

## COMPOSIÇÃO QUÍMICA DE CORALLINACEAE (RHODOPHYTA, CRYPTONEMIALES) 1. CORALLINA OFFICINALIS L

Luis Roberto Possolo\*  
Noemy Yamaguishi Tomita\*\*  
Maria Pilar Rojals Pique\*\*\*

## CHEMICAL COMPOSITION OF CORALLINACEAE (RHODOPHYTA, CRYPTONEMIALES) 1. CORALLINA OFFICINALIS L.

**Palavras Chaves:** Corallinaceae Composição Química

### RESUMO

Desenvolveu-se um método para avaliar a composição química de *Corallina officinalis*. Onze minerais, dois óxidos e dois carbonatos foram examinados. Os resultados foram comparados com fertilizantes minerais e calcário dolomítico.

### ABSTRACT

A method for the evaluation of chemical composition of *Corallina officinalis* has been developed. Eleven mineraes, two oxides and two carbonates were examined. Evidence is presented that the results were compared with mineraes fertilizens and dolomitic calcairium.

### INTRODUÇÃO

A família Corallinaceae (Rhodophyta, Cryptonemiales), compõe-se quase que totalmente de espécies com impregnação de Carbonato de Cálcio nas paredes celulares.

---

(\*) ICASA. Instituto Campineiro de Análise de Solo e Adubo – Av. Alberto Sarmiento, 152 CEP 13070 – Campinas-SP.

(\*\*) IBT. Instituto de Botânica – Seção de Ficologia, C. P. 4005 CEP 01051 – São Paulo-SP.

(\*\*\*) PUCCAMP. Pontifícia Universidade Católica de Campinas. Departamento de Biologia – Av. John Boyd Dunlop s/nº Jardim Ipaussurama CEP 13060 – Campinas-SP.

Dentro do grupo ocorrem: 1) gêneros totalmente calcificados, não articulados que forma crostas lisas ou com protuberâncias; 2) gêneros não totalmente calcificados, articulados que apresentam segmentos calcificados (intergenículos) alternados por porções não calcificadas (genículo), FIG. 01 e 3) poucos gêneros não calcificados, modificados, que vivem como parasitas de outras algas.

Segundo JOHANSEN (1976), dos trinta e seis gêneros conhecidos mundialmente, quinze são articulados e os demais são incrustantes. De acordo com OLIVEIRA-FILHO (1977), cinco articulados e seis crostosos, ocorrem no Brasil. Alguns destes gêneros, associados à fauna, se estendem por grandes áreas da plataforma continental brasileira COUTINHO (1978), sendo considerados por MILLIMAN & AMARAL (1975) como um recurso natural, passível de ser explorado e praticamente inesgotável, por ser renovável.

Tendo em vista a importância crescente que as algas tem despertado a nível mundial e nacional como fonte de alimentação, ficolóides e calcáreo, preocupa-nos o fato de que sua exploração esteja ocorrendo, principalmente no Brasil, sem um levantamento qualitativo e quantitativo e um conhecimento biológico e ecológico. Sendo assim, paralelamente ao estudo do levantamento qualitativo em andamento no litoral capixaba, foi iniciada uma série de análises de composição química dessas algas calcáreas, face a escassa literatura ora existente no país. Essas referências restringem-se a MANDELLI (1964) e YOKOYAMA & GUIMARÃES (1975 e 1977).

## MATERIAL E MÉTODOS

*Corallina officinalis* foi coletada em 19-VIII-86, na Barra do Riacho, Município de Aracruz, Espírito Santo, Brasil.

Parte da amostra foi fixada em formalina neutralizada com bórax em água do mar, a 4% e parte foi deixada secar ao ar. No laboratório, as algas foram limpas em água corrente, procurando-se retirar, o máximo possível os organismos a elas aderidos. A seguir, foram lavadas em água desmineralizada e secas em estufa a 60°C por 24 horas. Após secagem, as algas foram trituradas e reduzidas a pó usando-se um graal.

As amostras foram analisadas como adubo e como calcáreo.

Como ADUBO:

1. Através da digestão com "Água Régia" (três partes de HNO<sub>3</sub> mais uma parte de HCl) e os seguintes procedimentos:

1.1 Determinação de Ca, Mg, K, Mn, Zn, Cu e Na: leituras em Espectrofotômetro de Absorção Atômica.

Para Ca e Mg efetuou-se diluição em água deionizada (1.000 vezes) e a partir desta, nova diluição de 50.000 vezes com Cloreto de Estrôncio a 1%.

Para os demais elementos, foram feitas diluições a 250, 2.000 e 20.000 vezes em água deionizada, tomando-se o melhor resultado de leitura (dentro da curva de calibração do aparelho).

1.2. Determinação de B, S e P: leituras em Colorímetro, diluição em água deionizada.

Para B, efetuou-se diluição a 5.000 vezes, tomando-se desta, uma alíquota de 1ml e adicionando-se 2ml de tampão (Acetato de Amônia mais Ácido acético) e 2ml de Azometina H.

Para S, fez-se diluição a 250 vezes, retirando-se desta uma alíquota de 10ml e adicionando-se 1g de Cloreto de Bário-6H<sub>2</sub>O, 1ml de ácido Clorídrico 6N e 2 ppm de enxofre.

Para P, foi feita diluição a 2.000 vezes, retirando-se desta, uma alíquota de 5ml e adicionando-se 2ml de solução de Vanadato/Molibdato de Amônia.

2. Através da digestão sulfo-salicílica com catalizadores e o seguinte procedimento:

Tomou-se 0,3g da amostra para 10ml de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> mais ácido salicílico a 2% e como catalizadores foram usados zinco em pó óxido de Mercúrio e Tiosulfato de Sódio. Através deste processo, as formas nitrogenadas transformaram-se em sulfato de Amônia.

## RESULTADOS

Para um melhor entendimento dos resultados analíticos (análise na forma de calcáreo), cabe salientar que os teores de CaO, MgO, CaCO<sub>3</sub> e MgCO<sub>3</sub> são valores potenciais destes compostos, visto que, os mesmos são obtidos através de cálculos, tomando-se o valor analítico encontrado para os elementos Ca e Mg e extrapolando-os para as moléculas dos compostos citados.

## DISCUSSÃO E CONCLUSÕES

Tomando-se os resultados obtidos nas análises químicas efetuadas, notamos que praticamente não houveram diferenças significativas entre os valores das amostras fixadas em formalina e as não fixadas, (TABELAS 01 a 04).

**TABELA 1**

Corallina officinalis L. Material fixado, analisado como adubo.

<b>DETERMINAÇÃO</b>	<b>ANÁLISE</b>	<b>RESULTADO</b>
Nitrogênio	N %	0.32
	total %	0.10
Potássio	K20 %	0.09
Cálcio	Ca %	40.50
Magnésio	Mg %	4.55
Enxofre	S %	0.29
Ferro	Fe ppm	250.00
Manganês	Mn ppm	25.00
Cobre	Cu ppm	7.50
Zinco	Zn ppm	17.50
Boro	B ppm	72.50
Sódio	Na %	0.70

**TABELA 2**

Corallina officinalis L. Material não fixado, analisado como adubo.

<b>DETERMINAÇÃO</b>	<b>ANÁLISE</b>	<b>RESULTADO</b>
Nitrogênio	N %	0.19
	total %	0.05
Potássio	K20 %	0.05
Cálcio	Ca %	41.50
Magnésio	Mg %	5.00
Enxofre	S %	0.37
Ferro	Fe ppm	200.00
Manganês	Mn	—
Cobre	Cu ppm	7.50
Zinco	Zn ppm	5.00
Boro	B ppm	70.00
Sódio	Na %	0.84

TABELA 3

Corallina officinalis L. Material fixado, analisado como calcáreo.

DETERMINAÇÃO	ANÁLISE	RESULTADO
Óxido de cálcio	CaO	55.32
Óxido de magnésio	MgO	7.14
Soma de óxidos		62.46
Carbonato de cálcio	CaCO <sub>3</sub>	99.03
Carbonato de magnésio	MgCO <sub>3</sub>	15.00
P N		89.09

TABELA 4

Corallina officinalis L. Material não fixado, análise calcáreo.

DETERMINAÇÃO	ANÁLISE	RESULTADO
Óxido de cálcio	CaO	55.32
Óxido de magnésio	MgO	7.39
Soma de óxidos		62.71
Carbonato de cálcio	CaCO <sub>3</sub>	99.03
Carbonato de magnésio	MgCO <sub>3</sub>	15.52
P N		95.00

Se compararmos os resultados obtidos com os vários tipos de fertilizantes minerais (A. N. D. A. 1975), p. 109, verificaremos que os teores, tanto de macro quanto de micronutrientes estão bastante aquém dos encontrados nestes fertilizantes, com excessão dos teores de Ca e Mg. Portanto, o material em questão, não teria valor para correção de deficiência nutricional do solo. Todavia, visto os bons teores de Ca e Mg, comparáveis aos encontrados no calcáreo mineral altamente cálcico ou calcídico, (A. N. D. A., 1975), p. 115, muito próprio para correção de acidez no solo e também para sua nutrição, nada impediria que os demais elementos viessem a funcionar como complementos nutricionais, quando de uma calagem, o qual após destilação, foi recolhido em ácido Bórico e titulado em H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> para determinação do NH<sub>3</sub> em excesso.

Como CALCÁREO:

1. Através da digestão clorídrica (1g da amostra para 10ml de ácido Clorídrico). Para determinação dos teores de Ca e Mg: leituras em

Espectrofotômetro de Absorção Atômica. Para tal, efetuou-se diluição a 1.000 vezes em água deionizada e a partir desta, uma diluição até 50.000 vezes com Cloreto de Estrôncio 1%.

2. Através da digestão clorídrica (1g da amostra para 50ml de ácido clorídrico 0,5N. Para determinação do Poder de Neutralização (P.N.) efetuou-se titulação direta do digerido usando-se como titulante NaOH (0,25N) e Fenolftaleína como indicador.

3. Para determinação de Sílica e insolúveis, usou-se digestão idêntica ao item (1) e posterior filtragem e pesagem.

Recebido para publicação em 10-7-87.

## BIBLIOGRAFIA

- A. N. D. A. (Associação Nacional para Difusão de Adubos). 1975. Manual de Adubação, 2ª edição, São Paulo, S. P. p. 100-218.
- COUTINHO, P. N. 1978. Problemas de explotación de las algas calcareas en la Plataforma del Brasil. UNESCO (Seminário sobre Ecologia bentônica y Sedimentación de la Plataforma Continental del Atlântico sur. Montevideo, p. 415-421.
- JOHANSEN, H. W. 1976. Family Corallinaceae. In I. A. Abbott & G. J. Holleberg, Marine Algae of California. Stanford California: Stanford University Press, p. 379-415.
- MANDELLI, M. Q. 1964. Sobre a composição química de algumas espécies de algas marinhas brasileiras. Cien. Cult., São Paulo, 16 (3): 281-284.
- MILLIMAN, J. D. & AMARAL, C. A. B. 1975. Economic potential of Brazilian Continental margin sediments. Contribution 3462, Woods Hole Oceanogr. Inst. Mass.
- OLIVEIRA FILHO, E. C. 1977. Algas marinhas do Brasil. Departamento de Botânica da Universidade de São Paulo, S. Paulo, 407 p. (Tese de Livre Docência em Ficologia).
- YOKOYAMA, M. Y. & GUIMARÃES, O. 1975. Determinação dos teores de NA, K, P e proteínas em algumas algas marinhas. Acta Biol. Par., Curitiba 4(1/2): 19-24.

YOKOYAMA, M. Y. & GUIMARÃES, O. 1977. Variação na composição química de algumas algas marinhas da Ilha do Saí, Paraná, Brasil. Acta Biol. Par., Curitiba, 6(1, 2, 3, 4): 67-73.