrigido = U medido - (0.006365 x Th medido).

O cálculo das idades químicas U-Th-Pb e dos erros associados foi realizado com o auxílio do software EPMA Dating de Pommier et al. (2004), em cujo manual a sistemática encontra-se explicada. O cálculo das médias das idades e de seus parâmetros estatísticos foi obtido com o apoio do software Isoplot (Ludwig, 2003).

3. RESULTADOS

Os dados U-Pb isotópicos obtidos para 5 grãos de monazita investigados encontram-se na tabela 2 e com eles foram construídos os diagramas de concórdia para os 5 grãos, que estão apresentados na figura 1 juntamente com as suas respectivas imagens de elétrons retro-espalhados, obtidas na microssonda. Estas imagens confirmam a homogeneidade interna dos grãos não zonados investigados.

Na tabela 3 estão apresentados os resultados das análises químicas dos grãos de monazita investigados, do tipo monazita-(Ce), bem como as suas respectivas idades U-Th-Pb não-isotópicas. A média das idades de cada grão encontra-se nos respectivos diagramas da figura 2.

Tabela 2- Resultados U-Pb obtidos por Laser Ablation MC-ICP-MS em grãos homogêneos de monazita oriundos de placers marinhos de Buena-RJ.

Monaz	Razão ²⁰⁶ Pb/ ²³⁸ U*	2 σ (%)	Razão ²⁰⁷ Pb/ ²³⁵ U*	2 σ (%)	Razão ²⁰⁷ Pb/ ²⁰⁶ Pb*	2 σ (%)	Idade ²⁰⁶ Pb/ ²³⁸ U	2 σ (Ma)	Idade ²⁰⁷ Pb/ ²³⁵ U	2 σ (Ma)	Idade ²⁰⁷ Pb/ ²⁰⁶ Pb	2 σ (Ma)
B2G1-1	0.09151	1.56	0.76033	2.58	0.05889	1.68	563.1	14	557.5	20.4	563.1	9.5
B2G1-2	0.09467	1.37	0.76732	2.58	0.05941	1.82	581.8	12.8	563.1	20.2	582.2	10.6
B2G1-3	0.09422	1.35	0.75914	2.46	0.05935	1.73	579.4	12.5	560.3	19.7	579.9	10
B2G1-4	0.09494	1.39	0.77485	2.59	0.05945	8.24	583.2	12.9	565.3	50.2	583.5	48.1
B4G2-1	0.08622	3.43	0.7057	5.11	0.05804	4.84	532.4	29.2	532.4	44.5	531.1	25.7
B4G2-2	0.0866	3.7	0.70577	6.89	0.05811	5.16	535.1	31.7	538.9	51.4	534	27.5
B4G2-3	0.0869	3.89	0.68197	8.01	0.05821	10.64	537.0	33.4	526.3	71.1	537.5	57.2
B6G1-1	0.08837	2.68	0.68307	3.8	0.05839	1.77	545.2	23.4	520.2	30	544.4	9.6
B6G1-2	0.08844	2.81	0.70284	4.06	0.0584	4.27	545.6	24.5	532	37.1	544.8	23.3
B6G1-3	0.08774	2.74	0.70145	4.26	0.05829	3.86	541.5	23.7	531	35.7	540.7	20.9
B6G1-4	0.09161	2.65	0.72262	4.74	0.05888	8.12	564.1	23.9	540.7	52.2	562.6	45.7
B7G1-1	0.08433	3.99	0.67732	4.1	0.05769	2.11	518.6	33.6	483.3	32.4	518.1	10.9
B7G1-2	0.08398	3.54	0.67793	3.71	0.05763	2.24	516.7	30.8	486.2	30.4	515.7	11.6
B7G1-3	0.08538	3.26	0.68435	3.39	0.05786	1.94	524.9	28.8	488.7	27.8	524.4	10.2
B7G1-4	0.08768	3.26	0.70312	3.51	0.05822	2.22	539.0	30.4	505.8	30	538.2	11.9
B8G2-1	0.08741	6.59	0.7082	9.28	0.05832	6.25	540.0	56.9	540.5	87.2	541.7	33.9
B8G2-2	0.09158	4.78	0.73503	5.81	0.05894	1.94	564.3	43.2	553	50.9	564.8	10.9
B8G2-3	0.08991	4.74	0.73714	5.64	0.05866	1.84	554.3	42	552.2	54.1	554.3	10.2
B8G2-4	0.08807	4.48	0.69817	5.65	0.05833	1.81	543.4	38.9	528.8	46.3	542.3	9.8
(*) valore	s corrigidos par	a ²⁰⁴ Pb	comum.									

Tabela 3 - Análises químicas dos grãos de monazita investigados e suas respectivas idades químicas (não-isotópicas).

	7400	5 711	ranses q	ummeas	aos gri	uos uc	momazn	u mvest	igaaos e s	Juus re.	pective	<i>35 1</i> 444	cs quiiii	cus (muo	зосори	us).	
								Grão	B2G1								
Monaz	Y_2O_3	Dy_2O_3	P_2O_5	SiO_2	Gd_2O_3	PbO	FeO	ThO_2	Sm_2O_3	UO_2	MnO	CaO	Nd_2O_3	La_2O_3	Pr_2O_3	Ce_2O_3	Total
B2G1-1	0.60	0.18	24.38	3.13	0.41	0.35	0.04	13.57	1.13	0.29	0.04	0.61	8.69	14.10	2.69	29.96	100.1
B2G1-2	0.50	0.12	25.62	2.71	0.42	0.32	0.02	12.30	1.01	0.28	0.01	0.62	8.70	14.44	2.79	30.09	99.9
B2G1-3	0.51	0.14	25.47	2.89	0.38	0.34	0.00	13.26	0.94	0.29	0.01	0.60	8.57	14.29	2.69	30.43	100.8
B2G1-4	0.49	0.08	25.17	2.68	0.34	0.32	0.01	12.21	1.01	0.29	0.00	0.57	8.70	14.44	2.46	30.36	99.1
B2G1-5	0.48	0.14	24.96	2.79	0.41	0.32	0.02	12.60	0.86	0.27	0.03	0.61	8.59	14.08	2.56	30.10	98.8
				Id	lade	2σ	U	2σ	Th	2σ	Pl	b :	2σ .	4DI:			
			Mona	z I	Ma	Ma	ppm	ppm	ppm	ppm	п рр	m p	pm ^I	MPb			
			B2G1-	1 5	578	30	1824	100	119262	238	5 32	58 1	.00 20	7.884			
			B2G1-	2 5	577	32	1736	100	108092	2162	2 29	52 1	.00 20	7.879			
			B2G1-	3 5	567	30	1850	100	116538	233	1 31	28 1	.00 20	7.880			
			B2G1-	4 5	587	32	1900	100	107293	214	5 29	98 1	.00 20	7.870			
			B2G1-	5 5	572	32	1684	100	110720	221	4 29	89 1	.00 20	7.884			

								Grão	B4G2								
Monaz	Y_2O_3	Dy ₂ O ₃	P_2O_5	SiO ₂	Gd_2O_3	PbO	FeO		Sm_2O_3	UO ₂	MnO	CaO	Nd_2O_3	La ₂ O ₃	Pr ₂ O ₃	Ce ₂ O ₃	Total
B4G2-1	2.36	0.73	29.61	0.41	1.96	0.24	0.02	4.82	2.74	1.37	0.03	1.34	11.91	11.62	3.04	28.40	100.6
B4G2-2	2.36	0.89	29.71		2.04	0.23		4.81	2.67	1.44	0.04	1.37	11.90	11.79	2.90	28.79	101.3
B4G2-3	2.35	0.74	29.78	0.34	1.98	0.22		5.02	2.71	1.39	0.02	1.37	12.12	11.75	3.00	28.19	100.9
B4G2-4 B4G2-5	2.09	0.68 0.61	28.73 28.98	0.29	1.72 1.68	0.19		4.08 4.26	2.25 2.45	1.27 1.38	0.02	1.22	11.37 11.63	12.71	2.98 2.83	29.51 28.78	99.2 98.6
D4Q2-3	2.21	0.01	20.30	0.23	1.00	0.22	0.01	4.20	2.43	1.30	0.04	1.21	11.03	12.00	2.63	20.70	36.0
			М	onaz	Idade	2σ	U	2σ	Th	2σ	Pb	2σ	MPb				
				G2-1	Ma 596	Ма 39	ppm 11842	ppm 237	ppm 42376	ppm 848	ppm	ppm 100	207.04	_			
				G2-1 G2-2	570	38	12389	248	42279	846	2182 2126	100	207.04				
				G2-3	546	38	11945	239	44133	883	2042	100	207.06				
				G2-4 G2-5	539 596	42 41	10949 11891	219 238	35855 37402	717 748	1736 2052	100 100	207.00 206.98				
			DH	GZ -3	330	41	11051	230	37402	740	2032	100	200.50	_			
									B6G1								
Monaz	Y ₂ O ₃	•	P ₂ O ₅		Gd ₂ O ₃				Sm ₂ O ₃							Ce ₂ O ₃	Total
B6G1-1 B6G1-2	0.84	0.35 0.30	27.70 27.27	1.61	1.33 1.17	0.31	0.02	11.63		0.47 0.45	0.03	1.64 1.66	11.20 11.09	11.53 11.45	2.85 2.87	27.67 28.11	101.1 100.8
B6G1-3	0.81	0.29	27.02		1.23		0.01		2.17	0.43	0.04	1.64	11.00	11.43	2.79	27.99	100.0
B6G1-4	0.87	0.32	26.77		1.19			11.45	2.14	0.45	0.00	1.63		11.01	2.95	27.93	99.5
			M	onaz	Idade Ma	2σ Ma	U	2σ nnm	Th	2σ nnm	Pb	2σ nnm	MPb				
			В6	G1-1	560	Ма 31	ppm 3475	ppm 100	ppm 102231	ppm 2045	ppm 2859	ppm 100	207.78	1			
				G1-2	577		3254		100957	2019	2896	100	207.79				
				G1-3 G1-4	587 545	32 31	3291 3376		100587 101053		2943 2748	100 100	207.78 207.78				
			БО	G1-4	545	31	3370	100	101033	2021	2740	100	207.70	J			
								Grão	B7G1								
Monaz	Y_2O_3	Dy_2O_3	P_2O_5	SiO ₂	Gd_2O_3				Sm_2O_3				Nd_2O_3			Ce_2O_3	Total
B7G1-1	0.03	0.02	28.68	1.00	0.73	0.13		5.82	2.14	0.12	0.04	1.32	13.57	12.14	3.25	30.91	99.9
B7G1-2 B7G1-3	0.00	0.00 0.09	28.41 28.30		0.84 0.83	0.14 0.14		5.89 5.88	2.22 2.27	0.13 0.15	0.04	1.31 1.37	13.82 13.60	12.27 12.16	3.13 3.09	31.30 31.51	100.4 100.2
B7G1-3	0.02	0.05	28.31		1.11	0.14		6.19	2.56	0.13	0.04	1.86	12.97	11.88	3.08	30.93	100.2
B7G1-5	0.05	0.04	27.83		0.80	0.13		5.84	2.19	0.14	0.05	1.22		12.23	3.21	32.47	101.1
								_		_		_					
			N	1onaz	Idade Ma	2σ Ma	U ppm	2σ ppm	Th ppm	2σ ppm	Pb ppm	2σ ppm	MPb				
			В	7G1-1	507	54	715	100		1022	1216	100	207.891	l			
				7G1-2	519	54	852	100	51770	1035	1272	100	207.877				
				7G1-3 7G1-4	520 488	53 50	958 1258	100 100	51682 54380		1281 1281	100 100	207.865 207.840				
				7G1-5	492	53	890	100	51357			100	207.872				
								~ ≈	D063								
Monaz	Y ₂ O ₃	Dy ₂ O ₃	P ₂ O ₅	SiO ₂	Gd₂O₃	Ph∩	FeO		$\begin{array}{c} \textbf{B8G2} \\ \textbf{Sm}_2\textbf{O}_3 \end{array}$	IIO ₂	MnO	CaO	Nd_2O_3	La ₂ O ₂	Pr ₂ O ₂	Ce ₂ O ₂	Total
B8G2-1	0.11	0.00	30.15		0.49				1.56	0.28	0.00	1.01	11.38	14.95	3.08	30.74	100.9
B8G2-2	0.14	0.03	29.00		0.56		0.03		1.64		0.01	1.07	11.44	14.70	3.08	30.71	
B8G2-3	0.07	0.03	29.18	0.86	0.51	0.19	0.01	7.14	1.52	0.31	0.01	1.07	11.04	14.83	3.06	31.04	100.9
B8G2-4	0.10	0.10	29.03		0.52	0.17	0.01	6.22	1.68	0.31	0.02	1.00	11.54	14.64	3.13	30.65	100.0
B8G2-5	0.03	0.03	29.40		0.61	0.14		5.19	1.87	0.24	0.02	0.99	12.45	14.37	3.30	32.47	101.9
B8G2-6	0.13	0.00	28.62	1.32	0.52	0.21	0.03	7.87	1.51	0.27	0.01	0.93	10.35	15.01	2.58	31.71	101.1
					Idado	2 σ		24	Th	2 σ	Dh	2 σ					
			M	1onaz	Idade Ma	2σ Ma	U ppm	2σ ppm	Th ppm	2σ ppm	Pb ppm	2σ ppm	MPb				
			RS	3G2-1	547	49	2126	100			1495	100	207.754	1			
				3G2-2	561	45	2416	100	60874		1736	100	207.752				
			В8	3G2-3	552	44	2307	100	62711	1254	1745	100	207.767	7			
			B8	3G2-4	546	48	2358	100	54653	1093	1532	100	207.735	5			
				3G2-5	576	57	1808	100	45619	912	1337	100	207.753				
			B8	3G2-6	563	42	1922	100	69179	1384	1912	100	207.814	1			

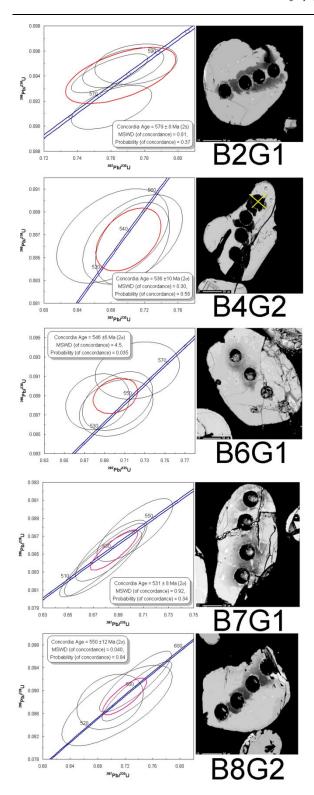


Figura 1 - Idades concordantes U-Pb para os 5 grãos de monazita investigados e suas respectivas imagens de elétrons retroespalhados. Notar os buracos deixados pela ablação a laser.

4. DISCUSSÕES E CONCLUSÕES

A tabela 4 a seguir apresenta o resumo comparativo das idades isotópicas e não-isotópicas dos grãos de monazita investigados.

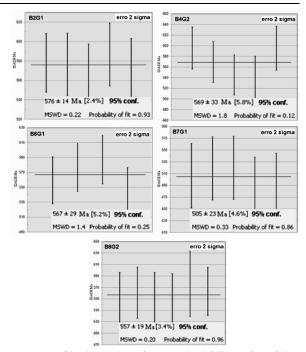


Figura 2: Média das idades químicas U-Th-Pb (não-isotópicas) dos 5 grãos de monazita.

Tabela 4 - Quadro comparativo das idades isotópicas U-Pb e idades químicas U-Th-Pb dos grãos de monazita de Buena-RJ.

Erros de 2 σ.

Monazita	Idade isotópica U-Pb (Ma)	Idade química U-Th-Pb (Ma)
B2G1	579 +/- 8	576 +/- 14
B4G2	536 +/- 10	569 +/- 33
B6G1	546 +/- 6	567 +/- 29
B7G1	531 +/- 8	505 +/- 23
B8G2	550 +/- 12	557 +/- 19

Considerando os erros das idades, todas as idades médias não-isotópicas dos grãos de monazita estudados que foram obtidas pelo método de datação guímica U-Th-Pb em microssonda eletrônica isotópicas encaixam-se nas idades correspondentes. Um maior número de análises por cristal de monazita poderia, eventualmente, diminuir estatisticamente as pequenas diferenças de idade verificadas. A semelhança dos resultados confirma a robustez do método não-isotópico de datação de monazita, já consagrado na literatura geológica, e coloca o LMA-UFMG à disposição da comunidade geocientífica brasileira como uma alternativa à obtenção de dados geocronológicos confiáveis para este mineral, sob a condição de que seja monazita portadora de Th e eventualmente U, bem como do Pb radiogênico deles derivado.

5. AGRADECIMENTOS

À INB pelo fornecimento do concentrado de monazita e ao Prof. B. Buhn (UnB) pelo apoio na obtenção das idades isotópicas U-Pb. Em especial, ao Coordenador do LMA-UFMG, Prof. Abá Israel Cohen Persiano, pelo irrestrito apoio e interesse no desenvolvimento do método em questão.

6. REFERÊNCIAS

- Albarède F., Telouk P., Blichert-Toft J., Boyet M., Agranier A., Nelson B. 2004. Precise and accurate isotopic measurements using multiple-collector ICPMS. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 68:2725-2744.
- Bühn B., Pimentel M.M., Matteini M., Dantas E.L. 2009. High spatial resolution analysis of Pb and U isotopes for geochronology by laser ablation multi-collector inductively coupled plasma mass spectrometry (LA-MC-ICP-MS). *Anais da Academia Brasileira de Ciências*, 81:99-114.
- Dahl P.S., Hamilton M.A., Jercinovic M.J., Terry M.P., Williams M.L., Frei, R., 2005. Comparative isotopic and chemical geochronometry of monazite, with implications for U–Th–Pb dating by electron microprobe: An example from metamorphic rocks of the eastern Wyoming Craton (U.S.A.). *American Mineralog*ist, 90: 619–638.
- Foster G., Parrish R.R., Horstwood, M.S., Chenery, S., Pyle, J., and Gibson, H.D., 2004. The generation of prograde P–T–t points and paths; a textural, compositional, and chronological study of metamorphic monazite. *Earth Planetary Science Letters*, 228: 125–142.
- Jackson S.E., Pearson N.J., Griffin W.L., Belousova E.A. 2004. The application of laser ablation inductively coupled plasma mass spectrometry to in situ U-Pb zircon geochronology. *Chemical Geology*, 211: 47-69.
- Ludwig K. R. 2003. Isoplot/Ex 3.00: A geochronological toolkit for Microsoft Excel. Berkeley Geochronology Center, Special Publication, n.4, 70 p.
- Montel J., Foret S., Veschambre M., Nicollet C., Provost A., 1996. Electron microprobe dating of monazite. *Chemical Geology*. 131: 37–53.
- Overstreet W.C., 1967. The geological occurrence of monazite. U.S. Geological Survey Professional Papers. 530, 327.

- Parrish R.R. 1990. U–Pb dating of monazite and its applications to geological problems. *Canadian Journal of Earth Science*, 27: 1431–1450
- Pommier A., Cocherie A., Legendre O. 2004. EPMA Dating User' Manual, V.1.01: Age Calculation from Electron Probe Microanalyser Measurements of U-Th-Pb. BRGM, Orleans.
- Pyle J.M., Spear F.S., Wark D.A., Daniel C.G., Storm L.C. 2005. Contributions to precision and accuracy of chemical ages of monazite. *American Mineralogist*, 90: 547–577.
- Scherrer N.C., Eng M., Gnos E., Jakob V., Liechti A. 2000. Monazite analysis; from sample preparation to microprobe age dating and REE quantification. Schweizer Mineralogische und Petrographische Mitteilungen, 80: 93-105.
- Stacey J.S. e Kramers J.D. 1975. Approximation of terrestrial lead isotope evolution by a two-stage model. *Earth and Planetary Science Letters*, 26: 207-221.
- Suzuki K. e Adachi M., 1991. Precambrian provenance and Silurian metamorphism of the Tsubonosawa paragneiss in the South Kitakami terrane, Northeast Japan, revealed by the chemical Th–U–total Pb isochron ages of monazite, zircon, and xenotime. *Geochemical Journal*. 25: 357–376.
- Toya T., Kato A., Jotaki R. 1984. Quantitative Analysis with Electron Probe Microanalyzer. Jeol Training Center. Japan. 113p.
- Vlach S.R.F. 2010.Th-U-Pb_T Dating by Electron Probe Microanalysis, Part I. Monazite: Analytical Procedures and Data Treatment. *Geologia USP-Série científica*, 10(1): 61-85.
- Williams M.L., Jercinovic M.J., Terry M.P. 1999. Age mapping and dating of monazite on the electron microprobe: Deconvoluting multistage tectonic histories. *Geology* 27: 1023-1026
- Williams M.L., Jercinovic M.J., Hetherington CJ. 2007. Microprobe monazite geochronology: understanding geologic processes by integrating composition and chronology. *Ann Review Earth Planetary Sciences*. 35: 137-175.