Elevatória Santa Inês do Sistema Juqueri de Abastecimento de Água Potável À Grande São Paulo

Preparado pela SERETE S.A. Engenharia, sob a coordenação do eng. R. K. Ferreira, Diretor de Projetos e equipe de colaboradores.

1 — INTRODUÇÃO

O Sistema Juqueri de abastecimento de água para a Grande São Paulo foi concebido inicialmente pelos engenheiros do DAE — Departamento de Águas e Esgotos, sob cuja orientação foram elaborados os estudos preliminares e iniciadas as obras.

Posteriormente, a responsabilidade total do desenvolvimento do Sistema passou à Cia. Metropolitana de Água de São Paulo — COMASP, emprêsa criada com o fim precípuo de planejar a obtenção e fornecer água tratada para ser distribuída à população por outros órgãos.

Recentemente foi assinado contrato no valor de NCr\$ 38.000.000 para as obras civis da parte que faltava para o funcionamento do conjunto.

Trata-se da Elevatória Santa Inês cujo projeto está a cargo da firma SERETE S.A. Engenharia.

Para que fique pronta a tempo de funcionar a primeira etapa do Sistema no prazo previsto que é 31 Dezembro de 1970, está sendo empregado todo o esfôrço dos engenheiros da COMASP e das diversas firmas projetistas e construtoras.

Em síntese, o Sistema Juqueri compreende a captação e adução das águas de quatro rios para o abastecimento da metrópole paulistana, seu tratamento e distribuição. Os rios considerados são, de jusante para montante, respectivamente: o Juqueri, o Atibainha, o Cachoeira e o Jaguari, todos êles pertencentes à bacia hidrográfica do rio Tietê.

Conforme se pode ver na Fig. 1, a execução da obra está subdividida em duas etapas, sendo que

a primeira compreende a captação, recalque e adução das águas do rio Juqueri até a Estação de Tratamento de Água ("ETA") do Guaraú, constituindo a primeira fase dessa etapa. Posteriormente, a captação e desvio dos rios Atibainha e Cachoeira para o rio Juqueri, constituindo a segunda fase, completariam a primeira etapa. A segunda etapa será a captação e desvio do rio Jaguari.

Estudos iniciais, ainda com dados incompletos, atribuiam ao Sistema uma capacidade mínima total de 22 m3/s para reforçar o abastecimento de água da área metropolitana. Estudos posteriores, porém, admitem a possibilidade desta capacidade ser aumentada, aplicando-se a capacidade dos reservatórios de captação e regularização, bem como do sistema adutor.

A fase inicial da primeira etapa abrange as seguintes obras (ver Fig. 1 e 2):

- Reservatório do Juqueri criado perto de Franco da Rocha por uma barragem de terra de 23 m de altura.
- Túnel-adutor de 1000 m de comprimento do reservatório do Juqueri até a Elevatória Santa Inês (ESI).
- Casa de Bombas subterrânea da ESI, com o comando e a subestação na superfície sôbre a caverna.
- Conduto de recalque ligando as bombas com a bacia de descarga.
- Aqueduto superior ligando a bacia de descarga com a ETA do Guaraú, passando pelo reservatório intermediário de Águas Claras.

2 — ELEVATÓRIA SANTA INÊS ("ESI")

2.1 — Generalidades

A Elevatória Santa Inês tem por objetivo o recalque da água dos rios do Sistema, trazida ao reservatório do Juqueri por um complexo de barragens e túneis, até o aqueduto superior que a levará à ETA do Guaraú, onde será tratada para distribuição.

Inicialmente foi comparada a solução em subterrâneo com a alternativa de adotar uma Casa de Bombas de superfície. Entretanto, o comprimento do conduto de recalque e as condições de fundação fizeram com que, sob o ponto de vista hidráulico e construtivo, fôsse abandonada a idéia.

Adotada a solução de caverna foram estudadas as quatro alternativas viáveis e escolheu-se a que consta nas Figs. 2 e 6.

2.2 — Túnel-adutor

As águas do reservatório do Juqueri, após percorrerem um curto canal de adução, serão captadas por uma tomada de água equipada com dois jogos de "comportas de vagão" e conduzidas às bombas através do túnel-adutor em pressão, de 1.000 m de comprimento e 4,40 m de diâmetro. As sobrepressões causadas pela parada brusca dos motores obrigaram a adotar o revestimento completo do túnel que, onde a natureza da rocha o permitir, será executado apenas em concreto simples com proteção em gunita ou concreto armado projetado.

As escavações do túnel-adutor se farão através de uma rocha granítica, intrusiva, e de modo geral, homogênea. Esta rocha é compacta, resistente, com diáclases espaçadas e deverá dispensar suportes, a não ser de chumbadores de rocha. Quanto à infiltração de água, deverá ser mínima e concentrada nas zonas de menor recobrimento de rocha. O alinhamento final do túnel-adutor foi fixado após a execução de uma campanha de sondagens, procurando-se sempre obedecer ao critério de manter-se um recobrimento de rocha sã.

Para impedir a entrada de corpos estranhos no túnel-adutor, na tomada de água está previsto um conjunto de grades de 6,5 x 8,0 m, provida de barras de aço de seção retangular, inclinadas de 15º em relação à vertical, e ligadas entre si do lado de jusante por barras horizontais. O conjunto de grades será dividido, tanto no sentido de altura como na largura em elementos substituíveis individualmente e intercambiáveis. O espaçamento das barras será estabelecido em função dos requisitos do fabricante das bombas.

A tomada de água poderá ser fechada por meio de uma comporta principal de 3,8 x 3,8 m do tipo deslizante. O fechamento dessa comporta sòmente será feito após a interrupção do escoamento na tomada de água. Ela será utilizada para trabalhos de inspeção e manutenção no túnel-adutor, na chaminé de equilíbrio, e nos condutos de sucção. A abertura da comporta será feita após o enchimento do túnel, estando equilibradas as pressões de montante e de jusante. A montante da ranhura da comporta principal, está prevista outra ranhura idèntica para a colocação de uma comporta auxiliar, a ser usada em caso de dificuldades no levantamento da comporta principal. As duas comportas serão intercambiáveis e ficarão armazenadas em ranhuras de estocagem localizadas no tôpo da tomada de água. Para a manobra dessas comportas, está prevista uma talha móvel de levantamento motorizado, suportada por monovia na superestrutura da tomada. A talha será provida de uma viga pescadora de operação semi-automática. Para a limpeza mecânica das grades da tomada, será prevista máquina limpa-grades motorizada, que se movimentará sôbre trilhos no plano do coroamento da tomada. O enchimento do túnel-adutor se fará por intermédio de uma tubulação embutida de 500 mm de diâmetro disposta em derivação das comportas. A tubulação terá grade de proteção na entrada, e será controlada por uma válvula borboleta comandada por volante com pedestal colocado no coroamento da tomada. Para o eventual esvaziamento do vão entre a comporta principal e a comporta auxiliar, será instalada uma adufa de fundo de 150 mm de diâmetro também comandada por volante sôbre pedestal colocado no coroamento.

2.3 — Chaminé de Equilíbrio

Na extremidade de jusante do túnel-adutor está locada a chaminé de equilíbrio, do tipo cilíndrico vertical, com diâmetro de 10,00 m aproximadamente e altura de 64 metros.

A alimentação das bombas ocorre por meio de condutos de sucção que se derivam da chaminé de equilíbrio conforme arranjo das Figs. 2 e 5.

2.4 — Galeria das Válvulas

Motivos geológicos impuseram que as válvulas borboleta nos condutos da sucção, fôssem colocadas em galeria separada. Essas válvulas de 2.400 mm de diâmetro, providas de derivação, serão utilizadas como órgão de fechamento para manutenção, bem como para o esvaziamento do corpo da bomba. Cada das quatro válvulas será acionada hidràulicamente por cilindros a óleo, e sua operação será normalmente dirigida a partir da Sala de Comando. A montante, as válvulas serão flangeadas ao conduto. Do lado de jusante, elas serão providas de luvas tipo

"Dresser", a fim de compensar pequenos desalinhamentos, facilitar a remoção das válvulas e absorver dilatações ou contrações no trecho. Ao longo da Galeria das Válvulas, os transportes serão feitos por uma monovia capaz de suspender o conjunto completo de uma válvula de sucção.

2.5 — Casa de Bombas

Na casa de bombas (ver Fig. 3 e 4), estão situadas apenas as bombas com respectivos motores, as válvulas esféricas ou cônicas de fechamento dos condutos de recalque, e os sistemas de drenagem e de esvaziamento dos condutos.

Na etapa final serão instaladas quatro bombas, cada uma com capacidade para 11 m3/s de água e uma altura manométrica de 119,6 metros. Ao término do Sistema Juqueri, é prevista a operação pràticamente contínua de três das bombas, ficando a quarta bomba de reserva, sempre pronta para operar, tendo em vista o elevado grau de confiabilidade requerido pela instalação. A fim de se obter um elevado rendimento, aspecto fundamental na economia do projeto escolheu-se uma velocidade específica n_s \cong 45. Embora alta, essa velocidade específica é compatível com a prática atual em bombas dêsse porte e a recente evolução da técnica de construção no setor. Objetivando uma redução nas dimensões físicas, no custo das máquinas e das obras civis, foram especificadas unidades de velocidade 720 rpm, dupla aspiração e eixo horizontal. O eixo da bomba será acoplado rigidamente por meio de flange, ao eixo do motor. O conjunto das partes móveis da bomba e do motor se apoiará sôbre três mancais lubrificados a óleo sob pressão. A bomba de óleo que servirá aos mancais de cada unidade será acionada por motor de corrente alternada. Em caso de queda da pressão de alimentação dos mancais, entrará automàticamente em funcionamento uma bomba com motor de corrente contínua, ligada a um sistema alimentado por baterias.

Os motores das bombas serão síncronos, de potência nominal de 20.000 HP cada, 720 rpm, de eixo horizontal, resfriamento por ar em circuito fechado, e acoplamento à bomba por meio de flange. Os motores serão alimentados por corrente alternada, trifásica, de 13,2 kV, 60 Hz. A partida se fará com tensão reduzida por meio de reator localizado no edifício de contrôle, que limitará a corrente de pico de arranque ao máximo permitido pela CESP, fornecedora da energia elétrica.

A partida da unidade será dada com a bomba vazia de água, a fim de reduzir a corrente de partida. Como as interrupções no funcionamento de cada bomba serão prolongadas, e pouco frequentes, o esvaziamento do corpo das mesmas será feito por gravidade. Uma vez atingida a velocidade síncrona a derivação da válvula de sucção será aberta, causando o enchimento do corpo da bomba. O ar contido sairá por um suspiro de operação automática. Uma vez cheia a bomba, e estando o conduto de recalque cheio, a válvula da descarga abrirá gradualmente, fazendo a unidade bomba-motor passar a plena carga em um período da ordem de 30 segundos.

A montante, a bomba será ligada por luva tipo "Dresser" ao conduto de sucção horizontal. A saída da bomba será flangeada a uma válvula com elemento de fechamento esférico ou cônico, e diâmetro interno igual ao da descarga da bomba. Essa válvula será um elemento de fechamento em emergência, em parada normal, e também para manutenção. Ela fechará automàticamente em caso de interrupção na energia para alimentação do motor correspondente. Outras irregularidades no funcionamento da bomba ou do motor, passíveis de causar danos ao equipamento, atuarão também o sistema de fechamento automático da válvula de descarga, ao mesmo tempo que desligarão o motor. O diâmetro da válvula de descarga será da ordem de 1,3 metros. Do lado de jusante, as válvulas de descarga serão ligadas ao conduto por luvas tipo "Dresser", para simplificar o alinhamento da bomba, facilitar remoções de equipamento, e absorver dilatações e contrações.

A cada unidade bomba-motor principal corresponderá uma central óleo-pneumática que acionará a válvula de descarga e também a válvula de sucção. Cada central será provida de um par de bombas de óleo. Uma central de ar comprimido atenderá à complementação de ar eventualmente necessário para os tanques óleo-pneumáticos.

O fechamento das válvulas de descarga será programado de modo a evitar presões sub-atmosféricas no conduto, e a limitar as sobrepressões, de forma a reduzir o pêso do conduto de recalque.

Na Sala de Bombas, os transportes serão feitos por uma ponte rolante com vão e percurso correspondente à largura e ao comprimento da caverna. A capacidade da ponte será determinada pelo tipo de construção do motor, e não deverá exceder 60 toneladas. Entre a Área de Montagem e a Galeria das Válvulas, um carro de transferência executará os transportes pesados.

2.6 — Conduto de Recalque

Através do conduto de recalque, as águas são elevadas até uma bacia de descarga da qual parte o aqueduto superior. Os primeiros 30 a 50 metros do conduto de recalque serão em granito, em seguida atinge-se o contato granito-xisto e o conduto permanecerá em xisto ao longo da parte horizontal, na

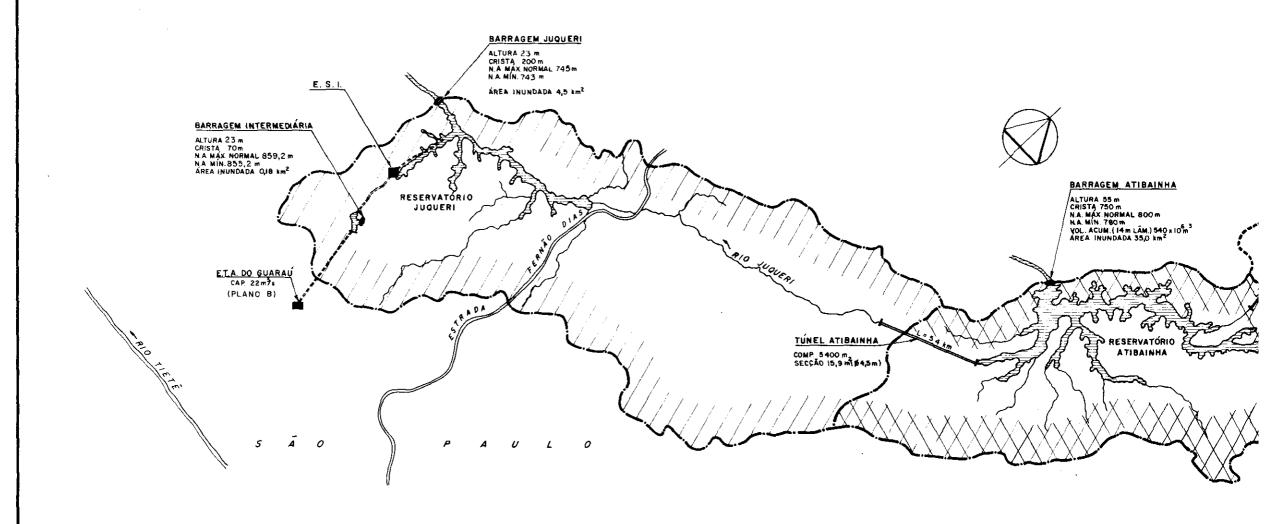
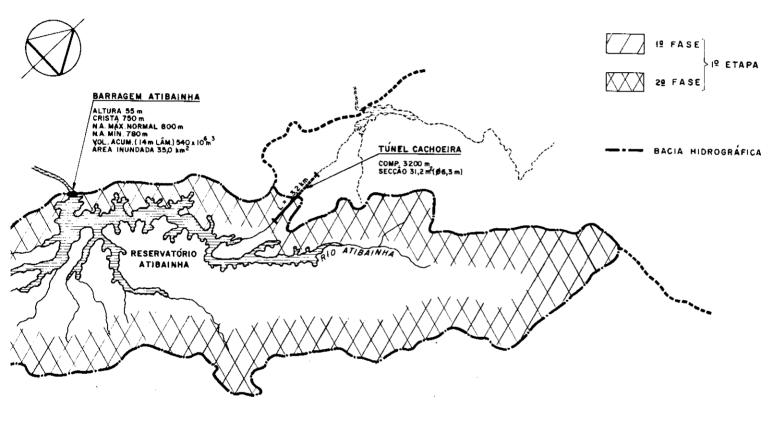


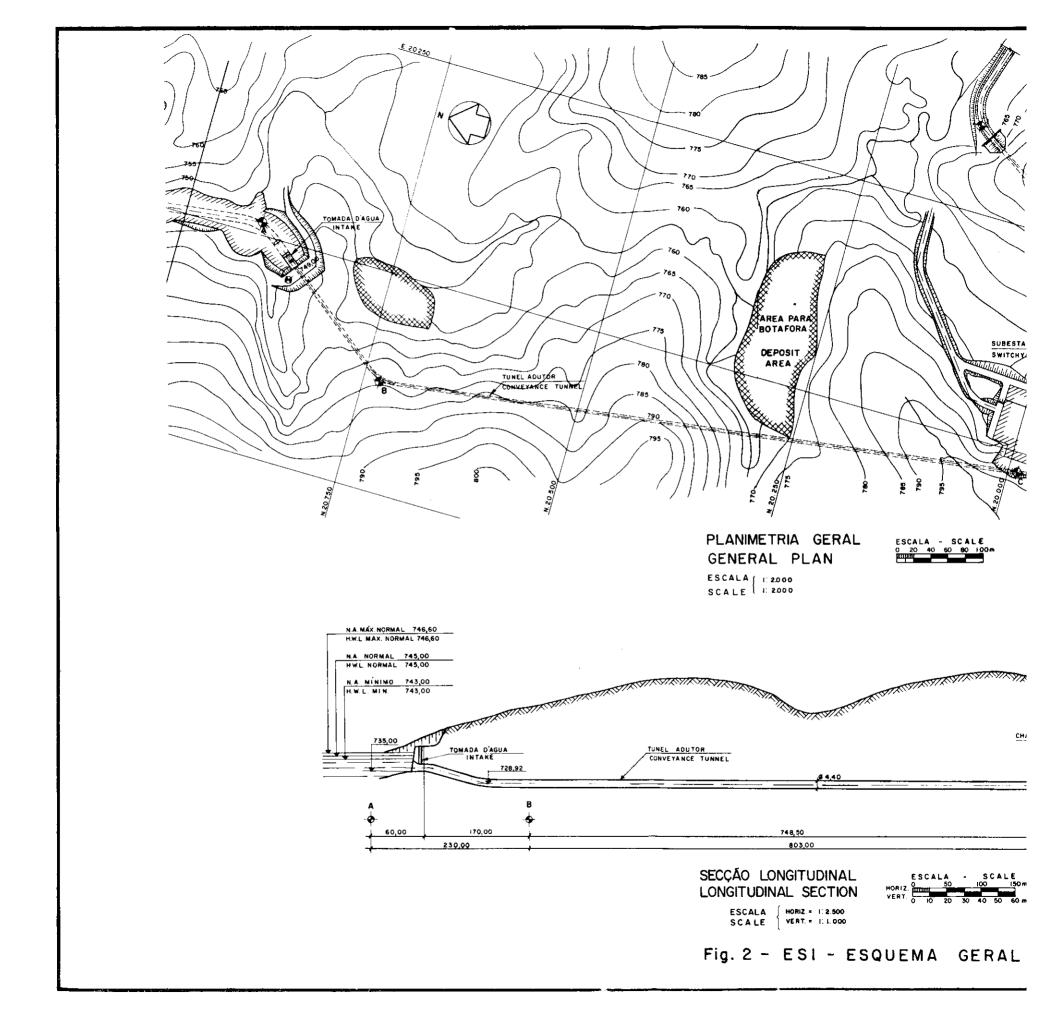
Fig. 1 - BACIA HIDROGRÁFICA DO "SISTEMA JUQUERI" (19 ETAPA)

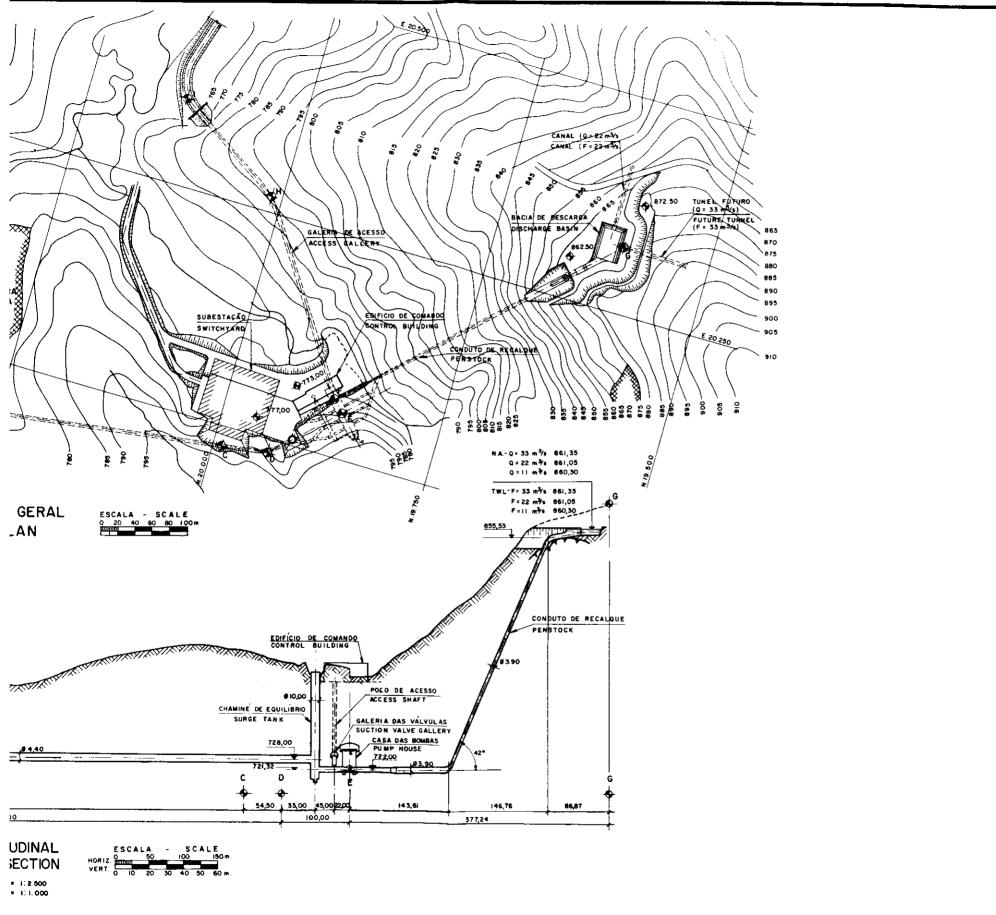
CONVENÇÕES



TEMA JUQUERI " (19 ETAPA)







I - ESQUEMA GERAL

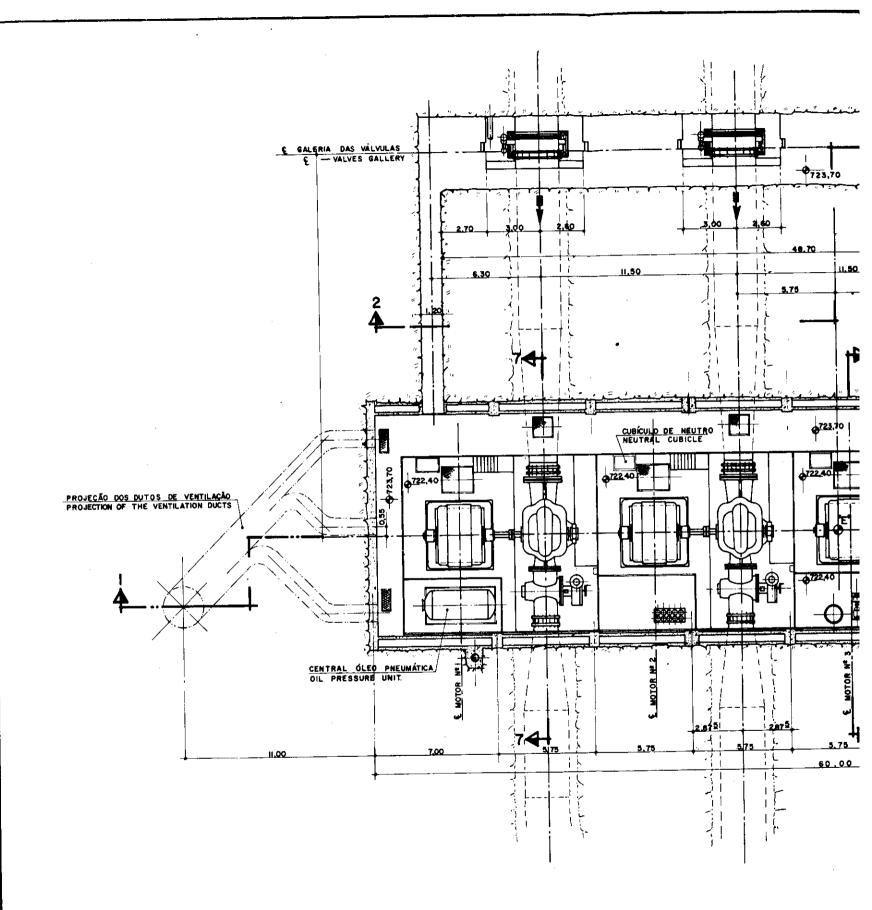
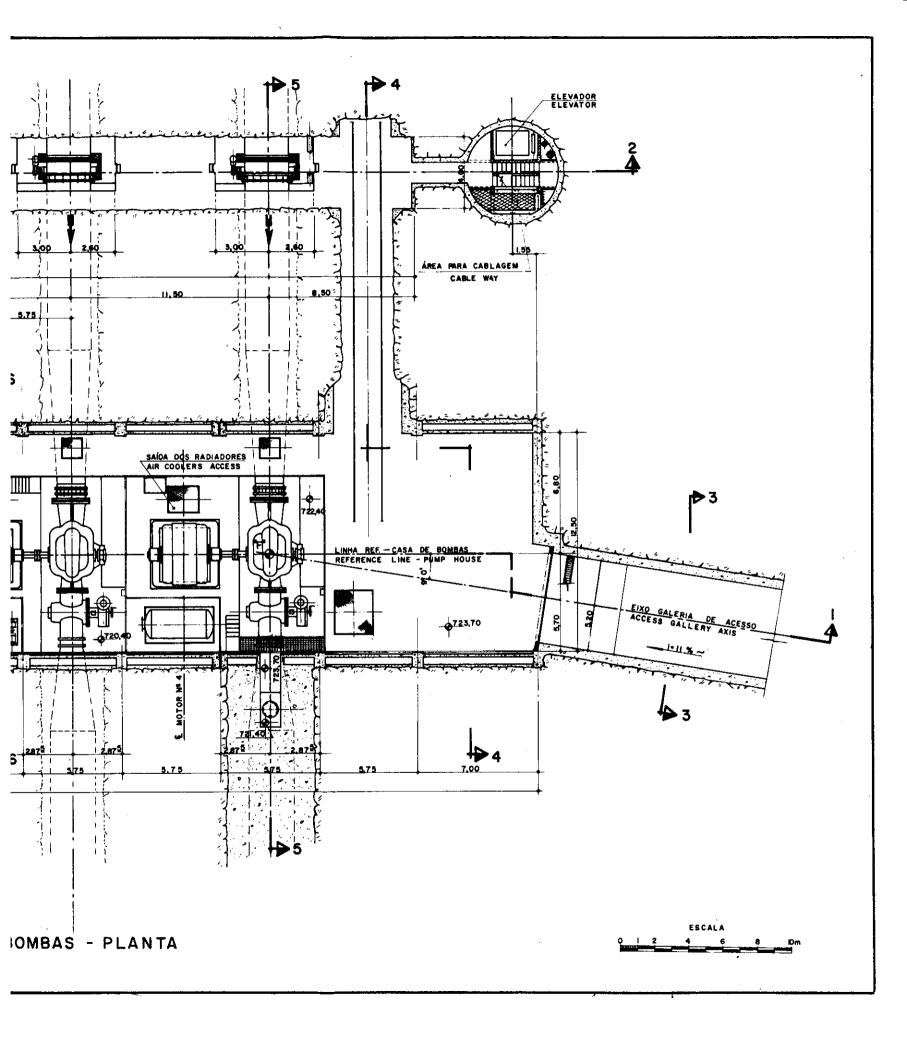
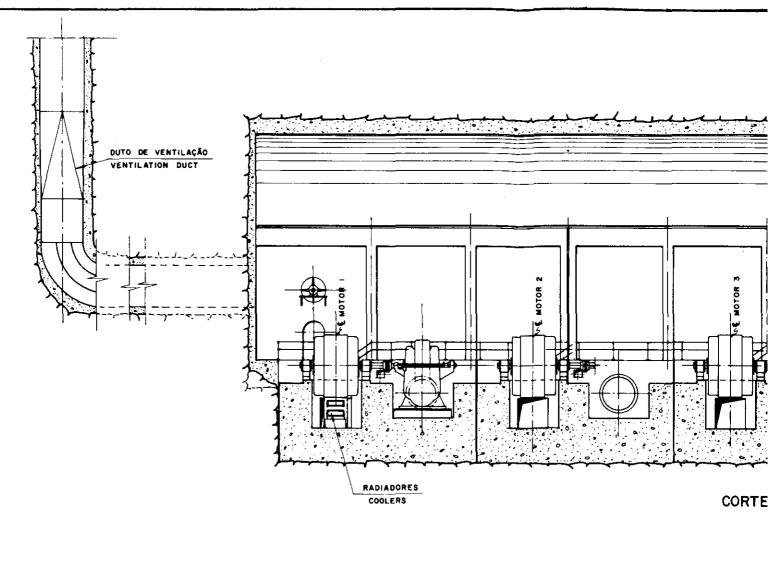


Fig. 3 - CASA DE





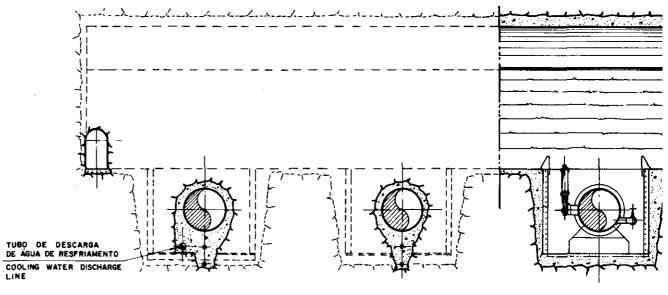
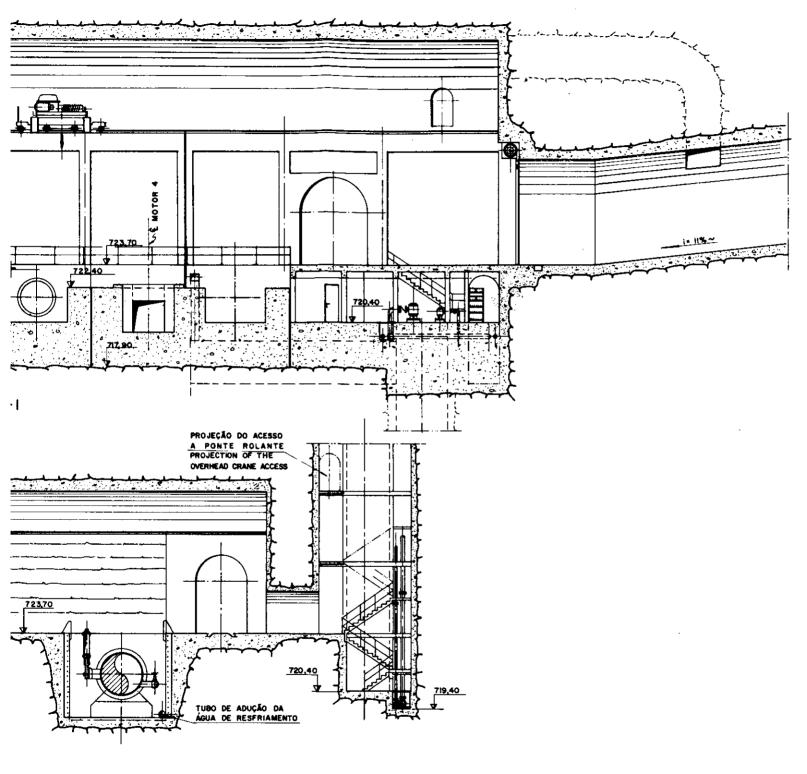


Fig. 4 - CASA DE B

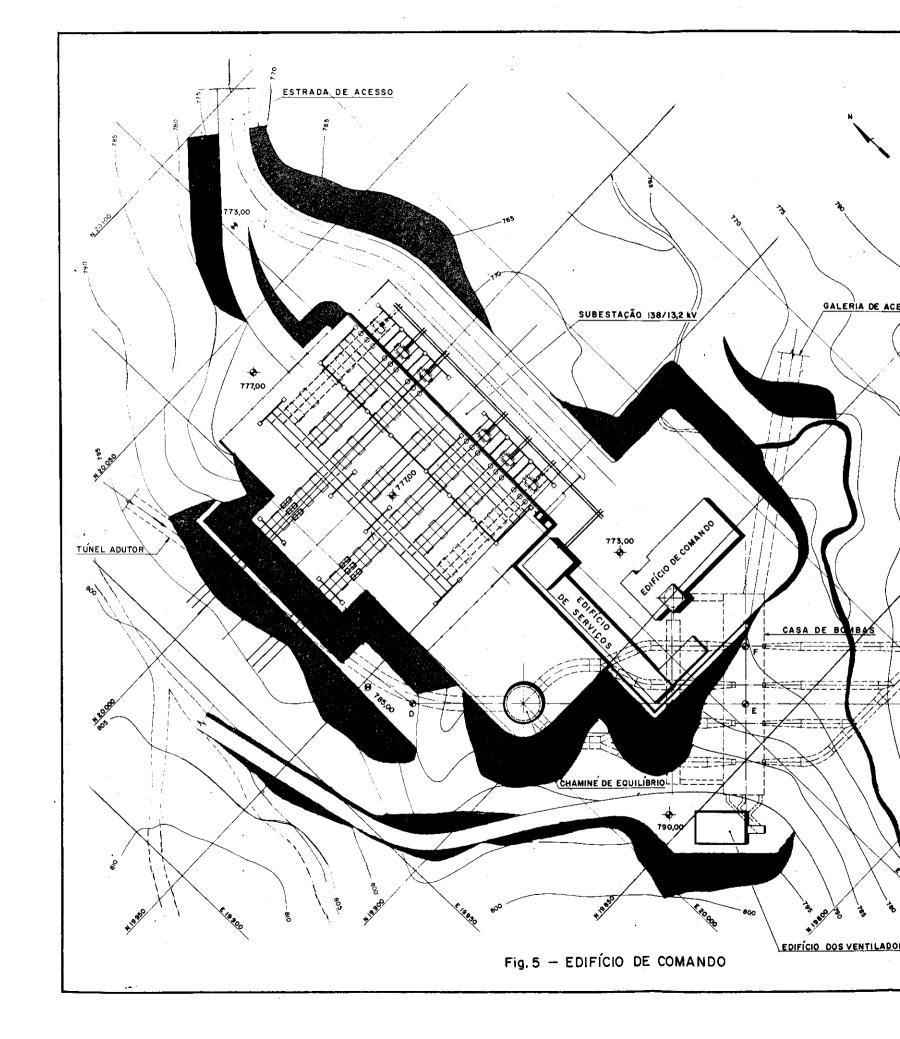
CORT

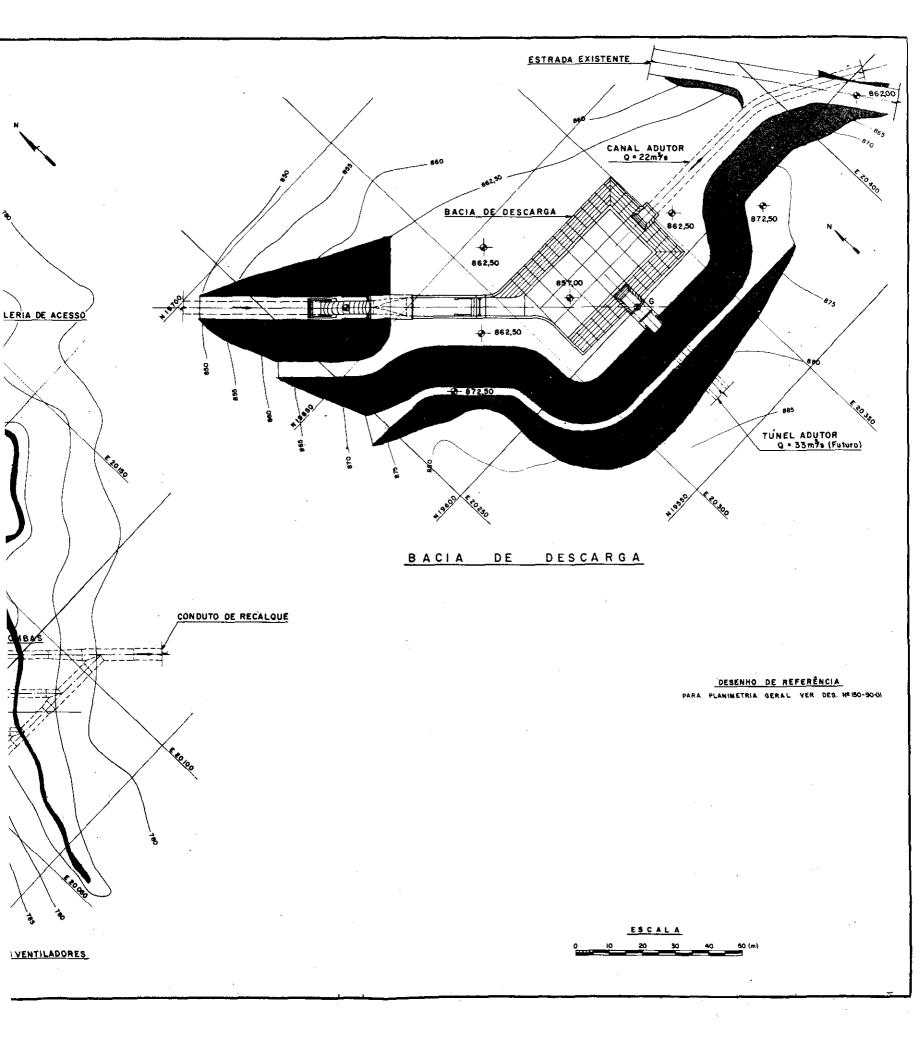


- 2

|BAS - CORTES







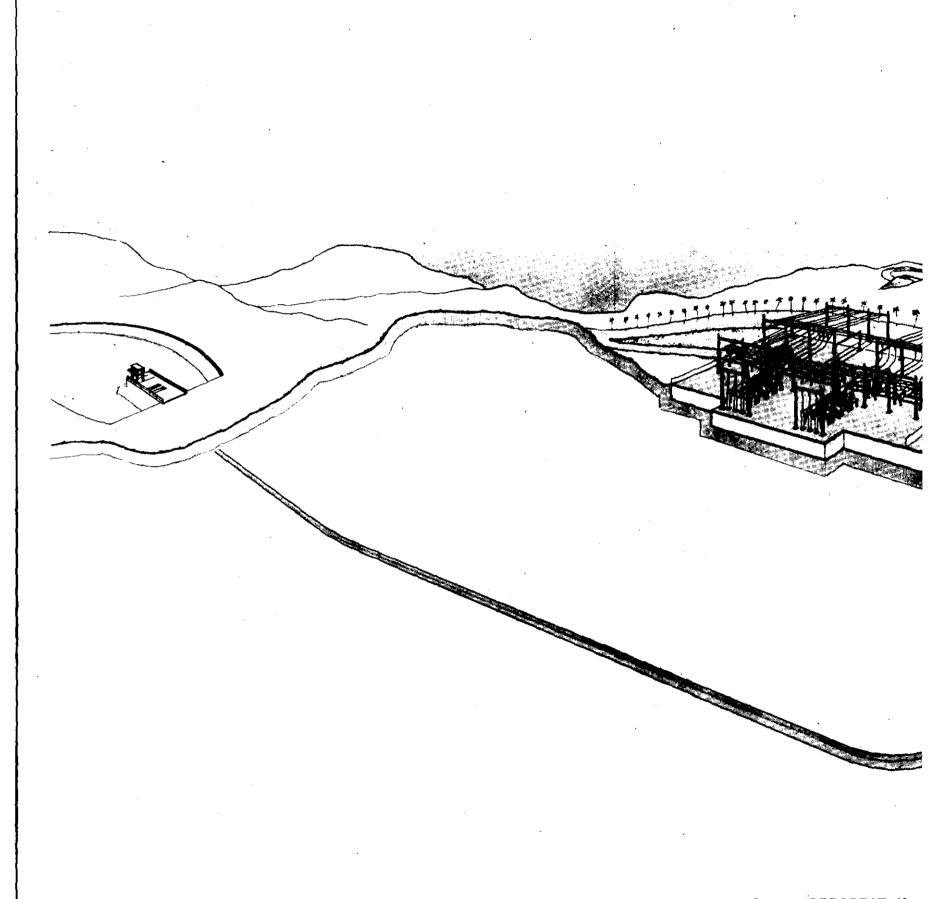
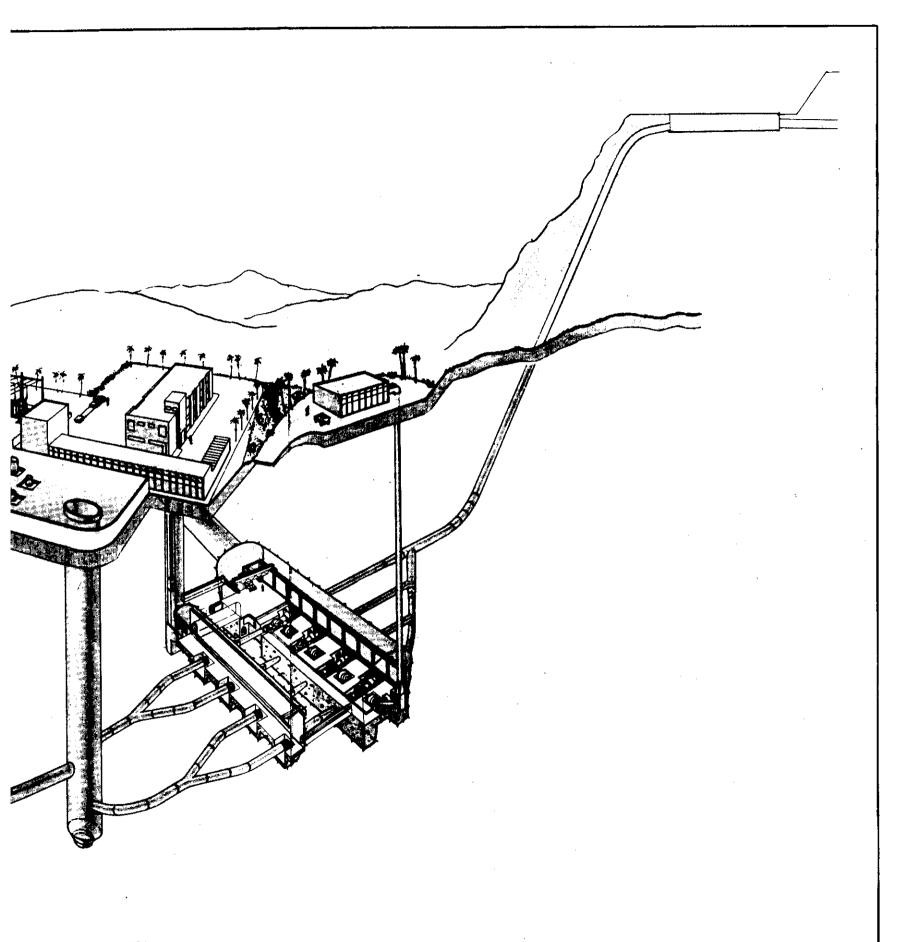


Fig. 6 - PERSPECTIVA



CONJUNTO DA ESI

área do cotovêlo atingirá o contato geológico xistogranito e deverá permanecer nesta rocha até a bacia de descarga.

A partir da chaminé de equilíbrio, e até as bombas, os condutos de sucção serão de aço carbono inteiramente soldado, e embutido em concreto dentro de galerias escavadas na rocha. O conduto de recalque, com aproximadamente 355 m de comprimento, terá o mesmo tipo de construção. O diâmetro selecionado para o trecho principal do conduto, que reúne as descargas das bombas, na forma indicada na Fig. 2, é de 3,9 metros, obtido a partir de uma otimização econômica do investimento, para uma vida útil estimada em 40 anos.

No canal de transmissão ao fim do conduto será instalada uma comporta radial de 4 × 2,4 m, que ficará normalmente aberta. Em caso de esvaziamento para inspeção do conduto, ela será fechada. Em caso de reversão no escoamento ou ruptura do conduto, a comporta da descarga fechar-se-á automàticamente. A comporta será içada por meio de cabos de aço, a partir de um guincho fixado sôbre uma plataforma de concreto localizada acima da comporta.

2.7 — Galeria de Acesso

O acesso do equipamento e, em fase de construção, dos dutos forçados, ocorrerá através da galeria de acesso cuja seção ficou determinada pelas dimensões dos motores, dimensões estas bastante elevadas por serem os motores de baixa rotação (Fig. 2). Esta galeria será escavada no seu tramo inicial em rochas metamórficas alteradas, principalmente xisto, a grosso modo, até a metade, sendo a metade final escavada em granito são.

2.8 — Edifício de Comando e Subestação Abaixadora

A casa de contrôle das unidades, os restantes serviços auxiliares e a subestação abaixadora estão locados em superfície (ver Fig. 5 e 6, aproveitando a topografia em cima da caverna o que resultou em economia na construção das obras civis e no equipamento eletromecânico. A Casa de Bombas da ESI deverá ser controlada inteiramente a partir da sala de contrôle localizada no piso superior da casa de contrôle. É prevista apenas uma inspeção diária à Casa de Bombas, que normalmente ficará sem ocupantes.

Serão previstos ainda os seguintes serviços auxiliares para a ESI:

 Elevador -- com capacidade para 1050 kg de carga útil que serà utilizado no transporte, de passageiros e peças de pequeno porte,

- entre a Casa de Contrôle e a Casa de Máquinas.
- Gerador de emergência para os serviços auxiliares.
- Sistema de água de resfriamento.
- Sistema de água tratada.
- Sistema de ar comprimido.
- Sistema de drenagem da Casa de Bombas.
- Sistema de esvaziamento do conduto de recalque.
- Sistema de ventilação da Casa de Bombas.
- Sistemas de óleos isolantes e lubrificantes.
- Sistema de esgotos sanitários.
- Sistema químico de proteção contra incêndio.
- Sistema de água de proteção contra incêndio.

O acesso à Casa de Bombas para fins operacionais e de manutenção ocorre por meio de um poço, que parte do edifício de contrôle, onde estão instalados o elevador e uma escada para saída de emergência. Pelo poço correm os cabos de alta tensão de alimentação das bombas, a cablagem de contrôle, medição e proteção, e os condutos dos sistemas de drenagem e esgotamento.

A energia elétrica para a ESI será suprida pela CESP — Centrais Elétricas de São Paulo S.A. — na tensão nominal de 138 kV, 60 Hz, por meio de ramal a ser construído entre a subestação prevista em Franco da Rocha e a de Santa Inês, com aproximadamente 10 km de extensão. Este ramal terá circuito duplo, permanentemente energizado.

A subestação abaixadora de Santa Inês terá barramento principal e, para serviços de emergência e de manutenção, barramento auxiliar com um disjuntor de emergência permitindo a alimentação de um dos transformadores principais. A potência inicial instalada será de 70.000 kVA, constituída por três transformadores trifásicos de 20.000 kVA cada, 138/13,2 kV, 60 Hz, em ligação bloco com os motores, e dois transformadores trifásicos 5.000 kVA cada, 138/13,2 kV, 60 Hz, para os serviços auxiliares da ESI e distribuição local. Na extensão futura é previsto um quarto transformador de 20.000 kVA. O equipamento elétrico para 138 kV será para instalação ao tempo. Dos transformadores 138/13,2 kV a energia elétrica será conduzida por cabos de 15 kV ao edifício de contrôle. Este conterá os reatores, painéis de arranque, de proteção e de excitação dos motores, a sala de contrôle com mesa e quadros de contrôle, a sala dos serviços auxiliares e de distribuição local, e os serviços afins, tais como baterias e telecomunicações.

Proteção Catódica — Teoria e Prática na Indústria da Água

K. G. C. BERKLEY

Traduzido e adaptado da revista "Water and Water Engineering" Vol. 72 n.º 872 — outubro de 1968 — Págs. 416 a 421 — pelo Gen. Div. Eng.º Leonino Júnior

Resumo

Este artigo tem por finalidade esboçar a história e apresentar causas e remédios para alguns dos problemas de corrosão, que afetam a Indústria da Água. Nêle são descritos os fenômenos que produzam a corrosão eletroquímica e se indica até que ponto a proteção catódica pode ser utilizada por aqueles que tem responsabilidade nos planejamentos e projetos, permitindo-lhes também avaliar em que condições as providências devem ser tomadas.

História

O mais remoto conhecimento da eletricidade galvânica, que finalmente conduziu ao razoável desenvolvimento da proteção catódica, estava intimamente associado com problemas da incrustação marítima. Há muitos séculos passados, os navios gregos foram revestidos com chumbo, para proteção contra o ataque por bactérias marinhas corrosivas e, mesmo que provàvelmente não se tivesse comprovado até que ponto o revestimento metálico fosse satisfatório, ficou constatado práticamente que o processo dava bons resultados.

Durante o século 18, foram feitas experiências para evitar a incrustação em cascos de madeira, pelo emprêgo de folhas de cobre, como um aperfeiçoamento no emprêgo do chumbo, com a utilização da dissipação do cobre na água do mar. Estê é o princípio ainda em uso atualmente, quando a maioria das tintas protetoras contem uma certa percentagem de cobre, que se dispersa na água que circunda o casco, e assim envenena a vegetação marinha. Em navios de madeira, quando se adotou a prática de emprêgo de chapas e peças de aço na quilha, foi notado que as partes de ferro que se situavam nas proximidades do cobre ficavam sériamente corroidas. Isso conduziu às famosas ex-

periências de Sir Humprey Davy, em 1824, quando êle comunicou à Sociedade Real que uma peça de zinco, tão grande quanto uma ervilha ou do tamanho da ponta de um pequeno prego de ferro, foi verificada ser perfeitamente suficiente para preservar de 100 a 125 cm² de cobre. Apesar disso ter constituido a primeira apreciação do efeito galvânico na prática, seu uso entrou em decadência, provàvelmente porque a inversão de corrente que se processava evitava o cobre de se dispersar na água e assim a proliferação de organismos marinhos se dava novamente nos cascos.

Na segunda metade do século 19 surgiram os cascos de ferro, sendo então despertado grande interesse pela corrosão marinha. Isso por sua vez, conduziu ao uso de placas de zinco, fixada nos cascos, o que constitui ainda prática comum na Construção Naval, se bem que tal meio esteja sendo progressivamente substituido por processos mais aperfeiçoados de contrôle da corrosão.

Em acréscimo ao que foi feito na Indústria Naval, o problema da corrosão não foi cientificamente considerando, até que os efeito das correntes elétricas dissipadas foram investigados no início do Século XX, coincidindo com o grande emprêgo da tração por corrente contínua. Foi então verificado que as fugas subterraneas, provenientes das correntes dissipadas, poderiam ser evitadas mediante o encaminhamento dessas correntes para fora das instalações subterrâneas ao longo de condutores metálicos propositamente colocados. A partir dêsse fenômeno, o caso das tubulações e o da consequente proteção catódica, com o processamento de técnicas de contrôle, vieram a se tornar muito mais im-Modernas técnicas, devidas principalportantes. mente à indústria do óleo, na parte final da 2.ª Guerra Mundial e, mais recentemente, por volta de 1950, devido ao aumento do emprêgo de tubos de aço e à adoção de pressões mais elevadas de bombeamento, foram amplamente investigadas e desenvolvidas, visando todos os métodos possíveis de contrôle da corrosão.

A definição de corrosão

Cada metal tem uma tendência natural para voltar ao estado em que foi obtido na natureza. Geralmente êsses metais, que foram liberados do solo com grande dificuldade para êle revertem de modo relativamente muito mais fácil, e isso infelizmente ocorre, especialmente com o ferro e consequentemente com o aço. A Fig. 1 mostra com o oxido de ferro é transformado em um forno de redução, para a produção do aço. O aço, em contato em um ambiente que contém oxigênio, se oxida rápidamente e reverte ao seu estado inicial, sob a forma de óxido. A natureza nos recompensa, em troca por êsse elemento muito instável, como o ouro, que é extraido no seu estado natural, devido à sua resistência à corrosão.

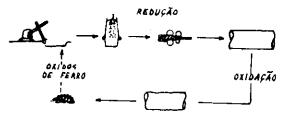


Fig. 1 - O ciclo da corrosão

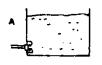
Neste ponto podemos então definir a corrosão como sendo um processo no qual um metal é destruido, por uma reação eletroquímica entre êsse mesmo metal e o meio ambiente.

Os fatores básicos da corrosão

Existem preliminarmente quatro causas básicas que podem dar início à deterioração metálica:

a) Corrosão galvânica

Quando dois metais diferentes são interligados por meio de um eletrólito, dá-se a passagem de uma corrente de um para o outro (Fig. 2). O metal do qual a corrente sai tende a se dissolver no eletrólito, fazendo com que o que recebe a corrente não seja evidentemente afetado. Quando a corrente deixa um dêsses metais, ela se torna carregada



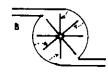


Fig. 2 — Corrosão galvânica

A) Tanque de aço para conexão de cobre.

B) Caixa de aço para rotor de bronze.

negativamente e o escoamento para o outro metal cria uma carga possitiva nessa parte do circuito.

O metal gerador de corrente é conhecido como "ânodo" e o metal para e qual a corrente flui é denominado de "catodo".

A facilidade ou a extensão segundo a qual serão os corpos corroidos quando colocados em um determinado eletrólito, é uma função direta da série eletroquímica, que é mostrada na Tabela 1.

Tabela 1

Série eletroquímica dos metais (na terra e na água do mar).

Potássio (extremidade reativa ou corrosiva). Magnésio; Alumínio; Zinco; Aço doce; Ferro fundido ou moldado; Aços liga (ativos); Chumbo; Estanho; Bronze; Latão; Cobre; Aços liga (passivos); Prata; Platina; Ouro (extremidade passiva ou catódica).

Pelo exame da Tabela 1 é possível prever qual o metal que se torna ânedo e qual o catodo, quando ambos são ligados através de um eletrólito. É importante notar que a ordem na tabela pode ser alterada ligeiramente em certos eletrólitos, porém a sequência mostrada é a que indica as condições mais prováveis de serem encontradas na Indústria de água.

Efeito da Aeração Diferencial e da Concentração de Células.

Trata-se de um fenômeno que pode ocorrer em um metal homogêneo, sob forma diferente do que foi anteriormente descrito e que requer dois metais diversos para o seu início. O fator causador agora é a diferença de eletrólitos, que está geralmente ligada à concentração de oxigênio. A Fig. 3 mostra como tal efeito pode surgir e se estender até muitos quilometros de tubulação. Um exemplo disso seria o de uma tubulação se desenvolvendo de um ambiente úmido para um ambiente seco, que é relativamente um mau condutor de eletricidade.

Tal modificação, se processando entre vários quilômetros de tubo, pode produzir correntes de considerável valor, dando origem a expressão "correntes de tubulações longas. Tal fenômeno pode ser notado na prática em algumas das maiores adutoras troncos, de sistemas existentes no país; por exemplo, o sistema da Companhia de Águas de Sunderland e South Shields, na parte do conjunto de Derwent, tem tubulações que se estendem de áreas relativamente rochosas em Durham Moors, através de trechos com carvão mineral, até áreas de bacias hidrográficas, nas imediações de Sunderland, Washington e Jarrow.

As medidas de resistividade indicaram que se poderia prever o surgimento de uma corrente elétrica de valor apreciável, devida ao fenômeno em aprêço, como consequência da grande variação de resistividade, e tal fato foi levado em consideração, quando do projeto do sistema de proteção catódica.

Efeitos diferenciais de aeração também podem ocorrer no armazenamento da água em reservatórios e em estações de tratamento contendo líquidos, do mesmo modo que em estruturas implantadas no solo.



Fig. 3 - Aeração diferencial (e corrosão em tubos longos)

Poderá ocorrer uma situação em que se verifiquem concentrações diferentes de oxigênio, quando então poderão surgir fenômenos de corrosão nas áreas com deficiência de oxigênio, tais como baixadas, ângulos reentrantes e certas partes de tanques, com condições de estagnação.

c) Corrosão por correntes dissipadas

Destacamos que a corrosão é de natureza eletroquímica e portanto qualquer fonte externa produtora de correntes que entrem ou saiam de uma estrutura, poderá perturbar o equilíbrio e dar margens à corrosão (Fig. 4). Outro ponto importante a destacar é que uma corrente que entra na estrutura deverá protegê-la porém a que sai transportará ions metálicos em solução e assim aumentará a corrosão natural. Se uma corrente de um ampere for escoada em uma peça de aço durante um ano, 9 quilos de metal serão retirados por solução, da região de saída da corrente. Tal forma de corrosão tem muitas origens, incluindo-se trilhos, sistemas de sinalização, motores de corrente contínua e equipamento de solda por corrente contínua.

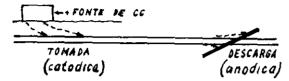


Fig. 4 — Corrosão por correntes dissipadas

Existem alguns indícios de que as correntes alternadas podem iniciar êste tipo de corrosão, mais particularmente em revestimentos de chumbo em condutores, quando a corrente alternada poderá ser captada e retificada parcialmente, produzindo-se portanto pequeno escoamento de corrente contínua. Por analogia, um efeito semelhante poderá ser ob-

tido em tubos interligados com juntas de chumbo, e portanto a introdução gradual de linhas de alta tensão de 475 KV, no sistema de distribuição de energia elétrica da Inglaterra, está sendo cuidado-samente observada, na suspeita de que poderão surgir correntes de fuga inesperadas, em certas condições de transmissão. A análise e a divulgação dêsses problemas ainda não foi feita em grande extensão, porém é útil tomar precauções especiais de ligações àterra, quando se trabalhar em distâncias até 400 metros, nas imediações desses cabos de alta tensão.

d) Corrosão bacteriológica

Algumas bactérias podem viver na ausência de oxigênio e especialmente uma, classificada como "devibrio sulphuricans". A proliferação dessa bactéria depende da redução de sulfatos no solo, em lugar do consumo de oxigênio, que é o modo normal de reprodução bacteriana. A corrosão, associada com esta forma de bactéria produz sulfatos, que podem ser facilmente percebidos pelo olfato quando são examinadas escavações recentes, próximas da área suspeita.

A destruição dessa forma bacteriana é obtida rápidamente, pela exposição ao oxigênio, e consequentemente este fenômeno é normalmente observado sòmente onde as tubulações estão mergulhadas em solos compactados — especialmente os que contém muitos sulfatos e outros sais soluveis. Na Inglaterra essa presença está limitada quasi que exclusivamente a concentrações de argila azul, e em menor proporção, amarela.

Definição de proteção catódica

A proteção catódica é o processo pelo qual uma corrente elétrica é introduzida em um metal, em quantidade suficiente quer para neutralizar, quer para ultrapassar quaisquer correntes que se possa prever que se escoem dêsse metal. Se tal condição for obtida, a dispersão cessa e não mais se verifica corrosão alguma.

No caso de uma estrutura metálica enterrada, a corrente continua é introduzida através da terra, de tal modo que se escoa pela estrutura que está sendo protegida, e quando isso é obtido em quantidade suficiente para contrabalançar todas as correntes locais, diz-se que a estrutura está "catodicamente protegida".

Quando um metal deve ser protegido, estando imerso em um líquido, a corrente é enviada através do líquido, para a estrutura. Ainda aqui quando o valor da corrente tem amplitude suficiente para evitar qualquer dissolução do metal, a estrutura está também catodicamente protegida.

Métodos básicos de aplicação

Algumas espécies de fontes de corrente contínua tem sido indicadas como métodos de prevenção da corrosão. Isso pode ser obtido quer pelos estudos dos metais na série galvânica, quer por intermédio de uma fonte externa. O estudo da série eletroquímica da Tabela 1 indica que a escolha de um metal mais anódico, acoplado a um outro de gráu mais baixo, proporcionará proteção galvânica ou de desgaste. A verdadeira escolha do metal é óbviamente ditada por fatores tais como disponibilidade, estabilidade, preço, duração, espécie e extensão do produto de corrosão do anodo; em consequência, o magnésio, o alumínio e as ligas de zinco são os materiais galvânicos mais populares. O ânodo por sua vez, é erodido ao gerar a corrente de proteção, daí a expressão "proteção de desgaste". A Fig. 5 mostra uma instalação dessa modalidade.

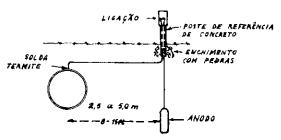


Fig. 5 — Esquema típico de proteção com anodo de magnésio

O magnésio é o ânodo mais comumente empregado como base de liga; o zinco é menos frequentemente empregado, porque o seu potencial em circuito aberto é igual aproximadamente a metade do magnésio. O potencial em circuito aberto entre o aço e o magnésio é aproximadamente de 1 volt, e, mesmo assim, constitui uma voltagem de derivação relativamente baixa, que consequentemente limita o uso de qualquer espécie de ânodo galvânico. Isso se torna especialmente importante em ambientes de alta resistividade, onde a resistência total do circuito pode atingir um valor que poderia anular quasi que completamente a ação do anodo e assim evitar a obtenção de qualquer escoamento de uma corrente mensurável. Inversamente em um meio de baixa resistividade, torna-se frequentemente necessário limitar o escoamento da corrente pela colocação de um fio de resistência no circuito, se bem que sempre que possível o tamanho do anodo seja escolhido de modo a produzir um efeito máximo, nas condições locais conhecidas. A Tabela 2 pode ser usada como orientação, para o uso de anodos de de magnésio.

A eficiência de um ânodo galvânico depende da liga escolhida, porém os valores normalmente aceitos indicam que aproximadamente 8 quilos (17 libras) de magnésio ou 12 quilos (26 libras) de

zinco são necessários para gerar uma corrente de 100 miliampéres (ou um décimo de ampére) durante 10 anos.

Tabela 2

Comparação entre o pêso do ânodo de magnésio e a resistividade do solo.

Pêso do ânodo de magnésio		Resistividade
(libras)	(quilos)	(ohm/cm)
17	8	3.000 ou mais
32	14.5	3.000 1.500
50	22.5	Abaixo de 750

Outro método para obter a proteção catódica consiste no emprêgo de uma "corrente externa". Neste caso, cria-se um anodo por meio de uma fonte externa, adotando-se um material químicamente inerte e tornando-o o lado positivo de um circuito de corrente contínua. A corrente é então escoada dêsse ânodo, através do solo ou da água, para a estrutura a ser protegida.

Os ânodos, no caso dos sistemas de correntes emitidas, são colocados em uma vala que é chamada de leito de tomada de terra. Esse dispositivo consiste em uma seção quadrada, com 30 cm de lado, com cêrca de 15 a 60 metros de comprimento. cheia de carvão fino de bôa qualidade, na qual é colocado o material inerte ao ânodo. Atualmente é empregado um ânodo de ferro, contendo cêrca de 14 por cento de silício, se bem que a grafite, que vem sendo empregada há 10 anos já, ainda seja mais popular e mais econômica. A fig. 6 mostra um esquema típico do dispositivo. Outro processo empregado, cujas aplicações vêm aumentando, consiste no uso de titânio platinado no local da tomada de terra, que apresenta a vantagem de ser muito leve, e de poder ser pré-fabricado fora do local, evitando-se assim a dificuldade, sempre presente, de obter-se ligações elétricas impermeáveis no campo. Esses leitos de tomada de terra com titânio platinado também apresentam vantagens de custo de insta-



Fig. 6 — Disposição típica de um sistema de corrente externa, com leito de tomada de terra

lação e de duração, em sistemas de tubulações que requerem até 5 amperes, em condições locais favoráveis de instalação, sendo também amplamente usados na proteção de tanques de água, de bombas e de algumas estações de tratamento. Qualquer sistema de proteção com corrente externa pode ser projetado para 20 anos de duração, com trabalhos de manutenção relativamente simples. Se bem sejam inicialmente mais caros, se forem considerados cuidadosamente os fatores de duração e de custo de manutenção, êles serão normalmente mais interessantes do que os sistemas de desgaste.

O circuito básico de proteção catódica

Tôda a proteção catódica é baseada no conceito da Lei de Ohm, que estabelece que a voltagem (V) é diretamente proporcional ao produto da resistência do circuito (R) pela intensidade da corrente (I), isto é, V = R. I. Geralmente a voltagem disponível é predeterminada, quer pela escolha da liga do ânodo. quer pelo tamanho do leito de tomada e pelas ligações correspondentes. A resistência do circuito é também conhecida, uma vez que, bàsicamente é uma combinação da resistividade do solo e da resistência dos fios, de tal modo que, conhecendo-se êsses dois fatores, a corrente disponível do projeto pode ser calculada. Isso òbviamente constitui uma simplificação do esquema geral, porém a Lei de Ohm nada mais é do que o princípio fundamental sôbre o qual se apoiam o projeto e a aplicação da proteção catódica.

Limitações do método

Se bem que a proteção catódica possa evitar que o metal seja retirado de uma estrutura, ela não pode fazer com que êsse metal volte, depois de retirado. Portanto, nas novas estruturas ela pode evitar a corrosão, porém nas antigas, ela pode fazer apenas cessar a corrosão. A aplicação da proteção aos tipos antigos de estruturas é inicialmente duvidosa, algumas vêzes, especialmente no caso de tubulações de baixa pressão, mergulhadas em solos muito compactados, porque a aplicação da corrente faz com que a ferrugem seja desprendida do material, e assim ficam expostas as crateras, que anteriormente estavam cobertas com o produto da corrosão. Consequentemente, em uma velha instalação constitui fenômeno muito comum o aumento das perdas logo após a aplicação da proteção catódica, porém posteriormente elas tendem para zero, no caso do sistema ter sido devidamente tratado.

A condição de que a superfície da estrutura seja revestida é de grande importância.

A proteção catódica pode ser aplicada tanto em superfícies bem revestidas como nas mal revestidas, com pleno sucesso, porém será necessária uma proteção muito maior no caso de uma estrutura não revestida.

A corrosão geralmente se concentra nos vazios ou nas regiões descascadas das camadas protetoras, o que pode dar margem a que um tubo ou um reservatório, muito bem protegido apresentem falhas prematuras, devido à corrosão acelerada, nas partes expostas. Na prática é extremamente difícil realizar uma proteção superficial absolutamente perfeita; no entanto, com uma cuidadosa verificação do que foi feito, especialmente nos casos em que uma estrutura qualquer seja enterrada no solo ou esteja em contato com a água na sua parte revestida, a pintura ou o capeamento devem ser associados com a proteção catódica, como uma segurança contra as falhas isoladas.

A proteção catódica pode ser aplicada inicialmente a qualquer espécie de estrutura, qualquer que seja a sua complexidade. Como seria normal, as formas regulares são geralmente mais simples de proteger, porém as estruturas que possuem ângulos agudos, ramificações ou cruzamento de tubos, apresentarão problemas especiais para o projeto. Está comprovado que a distribuição da proteção catódica depende das condições eletrolíticas do ambiente e das possibilidades locais de distribuição da corrente, sendo interessante notar que o efeito da proteção não se propaga desde uma extremidade no início até um pequeno tubo, no fim. Essa é a situação que se apresenta em um condensador, onde uma alta corrente é aplicada à caixa de água, mas apenas uma pequena proteção atinge os tubos, situados no fim do sistema.

A aplicação correta da proteção catódica a sistemas complexos de tubulações enterradas é geralmente complicada, e por tais razões é que foi nomeada a "Comissão para a Coordenação da Proteção Catódica em Estruturas Enterradas". A Comissão estabelece regras que protegem os interêsses das partes que não estejam inicialmente abrangidas pela proteção catódica do projeto que está sendo tratado. São propostos limites para o balanceamento anódico que será permissível nas tubulações associadas e geralmente seus membros prestam assistência na aplicação dos métodos e de recomendações para a obtenção da unificação da proteção catódica subterrânea, através do país.

Fatores de projeto

Qualquer estrutura enterrada ou imersa em um eletrolítico tem uma superfície conhecida, que ficará exposta a êsse eletrólito. A perda do metal pode portanto se processar inteiramente ao longo dessa área e para contrabalançar êsse efeito, uma certa corrente deve ser aplicada, para evitar que isso se dê. Consequentemente, um dos fatores iniciais a ser consi-

derado para a aplicação da proteção catódica, é a densidade de corrente por unidade de área a ser protegida. A escolha da densidade de corrente é uma das decisões envolvidas na aplicação da proteção catódica, uma vez que ela pode variar entre algo da ordem de 1000mA/0,1m² para máquinas de compressão trabalhando desprotegidos na água do mar, até valores tão baixos quanto 0,00001mA/0,1m², para tubos muito bem revestidos em estruturas situadas em certos solos ou águas.

Augumas vêzes é possível realizar ensaios em estruturas acabadas de instalar e é por tais razões êsses ensaios de "propagação da corrente" são algumas vêzes propostos. Durante êsses ensaios, aplica-se uma corrente gerada por um aparelho portátil ou por uma fonte de corrente contínua, através de um leito de tomada de terra ou de um ânodo, sendo os potenciais medidos ao longo da área que está sendo investigada. A intensidade da corrente pode ser variada por meio de um reostáto, e o valor mínimo requerido para dar o necessário grau de proteção pode então ser medido "in loco". Esses ensaios tem suas limitações, pelo fato das condições locais variarem grandemente com as épocas e ao longo dos anos, porém êles darão uma indicação útil, se forem corretamente interpretados. Associada a êsses ensaios, está a verificação muito importante da resistividade do eletrólito. Se a estrutura estiver imersa em água do mar ou em água salobra, os valores da resistividade serão conhecidos dentro de limites razoàvelmente precisos, porém, evidentemente a textura do solo à profundidade do tubo não pode ser determinada visualmente, sem uma sondagem ou a execução de furos de verificação. A resistividade dos solos depende de vários fatores, tais como:

- Textura: solos arenosos finos são menos corrosivos do que os granulosos argilosos.
- Uniformidade: solos de composição homogênea são muito mais corrosivos do que os não homogêneos.
- Conteúdo de oxigênio: solos bem arejados são menos corrosivos do que solos compactos.
- Matérias orgânicas: solos com pouca matéria orgânica, tais como as areias, são normalmente menos corrosivas do que os que possuem alto teôr de matérias orgânicas.
- Acidês: os solos grandemente ácidos são corrosivos.
- Alcalinidade: os solos altamente alcalinos são muito corrosivos.
- Conteúdo bactérico: os solos que contém bactérias sulfato-redutoras são muito corrosivos para o aço e para o ferro; são geralmente as argilas saturadas,

Essas variedades de constituição dos solos indicam a necessidade da existência de um método rápido de investigação, e é por tais razões que é medida a resistividade elétrica. Ela indica a facilidade ou a dificuldade com que a corrente elétrica poderá se escoar através do solo; se a corrente puder se escoar facilmente, pode-se então antecipar que haverá séria corrosão, porém se houver uma resistência mais alta, então a corrente gerada em consequência das várias causas será limitada, e portanto a corrosão será reduzida.

O ferro é mais tolerante à corrosão do que o aço e consequentemente o gráu de corrosão em tubos feitos desses materiais varia ligeiramente. Existem muitas outras variáveis quando se associa a corrosão com um certo conjunto de condições, porém acredita-se que a Tabela 3 proporcione uma indicação aproximada.

Tabela 3

Resistividade do solo e corrosividade

0 — 1.000 oh	m/cm	muito corrosivo
1.000 3.000	17	corrosivo
3.000 — 5.000	**	medianamento
		corrosivo
5.000 - 10.000	,,	levemente corrosivo
10.000 ou acima	,,	normalmente não
		corrosivo

A Tabela 3 não deve ser tomada como um critério absoluto, uma vez que o gráu de variação da resistividade do solo está ligado a ela. Uma modificação brusca na resistividade de um solo indica uma modificação no conteúdo de oxigênio e portanto no surgimento de correntes ao longo da linha e de outros fatores, anteriormente mencionados.

O método de medida da resistividade do solo geralmente adotado é o que se atribui a Wenner. Quatro estacas são postas em contato com o solo, sendo dispostas de modo a ficarem equidistantes (separadas de a cm) (Fig. 7).

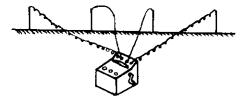


Fig. 7 - Medida da resistividade do solo

Gera-se uma corrente, que é feita passar entre as estacas extremas, sendo a queda de voltagem medida entre as estacas internas. O medidor é disposto de tal modo que permite uma leitura direta da resistência R, sendo a resistividade (p) calculada

diretamente, pela aplicação da fórmula: $\rho=2r$. R. a ohm — cm. Deve-se notar que o valor assim obtido é apenas uma medida da resistividade média do solo, compativel com o espaçamento das estacas, e que não indica necessáriamente as verdadeiras condições, à profundidade da tubulação.

Em solos reconhecidamente não homogêneos, é melhor fazer medidas entre várias estacas devidamente dispostas, de modo a se poder obter uma resistividade de conjunto a uma série de profundidades, tais como 1m, 2m, 3m, 4m e 5 m.

Uma aplicação importante da determinação da resistividade do solo foi feita em uma linha tronco, em um trecho proposto, entre as ruas Austell e Colomb, do setor de Newquay, de abastecimento de gás (N. do T. — Trata-se, evidentemente de locais da cidade de Londres). — De um modo geral, o trajeto se desenvolvia sôbre terreno de resistividade relativamente alta, porém de súbito, a resistividade caiu, em um trecho com crca de 10 metros, para um valor considerado corrosivo. Ficou provado que isso era consequncia do efluente de uma propriedade que, se lançando naquele trecho curto, tornava o solo extremamente corrosivo.

Deslocando-se o trecho para o lado, cêrca de 10 metros, e conseguindo-se uma drenagem adequada para a área, permitiu que a colocação definitiva fosse feita em local não corrosivo. Na fase de projeto, tendo sido determinada a resistividade do solo e considerada a corrente necessária para proteger a estrutura, deverá ser feita a escolha final, entre os sistemas de proteção galvânica ou de corrente externa.

Isso naturalmente depende da disponibilidade de uma fonte adequada de corrente alternada, da complexidade das estruturas interessadas, da duração prevista para o sistema e de facilidade de manutenção. Algumas vêzes é possível combinar os sistemas galvânico e de corrente externa em um esquema único, e isso foi feito há cêrca de 8 anos, em uma linha tronco de 50 cm, em Cheltenham. Cêrca de 8 km da linha se estendem sôbre campo aberto e êsse trecho foi protegido por pequenas estações de fornecimento de corrente, porém 5 km passam através de uma área construida. Esta última parte foi protegida com sucesso pelo emprêgo de ânodos de zinco, que têm um efeito bastante localizado e eliminam a necessidade de ensaios complicados e dispendiosos para instalações complementares.

Deve-se compreender, nesta altura, que para que se obtenha uma proteção catódica satisfatória, a tubulação deve ser elétricamente contínua. A continuidade elétrica não pode infelizmente ser obtida com antigos tipos de tubos, ligados por juntas de chumbo calafetadas, nem muito menos com juntas

de chumbo, associadas com borracha. Sabe-se, no entanto, que deve-se ter muito cuidado na limpeza e no preparo das juntas, fazendo-se com que exista uma parte descoberta de contato de metal para metal; depois de um período de alguns meses forma-se uma película de óxido sôbre o chumbo e isso constitui uma forma de resistência muito séria, que surge no circuito, e impede a corrente de se escoar de um trecho para o outro: portanto, algumas precauções devem ser tomadas com relação à ligação entre trechos de tubos não soldados. Um fenômeno semelhante também ocorre, em tubulações com juntas tipo Johnson e agora já se tornou medida de ordem prática, como consequência de dois amplos ensaios feitos com sucesso, pela Companhia de Águas de South Shields e Sunderland, providenciar junto ao fabricante para fornecer os tubos com bornes de ligação de 15 mm de diâmetro e 25 mm de comprimento, nas extremidades. Esse borne é soldado em uma posição tal que permite a junção normal pelo processo de junta Johnson e, mediante uma ligeira adaptação na caixa do molde, torna-se possível fazer a moldagem e interligar os bornes de modo perfeito. O borne já vem do fabricante completo, com uma arruela de pressão e porca, tornando-se então necessário providênciar o tipo adequado do cabo de ligação, que já é fornecido cortado, com terminais, e pode portanto ser simplesmente ligado e aparafusado, através da junta. Não se pode deixar de salientar a grande importância de serem obtidas informações de um especialista, com relação às dimensões do cabo de ligação, especialmente no que diz respeito ao método de proteção a ser aplicado e à extensão da linha a ser protegida. Por exemplo, quando se pretende proteger um trecho de 36 km de tubo de 10 mm de diâmetro, com um leito de tomada de terra de baixa voltagem, a queda de voltagem que se verifica quando se emprega um cabo de ligação de 7/0.064 será muito maior do que se a ligação fosse feita através do próprio metal do tubo, e portanto a quantia economizada na ligação seria de muito ultrapassada pelo consumo da eletricidade gasta em um ano, para vencer a resistência total das ligações. É importante portanto escolher um condutor de cobre com diâmetro e comprimento tais, que tenha um pequeno efeito de resistência cumulativa no total do circuíto, compatível com uma análise econômica do sistema, tendo-se em vista que o tubo, em si, possui também um valor finito de resistência metálica. Existem outros métodos de ligação, por meio de revestimento, de perfuração e de vedação e também com o emprêgo da soldagem Termite, porém estes últimos estão caindo em descrédito, especialmente na Indústria da Água, pois o seu efeito sôbre tubulações revestidas internamente é suspeito. Antes da construção de uma tubulação com proteção catódica é sempre aconselhável considerar os pontos onde serão necessárias flanges isoladoras. Éles podem ser fornecidos sob a forma de conjuntos de gachetas que, quando cuidadosamente instalados são perfeitamente eficientes, ou então sob a forma de flanges pré-montados.

Estes últimos são evidentemente caros porém, sob certas circunstâncias, podem representar uma vantagem econômica, com a eliminação de problemas que ocorrem na última fase da instalação da proteção catódica. É recomendável fazer o isolamento em pontos adequados de instalações de tratamento, de instalações de bombeamento ou de reservatórios, a fim de que a corrente não se escoe para circuítos metálicos complicados e assim cause problemas posteriores. É também importante tomar precauções com relação ao isolamento de alguns "tês" situados fora do conduto principal e considerar o efeito que registros, partes descobertas e válvulas, que provávelmente não tenham revestimentos de acôrdo com as especificações da tubulação, possam produzir no sistema de proteção catódica.

Critérios de proteção

Uma grande parte dos engenheiros tem ouvido falar sôbre o nível mínimo de proteção de 0,85 volts: o que tal coisa significa, é antes de tudo um mistério. De fato, êsse é o potencial, referente a uma célula padrão de cobre/sulfato de cobre, até o qual o ferro ou o aço não entram em dispersão. Esse elemento é denominado de "meia célula" porque ele faz parte da metade de um circuíto elétrico, sendo a outra metade circulada entre a estrutura e o respectivo eletrólito ambiente (Fig. 8). Essa meia célula especial de cobre/sulfato de cobre é usada por causa de sua fácil reprodutividade em

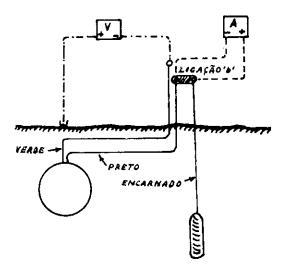


Fig. 8 - Ensaio de anodo

V = potencial do circuito

A = corrente do circuito (retirar a ligação b)

qualquer parte do mundo, pela disponibilidade das suas partes componentes. O sinal negativo tende a complicar o assunto de um certo modo, porém é bastante considerar então que qualquer valor maior do que 0.85 proporciona proteção e que valores menores do que êsse não o fazem. Deve-se notar que, sob certos ambientes de corrosão severa, especialmente na presença de bactérias, é mais seguro apelar para um "potencial" mínimo de proteção" de 0,95 volts.

Se bem que isso seja tomado como uma referência padrão, algumas vêzes uma variação na estrutura de 300 milivolts é também adotada como limite, apezar disso não ser muito empregado. Além disso, sabe-se que com uma variação de potencial de apenas 100 milivolts numa estrutura, a proteção catódica produzirá uma quantidade considerável de benefícios, prolongando a vida do metal, mesmo que não impeça completamente a corrosão.

Evidentemente, utilizando-se qualquer método de medida do gráu de proteção obtido em uma tubulação, é necessário definir onde a meia célula deve ser colocada; isso pode ser simplesmente experimentado, situando-a tão perto quanto possível da estrutura que está sendo investigada. Em uma tubulação enterrada a meia célula é geralmente colocada diretamente acima do tubo em estudo, se bem que isso não seja necessáriamente perfeitamente correto, quando se requer medidas muito precisas.

Se bem que a maioria deste artigo tenha sido dedicada à aplicação da proteção catódica a tubulações, algumas aplicações bem sucedidas tem sido efetuadas, com o emprêgo das técnicas de dispersão ou de circulação de corrente, em tanques de água e em instalações de tratamento.

As primeiras experiências indicaram que a adoção de seções entre tanques de construção tipo Braithwaite não forneciam continuidade metálica e que a proteção catódica podia apenas ser aplicada a tanques inteiramente soldados ou aos que não tivessem vedações de borracha. No entanto, muitos tanques do tipo Braithwaite têm sido agora protegidos de modo perfeitamente satisfatório, quando apresentam o tipo estrutural mais moderno, em forma hemisférica, pelo emprêgo de ânodos de dispersão, no caso de terem sido devidamente pintados ou de preferência, com o emprêgo de correntes injetadas, quando estão mal pintados. Empregam-se fios delgados de titânio platinado, que são presos à parte superior do tanque sob a forma de envoltoria, em rêde aberta isolada, de tal modo que qualquer movimento dos ânodos contra as paredes do tanque, provocado pela tubulência da água, não provoque curtos entre o ânodo e a estrutura. Os anodos são projetados para serem dispostos de tal modo que possam produzir correntes que se espalhem sôbre a superfície da área molhada e que

atendam aos aspectos particulares de trabalho do tanque em questão. Geralmente são empregados pequenos carregadores de baterias, com transformadores retificadores resfriados a ar, e mesmo nos casos de tipos maiores de tanques de armazenamento de água, correntes de menos de 20 amperes são mais do que suficientes para proteger as paredes internas e o piso. Normalmente a proteção catódica não tem efeito sôbre a área situada acima da água, sendo por isso recomendável, quando se dá acabamento ao tanque, empregar um tipo de tinta de alta qualidade, provavelmente de "epoxy" e alcatrão ou de borracha clorinada, sôbre a superfície metálica, devidamente preparada, partindo-se do teto do tanque, estendendo-se para baixo, até cêrca de 60 cm abaixo do nível médio da água.

Analongamente, a proteção catódica pode ser aplicada a instalações de estações de tratamento, geralmente por meio de suspensão de ânodos nas partes abertas, pela parte superior da estrutura. As instalações auxiliares, tais como os clarificadores, podem ser cercadas por uma faixa de proteção, sendo isso uma técnica amplamente empregada nos Estados Unidos.

Manutenção

Tendo se instalado a proteção catódica, é evidente que cuidados deverão ser adotados para que as instalações executadas funcionem com o máximo de eficiência. A adoção da proteção catódica neste país tem se processado lentamente e a execução de uma manutenção planejada e regular vem se fazendo ainda mais lentamente. Uma inspeção regular, tanto do sistema galvânico como do de corrente fornecida é procedimento altamente recomendável, uma vez que as condições locais podem mudar consideravelmente com as épocas do ano. Também tem sido constatado que cêrca de 5 por cento dos postes indicativos ou das placas indicadoras, instalados especialmente com finalidades de contrôle, são danificados durante o ano e necessitam de

substituição ou outros cuidados. No caso das instalações de fornecimento de corrente, é importante verificar se a quantidade correta de corrente está sendo usada, tão logo o sistema tenha se estabilizado, e que portanto não esteja sendo consumida eletricidade em excesso. Ao mesmo tempo, é necessário verificar se outras quaisquer novas tubulações ou estruturas, dispostos paralelamente ou em cruzamento, em relação á que está sendo protegida, foram testadas quanto a possíveis interferências. Na realidade, com uma proteção catódica devidamente executada, torna-se essencial uma manutenção planejada.

Considerações básicas

Este trabalho teve a finalidade de indicar como a corrosão é iniciada e como a proteção catódica pode ajudar a resolver os problemas encontrados, na Indústria da Água. Deve-se considerar que a proteção catódica não é uma solução absoluta, porém é um recurso que pode ser extremamente eficaz. Nêste pais existem muitos trechos de tubos que já teriam indiscutivelmente sido destruidos se nenhuma proteção lhes tivesse sido aplicada, dentro dos últimos dez anos. O custo total da proteção naturalmente varia muito, porém um valor razoável está entre 0,5 a 5 por cento do custo da estrutura, para uma duração de 20 anos.

Se no fim desses vinte anos ainda existir uma estrutura práticamente nova, será sinal de que evidentemente a proteção foi bem sucedida, se bem que se deva ainda destacar que não se deve gastar dinheiro em fazer uma proteção catódica, sem que haja uma verificação e um ajustamento regulares. Os resultados mais eficientes podem ser obtidos mediante um trabalho de consulta na fase de projeto, e a técnica a ser empregada deve estar de acôrdo com as condições reais a serem enfrentadas, de tal modo que o sistema final de proteção catódica conduza a um efeito máximo, com um custo mínimo.

O Serviço de Limpeza da Praia de "Lummus Park", Cidade de Miami, Estados Unidos

NELSON GANDUR DACACH

Professor Catedrático de Higiene e Saneamento da Escola Politécnica da Universidade Federal da Bahia

A educação sanitária do público tem sido o fator fundamental para a solução do problema do lixo nos Estados Unidos.

Nas cidades, recipientes ficam instalados em pontos estratégicos das vias públicas, convenientemente distanciados uns dos outros, de maneira que fàcilmente as pessoas nêles possam depositar os detritos, que raramente são lançados no chão. Nos próprios recipientes encontram-se dizeres, através dos quais se apela para a população, no sentido de que se coopere para a limpeza da cidade.

No interior das habitações, já é comum o uso de aparelhos instalados nas pias, destinados a triturar o lixo orgânico, que, dêsse modo, fica em condições de passar para a tubulação de esgôto, dimensionada para tal fim.

Por outro lado, faltaríamos à verdade se não disséssemos que existem as exceções, já que em alguns bairros ou praias de certas cidades o lixo é visto ferindo a estética e surpreendendo àqueles habituados a melhor padrão de confôrto.

Feitas estas apreciações de ordem geral, passemos a descrever o serviço de limpeza da praia pública de "Lummus Park", Cidade de Miami, já que poderá ser adotado em algumas de nossas praias mais frequentadas, cuja areia possua consistência suficiente para permitir o deslocamento de veículos apropriados.

A praia pública de "Lummus Park" é uma das muitas que compõem a beleza decantada da Cidade de Miami. Além da presença de instalações que proporcionam ao banhista todo o confôrto reclamado pelo povo americano, nela podemos observar o funcionamento do serviço de coleta e remoção de lixo, justamente no domingo ensolarado que nos viu deixar os Estados Unidos.

Garis devidamente uniformizados, com luvas de borracha e capacetes protetores do sol, conduzem em seu mister um dispositivo semelhante ao usado na captura de borboletas: uma haste de madeira possuindo na extremidade um aro metálico ao qual se adapta uma rêde de material plástico (desenhos em anexo).

Tôda a vez que pequenos detritos são coletados, algumas sacudidelas na haste provocam a saída da areia pelas aberturas da rêde. Quando esta se apresenta cheia, o lixo é descarregado em um dos recipientes existentes em grande número ao longo da praia, que se estende pela "Ocean Drive" entre a "6 th street" e a "14 th street".

Os recipientes têm forma de tronco de cone invertido, com aproximadamente 90 cm de altura e bases com 50 e 70 cm de diâmetro. A base menor é uma chapa metálica que serve de apoio a barras de ferro que vão terminar superiormente em um aro também metálico. A estrutura fica adaptada uma tela de aço galvanizado. O uso de material vazado, além de permitir a saída da areia e o acúmulo de água de chuva, torna a cesta mais leve, o que facilita o trabalho dos lixeiros.

Existe um trator de esteira destinado a deslocar duas carrêtas, uma atrás da outra.

As carrêtas, desprovidas de cobertura, são de forma paralelepipédica com 1 m de largura, 2 m de comprimento e 1 m de altura, dimensões estas aproximadas. As paredes são de pranchas de madeira aparafusadas entre si. O fundo é metálico e bipartido no sentido longitudinal, girando cada parte em tôrno do maior lado externo.

Em uma das extremidades da haste longitudinal, que se apoia com livre movimento por cima das pa-