



Caracterização das águas subterrâneas usadas para irrigação na área produtora de melão da Chapada do Apodi¹



José F. de Medeiros², Rodrigo de A. Lisboa³, Maurício de Oliveira⁴,
Manoel J. da Silva Júnior³ & Leonardo P. Alves³

¹ Projeto financiado pelo Programa Avança Brasil em convênio com EMBRAPA/ESAM

² Eng. Agr., D.Sc., Departamento de Engenharia Agrícola – ESAM, CP 137, CEP 59625-900, Mossoró, RN (Foto)

³ Graduando em Agronomia; Bolsista do PIBIC/CNPq – ESAM

⁴ Prof. Adj., D.Sc., Departamento de Solos e Geologia – ESAM

Protocolo 67 - 18/6/2000 - Aprovado em 24/9/2003

Resumo: Objetivando-se estudar a qualidade da água de irrigação, em especial do aquífero situado no calcário da formação Jandaíra, na região produtora de melão localizada na Chapada do Apodi, realizou-se este trabalho utilizando-se resultados de 45 análises completas (CE_s , pH e concentrações de Na^+ , Ca^{2+} , Mg^{2+} , K^+ , Cl^- , HCO_3^- e CO_3^{2-}) de amostras d'água de diversas localidades, inseridas nos municípios de Mossoró e Baraúna, e circunvizinhos, coletadas no período seco. As águas dos poços tubulares usadas para irrigação apresentaram níveis elevados de salinidade, CE_s variando de 1,25 a 3,00 dS m^{-1} . Existem diferentes regiões, cada uma com valores de salinidade, composição da água e riscos de obstrução específicos e diferenciados. Em algumas áreas, a salinidade e a toxicidade do cloreto podem afetar, de forma significativa, o rendimento de culturas sensíveis. As águas apresentam baixa sodicidade e elevada alcalinidade.

Palavras-chave: qualidade da água, alcalinidade, salinidade

Characterization of the groundwater used for irrigation in the melon producing area of the Apodi Plateau

Abstract: This research had the objective of studying the quality of the irrigation water, especially confined to Jandaíra calcareous aquifer, in melon producing region of the municipal districts of Mossoró, Barauna and other surrounding areas. The results of 45 complete analyses (electrical conductivity, pH and concentrations of Ca^{2+} , K^+ , Cl^- , HCO_3^- and CO_3^{2-}) of water samples belonging to different places, located in the study region were used. The water used for the irrigation collected from tubular wells presented high levels of salinity, varying from 1.25 to 3.00 dS m^{-1} . Different areas exist, each one with different salinity values and obstruction risks. In some areas, the salinity and toxicity of the chloride may affect in a significant way the yield of sensitive crops. All analyzed water samples present low sodicity and high alkalinity.

Key words: water quality, salinited, alkalinity

INTRODUÇÃO

No Nordeste existem milhares de poços cujas águas são utilizadas para a irrigação, representando um importante insumo na cadeia produtiva; no entanto, o uso de água de má qualidade pode trazer danos ao meio ambiente, com sérios reflexos socioeconômicos (Silva Júnior et al., 1999).

Os municípios de Mossoró, Baraúnas e vizinhos a estes, no Estado do Ceará, que se localizam na Chapada do Apodi vêm, ultimamente, se destacando na produção de frutas e hortaliças irrigadas, sobretudo melão, produzindo tanto para o mercado interno como para o externo.

A principal fonte de água para a irrigação na Chapada do Apodi é subterrânea, cuja captação é feita do arenito Açú, em poços com cerca de 1000 m de profundidade, e do calcário Jandaíra, com profundidade em torno de 100 m. Atualmente, o tipo de poço mais utilizado é aquele que explora o aquífero calcário.

Segundo Medeiros (1992), Oliveira & Maia (1998), entre outros, as águas do aquífero calcário apresentam concentrações de sais relativamente elevadas, podendo ser superior a 2000 $mg L^{-1}$ (3,0 dS m^{-1}). Neste caso, sua utilização fica condicionada à tolerância das culturas à salinidade e ao manejo da irrigação, com vistas ao controle da salinização dessas áreas.

A qualidade das águas dos poços utilizadas para a irrigação, pode variar no tempo e no espaço, e se sabe que na época de estiagem seus níveis de sais são mais elevados, quando também são mais altas as temperaturas e a evapotranspiração na região, com as culturas exigindo maior suprimento de água, a fim de atender às suas necessidades fisiológicas, sendo afetadas, portanto, com maior intensidade; assim, observa-se a importância do conhecimento de sua qualidade para evitar os problemas conseqüentes (Costa, 1982; Laraque, 1989; Medeiros, 1992; e Silva Júnior et al., 1999).

Segundo Oliveira & Maia (1998) nos aquíferos da região da Chapada do Apodi a água de poços tubulares rasos (influenciados pelo calcário) e profundos (confinados no arenito) apresenta maiores problemas que as águas superficiais, devido aos maiores valores de pH e à concentração de íons bicarbonatos.

A alcalinidade excessiva das águas destinadas à fertirrigação pode criar uma série de inconvenientes, que vão desde o entupimento dos emissores, pela precipitação de carbonatos e fosfatos, até a redução da disponibilidade de micronutrientes para as culturas (Egreja Filho et al., 1999).

Segundo Oliveira & Maia (1998) as determinações de pH e CE_a (condutividade elétrica) fornecem subsídios para se avaliar a possibilidade de precipitação de sais e a indução da salinidade em função da prática da irrigação; a relação de adsorção de sódio (RAS) assume papel preponderante, posto que a combinação CE e RAS serve para avaliar os perigos que a água oferece, respectivamente, em termos de indicação de salinidade e aumento dos teores de sódio na solução do solo e, conseqüentemente, problemas de infiltração; o uso da RAS, como proposto originalmente pelo Laboratório de Salinidade de Solo dos Estados Unidos (Richards, 1954) tem sido, no entanto, freqüentemente criticado, por subestimar o risco de sodicidade e por não levar em consideração outros íons (HCO_3^- e CO_3^{2-}) sugerindo-se métodos de cálculos alternativos, como a RAS ajustada (RASaj) e da RAS corrigida (RAScor) (Ayers & Westcot, 1999).

Sendo a maioria das culturas exploradas na região classificadas como sensíveis a moderadamente sensíveis à salinidade, surge a necessidade urgente de melhor caracterizar essas águas, para se estabelecer o manejo adequado das plantas, solo e sistemas de irrigação.

Com o presente trabalho, propõe-se estudar a qualidade da água de irrigação, sobretudo a de origem calcária, na região produtora de melão dos municípios de Baraúnas e Mossoró, e municípios vizinhos, no Estado do Ceará.

MATERIAL E MÉTODOS

O presente trabalho de campo foi realizado nos municípios de Mossoró, Baraúnas, RN, e em outros circunvizinhos, estes no Estado do Ceará, fazendo-se visitas nas empresas e propriedades rurais que trabalham com a produção de frutas e hortaliças irrigadas na região, e que possuem poços tubulares explorando o calcário Jandaíra. Em partes dos poços, representando todas as áreas visitadas, foram coletadas 45 amostras de água e encaminhadas aos Laboratórios de Irrigação e Salinidade e de Química e Fertilidade de Solos,

respectivamente, dos Departamentos de Engenharia Agrícola e de Solos e Geologia da Escola Superior de Agricultura de Mossoró, ESAM, onde foram, de forma sistemática, caracterizadas quimicamente. Utilizando-se o mapa da região (SUDENE, 1972) fez a localização dos poços, determinando-se as suas coordenadas (latitude e longitude).

As amostras de água foram coletadas no período seco, durante os meses de setembro de 1999 e janeiro de 2000, observando-se os critérios para análise, conforme Palacios & Aceves (1970) acondicionando-as em garrafas plásticas, opacas, de 500 mL, hermeticamente fechadas e conduzidas para análise laboratorial. Nas amostras coletadas determinou-se CE_a , pH e concentrações de Na^+ , Ca^{2+} , K^+ , Cl^- , HCO_3^- e CO_3^{2-} , de acordo com as metodologias propostas por Richards (1954) e EMBRAPA (1997). Realizou-se, também, o cálculo da RAS, RASaj e RAScor, segundo Medeiros & Gheyi (1997) e Ayers & Westcot (1999). Em todas as amostras de água foram determinados a CE_a e o pH em campo, com o auxílio do condutivímetro e medidor de pH (momento da coleta). Os valores de CE e pH assumidos nas análises foram aqueles determinados em campo, primeiro porque os valores de CE foram similares e, segundo, pelo fato do pH medido no campo representar melhor as condições reais.

Depois de realizadas as análises foi feita comparação das características das águas entre os poços e localidades vizinhas, de modo a se verificar semelhança entre elas e estabelecer uma regionalização das águas. A partir deste agrupamento, fez-se uma estatística para cada parâmetro medido (CE_a , pH, pHc, RAS, Na^+ , Ca^{2+} , Mg^{2+} , K^+ , Cl^- , HCO_3^- e CO_3^{2-}). Também, com os dados de todas as amostras, fêz-se correlações da condutividade elétrica (CE_a) com a concentração dos íons e da RAS com a RASaj e RASc. Confeccionou-se um mapa da região estudada locando-se as áreas onde as águas apresentam características semelhantes.

RESULTADOS E DISCUSSÃO

A Tabela 1 e a Figura 1 mostram que os valores médios da CE_a variam entre as regiões delimitadas, fato também observado para outras características das águas avaliadas. As áreas (regiões) que apresentaram maior salinidade foram aquelas representadas pelas localidades Apodi (Maísa) e Paulicéia (3,0 dS m^{-1}), pela localidade Cajazeiras (2,56 dS m^{-1}) e pelas localidades Ibisá (Maísa), União (Maísa) e Pau-Branco, (2,16 dS m^{-1}), sendo que, para irrigação convencional, culturas sensíveis a moderadamente sensíveis à salinidade podem reduzir seu rendimento de forma significativa (Ayers & Westcot, 1999). Os teores de cloreto nas águas dessas áreas estão acima de 9,0 mmol L^{-1} , se enquadrando como águas de restrições severas quanto a toxicidade deste elemento (Ayers & Westcot, 1999) não sendo recomendadas para irrigar culturas sensíveis ao cloreto.

Confrontando o mapa hidrogeológico da região estudada (SUDENE, 1980) com o mapa da salinidade da água (Figura 1), observa-se que os menores valores de salinidade estão na área da Formação Calcário Jandaíra, enquanto as mais salinas estão na área da Formação Grupo Barreira. Isso pode ser

Tabela 1. Características físico-químicas e químicas da água de irrigação por regiões homogêneas, em Mossoró e Baraúna, RN, e circunvizinhos a estes, no Estado do CE

Localidade*	CE _a dS m ⁻¹	pH da Água	pHc	RAS	Íons (mmol _e L ⁻¹)				
					Ca ²⁺	Mg ²⁺	Na ⁺	Cl ⁻	HCO ₃ ⁻
J S V M B	1,17 ± 0,07 [#]	6,56 ± 0,16	6,74 ± 0,06	1,25 ± 0,28	7,7 ± 0,6	2,5 ± 1,1	2,8 ± 0,7	4,4 ± 0,6	7,1 ± 0,8
Boa	1,57 ± 0,16	6,71 ± 0,12	6,58 ± 0,02	1,62 ± 0,19	8,7 ± 0,9	3,9 ± 0,9	4,1 ± 0,5	6,9 ± 1,2	9,7 ± 1,0
PBr Ib Un	2,16 ± 0,20	6,92 ± 0,10	6,64 ± 0,02	1,80 ± 0,57	11,3 ± 0,8	3,5 ± 1,1	4,9 ± 1,7	13,3 ± 2,0	6,7 ± 0,3
MF	1,77 ± 0,08	6,69 ± 0,07	6,63 ± 0,02	1,94 ± 0,19	9,4 ± 0,4	1,6 ± 1,0	4,5 ± 0,3	9,0 ± 0,9	7,8 ± 0,7
P Ap	2,98 ± 0,02	6,97 ± 0,15	6,71	2,31	14,2	6,6	7,5	22,8	5,0
Sm	1,9	6,65	6,77	1,72	7,2	7,7	4,69	7,4	7,9
CF	1,61	6,80	6,59	1,75	9,3	0,5	3,9	7,3	8,2
Caj	2,56	6,63	6,65	2,43	12,7	2,9	6,8	15,2	6,1
Quix	1,75	6,70	6,84	1,75	8,9	4,3	4,5	10,6	5,2
Média	1,64 ± 0,60	6,72 ± 0,23	6,71 ± 0,16	1,52 ± 0,42	8,72 ± 1,97	2,97 ± 1,60	3,69 ± 1,32	6,97 ± 4,154	7,41 ± 1,54

* J = Juremal; S = Sumidouro; V = Velame; M = Mata Burro; B = Baraúna; Boa = BoaÁgua; PBr = Pau-Branco; Ib = Ibisa (Maisa); Un = União (Maisa); MF = Mata Fresca; P = Paulicéia; Ap = Apodi (Maisa); Sm = Serra Mossoró; CF = Cacimba Funda; Caj = Cajazeiras; Quix = Quixeré

[#] Média ± desvio padrão

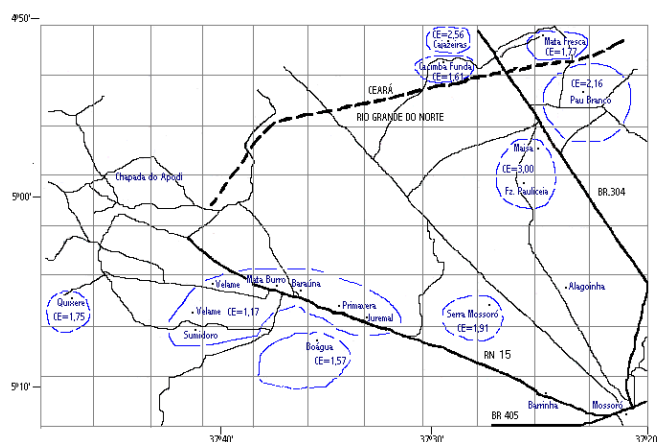


Figura 1. Localização das comunidades onde se coletaram as amostras de água e delimitações das regiões que apresentam águas com características semelhantes

explicado pela recarga direta pelos “sumidouros” do aquífero dos poços situados nas áreas de afloramento do calcário Jandaíra, diluindo os sais sistematicamente a cada período chuvoso que acontece na região, o que não acontece com o aquífero situado abaixo da outra formação, pois a água tem que percorrer um trecho bem superior, fator este considerado por Cruz & Melo (1969) para explicar parte da salinidade das águas subterrâneas na região Nordeste do Brasil.

As águas, independentemente das regiões estudadas, apresentaram valores altos de Ca²⁺ e HCO₃⁻; sendo as águas das comunidades de Boa Água, Cacimba Funda, Mata Fresca e Serra Mossoró as que apresentaram maiores valores para esses íons. Considerando-se a cultura do melão, na qual se aplica 350 mm de irrigação por ciclo, e assumindo que todo HCO₃⁻ se precipita no solo na forma de CaCO₃, a quantidade de calcário incorporada ao solo por cada uma dessas respectivas águas serão de 1,5, 1,4, 1,3 e 1,2 Mg ha⁻¹ ciclo⁻¹. Isto faz o pH do solo aumentar, o que confirma a sua alta alcalinidade, conforme descrito por Egreja Filho et al. (1999).

O Índice de Saturação de Langelier (ISL) das águas, que é a diferença entre o pH medido e o pHc (teórico), foi ligeiramente positivo, indicando provável precipitação do CaCO₃ no interior dos sistemas de irrigação, com riscos potenciais de obstrução.

Segundo Nakayama & Buchs (1986) e Ayers & Westcot (1999) o ISL deve ser -0,5 para evitar risco de formação de precipitados.

Apesar do pH da água abaixo de 7,0, medido no campo na saída da bomba, quando dentro do sistema de irrigação com o sistema parado, ele tende a aumentar, fazendo com que ISL aumente; conseqüentemente, a solubilidade dos carbonatos diminui e ocorrem, mais facilmente, a precipitação e posterior obstrução de emissores. Segundo Nakayama (1986), Ayers & Westcot (1999) e Egreja Filho et al. (1999) as obstruções causadas pelas precipitações químicas de materiais como carbonato, fosfatos e sulfatos de Ca ocorrem gradualmente, são mais difíceis de serem localizadas e mais favorecidas por altas temperaturas e altos valores de pH.

Em todas as águas, o Na⁺ foi sempre inferior ao Ca²⁺, proporcionando RAS abaixo de 2,5 (Tabela 1). Considerando-se a RAS corrigida (Ayers & Westcot, 1999) os valores ficaram abaixo de 4, correspondendo a águas sem risco de toxicidade de Na⁺ para as plantas.

As concentrações de cálcio e bicarbonato foram superiores a 7 e a 5 mmol_e L⁻¹, respectivamente, o que poderá provocar precipitação de fertilizantes fosfatados, quando adicionados à água de irrigação, obstruindo os emissores. Conforme Ayers & Westcot (1999) a adição de fertilizantes fosfatados obstruirá os emissores se a concentração de cálcio for superior a 6,0 mmol_e L⁻¹ e se, ao mesmo tempo, concentrações de HCO₃⁻ forem superiores a 5,0 mmol_e L⁻¹, os problemas ainda serão mais graves.

A respeito da dureza, todas as águas foram consideradas duras, com mais de 500 mg de CaCO₃ L⁻¹, acima de 300 mg L⁻¹ CaCO₃, valor considerado alto para o consumo humano (Nakayama & Bucks, 1986).

A Tabela 2 mostra que as concentrações de Ca²⁺+Mg²⁺, Ca²⁺, Na⁺ e Cl⁻ podem ser estimadas com relativa precisão (R² > 0,77) a partir da CE, crescendo todas com a condutividade elétrica, enquanto o teor de HCO₃⁻ não apresentou correlação significativa com a CE_a. Leprun (1983), Medeiros (1992), Martins (1993) e Silva Júnior et al. (1999) encontraram resultados semelhantes com outras águas do Nordeste do Brasil, entretanto, observa-se que as constantes das equações encontradas por esses autores diferem das verificadas neste trabalho, sobretudo para Na⁺ e Ca²⁺, o que pode ser justificado pela origem das águas, região cristalina e, na maioria, águas superficiais. Também se verifica, na Tabela 2, que a RASaj e

RAScor podem ser estimadas com precisão ($R^2 > 0,90$) a partir da RAS, sendo a RASaj e RAScor, respectivamente, 2,74 e 1,51 vezes a RAS, constantes essas superiores às verificadas por Medeiros (1992), Martins (1993) e Oliveira & Maia (1998). Isso pode ser explicado pelo fato das águas de origem calcária serem muito mais ricas em HCO_3^- e Ca^{2+} que aquelas estudadas pelos autores supra citados.

Tabela 2. Relação entre diferentes características da água de irrigação

Relação	Equação	R^2
$(\text{Ca}^{2+} + \text{Mg}^{2+}) \times \text{CE}_a$	$Y = 4,75X + 4,56$	0,773
$\text{Ca}^{2+} \times \text{CE}_a$	$Y = 3,29X + 3,74$	0,813
$\text{Na}^+ \times \text{CE}_a$	$Y = 2,60X - 0,20$	0,813
$\text{Cl}^- \times \text{CE}_a$	$Y = 8,76X - 6,07$	0,945
$\text{RAS} \times \text{CE}_a$	$Y = 0,71X + 0,44$	0,624
$\text{RASaj} \times \text{RAS}$	$Y = 2,74X$	0,983
$\text{RASc} \times \text{RAS}$	$Y = 1,51X$	0,901

CONCLUSÕES

1. Existem diferentes regiões homogêneas, cada uma com valores de salinidade e composição da água específicos com salinidade variando de 1,17 a 2,98 dS m^{-1} .

2. Em algumas áreas, a toxicidade do cloreto pode afetar, de forma significativa, o rendimento de culturas sensíveis a moderadamente sensíveis.

3. As águas apresentam baixa sodicidade e elevada alcalinidade.

LITERATURA CITADA

- Ayers, R.S.; Westcot, D.W. A qualidade de água na agricultura. 2.ed. Campina Grande: UFPB, 1999, 153p. FAO. Estudos Irrigação e Drenagem, 29 revisado 1
- Costa, R.G. Caracterização da qualidade de água de irrigação na microrregião homogênea de Catolé do Rocha (MRH - 89). Campina Grande: UFPB, 1982. 89p. Dissertação Mestrado
- Cruz, W.B.; Melo, F.A.C.F. de. Zoneamento químico e salinização das águas subterrâneas do Nordeste do Brasil. In: Boletim de Recursos Naturais - SUDENE. v.7, n.1/4, p.7-40, 1969.
- EMBRAPA - Empresa Brasileira de Pesquisa Agropecuária. Manual de métodos de análise de solos. Rio de Janeiro, 1997. 212p.
- Egreja Filho, F.B., Maia, C.E.; Morais, E.R.C. Método computacional para correção da alcalinidade de águas para fertirrigação. Revista Brasileira de Ciência do Solo, Brasília, v.23, n.2, p.415-423, 1999.

- Laraque, A. Estudo e previsão da quantidade de água de açudes do Nordeste semi-árido brasileiro. Recife: SUDENE, 1989. 95p. Série Hidrológica, 26
- Leprun, J.C. Primeira avaliação das águas superficiais do Nordeste: Relatório final do Convênio Manejo e Conservação do Solo do Nordeste Brasileiro. Recife: SUDENE, DRN, 1983. p.91-141. Convênio SUDENE/ORSTON
- Martins, L.H. Avaliação da qualidade da água nos mananciais superficiais disponíveis para irrigação na zona Oeste Potiguar. Mossoró: ESAM 1993. 65p. Monografia de Pós-Graduação *latu sensu*
- Medeiros, J.F. de. Qualidade de água de irrigação e evolução da salinidade nas propriedades assistidas pelo GAT nos Estados do RN, PB e CE. Campina Grande: UFPB, 1992. 173p. Dissertação Mestrado
- Medeiros, J.F. de; Gheyi, H.R. Manejo do sistema solo-água-planta em solos afetados por sais. In: Gheyi, H.R.; Queiroz, J.E.; Medeiros, J. F. de. Manejo e controle da salinidade na agricultura irrigada. Campina Grande: UFPB, SBEA, 1997. Cap. 8, p.239-284.
- Nakayama, F.S.; Bucks, D.A. Trickle irrigation for crop production: Design, operation and management. Amsterdam: Elsevier Science Publishers, 1986. 383p.
- Oliveira, O.; Maia, C.E. Qualidade físico-química da água para a irrigação em diferentes aquíferos na área sedimentar do Estado do Rio Grande do Norte. Revista Brasileira de Engenharia Agrícola e Ambiental, Campina Grande, PB, v.2, n.1, p.17-21, 1998.
- Palacios, O.; Aceves, E. Instructivo para el muestreo registro de datos e interpretación de la calidad del agua para riego agrícola. Chapingo: Colegio de Postgraduados-Escuela Nacional de Agricultura, 1970. 47p.
- Richards, L.A. (ed) Diagnosis and improvement of saline and alkali soil. Washington: United States Salinity Laboratory Staff, 1954. 160p. USDA. Handbook, 60
- Silva Júnior, L.G.A.; Gheyi, H.R.; Medeiros, J.F. Composição química de águas do cristalino do Nordeste Brasileiro. Revista Brasileira de Engenharia Agrícola e Ambiental, Campina Grande, PB, v.3, n.1, p.11-17, 1999.
- SUDENE - Superintendência de Desenvolvimento do Nordeste. Mapa cartográfico. 2.ed. Recife, 1972. Escala 1:100000. Folhas SB-24-X-A-VI, SB-24-X-B-IV, SB-24-X-C-III, SB-24-X-D-I.
- SUDENE - Superintendência de Desenvolvimento do Nordeste. Plano de aproveitamento integrado dos recursos hídricos do Nordeste do Brasil - Fase I. Recursos hídricos I: Águas subterrâneas. Recife, 1980. Vol. 4. s.p.