



COMPANHIA DE PESQUISA DE RECURSOS MINERAIS
DIRETORIA DA ÁREA DE PESQUISAS
DEGEC

PROSPECTO SALITRE - SAIS RECENTES NA
COSTA E SALITRE NO INTERIOR DO PIAUÍ
RELATÓRIO FINAL

Bernardino de Moura

SUPERINTENDÊNCIA REGIONAL DE FORTALEZA

MARÇO
1980

PROSPECTO SALITRE - SAIS RECENTES
NA COSTA E SALITRE NO INTERIOR DO
PIAUI
RELATÓRIO FINAL

I. 96

C P R M - D I D O T E	
ARQUIVO TÉCNICO	
Relatório n.º	1679
N.º de Volumes:	1 v: - S
CONFIDENCIAL	

APRESENTAÇÃO

Este trabalho trata do Relatório Final do Pros-
pecto Salitre-Sais Recentes na Costa e Salitre no Interior
do Piauí, visando à viabilidade econômica de sais de potás-
sio em lagoas da costa e do Sul do Estado.

Integra o seu conteúdo, além do próprio texto, ma-
pa de localização, mapa geológico das Folhas de Curimatã,
Parnaguã, Bitupitã, Chaval, Cocal e Parnaíba, resultados das
análises químicas de água e de sal feitas pelo Laboratório
Mineral da SUDENE-Recife.

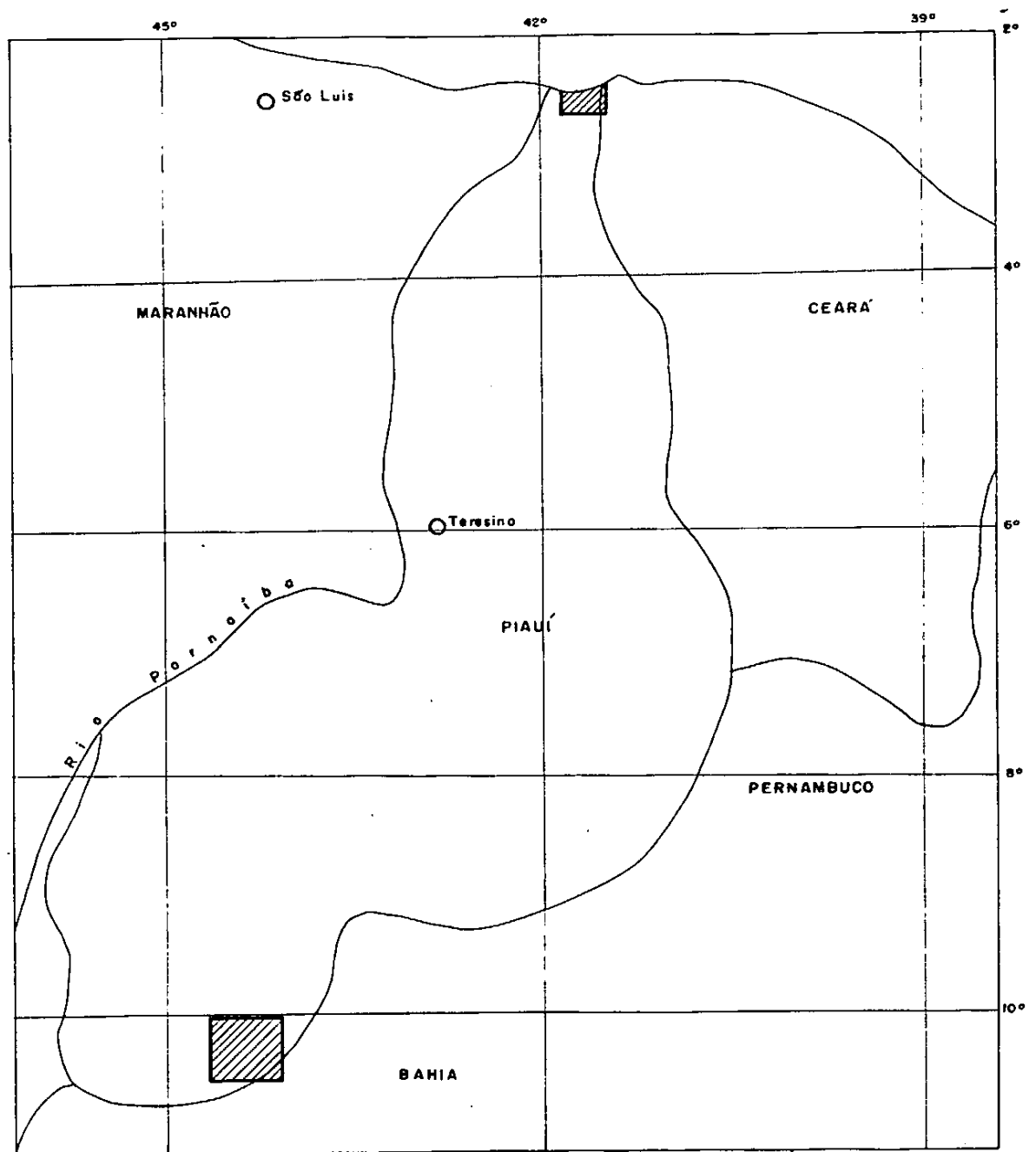
Os trabalhos de campo, integração e interpreta-
ção estiveram a cargo do Geólogo Bernardino de Moura.

SUMÁRIO

RESUMO	1
MAPA DE LOCALIZAÇÃO	2
1. INTRODUÇÃO	3
1.1 - Localização	3
1.2 - Vias de Acesso	3
1.3 - Aspectos Fisiográficos	4
1.4 - Trabalhos Anteriores	5
2. METODOLOGIA E DADOS FÍSICOS DE PRODUÇÃO	9
2.1 - Relação das Lagoas Estudadas	9
2.2 - Características das Lagoas. Origem	12
3. GEOLOGIA REGIONAL	15
4. SUBSTÂNCIA PESQUISADA	16
4.1 - Salitres. Nitrogênio, Potássio. Considerações Gerais	16
4.2 - Produção Mundial de Fertilizantes Nitrogenados e Potássicos	18
4.3 - Resultados Obtidos	19
5. CONCLUSÕES E RECOMENDAÇÕES	22
6. BIBLIOGRAFIA	23
7. ANEXOS	24

PROSPECTO SALITRE - SAIS RECENTES NA COSTA E SALITRE NO INTERIOR DO PIAUÍ

MAPA DE LOCALIZAÇÃO



CPRM-PROSPECTO SALITRE-SAIS RECENTES NA COSTA E SALITRE NO INTERIOR DO PIAUÍ-RELATORIO FINAL - B. DE MOURA
1980

 Área do Prospecto

Figura 01

1. RESUMO

Este trabalho trata de uma pré-pesquisa em lagoas da costa e do Centro Sul do Estado do Piauí com o objetivo às suas possibilidades de salitre e outros sais recentes, principalmente os solúveis de potássio, para que posteriormente pudessem levar a cabo pesquisa detalhada, e eventual lavra.

Observações e estudos das áreas, também da geologia tanto local como circunvizinha, bem como do ambiente atual e dos ambientes propícios à deposição de evaporitos, levaram à conclusão de que aquelas lagoas não portam salitre nem outros sais de potássio de rendimento econômico. Em consequência, a linha deste relatório é discutir e dar explicações aos fenômenos que inibem a acumulação desses sais nas áreas deste Prospecto.

1. INTRODUÇÃO

Notícias na literatura geológica de existência de sais em lagoas do Estado do Piauí, em que sais de potássio também ocorreriam, bem como a carência de nitratos em nosso País, moveram a CPRM a fazer esta pesquisa para determinar se aqueles sais oferecem viabilidade econômica.

1.1 Localização

Duas áreas foram selecionadas para as pesquisas. Uma na faixa costeira, entre as coordenadas de $2^{\circ}30'$ a $3^{\circ}30'$ de latitude sul e $41^{\circ}00'$ a $42^{\circ}00'$ de longitude WGr, compreendendo as folhas de Chaval, Cocal, Parnaíba e Bitupitã. A outra, no Centro Sul do Estado, limitada pelas coordenadas de $10^{\circ}00'$ a $10^{\circ}30'$ de latitude sul e $44^{\circ}00'$ a $45^{\circ}00'$ WGr, correspondente às folhas de Curimatã e Parnaguá.

1.2 Vias de Acesso

O acesso para as lagoas de Salgadinho e João Bento a partir de Parnaíba - PI pode ser feito inteiramente por estradas asfaltadas. Seja pela BR-343 até Luís Correia, e daí pela PI-116, num percurso de 42 e 47 km, respectivamente, ou pela PI-210 até o povoado de Camurupim, e a seguir, pela PI-116,. Utilizando-se esta segunda opção, as lagoas de João Bento e Salgadinho distam de Parnaíba 62 e 69 km, respectivamente.

As lagoas do Sul do Estado têm a cidade de Curimatã como ponto de partida para seu acesso. Em relação à Teresina, de que Curimatã está 792 km ao sul, o trajeto se faz por estradas federais e estaduais asfaltadas, via Floriano, Canto do Buriti e Bom Jesus, até a cidade de Redenção do Gurguêia. Desta à Curimatã, segue-se por estrada de terra com extensão de 85 km. Parnaguá dista 50 km a sudoeste de Curimatã.

tã, também por estrada de terra. As 32 lagoas estudadas nessa área sul estão situadas num raio de 80 km de Curimatã, sendo alcançadas por uma rede de estradas carroçáveis vicinais, a maioria trafegável somente durante as estações secas.

1.3 Aspectos Fisiográficos

A área norte do Prospecto situa-se em uma planície costeira cenozóica, de altitude máxima em torno de 30 m, limitada ao sul pelas formações paleozóicas da Bacia do Parnaíba enquanto para o leste e para o oeste vai além da área estudada. É dissecada por riachos intermitentes que ou deságuam diretamente no mar, formando estuário de certa amplitude ou em lagos fechados. Os de interesse deste trabalho são o riacho Baixa da Velha e o riacho Baixa do Salgado que alimentam o lago Sobradinho, e o rio São Miguel que deságua no Lago João Bento. São riachos de pequena extensão, em torno de 40 km, e compõem pequenas bacias contíguas que no conjunto formam uma área de drenagem de aproximadamente 300 km². Essas características não oferecem fontes ideais de suprimento de sal de precipitado. Outro fator a complementar esse pormenor é a existência de cobertura vegetal em toda a superfície do terreno (exceto onde predominam as dunas), e também a litologia, principalmente de sedimentárias clásticas, rochas já meteorizadas na fonte. O clima é seco, do tipo Aw de Koppen, com precipitações anuais irregulares e em torno de 2.000 mm.

As chuvas começam em novembro e terminam em abril, sendo mais abundantes nos dois últimos meses. O estio vai de maio a outubro.

Quanto a área sul, o clima é semelhante, diferindo apenas nas precipitações pluviais, que são maiores e torrenciais. A sua topografia, entretanto, apresenta dois ní-veis de aplainamentos. Um forma as chapadas, de altitude em

torno de 500 m, formada de rochas clásticas da Bacia do Parnaíba, de que na área restam apenas testemunhos. O outro, de altitude em torno de 350 m, é uma planície de erosão que caminha para o estágio de maturidade. É neste que fluem os rios principais que formaram as lagoas estudadas. Quanto à sua geologia, o contacto da Bacia do Parnaíba com o Pré-Cambriano localmente passa na área, de modo que sua litologia compõe-se de rochas do Paleozóico, e do cristalino, dos metamorfitos do Grupo Lavras e do Grupo Bambuí. A sua vegetação é mais exuberante do que a do Norte e cobre toda a superfície do terreno, do mesmo modo. Nas chapadas predomina o cerrado enquanto nas partes baixas a vegetação de mata úmida é abundante. A existência de sais também está condicionada a esses fatores.

1.4 Trabalhos Anteriores

A existência de salitre no Piauí foi observada a primeira vez em 1916 pelo Dr. Vanzeloti que afirmou a ocorrência de extensos depósitos no Vale do Gurguêia, nos municípios de Jerumenha e de Bom Jesus. Também nos municípios de Uruçuí e Santa Filomena, ainda em 1916, registrou-se salitre, Oliveira (1940). Baseado nessas informações o DNPM, em 1939, organizou um trabalho de campo com a finalidade de averiguar possibilidades econômicas dessas ocorrências de salitre. Essa pesquisa terminou por concluir que o salitre existe só em eflorescências sem significado econômico.

Ferreira, (1967), fez um estudo da geologia do Norte do Piauí onde emitiu hipóteses a respeito dos sais dos lagos Sobradinho e João Bento. Segundo ele, o sal existente naqueles lagos vieram do mar antes de processar-se o isolamento do próprio mar com os respectivos lagos. Afirma também, ainda sob hipótese, que as águas ascendentes podem estar a transportar sal em dissolução oriundo de camadas de sal infrajacentes ou da meteorização dos feldspatos do grani

to pórfito que ladeia a região. Entretanto, ele é taxativo ao dizer que se não houver camadas subjacentes de sal, aqueles lagos não têm interesse econômico. Para comprovação recomen
dou sondagens.

O trabalho mais recente e o mais pormenorizado a respeito dos lagos salgados da costa do Piauí é o Relatório nº 11.529 do IPT - Instituto de Pesquisas Tecnológicas do Estado de São Paulo S.A., intitulado "Estudo sobre a Salinida
de da Área dos Lagos Sobradinho e João Bento, Município de
Luís Correia - PI". Ele foi realizado para a Cia. de Desen
volvimento do Piauí - COMDEPI, em 1978, e constam de levanta
mentos topográfico, geofísico, geológico (sísmica e eletorrore
sistividade), hidrológico, hidroquímico e sondagens. Desses estudos ele deduziu os seguintes dados principais:

- 19) - "O Lago João Bento ocupa um paleovale saturado de soluções muito concentradas de sais que fluem em direção ao mar.
- 29) - "Existência de dois aquíferos separados por uma camada conglomerática ferruginosa. Esses aquífe
ros estão situados nas áreas dos lagos João Bento e Sobradinho. O aquífero superior é descontínuo, origina nascentes nos vales onde aflora o conglo
merado, é controlado por dois divisores de água subterrâneos, apresenta duas direções preferen
ciais de fluxo e caracteriza os dois lagos como nível (?) de base local.
- 39) - "O aquífero inferior situa-se entre o cristalino e a camada de conglomerado ferruginoso; é do tipo confinado.
- 49) - "Presença de sedimentos saturados de salmoura pre
enchendo paleovales sob os dois lagos. Esses sedi

mentos são recobertos por uma camada de 2-6 m de argila orgânica.

- 59) - "No estuário de João Bento há intercalação das surgências de salmouras com o mar e quando as marés são grandes (de sizígia) elevam o nível do aquífero originando surgências de salmouras, de preferência nas bordas do lago.
- 69) - "O aquífero inferior e as salmouras confinadas compõem um só sistema aquífero que é constituído de água doce (ou levemente salobra, contida nos sedimentos mais antigos) e de salmouras de alto conteúdo salino existentes nos sedimentos mais recentes dos paleovales.
- 79) - "Os teores dos resíduos secos do aquífero superior, determinados por condutividade elétrica, variaram de 170 mg/l a 2.000 mg/l, com anomalia de 9.500 mg/l no extremo sul da área e 4.100 mg/l no noroeste.
- 89) - "O Lago Sobradinho tem baixa salinidade.
- 99) - "As salmouras subjacentes do Lago João Bento têm salinidade 4 vezes superior à da água do mar.
- 109)- "As reservas de sais em solução no Lago Sobradinho, em um volume de água total de $17.664.800\text{m}^3$, são as seguintes em tonelada: CaCO_3 670,88; CaSO_4 8.721,47; NaCl 38.240,29; KCl 670,88; MgCl_2 8.721,47; CaCl_2 5.367,06.
- 119)- "O IPT, (1978), terminou o seu relatório com as seguintes conclusões a respeito dos dois lagos:

a - Sobradinho é alimentado por águas continen

tais que vazam para o mar nos grandes invernos. Esse vazamento deixa intacta a salinização do aquífero inferior nos paleovales, que aflora nos verões excepcionais. A concentração salina, 10 vezes inferior a do mar, leva a um teor baixo que não permite a exploração econômica. A origem marinha postulada para o sal, bem como pequenas possibilidades de reposição dos sais, visto tratar-se de lago isolado, também afirma sua anti-economicidade. Sua produção de sais está condicionada a períodos excepcionalmente secos, quando a concentração das suas águas supera a da água do mar. Não há corpo salino de interesse em profundidade. Seu sal é de origem marinha.

- b - Lago João Bento: não armazena lâmina de água por causa da inexistência de barreira. Está sujeito às águas das chuvas e à influência das marés. Anualmente apresenta o fenômeno das surgências. Não apresenta sais de rendimento econômico".

No parágrafo das sugestões o IPT, (1978), recomenda outras e maiores investigações na área desses dois lagos visando localizar outro paleovale, com sondas rotativas; se esses novos trabalhos forem positivos devem ser estendidos aos demais lagos e estuários do litoral do Piauí; também que, se os resultados finais desses futuros trabalhos não forem suficientes para o abastecimento de um complexo industrial, as salmouras deverão ser aproveitadas para produção de sal comum (NaCl) pelo meio convencional das salinas.— A conclusão do IPT, em suma, João Bento e Sobradinho não têm sal de rendimento econômico.

2. METODOLOGIA E DADOS FÍSICOS DE PRODUÇÃO

As atividades do Prospecto tiveram início em 15 de setembro de 1979, constando inicialmente de fotointerpretação, análise da bibliografia disponível, confecção de mapa de localização e seleção das lagoas a serem visitadas, cuja idéia inicial era observar o maior número possível delas, mas os 28 dias de campo, efetuados em outubro, só permitiram estudar 55 das 106 escolhidas.

Os trabalhos de campo consistiram de breve estudo dos aspectos geológicos das lagoas selecionadas e das áreas circunvizinhas visando à possibilidade de existência de salitre e de sais solúveis de potássio, bem como a obtenção de dados para ajudarem a formular explicações para a presença ou ausência desses sais. Foram sacadas 5 amostras de água e uma de precipitado salino para análises químicas.

2.1 Relação das Lagoas Estudadas

A lista abaixo é uma relação em ordem alfabética das lagoas estudadas com algumas das suas características principais no campo deste Prospecto:

NOME DA LAGOA	FOLHA	UNIDADE GEOLÓGICA	SALINIDADE DA ÁGUA
Água Branca	Curimatá	Serra Grande	Doce
Amarela	Bitupitá	Barreiras	"
Aningã *	Cocal	"	-
Araras	Bitupitá	"	Doce
Boca da			
Caatinga	Curimatá	Serra Grande	"
Bom Jesus	"	"	"

Continua

Lista das lagoas estudadas, continuação

NOME DA LAGOA	FOLHA	UNIDADE GEOLÓGICA	SALINIDADE DA ÁGUA
Cachoeira	Parnaguá	Serra Grande	Doce
Camurupim	Bitupitã	Barreiras	"
Camelo	Chaval	Cristalino	"
Canabrava	Curimatã	Grupo Lavras	"
Cândido	Chaval	Barreiras	"
Cangalha	Bitupitã	Barreiras	Salgada
Canto do Morro	Cocal	Barreiras	Doce
Caruara*	Curimatã	Grupo Lavras	-
Casa Velha	Parnaguá	Serra Grande	Doce
Cercado*	Curimatã	Grupo Lavras	-
Comprida Ocid.	"	Serra Grande	Doce
Comprida Orie.*	"	Grupo Lavras	-
Diolino*	Parnaguá	Serra Grande	-
Escavado	"	"	Doce
Espinhoiro*	Curimatã	Grupo Lavras	-
Fora (norte)*	"	"	-
Grande (ou Cadoz)*	Cocal	Serra Grande	-
Ibiraba	Curimatã	"	Doce
Isidoro	Bitupitã	Barreiras	Salobra
Jabuti	Parnaíba	"	Doce
Jatobá	Curimatã	Serra Grande	"
João Bento	Cocal	Barreiras	Salobra
Lagoa Grande*	Parnaguá	Serra Grande	-
Mato	Curimatã	"	Doce
Mato (sul)*	Chaval	Cristalino	-
Missão	Parnaguá	Serra Grande	Doce
Mutucas	Parnaíba	Barreiras	"

Continua

Lista das lagoas estudadas, continuação

NOME DA LAGOA	FOLHA	UNIDADE GEOLÓGICA	SALINIDADE DA ÁGUA
Pajeū *	Bitupitã	Cristalino	-
Parnaguã	Parnaguã	Serra Grande	Doce
Pedra (sul)	Chaval	Cristalino	"
Pemas	Bitupitã	Barreiras	Salobra
Piaçava	Curimatã	Serra Grande	Doce
Picada	"	"	"
Piripiri *	"	"	-
Porteiras	"	"	Doce
Portinho	Parnaíba	Barreiras	Salobra
Prado	Cocal	Cristalino	Doce
Prata	Parnaíba	Barreiras	"
Rego *	Curimatã	Grupo Lavras	-
Remédios	Bitupitã	Cristalino	Salobra
Saco	Curimatã	Serra Grande	Doce
Salina	"	Grupo Lavras	"
Salobra *	"	"	-
Santana	Bitupitã	Barreiras	Salgada
São José*	Chaval	"	-
Sobradinho	Parnaíba	"	Salobra
Vargem de			
Pedra *	Curimatã	Grupo Lavras	-
Várzea "	Cocal	Pimenteiras	-
Vermelha	Parnaguã	Serra Grande	Doce

(*) Lagoa seca na ocasião (out. 79) da visita.

As 55 lagoas acima estão localizadas nos mapas a nexos, com a seguinte distribuição: 30 no sul do Piauí, das quais 22 estão na Folha de Curimatã e 8 na de Parnaguã. Nesta, duas estavam secas e 6 com água, no momento da visita. Na de Curimatã, 9 estavam secas e 13 com água. Em todas as que continham água, a água era doce, sem sal detectável ao pala-

dar. A Lagoa de Parnaguã serviu de padrão para o teor salino de todas elas, de modo que uma análise química foi feita, cujos resultados estão adiante. Por essa análise observa-se que se trata de uma água que se pode considerar potável, desde que seja tratada.

Das 25 lagoas do Norte, 6 estavam secas e 19 com água. Destas, 11 com água doce, 6 com água salobra e duas com água salgada, distribuídas nas folhas de Bitupitá, Chaval, Cocal e Parnaíba.

2.2 Características das Lagoas e Origem

Essas lagoas apresentam algumas características que além de lhes serem comuns contribuem para explicar a ausência de sais solúveis de potássio de rendimento econômico.

A primeira dessas características é a litologia local e circunvizinha. Todas as lagoas estão situadas ou em rochas sedimentárias clásticas ou em rochas cristalinas; umas poucas em clásticas metamorfas. As rochas clásticas são produtos de meteorização na fonte, fenômeno que as destitui de parte ou de todo o seu sal. As cristalinas, ao contrário, são a origem de todo o sal existente na crosta terrestre, mas nas áreas do Prospecto os agentes atmosféricos produzem mais a meteorização mecânica e menos a meteorização química. Em todo ambiente em que a meteorização mecânica sobrepuja a química, a erosão é maior do que a sedimentação. A consequência imediata desse axioma é que as rochas em semelhante ambiente se desagregam mais em fragmentos e menos quimicamente, e que seus cristais são levados inteiros para fora, e pouco, ou nenhum, sal fica para os lagos. As rochas metamórficas, aqui, comportam-se à maneira das sedimentárias.

Outra característica é o clima. Ele é quente, seco, e com chuva anualmente, amiúde torrenciais. Esse fator

contrapõe-se à acumulação de sais nas eflorescências que ocorram em ambiente de erosão; esses sais serão levados pelas águas de escoamento.

A vegetação também inibe a ascendência de sais solúveis; ela cobre toda a superfície das duas áreas do Prospecto. Nas regiões em que o clima permite o desenvolvimento vegetal, os sais oriundos da meteorização química do subsolo em vez de precipitarem na superfície são levados em dissolução para os rios pelas águas vadasas.

As dimensões das lagoas é outro fator que também inibe a possibilidade de sal. Todas elas são pequenas em relação às jazidas de sal conhecidas no mundo. As maiores lagoas do Prospecto são a de Portinho, Sobradinho e João Bento. Sobradinho tem as seguintes dimensões médias: profundidade de 3 m; largura 486 m; comprimento 12.300 m. João Bento, respectivamente, 2 m, 486 m e 6000 m. As demais menos ainda, com dimensões em torno de algumas dezenas de metros, exceto a de Parnaguá, mas ela é de água doce. Lagoa alguma com essas medidas e com essas características é conhecida como portadora de sais solúveis de rendimento econômico.

A última das características aqui mostradas, e a mais importante de todas, é as lagoas serem leito de rios, ou riachos, e a maioria delas ser aberta. A diluição de um sal em um líquido é fenômeno regido pelas leis das soluções, e o precipitado pouco ou nada tem a ver com a erosão. De modo que, no âmbito das lagoas abertas deste Prospecto, se a salinidade de algumas nos períodos de estiagem aumentar até o ponto de precipitar, e chegue a acumular no fundo, o sal assim permanecerá somente enquanto a concentração for maior do que o solvente. Quando, na estação das chuvas, entra água nova nas lagoas a concentração diminui e pode chegar ao ponto de diluir o sal antes precipitado. Se a lagoa for aberta, o sal diluído é levado para o mar.

Com exceção de três, as lagoas são abertas. Como elas são leitos de rios, nas chuvas torrenciais tornam-se caudalosos, enchem as lagoas e vazam, e levam o sal que possa existir. As três lagoas fechadas também transbordam, nessas condições.

Quanto a sua existência, todas aquelas lagoas são de origem fluvial, produto da erosão. Essa dedução é sacada do fato de elas ocorrerem em rochas que não sofreram tectonismo, orogênese, subsidência nem vulcanismo posteriores à epirogênese das bacias respectivas.

3. GEOLOGIA REGIONAL

Na região Norte do Estado do Piauí as rochas a florantes mais antigas são formadas pelo embasamento pré- cambriano representado por migmatitos diversos. Acima do cristalino ocorrem sedimentos paleozóicos da Bacia do Meio Norte, e em alguns sítios ocorrem também o calcário Pirabas e os clásticos da Formação Barreiras, ambos do Terciário, além de aluviões recentes, e dunas em toda a superfície desde a costa até cerca de 10 km para o interior. Alguns lagos têm sua origem relacionada a essas dunas.

Na região sul, as rochas mais antigas pertencem também ao embasamento cristalino, representado por migmatitos do Grupo Minas, encimados pelos clásticos metamorfisados do Grupo da Lavras. Calcários do Grupo Bambuí também se manifestam, especialmente a nordeste na Folha de Curimatã. Essas três unidades litológicas, nos mapas anexados, estão referidas sem distinção como Pré-Siluriano.

O Paleozóico é representado pelos clásticos das formações Serra Grande, Pimenteiras, Cabeças, Longã, Poti e Piauí.

Os mapas anexados são do Projeto Global e do Projeto Jaibaras, cuja geologia foi emprestada a este Prospecto.

4. SUBSTÂNCIA PESQUISADA

Tendo em vista o sal gema, em que os cloretos, principalmente o de sódio, ser abundante nas salinas da região estudada este Prospecto visou apenas o potássio nos salitres e noutros sais solúveis, cujo modo de ocorrência é melhor entendido partindo-se da sua origem.

4.1 Salitres. Nitrogênio, Potássio. Considerações Gerais

O potássio e o sódio existentes nos sais dos evaporitos provêm (mais ou menos em partes iguais) da meteorização dos silicatos, de que os feldspatos são os maiores fornecedores. Entretanto, a quantidade de sódio na água do mar é 30 vezes superior à de potássio. Essa diferença ocorre porque o cátion de sódio é transportado pelas águas enquanto o de potássio sofre adsorção pelas argilas. A consequência é baixo teor de potássio nos evaporitos. O nitrogênio, por sua vez, não forma minerais cristalizados diretamente do magma, contudo, ele ocorre como sais de amônia com quantidade em torno de 1% de algumas emanções vulcânicas. Por outro lado, a maior parte do nitrogênio é oriunda da atmosfera e chega aos sedimentos (sob a forma de compostos orgânicos) por meio do metabolismo dos vegetais. Esse modo de ocorrência e a grande solubilidade dos seus sais fazem com que seja muito pequena nos jazimentos marinhos a quantidade de nitrogênio.

O salitre é um nitrato em que o radical metálico é o sódio ou o potássio. O de sódio (NaNO_3) é conhecido como "salitre do Chile", enquanto o de potássio (KNO_3) é conhecido só como "salitre". A importância desses dois nitratos reside mais no nitrogênio, menos no potássio e pouco no sódio, pela razão de o sódio ser abundante no sal gema, em forma de cloreto. Análises químicas mostram o sal gema portar 30 vezes mais sódio do que potássio.

O salitre, nitrato de potássio ou simplesmente nitro, ocorre como eflorescência no solo de países quentes, amiúde nas imediações de locais onde haja matéria orgânica em decomposição que são transformadas em nitratos pelas bactérias nitrificantes. O salitre é também obtido artificialmente tanto em nitreiras como em laboratório. É usado, na maior parte, na fabricação de pólvoras, na conservação de carnes e na medicina.

O salitre do Chile, nitrato de sódio (NaNO_3), existe em grandes quantidades no Chile, Peru, Bolívia, Argentina, Califórnia (EUA), cujos jazimentos são consequência exclusivamente de determinado ambiente.

A maior parte do nitrato de sódio é usada como fertilizante. É importante também para a obtenção do nitrogênio, fabricação de ácido nítrico, ácido sulfúrico, nitrato de potássio, arseniato de sódio, nitrito de sódio, vidro, fogos de artifício, conservação de carnes. A produção mundial de nitrogênio puro é de vários milhões de toneladas, para a qual os nitratos do Chile contribuem só com 8%.

Para dar exemplo do modo de ocorrência de salitre, este Prospecto tomou como padrão as jazidas do Chile. Lá o salitre ocorre em grandes bacias planas, fechadas, de dimensões em torno de 700 km x 50 km, nas encostas andinas, em regiões desprovidas de vegetação em que as precipitações pluviais são pequenas e, a miúdo, a intervalos de 8 anos. — Esse ambiente não existe no Piauí. Os processos pelos quais o sódio, o potássio e o nitrogênio chegam às bacias para formarem os salitres é assunto da geoquímica, mas já foram citados, sucintamente, linhas atrás.

A seguir, a título de ilustração, a sequência estratigráfica de uma jazida do Chile, de salitre:

- 1 - Fina camada (areia e seixos) de cascalho;

- 2 - Camada de espessura variável de 50 a 150 m composta de cascalho (areia e seixos) cimentada com argila, sal e nitrato de sódio. Essa camada é conhecida como crosta e porta de 5 a 10% de nitrato;
- 3 - Uma camada branca conhecida como "caliche", de espessura igual a anterior. Contém 20 a 30% de nitrato de sódio.
- 4 - Camada de sal semelhante à crosta, 2a. camada
- 5 - Leito basal de xisto, ou calcário.

O salitre do Chile comercial, depois separado das suas impurezas (cloreto de sódio, sulfato de sódio, sulfato de cálcio, iodato de sódio, perclorato de sódio, material insolúvel, etc.) contém 95-98% de nitrato de sódio.

4.2 Produção Mundial de Fertilizantes Nitrogenados e Potássicos

O movimento de fertilizantes nitrogenados e potássicos no Brasil em 1977, segundo o Anuário Mineral Brasileiro, 1978, p 207 a 209, foi o seguinte:

Nitrogenados: produção 231.367 ton; exportação 1 ton; importação 1.398.960 ton.

Potássicos: Produção 0 ton; exportação 0 ton; importação 1.606.471 ton.

Reserva medida (carnalita, $KCl \cdot MgCl_2 \cdot 6H_2O$) no Estado de Sergipe: 2.011.600.000 ton.

A produção mundial de K_2O , Bateman (1957) p. 866, é de aproximadamente 4.000.000 ton. distribuídas entre Alemanha, França, E.U.A., Rússia, Polônia e Israel, os principais produtores.

A produção mundial de nitratos e de nitrogênio é

é de vários milhões de toneladas, Bateman, (1957), p.875, de cujo total 75% são oriundos da atmosfera e 25% de minerais. Destes, 17% extraídos da hulha e 8% de nitrato do Chile.

4.3 Resultados Obtidos

Inicialmente um quadro com os resultados das 5 análises químicas de água, e a seguir uma análise química de um precipitado salino, todas feitas pelo Laboratório de Análises Minerais da Sudene-Recife:

	em mg/l				
	Lago João Bento BE-541	Lago Sobra- dinho Braço oeste BE-971	Lago Sobra- dinho Braço leste BE-972	Lagoa Pemas BE-761	Lagoa de Parnaguá BE-721
Ca	-	-	-	-	-
Mg	4.957,20	177,39	179,82	1.506,60	6,80
Na	36.000,00	1.040,00	1.040,00	13.900,00	7,70
K	1.000,00	41,00	39,00	390,00	6,30
Fe	-	-	-	-	-
PO ₄	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
Cl	68.000,00	2.600,00	2.600,00	26.000,00	4,50
SO ₄	-	-	-	-	-
HCO ₃	61,00	134,20	134,20	90,28	107,36
CO ₃	-	0,00	0,00	-	-

Resultado da análise química de uma amostra de precipitado salino do Lago João Bento, amostra BE-544, feita pelo Laboratório de Análises Minerais-Sudene-Recife. Em %:

Resíduo insolúvel em água	20,00
Cálcio em Ca, solúvel	1,75
Magnésio em Mg	0,78
Sódio em Na	26,57
Potássio em K	0,18
Cloretos em Cl	41,00
Sulfatos em SO ₄	5,30
Fosfatos em PO ₄	0,00
Carbonatos em CO ₃	0,00

Foi mostrado que as lagoas deste Prospecto são de água doce, salobra e salgada. As doces, como se discutiu no item 2, e se observa na análise de água de Parnaguá, tomada como padrão, não oferecem condições para sais. As salgadas, pela razão de serem abertas ao mar, também se incluem entre as sem ambiente para a deposição de sais. Restam as salobras. Estas são em número de 6: Isodoro, João Bento, Pemas, Portinho, Remédios e Sobradinho. O sal que elas portam está diluído nas suas águas, cujo teor é variável de uma para outra, de modo que a de maior salinidade é a de João Bento, e a que tem menos, Portinho. Dentre estas, os Lago João Bento e o Lago Sobradinho, por apresentarem uma crosta de precipitado salino quando secam durante estios muito prolongados, são os únicos considerados merecedores de atenção. Durante os trabalhos de campo eles estavam com água.

As análises químicas feitas pelo Prospecto mostram existir em solução, no Lago João Bento, por litro de água, 68g de Cl, 36g de Na, 1g de K, enquanto no Lago Sobradinho esses valores são 26 vezes menores, aproximadamente. O potássio, único cátion que interessa aos objetivos do Prospecto, com 1g/l em João Bento, uma quantidade muito pequena no âmbito do lago, é mais abundante em forma de cloreto. Antes de precipitar potássio, todo o sódio combina-se com a maior parte do cloro para (NaCl) halita. O cloro deixado livre pelo sódio formará primeiro a carnalita

(KCl.MgCl.6H₂O) e só depois é que a silvita (KCl) precipitará. Dentre os sais de evaporito, os de potássio são os mais solúveis e em consequência os últimos a precipitarem. Além desse fato, a água normal do mar sô contêm, por volume, 5%, ou menos, de KCl. João Bento e Sobradinho são lagos de estuário que foram isolados do mar muito recentemente, de modo que não houve tempo bastante para enriquecerem-se de sais de origem continental. Nitratos e outros sais de nitrogênio não ocorrem nesses lagos. O intento de lembrar esse mecanismo é mostrar que se pode obter sais solúveis de potássio mais facilmente nas próprias salinas da região do que nos dois lagos.

A análise química do precipitado salino de João Bento foi amostra do sal precipitado na margem do lago à medida em que a água ia baixando pela evaporação. Ela representa, de fato, o teor de sais existentes no Lago João Bento se toda a água fosse evaporada. Observa-se, nessas análises, que mesmo abstraindo-se os 20% do resíduo insolúvel em água existintes na amostra do sal, os 0,18% de potássio é quantidade muito pequena para rendimento econômico porque essa porcentagem permanecerá mais ou menos invariável. O Lago João Bento tem o comprimento de 4.000m e a largura de 500m, aproximadamente.

A salinidade do Lago Sobradinho é 26 vezes inferior à de João Bento mais Sobradinho é lago cerca de 5 vezes maior do que João Bento. Mesmo levando-se em conta que a salinidade é função da concentração, deduz-se das análises que Sobradinho também não oferece sais potássio para que se planeje sua lavra. O IPT, (1978), por outros meios (vide item 1.4) chegou a essas mesmas conclusões, entretanto, ele calculou uma reserva estimada dos sais em solução nas águas de Sobradinho, pela qual determinou 670,80 ton de KCl.

O IPT, (1978), fez um trabalho de certa envergadura

ra, usando sondagem, geofísica (sísmica e eletrorresistividade), hidrogeologia e hidroquímica. Por cujos resultados de terminou, a respeito do sub-solo de João Bento e de Sobradinho, a existência de paleovales preenchidos com sedimentos saturados de salmouras de alta concentração salina, e a existência de dois aquíferos; um inferior, outro superior em relação a uma camada conglomerática ferruginosa, ambos com salmouras. O aquífero inferior e as salmouras compõem um só sistema aquífero, IPT, (1978), p.40, que é constituído de água doce ou levemente salobra contida nos sedimentos mais antigos, e de salmoura de alto conteúdo salino existentes nos sedimentos mais recentes dos paleovales. Todavia, ao concluir, afirma que os dois lagos não têm sal bastante para um empreendimento econômico. Por outro lado, recomenda novos trabalhos com vistas às salmouras subterrâneas.

João Bento e Sobradinho são lagos, situados em leitos de riachos, de águas oriundas do mar. Eles eram estuários com influência também do mar de que foram isolados pelas dunas, cujas águas, anualmente renovadas pelas chuvas, só raramente evaporam por completo, quando há estios prolongados. A última vez que secaram foi em 1958. Então, em João Bento, o sal precipitado formou uma crosta de espessura média 20 cm. Só essa crosta, e nessas oportunidades, é que tem viabilidade de rendimento econômico, mesmo assim, para sal gema.

5. CONCLUSÕES E RECOMENDAÇÕES

As análises químicas, bem como os demais dados expostos e discutidos, levam à conclusão de que as lagoas e lagos das áreas deste Prospecto não são portadoras de sais solúveis de potássio para rendimento econômico. Em consequência, não se recomenda novos trabalhos com esse objetivo nas respectivas áreas.

6. BIBLIOGRAFIA

- BATEMAN, Alan M- Yacimientos Minerales de Rendimiento Económico. 1a. Ed., Barcelona, Ediciones Omega, 1957. p.866 e 875.
- COSTA, Mário Jorge et alii - Projeto Jaibaras. Recife, DNPM, CPRM, 1973. Relat. inédito, Vol. I.
- DNPM - Anuário Mineral Brasileiro. Brasília, DNPM, 1978 p 207 - 209.
- FERREIRA, José Aderaldo de Medeiros - Reconhecimento Geológico do Norte do Piauí. Recife, Sudene, Dep.Rec.Nat., Div. Geol., 1957. (Série Regional,2).
- IPT, Instituto de Pesquisas Tecnológicas do Estado de São Paulo S.A. - Estudo sobre a Salinidade da Área dos Lagos Sobradinho e João Bento, Município de Luís Correia-PI. São Paulo, IPT, 1978, Relat. inédito Nº 11529, Vol.I.
- LIMA, Enjôlras de Albuquerque Medeiros et alii - Projeto Estudo Global dos Recursos Minerais da Bacia Sedimentar do Parnaíba - Recife, DNPM,CPRM, 1978. Relat. inédito, Vol.II.
- OLIVEIRA, Gabriel Mauro de Araújo - Salitre no Piauí. Rio de Janeiro, DNPM, 1940. (Boletim nº 47).

7. ANEXOS

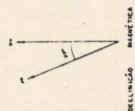
- 1 - 4 mapas do Projeto Jaibaras reduzidos para uma escala aproximada de 1:250.000, folhas de Bitupitã, Chaval, Cocal e Parnaíba.
- 2 - 1 mapa do Projeto Global, escala de 1:500.000, folhas de Parnaguã e Curimatã.
- 3 - 6 análises químicas feitas pelo Laboratório de Análises Mineral da Sudene-Recife.

CONVENÇÕES GEOLÓGICAS

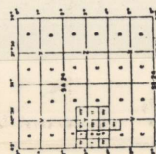
QUESTIONS	YES	NO	ANSWERS
1. Do you have a driver's license?	101	102	1. YES, I HAVE A DRIVER'S LICENSE.
2. Do you have a car?	101	102	2. YES, I HAVE A CAR.
3. Do you have a job?	101	102	3. YES, I HAVE A JOB.
4. Do you have a house?	101	102	4. YES, I HAVE A HOUSE.
5. Do you have a car?	101	102	5. YES, I HAVE A CAR.
6. Do you have a job?	101	102	6. YES, I HAVE A JOB.
7. Do you have a house?	101	102	7. YES, I HAVE A HOUSE.
8. Do you have a car?	101	102	8. YES, I HAVE A CAR.
9. Do you have a job?	101	102	9. YES, I HAVE A JOB.
10. Do you have a house?	101	102	10. YES, I HAVE A HOUSE.

(continued from page 10)

CONVENÇÕES TOPOGRÁFICAS



1970-1971
 1972-1973
 1974-1975
 1976-1977
 1978-1979
 1980-1981
 1982-1983
 1984-1985
 1986-1987
 1988-1989
 1990-1991
 1992-1993
 1994-1995
 1996-1997
 1998-1999
 2000-2001
 2002-2003
 2004-2005
 2006-2007
 2008-2009
 2010-2011
 2012-2013
 2014-2015
 2016-2017
 2018-2019
 2020-2021
 2022-2023
 2024-2025
 2026-2027
 2028-2029
 2030-2031
 2032-2033
 2034-2035
 2036-2037
 2038-2039
 2040-2041
 2042-2043
 2044-2045
 2046-2047
 2048-2049
 2050-2051
 2052-2053
 2054-2055
 2056-2057
 2058-2059
 2060-2061
 2062-2063
 2064-2065
 2066-2067
 2068-2069
 2070-2071
 2072-2073
 2074-2075
 2076-2077
 2078-2079
 2080-2081
 2082-2083
 2084-2085
 2086-2087
 2088-2089
 2090-2091
 2092-2093
 2094-2095
 2096-2097
 2098-2099
 2100-2101
 2102-2103
 2104-2105
 2106-2107
 2108-2109
 2110-2111
 2112-2113
 2114-2115
 2116-2117
 2118-2119
 2120-2121
 2122-2123
 2124-2125
 2126-2127
 2128-2129
 2130-2131
 2132-2133
 2134-2135
 2136-2137
 2138-2139
 2140-2141
 2142-2143
 2144-2145
 2146-2147
 2148-2149
 2150-2151
 2152-2153
 2154-2155
 2156-2157
 2158-2159
 2160-2161
 2162-2163
 2164-2165
 2166-2167
 2168-2169
 2170-2171
 2172-2173
 2174-2175
 2176-2177
 2178-2179
 2180-2181
 2182-2183
 2184-2185
 2186-2187
 2188-2189
 2190-2191
 2192-2193
 2194-2195
 2196-2197
 2198-2199
 2200-2201
 2202-2203
 2204-2205
 2206-2207
 2208-2209
 2210-2211
 2212-2213
 2214-2215
 2216-2217
 2218-2219
 2220-2221
 2222-2223
 2224-2225
 2226-2227
 2228-2229
 2230-2231
 2232-2233
 2234-2235
 2236-2237
 2238-2239
 2240-2241
 2242-2243
 2244-2245
 2246-2247
 2248-2249
 2250-2251
 2252-2253
 2254-2255
 2256-2257
 2258-2259
 2260-2261
 2262-2263
 2264-2265
 2266-2267
 2268-2269
 2270-2271
 2272-2273
 2274-2275
 2276-2277
 2278-2279
 2280-2281
 2282-2283
 2284-2285
 2286-2287
 2288-2289
 2290-2291
 2292-2293
 2294-2295
 2296-2297
 2298-2299
 2300-2301
 2302-2303
 2304-2305
 2306-2307
 2308-2309
 2310-2311
 2312-2313
 2314-2315
 2316-2317
 2318-2319
 2320-2321
 2322-2323
 2324-2325
 2326-2327
 2328-2329
 2330-2331
 2332-2333
 2334-2335
 2336-2337
 2338-2339
 2340-2341
 2342-2343
 2344-2345
 2346-2347
 2348-2349
 2350-2351
 2352-2353
 2354-2355
 2356-2357
 2358-2359
 2360-2361
 2362-2363
 2364-2365
 2366-2367
 2368-2369
 2370-2371
 2372-2373
 2374-2375
 2376-2377
 2378-2379
 2380-2381
 2382-2383
 2384-2385
 2386-2387
 2388-2389
 2390-2391
 2392-2393
 2394-2395
 2396-2397
 2398-2399
 2400-2401
 2402-2403
 2404-2405
 2406-2407
 2408-2409
 2410-2411
 2412-2413
 2414-2415
 2416-2417
 2418-2419
 2420-2421
 2422-2423
 2424-2425
 2426-2427
 2428-2429
 2430-2431
 2432-2433
 2434-2435
 2436-2437
 2438-2439
 2440-2441
 2442-2443
 2444-2445
 2446-2447
 2448-2449
 2450-2451
 2452-2453
 2454-2455
 2456-2457
 2458-2459
 2460-2461
 2462-2463
 2464-2465
 2466-2467
 2468-2469
 2470-2471
 2472-2473
 2474-2475
 2476-2477
 2478-2479
 2480-2481
 2482-2483
 2484-2485
 2486-2487
 2488-2489
 2490-2491
 2492-2493
 2494-2495
 2496-2497
 2498-2499
 2500-2501
 2502-2503
 2504-2505
 2506-2507
 2508-2509
 2510-2511
 2512-2513
 2514-2515
 2516-2517
 2518-2519
 2520-2521
 2522-2523
 2524-2525
 2526-2527
 2528-2529
 2530-2531
 2532-2533
 2534-2535
 2536-2537
 2538-2539
 2540-2541
 2542-2543
 2544-2545
 2546-2547
 2548-2549
 2550-2551
 2552-2553
 255

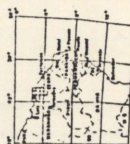


100

PROJETO JAIBARAS

ESCAIA ASSOCIADA

Esc, Aprox. 1:250,000



Lernaktivitäten und Ziele

BASE A PARTIR DE UN NÚMERO DE MÓDULO
DE LOS SERVICIOS AL ROTACIONAL Y FACTOS
DEBIDO DO NOT B A - ESCALA APROMADA

CHAVEL
FDLHA SA-28-Y-C-D



CONVENÇÕES GEOLÓGICAS

[illegible]

- [illegible]

CONVENÇÕES TOPOGRÁFICAS

- | | |
|---|--------------------|
|  | Hies e montes |
|  | Aguda |
|  | Estrema principal |
|  | Estrema secundaria |
|  | Cidade e paradas |

MAPA BASE A PARTIR DE MOSAICO "EMCON-
TROLADO DOS SERVIÇOS AEROFOTOGRA-
MÉTICOS" CRUZEIRO DO SUL S/A
ESCALA APROXIMADA (1:100.000)

Localidade de Foz de Iguaçu



PROJETO JAIBARAS

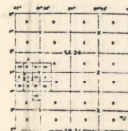
ESCALA APROXIMADA 1:100000

Esc, Aprox, 1,250,000

. SEÇÕES GEOLOGICAS ENQUEMATICAS

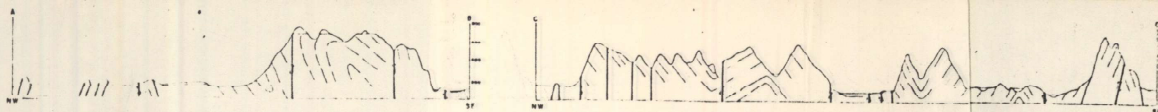
SEAL & HORN/20746 - 1 1/2 072

References

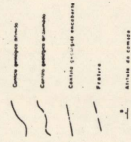


MAPA GEOLOGICO EXECUTADO
PELA CPRM - AGÊNCIA RECIFE
ABRIL DE 1962 / MAIO DE 1972

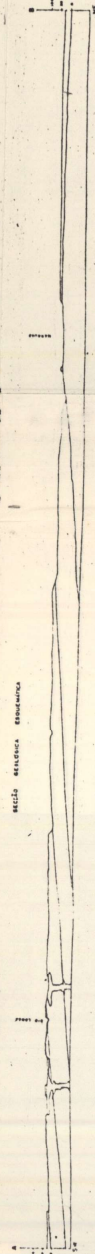
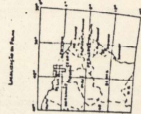
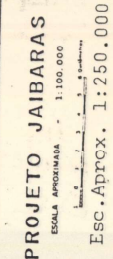
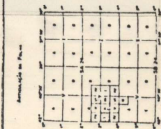
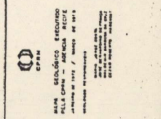
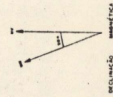
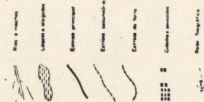
000000 00 0000 0000 00



C. MEDICAL		D. MEDICAL		E. MEDICAL		F. MEDICAL		G. MEDICAL		H. MEDICAL		I. MEDICAL		J. MEDICAL		K. MEDICAL		L. MEDICAL		M. MEDICAL		N. MEDICAL		O. MEDICAL		P. MEDICAL		Q. MEDICAL		R. MEDICAL		S. MEDICAL		T. MEDICAL		U. MEDICAL		V. MEDICAL		W. MEDICAL		X. MEDICAL		Y. MEDICAL		Z. MEDICAL																																																					
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100



CONVENÇÕES TOPOGRÁFICAS

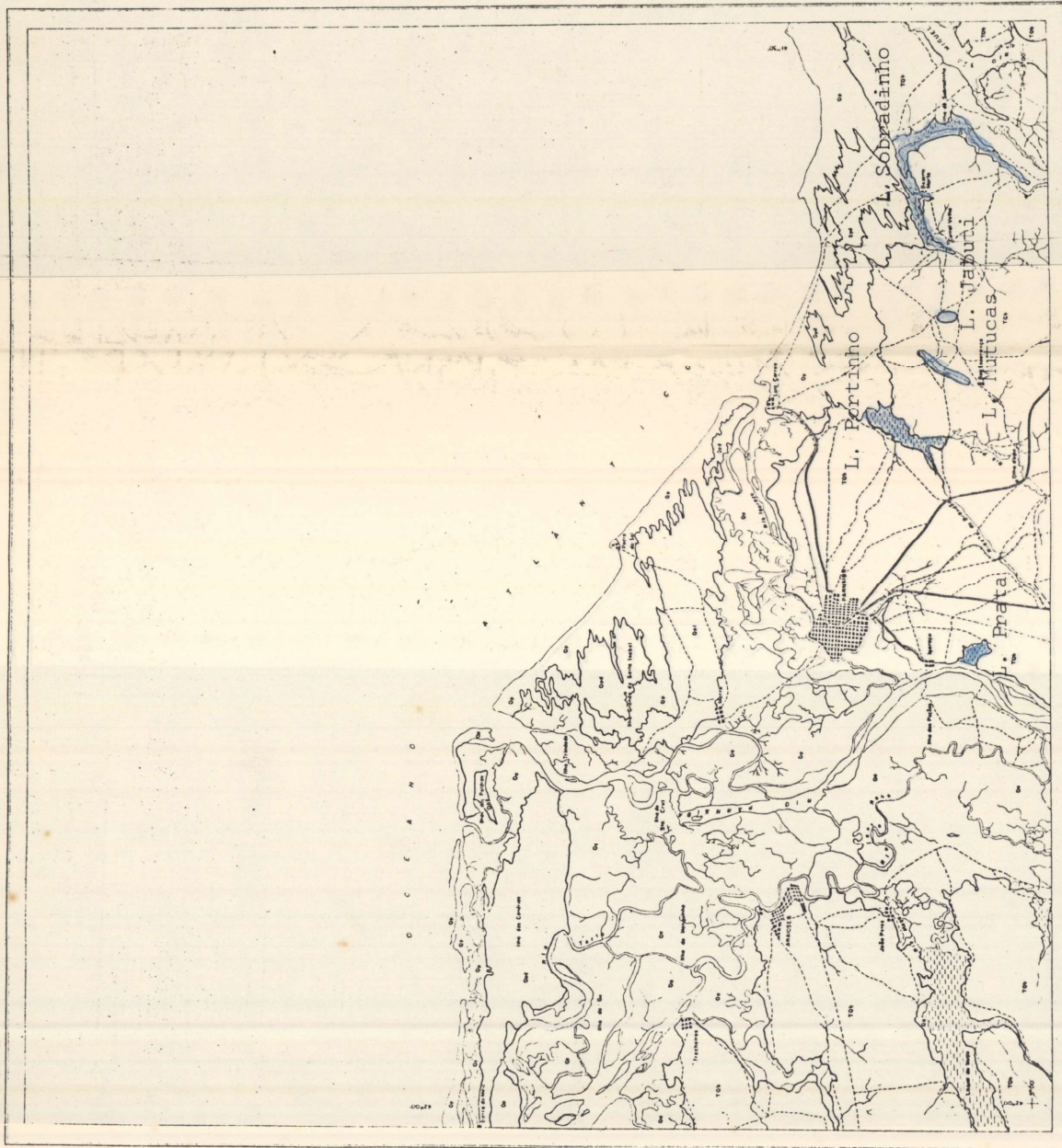
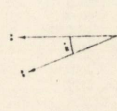
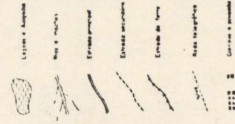
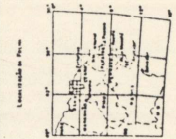


[illegible]

—

1000

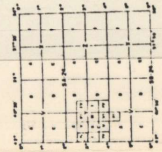
CONVENÇÕES TOPOGRÁFICAS

[illegible]

PROJETO JAIBARAS

ESCALA APROXIMADA - 1:100 000

Esc. Aprox. 1:250.000





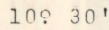
 CPRM

MANA GEOGRÁFICO EVOLUCIONADO
 PELA CPRM - AGÊNCIA NUCLEAR
 JANEIRO DE 1978 / JUNHO DE 1979

1978-1979
 1979-1980
 1980-1981
 1981-1982
 1982-1983
 1983-1984
 1984-1985
 1985-1986
 1986-1987
 1987-1988
 1988-1989
 1989-1990
 1990-1991
 1991-1992
 1992-1993
 1993-1994
 1994-1995
 1995-1996
 1996-1997
 1997-1998
 1998-1999
 1999-2000
 2000-2001
 2001-2002
 2002-2003
 2003-2004
 2004-2005
 2005-2006
 2006-2007
 2007-2008
 2008-2009
 2009-2010
 2010-2011
 2011-2012
 2012-2013
 2013-2014
 2014-2015
 2015-2016
 2016-2017
 2017-2018
 2018-2019
 2019-2020
 2020-2021
 2021-2022
 2022-2023
 2023-2024
 2024-2025

1

CURIMATĂ 44? 00'



LEGENDA:

- CONVENÇÕES GEOLÓGICAS

- ## CONVENÇÕES TOPOGRÁFICAS

-  Sede municipal
 Vila, povoado
 Localidade, fazenda

 Estrada secundária de ferro

 Estrada municipal, caminho
 Rio, riacho, perenes
 Rio, riacho intermitente
 Lagoa

 Limite interestadual
 Lagoa estudada

M I N T E R - S U D E N E

DEPARTAMENTO DE RECURSOS NATURAIS-DIVISÃO DE RECURSOS MINERAIS

LABORATÓRIO DE ANÁLISES MINERAIS - SETOR DE ANÁLISE DE ÁGUA

PROT. Nº 513/79 AMOSTRA Nº 0541 CERT. ANÁLISE Nº 559/79

PROCEDÊNCIA Piau

LOCALIDADE Parnaíba

MUNICÍPIO Parnaíba ESTADO PI

Nº DO POÇO _____

COORDENADAS x _____ y _____ z _____ m _____

MAPA _____ AEROFOTO Nº _____

REMETENTE C.P.R.M. - Fortaleza

COLHIDA POR Funcionário da C.P.R.M. EM 09 / 10 / 79

TIPO DE AQUÍFERO _____

ORIGEM DA ÁGUA Logos

TEMP. DA ÁGUA 27 °C TEMP. DO AR 27 °C QUINT. 2 L

pH _____ HORA Manhã ENTRADA NO LAB. EM 12 / 11 / 79

OBSERVAÇÕES _____

RESULTADOS DO LABORATÓRIO			
ALCALINIDADE TOTAL	-		OF
ALCALINIDADE À FENOLFTALEINA	-		OF
DUREZA TOTAL	-		OF
pH	-		
RESISTIVIDADE À 25°C	-		ohmXcm
RESÍDUO SECO À 110°C	-		mg/l
ELEMENTOS		mg/l	meq/l
Ca	-		-
Mg	4.957,20		-
Na	36.000,00		-
K	1.000,00		-
Fe	-		-
PO ₄	0,0		-
Cl	68.000,00		-
SO ₄	-		-
HCO ₃ -OH	61,00		-
CO ₃	-		-
NO ₂	-		-
NO ₃	-		-

VISTO

Antônio José Figueiredo Soares
FISC. GERAL

IMPRESSO PELO "CONVÊNIO SUDENE/ATÉCEL."

Recife, 26 de Novembro de 1979

Edna de Carvalho Lopes
Químico
DIN-RI LAB

LABORATÓRIO DE
ANÁLISES
DE ÁGUA
UNIVERSIDADE
FEDERAL DO RIO
DE JANEIRO

MINTER - SUDENE

DEPARTAMENTO DE RECURSOS NATURAIS-DIVISÃO DE RECURSOS MINERAIS

LABORATÓRIO DE ANÁLISES MINERAIS - SETOR DE ANÁLISE DE ÁGUA

PROT. Nº	513/79	AMOSTRA Nº	0971	CERT. ANÁLISE Nº	561/79
PROCEDÊNCIA	Piauí				
LOCALIDADE	Parnaíba				
MUNICÍPIO	Parnaíba				
Nº DO POÇO	PI				
COORDENADAS	X	Y	Z	m	
MAPA	AEROFOTO Nº				
REMETENTE	C.P.R.M. - Fortaleza				
COLHIDA POR	Funcionário da C.P.R.M. EM 09 / 10 / 79				
TIPO DE AQUÍFERO					
ORIGEM DA ÁGUA	Lagoa				
TEMP. DA ÁGUA	27	ºC	TEMP. DO AR	27	ºC
PH	HORA		ENTRADA NO LAB. EM 12 / 11 / 79		
OBSERVAÇÕES					

RESULTADOS DO LABORATÓRIO	
ALCALINIDADE TOTAL	-
ALCALINIDADE À FENOLFTALEINA	-
DUREZA TOTAL	-
pH	-
RESISTIVIDADE À 25ºC	-
RESÍDUO SECO À 110ºC	-
ELEMENTOS	
Ca	mg/l
Mg	177,39
Na	1.040,00
K	41,00
Fe	0,0
PO ₄	0,0
Cl	2.600,00
SO ₄	-
HCO ₃ -OH	134,20
CO ₃	0,0
NO ₂	-
NO ₃	-

VISTO


Assinatura do Funcionário Responsável
DO C.P.R.M.

Recife, 26 de Novembro de 1979

IMPRESSO PELO CENTRO SUDENE/ATECEL

Milton da Silva
Coordenador
DO C.P.R.M.

30 W

A-7

508

MINTER - SUDENE

A-8

DEPARTAMENTO DE RECURSOS NATURAIS-DIVISÃO DE RECURSOS MINERAIS

LABORATÓRIO DE ANÁLISES MINERAIS - SETOR DE ANÁLISE DE ÁGUA

PROT. Nº 513/79 AMOSTRA Nº 0972 CERT. ANÁLISE Nº 562/79

PROCEDÊNCIA Piau

LOCALIDADE Parnaíba

MUNICÍPIO Parnaíba ESTADO PI

Nº DO POÇO _____

COORDENADAS x _____ y _____ z _____ m

MAPA _____ AEROFOTO Nº _____

REMETENTE C.P.R.M. - Fortaleza

COLHIDA POR Funcionário da C.P.R.M. EM 09 / 10 / 79

TIPO DE AQUÍFERO _____

ORIGEM DA ÁGUA Lagoa

TEMP. DA ÁGUA 27 °C TEMP. DO AR 27 °C QUANT. 2 L

pH _____ HORA Manhã ENTRADA NO LAB. EM 12 / 11 / 79

OBSERVAÇÕES _____

RESULTADOS DO LABORATÓRIO		
ALCALINIDADE TOTAL	-	°F
ALCALINIDADE À FENOLFTALEINA	-	°F
DUREZA TOTAL	-	°F
pH	-	
RESISTIVIDADE À 25°C	-	ohmXcm
RESÍDUO SÉCO À 110°C	-	mg/l
ELEMENTOS		mg/l
Ca	-	-
Mg	179,82	-
Na	1.040,00	-
K	39,00	-
Fe	-	-
PC ₄	0,0	-
Cl	2.600,00	-
SO ₄	-	-
HCO ₃ -OH	134,20	-
CO ₃	0,0	-
NO ₂	-	-
NO ₃	-	-

VISTO



Antônio José da Silva
Engenheiro de Minas

Recife, 26 de Novembro de 1979

IMPRESSO PELO CONVENIO SUDENE/ATECEL



1843

1843

MINTER - SUDENE

DEPARTAMENTO DE RECURSOS NATURAIS-DIVISÃO DE RECURSOS MINERAIS

LABORATÓRIO DE ANÁLISES MINERAIS - SETOR DE ANÁLISE DE ÁGUA

PROT. Nº 513/79	AMOSTRA Nº 761	CERT. ANÁLISE Nº 560/79
PROCEDÊNCIA <i>Piau</i>		
LOCALIDADE <i>Parnaíba</i>		
MUNICÍPIO <i>Parnaíba</i>	ESTADO <i>PI</i>	
Nº DO POÇO		
COORDENADAS x	y	z
MAPA	AEROFOTO Nº	
REMETENTE <i>C.P.R.M. - Fortaleza</i>		
COLHIDA POR <i>Funcionário da C.P.R.M.</i>	EM 09	/ 10 / 79
TIPO DE AQUÍFERO		
ORIGEM DA ÁGUA <i>Lagoa</i>		
TEMP. DA ÁGUA 27	ºC	TEMP. DO AR 27
		ºC
pH	HORA <i>Manhã</i>	ENTRADA NO LAB. EM 12 / 11 / 79
OBSERVAÇÕES		

RESULTADOS DO LABORATÓRIO		
ALCALINIDADE TOTAL		OF
ALCALINIDADE À FENOLFIALEINA		OF
DUREZA TOTAL		OF
pH		
RESISTIVIDADE À 25ºC		ohmXcm
RESÍDUO SECO À 110ºC		mg/l
ELEMENTOS	mg/l	meq/l
Ca	-	-
Mg	1.506,60	-
Na	13.900,00	-
K	390,00	-
Fe	-	-
P ₀₄	0,0	-
Cl	26.000,00	-
S ₀₄	-	-
HCO ₃ -OH	90,28	-
CO ₃	-	-
NO ₂	-	-
NO ₃	-	-

VISTO

[Assinatura]

IMPRESSO PELO CONVÊNIO SUDENE/ATECEL

Recife, 26 de Novembro de 1979

Edna de Carvalho Lopes
Química
DEN-M LAB

LABORATÓRIO DE
ANÁLISES
DE ÁGUA

MINTER - SUDENE

DEPARTAMENTO DE RECURSOS NATURAIS-DIVISÃO DE RECURSOS MINERAIS

LABORATÓRIO DE ANÁLISES MINERAIS - SETOR DE ANÁLISE DE ÁGUA

Recife, 26 de Novembro de 1979

DE - A

PROT. Nº 513/79 AMOSTRA Nº 0721 CERT. ANÁLISE Nº 558/79

PROCEDÊNCIA Pluvial

LOCALIDADE Parnaíba

MUNICÍPIO Parnaíba ESTADO PI

Nº DO POÇO _____

COORDENADAS X _____ Y _____ Z _____ m

MAPA _____ AEROFOTO Nº _____

REMETENTE C.P.R.M. - Fortaleza

COLHIDA POR Funcionário da C.P.R.M. EM 09 / 10 / 79

TIPO DE AQUÍFERO _____

ORIGEM DA ÁGUA Lagoa

TEMP. DA ÁGUA 27 °C TEMP. DO AR 27 °C QUANT. 2 L

pH _____ HORA Tarde ENTRADA NO LAB. EM 12 / 1 / 79

OBSERVAÇÕES _____

RESULTADOS DO LABORATÓRIO			
ALCALINIDADE TOTAL	_____	_____	°F
ALCALINIDADE À FENOLFIALEINA	_____	_____	°F
DUREZA TOTAL	_____	_____	°F
pH	_____	_____	_____
RESISTIVIDADE À 25°C	_____	_____	ohm/cm
RESÍDUO SÉCO À 110°C	_____	_____	mg/l
ELEMENTOS		mg/l	meq/l
Ca	_____	-	-
Mg	_____	6,80	-
Na	_____	7,70	-
K	_____	6,30	-
Fe	_____	-	-
PO ₄	_____	0,0	-
Cl	_____	4,50	-
SO ₄	_____	-	-
HCO ₃ -OH	_____	107,36	-
CO ₃	_____	-	-
NO ₂	_____	-	-
NO ₃	_____	-	-



Recife, 26 de Novembro de 1979

Edna de (apresenta) LOPES
Químico
DEN-PH LAB