# ESTIMATIVA DE CUSTO PARA PRODUZIR MAGNÉSIO POR

ELETROLISE NO BRASIL

### J. A. Freymann (9)

- C.B. dos Santos (Q)
- P. M. Cibrián (9)

# I - INTRODUÇÃO

Foram os seguintes fatos que motivaram nosso interêsse por êste assunto:

- o magnésio é um metal amplamente vinculado as indústrias automobilística, aeronáutica, produção de titânio zirc<u>ô</u> nio e urânio, e alguns setôres da indústrias bélica,
- o caráter estratégico que isso lhe confere, explica porque todos os países tentam produzí-lo com matérias primas disponíveis dentro de suas fronteiras,
- o Brasil, com seu consumo atual em tôrno de 4000 t/ano, se apresenta em sexto ou sétimo lugar entre os consumido res mundiais, na frente de países como a França e Italia. Êste consumo, comparativamente alto, explica-se pela fa bricação do automóvel Volkswagen. As fábricas dêste car ro consomem em tôrno de 20% da produção mundial,
- se por alguma causa, houver uma falta no fornecimento exterior, a indústria automobilística nacional entraria em colapso. É verdade que a capacidade de produção instalada no mundo é muito superior ao consumo, mas não se deve esquecer que o consumo pode dobrar fâcilmente em caso de um conflito armado,

- êste fato seria suficiente para se pensar na necessidade de produzir êste metal, sem falar na indústria aeronáutica, nuclear e de metais refratários, que deverão ser instalados num futuro próximo.
- a vinculação do consumo a uma indústria tão dinâmica como a automobilística, num país de desenvolvimento, representa uma garantia para o investimento.

Depois de um estudo dos métodos de produção de magnésio, re alizado nêste Instituto, chegamos às seguintes conclusões:

- a grande variedade de processos que foram usados, explica-se por aquele caráter estratégico já destacado, que faz com que cada país tente usar sua própria matéria prima,
- de todos os métodos usados durante a guerra, apenas dois se conservam atualmente: redução pela corrente elétrica ou com ferro silício, o primeiro sendo responsável por 85% da produção mundial atual,
- a coexistência dêstes dois processos, apesar da desvanta gem no custo de produção que o processo silico-térmico a carreta, explica-se pelas seguintes razões: a existência de fábricas montadas durante a guerra para atender ao vio lento aumento do consumo; o interêsse dos governos em manter uma produção nacional; a pureza maior do produto, importante quando vai ser usado como redutor dos metais reactivos.

O maior custo de produção se origina de acôrdo com um relatório do U.S. Bureau of Mines (1), nos seguintes fatôres:

- o custo elevado do redutor (24%)
- a redução-destilação em pequenos "batches" (52%)
- a mão de obra comparativamente alta;
- as perdas havidas no lingotamento das corôas (6%)

O referido relatório estimou o custo de produção de uma us $\underline{i}$  na para 12.000 t/ano, operando nos E.U., em 41 cents/libra (1964), quando o preço de venda andava pelos 36 cents. Êste processo se fôssse usado no Brasil teria a seu favor evide $\underline{n}$ 

temente a mão de obra mais barata, mas em compensação teria na nossa opinião, de enfrentar as seguintes dificuldades:

- a inexistência de combustível barato (gás natural) como ocorre nos Estados Unidos,
- a fabricação das retortas Pidgeon, que tornaria a produção provávelmente dependente do fornecimento, exterior.

Baseados nestas informações chegamos à conclusão que um processo eletrolítico usando magnesita, operando com cloreto anido formado no ataque do óxido de magnésio com cloro sêco, seria o processo mais indicado para um país com vultosas reservas de magnesita de elevada pureza e com energia elétrica disponível a preço razoável, próximo das jazidas. Esta é a situação brasileira.

Outra fonte possível de matéria prima para o mesmo processo, seria a magnésia extraída das águas mães de fábricas de sal, restando apenas a dúvida se teria condições de competir em preço. Este processo eletrolítico ofereceria ainda outras vantagens para nossa situação:

- o processo é adaptável a produções relativamente pequenas,
- o consumo de cloro, um dos principais insumos, que permitiria diminuir o deficit atual do país em soda,
- a possibilidade de associar êsse tipo de instalação, a uma indústria de titânio, onde o cloreto de magnésio, sub produto da redução, poderia ser reciclado,
- a autonomia do processo, que não dependeria de fornecimento exterior para sua operação,
- a existência de um mercado para o cloreto de magnésio, co mo componente do cimento Sorel.

Outro fator que deve ser considerado também, é a evolução observada recentemente no sentido de se fazer eletrólise de cloreto completamento anidro, uma vez que está sendo resolvido o problema de tratar êsse produto em células de grande amperagem. A Dow anunciou o teste de produção com êxito de células para 180.000 ampéres (2). No mesmo local os metalur gistas russos comunicaram que células de 100.000 ampéres es tavam em operação normal, em seu país, tendo baixado o consu

mo de energia para 16.000 KW h/t. Como é sabido, a operação com células de 40 a 50 mil ampéres no máximo, constituia a maior limitação do processo.

### 2 - DESCRIÇÃO DO PROCESSO

Um esquema do processo eletrolítico usando magnesita é apresentado na fig. 1. A magnesita é britada e classificada, sen do a seguir clacinada a baixa temperatura, num fôrno vertical de soleira múltipal. O produto esfriado, passa num moinho de martelos, sendo a seguir misturado com carvão moído e um aglomerante, para ser transformado em briquetes.

Os briquetes, após a separação dos finos, são introduzidos num fôrno túnel, onde são coquizados. Ainda quentes são alimentados nos fornos de cloração. Estes fornos são elétricos sendo aquecidos por passagem de correntes através de um leito de carvão atuando como resistência colocado na parte inferior.

O cloreto de magnésio produzido no estado líquido, desce no leito, acumulando-se no fundo, de onde é vazado periodicamen te em caçambas, sendo transferido diretamente para as células de eletrólise no estado líquido. Estas operam com os sais fundidos pelo calor da própria eletrólise, formando-se magnésio no estado líquido que flutua sôbre os sais. O cloro que se forma é aspirado e conduzido diretamente aos clorado res. O magnesio fundido, retira-se fundido, retira-se periò dicamente com uma caçamba-sifão, sendo transferido para os fornos de refino, de cadinho basculante. O refino é feito por adição de um fluxo, a fim de limpar o magnésio dos sais que levava em suspensão. A seguir o metal é lingotado. Éste processo produz o metal comercial, com pureza de 99,85%. No esquema também foi previsto um refino por destilação em retorta de vácuo, que permite obter uma pureza de 99,99% possibilitando a produção de magnésio para usos especiais.

## 3 - CUSTO DE INSTALAÇÃO E OPERAÇÃO

As tabelas I e II apresentam o volume do investimento e o custo de operação de uma instalação para 5.000 t/ano, operando com esse processo no Brasil. Esta capacidade de produção

foi escelhida pensando no consumo mínimo previsível para 1970, mas é provável que o consumo naquela data seja bem maior. O custo dos equipamentos foi estimado com base em in formações de fabricantes nacionais, de indústrias nacionais operando com equipamento similar e nalguns casos, em preços de catálogos americanos.

O custo de instalação de cada equipamento foi estimado entre 10% e 20% do seu valor de acôrdo com a complexidade do mesmo. Os fornos cloradores, devido a falta de informação sê bre os mesmos, foram estimados com base em dados disponíveis sôbre a cloração de minérios de titânio, zircônio e nióbio, pelo que consideramos terão maior êrro que o resto dos equipamentos relacionados.

A seção de eletrólise foi estimada aceitando o investimento ser igual ao de uma para alumínio da mesma capacidade, computada na base de 500 \$ t/ano.

A instalação para o refino em vácuo foi avaliada com base numa para purificação de titânio que foi instalada recentemente nêste Instituto, para uma operação similar.

As instalações auxiliares foram por nós dimensionadas e calculadas na base de outros similares existentes nêste Centro. O capital de giro foi estimado para dois mêsses de operação Os autores consideram que o desvio provável desta estimativa não deve ser superior a 2.000.000 NE\$.

Quanto ao custo de operação devem ser feitos os seguintes esclarecimentos:

- os briquetes de magnésia foram computados pelo custo de produção que nos foi fornecido pela firma MAGNESITA S/A. de Belo Horizonte.
- a coquização e cloração foram calculadas com base em operações similares para outros minérios,
- a eletrólise foi calcuoada com base nos seguintes insumos: energia elétrica, perda de sais e consumo de eletro
  dos. O consumo de energia foi calculado a base de 18 KW/
  h/kg de magnésio com KWh a 0,027 NE\$. As perdas de sais
  consideradas foram 20% nas lamas e 5% na retirada do metal. Não foi previsto retôrno para êste material. Os des
  gastes de eletrodos foi calculado na base de 15 kg/t.

- os principais insumos do refino são o fluxo e a mão de obra, sendo o consumo de óleo pouco significativo. Não foi prevista recuperação do fluxo.

A mão de obra para tôda a fábrica foi calculada por operação arrojando num total de 138 pessôas que inclui 10 engenheiros. O salário do pessoal foi computado na base de um custo mensal médio de 360 NC\$/pessôa, e 2.700 NC\$ para os engenheiros. Estes valôres incluem o salário e os custos indiretos.

A depreciação foi estimada em 16% ao ano, de forma global para todo o equipamento.

Baseados nesta estimativa, concluímos que o magnésio pode ser produzido no Brasil a prêço competitivo pelo rpocesso descrito, com um investimento de 2.455 NE\$/t.ano, valor comparável aos 900 US\$/t.ano, que foram estimados para uma planta Pidgeon de 12.000 t/ano, no citado relatório do U.S. Bureau of Mines.

#### **AGRADEC IMENTOS**

Agradecemos a colaboração das firmas: Magnesita S/A; Volks-wagen do Brasil S/A; Alumínio Minas Gerais S/A; Willys Overland do Brasil e Companhia de Aços Paulista, que nos forneceram os dados para a execução dêste trabalho.

### REFERÊNCIAS

- (1) "An economic and technical evaluation of magnesium production methods" - I Metallothermic. by K.C.Dean, D.A. Elkins, and S.J. Hussey.
- (2) "Journal of Metals", by J.D.Hanawalt, July, 1964.

  "Journal of Metals" pag. 556, July 1964.

#### ESTIMATIVA DE CUSTO PARA PRODUZIR MG POR

#### ELETRÓLISE NO BRASIL

Pedro Mijares Cibrian (1)
Johann A. Freymann (2)
Ciro Bondesan Santos (3)

#### DEBATE:

Valeriano (4)

Felicitando os autores do trabalho, Mijares, Freymann e Bondesan e, se me permitem, para iniciar os debates, vou salientar alguns pon tos do que foi trarado, por exemplo o proces so de calcinação aventado pelos autores, sua aplicação e estudo econômico feito elimina uma dificil fase do processo eletrolitico ou outros, qual seja a calcinação nunca consegui da completamente, trazendo consequentes difi culdades para a eletrólise. Como desvantagens apresentam, visto de outra prisma, uma técni ca muito dificil de eletrólise em contraposi ção com outros processos de redução térmica, e o fato de ser um processo pouco elástico, no que diz respeito à expansões futuras. Lem brando talvez pudesse ter sido feito também, um estudo comparativo com o processo carbotérmico, como aventado pelo Prof. Renno muitos anos para o Recôncavo Baiano, utili zando gases de petróleo como redutor.

Cap Longo (5)

- Queria fazer uma objeção à citação do autor de que o processo Pidgeon dependeria da im - portação da retorta. Eu acho que não é real. Em 1959 nós já havíamos verificado que havia possibilidade de se fazer essa retorta no Brasil. Inclusive havíamos até tomado prêço de forma que acho que essa informação não caberia aquí.

Mijares

Quanto à essa objeção, a retoria Pidgeon é uma retorta de Niquel e Cromo, como sabe, o Niquel não é produzido no Brasil. Por outro lado a recuperação da retorta, que por outro lado também pode ser levantada, é problemática, porque os gases da combustão introduzem dentro do material algumas impurezas que provivelmente tornará a recuperação impossível. Talvez aqui há alguns especialistas que poderiam indicar se isso pode ser feito, com material totalmente produzido no país.

Mario Rennó<sup>(6)</sup>

Primeira questão que eu queria levantar, foi exatamente essa apresentada pelo Cap Longo. Nós estamos numa reunião de Não Ferrosos agora precisamos de um aciarista para decidir a discussão. Eu também imagino que não haveria dificuldades, de produzir no Brasil êsse aço de alta liga, porque nós temos a Môrro Niquel produzindo ferro-niquel refinado de muito baixo teor de Carbono e de silício, e temos também a produção de ferro-cromo. Então eu imagino que as aciarias de aços especiais poderiam perfeitamente fazer esse aço. Numa consulta sem nenhum compromisso, eu ou vi da Usina Queiros Jr., que ela poderia fun dir essas retortas, em aço especial. O problema levantado pelo autor, de que esses aços poderiam ser impurificados na retorta em uso para depois serem refundidas, seria um proble ma de refino do aço, porque não seria uma simples refusão, mas poderia ser uma fusão com refino do aço para utilização dessas re tortas como sucatas de aços especiais, para retorno à novas fundições. Mas enfim eu não sou especialista para garantir essa solução. Outra indagação eu faria ao autor, seria respeito da sua sugestão, de que uma usina e letrolítica poderia ser colocada próxima jazidas de magnesita e citou Paulo Afonso.

Será que junto de Paulo Afonso existe real mente magnesita de pureza bastanta alta para o processo? Porque na Bahia existem as famosas jazidas de Brumado, mas essas já estão bastante longe de Paulo Afonso, e na região de Brumado eu creio que ainda não há energia abundante, suficiente, e de prêço baixo, que possa abastecer a usina eletrolitica para es se fim. Essa é uma pergunta. A segunda, é on de o autor diz que outra fonte possível de matéria prima, para o mesmo processo, seria a magnésia extraída das águas-mães das fábri cas de sal, restando apenas a dúvida que se estaria em condições de competir em prêço.En tão eu perguntaria, onde seria colocada fábrica dessas para utilizar águas-mães fábricas de sal, e se seria satisfeita a con dição de energia abundante e barata que ria a condição "sine qua non" para possibili tar essa fábrica.

Mijares

Quanto à primeira pergunta, nos estávamos di zendo que a magnesita estava na região de Paulo Afonso. Nos temos informações que está na área de Paulo Afonso. Agora, a magnesita, a magnésio calcinada viaja para Belo Horizon te, para produzir refratários em Belo Horizon te, e viaja para o exterior para produzir re fratários também, de modo que pode viajar também alguns quilômetros para produzir maga nésio. Agora, sôbre a fábrica de sal, estou aludindo à Cia Nacional de Álcalis, que com sua nova fábrica de sal, terá água-mãe com magnésio, que poderia se aproveitar para pro duzir magnésio. A única dúvida dêsse óxido de magnésio pode competir em prêço como tro mas êsse óxido de magnésio poderia vir já para um lugar onde encontrar energia elétrica barata.

Rennó

- Seria um caminho bastante grande, para sair de Cabo Frio para onde houver energia barata. Seria Minas Gerais, energia da CEMIG ou se querendo Paulo Afonso.

Mijares

- Eu penso que se esse material viaja para fazer refratário, também pode viajar para fazer magnésio metal.

Bondesan

Eu queria apenas ressaltar ao Prof. Mario Rennó, e ao Cap Pirro y Longo, os seguintes dados: como disse o autor aquí no trabalho, êsse magnésio obtido pelo processo Pidgeon êle sai nos estudos do Bureau of Mines, a 41 cents por libra, e que o preço comercial mercado era de 36 cents por libra. Nêsse tem po foi computado o prêço da retorta Pidgeon que utiliza mais ou menos 20% de Ni, e o ni quel custava US\$ 2/kg - níquel metálico e tualmente no mercado negro, porque existe uma falta tremenda de niquel, o niquel está sendo cotado até US\$ 5/kg. O ferro-niquel também, segundo informações que nos temos, es tá sendo cotado a um prêço um pouco mais ele vado, no mercado internacional, e existem mesmo preocupações dos EE.UU nêsse ponto da comercialização do Níquel. Eu tenho aquí trabalho é do "Chemical Week", êle cita que o Niquel está sendo cotado até US\$ 5/kg, niquel metálico e é justamente o niquel metá lico que é preferido para fabricação de aços dêsse tipo.

Mario Rennó

- Na questão do níquel, nós precisávamos mesmo de um aciarista porque se o estrangeiro trabalha com Níquel puro, é porque dispõem dêle. Nós que dispomos de ferro-níquel creio que poderíamos utilizá-lo perfeitamente. O ferroníquel altamente refinado é produzido já no país. Outra questão sôbre que eu queria um

esclarecimento, é sôbre as vantagens do processo eletrolítico; refere o autor que há possibilidade de associar esse tipo de insta lação a uma usina de titânio, onde o cloreto de magnésio, sub produto da redução de tetra cloreto de titânio poderia ser reciclado. cho que não tem nada uma coisa com outra, por que se trata de uma reciclagem do magnésio u tilizado na indústria do titânio, e o cloreto do magnésio volta a uma célula e se nós abstrairmos das perdas temos um circuito chado com 100% de rendimento. O magnésio cela vaisser redutor do tetracloreto de tità nio, e o cloro vai ser empregado na cloração do minério do titânio, e depois êsse cloro, cloreta o magnésio, volta à cela de cloreto de magnésio prra nova redução. De modo que ai não se teve nada com a indústria do magné sio. Apenas o que se faz, é utilizar algumas das células do processo eletrolítico para re constituir o magnésio para redutor e útilizar o cloro na cloração de Ti O2. Outro fato que deve ser considerado também é que estão ob servando recentemente no sentido de se fazer eletrólise por cloreto, completamente anidro, uma vez que está sendo resolvido o problema de tratar êsse produto com certa dezena de k kilo amperes. Ai eu perguntaria se esta eletrólise de cloreto anidro é mais favorável do que aquela que trabalha com cloreto hidra tado.

Mijares

- A maior limitação do processo que foi desenvolvido na alemanha, para eletrólise de clore reto anidro era o fato de ter de limitar a corrente a 50 Amp. isso aumentava o núvero de células e consequentemente o custo da instalação e operação. Com isto há o problema da recombinação do cloro e magnésio. Por ou

tro lado, a célula que opera com 20% de água, consome um pouco mais de energia elétrica, e também consome combustivel, porque para a água ser evaporada, êsse calor é fornecido com aquecimento do combustivel. Então é uma célula fôrno; a célula que opera no processo anidro, não precisa de aquecimento externo, pe lo contrário, essas novas células estavam sen do desenvolvidas para grande escala são células que devem ser esfriadas para poder operar com essa corrente. Então a dificuldade estava nesse problema de recombinação, que parece que está sendo resolvido pela "Dow" a base de cloreto de litio, com o que o Mg vai para fundo, e o cloro naturalmente sai por cima, e com isso a recombinação é menor. Parece que já estão querendo operar com células de 100 m mil Amp., então as vantagens que tinha o trabalho com cloreto com 20% de água estão sendo perdidas e parece que a própria Dow, está desenvolvendo esta nova célula.

Rennó

- Tenho a impressão que estas células são aquecidas externamente porque certamente o gás é barato, então resulta menor consumo de energia. Na Alemanha todo o aquecimento de eletrólise era feita a custa de energia elétrica, o interêsse era só de caráter econômico e não porque tenha a água a ser evaporada. A água será evaporada pelo calor reinante na eletrólise e será recombinada, resultando daí um teor mais alto de ácido clorídrico de gás clorídrico, isso é o proprio calor da célula que deve fazer. Acho que não será a água o condicionante para ter um aquecimento externo. Será certo isso?

Mijares

- Mas há um consumo maior de energia, porque para evaporar a água consome energia.

Rennó

Representa consumo maior de energia de qualquer fonte. Não é por causa da água que é preciso aquecimento externo. Devem ter optado por êle devida a abundância de gás de petróleo, o aquecimento a gás deve ser mais barato do que consumir essa energia através dessa eletrólise de dentro da célula. É isso que penso seja a razão dessa diferença de formas de células, uma célula a forno, e a outra ser uma célula que não tem aquecimento externo.

Mijares

- De qualquer forma resulta um equipamento mais caro, e uma operação mais cara.

Valeriano

O tempo destinado para debates está encerrado e eu precisava provocar a intervenção de um economista nesse debate, com a pergunta que ficou no ar na parte da manha deixada para essa ocasião. Há 3 dias atrás, o centro MaMo raes Rego promoveu uma reunião em que foram apresentados pelo Dr Ferri, os metais não ferrosos no Plano Mestre Decenal, e idêntica pergunta feita agora pelo Prof. Mário Rennó, foi feita na ocasião: por que é que o magnésio estava ainda no ponto morto? E na ocasião uma das respostas, foi que o consumidor é praticamente uma entidade, a Volkswagen, e que talvez se devesse incentivar ou procurar a colaboração da grande firma, para que ela produzisse através de uma possível subsidiária, o magnésio de que ela necessita. Eu per guntaria então ao Dr Ferri, e ao representan te da VW se daquela época para cá já se fêz alguma coisa nesse sentido.

Ferri (7)

- Tivemos satisfação de iniciar um contato, aqui no CTA, junto à Magnesita. Era nossa in tenção que o representante da VW também estivesse presente, porque a meu ver, as condi-

ções são extremamente favoráveis. Quer dizer a Magnesita desenrolou um projeto nesse sentido, inclusive com a colaboração financeira da VW, que tem recursos recolhidos da SUDENE, através do artigo 3418 do Imposto de Renda. A meu ver, se associaria o interêsse da VW para participar, há interêsse da SUDENE em desenvolvêr o projeto e a Magnesita passou a se interessar pelo programa, acho inclusive que o momento é bastante oportuno, para que se inicie esses contatos. A meu ver são indispensáveis, ou extremamente úteis dentro de tôda essa esquemática do Imposto de Renda e do grande consumidor.

Ove Shirm (8)

A respeito desse assunto, eu não estou publi camente autorizado nem tenho as informações necesserias eu sou apenas um técnico da fir ma, mas naturalmente levaremos a sugestão à Diretoria para que se pronuncie no sentido de colabor se ela achar isso realmente interessante. A única coisa que nos achamos e que entre nos técnicos já aventamos, várias vêzes, é que seria talvez mais interessante provocar um incremento da produção de alumínio no Brasil antes que nos pensássemos na produção do magnésio, porque o alumínio é o metal de muito maior uso e nós temos aquí maior fonte de recurso natural que é a bauxi ta, no mundo todo. A quantidade de magnésio utilizada por nós é aproximadamente 3 mil ton/ano. Eventualmente esse consumo de magné sio crescerá nos próximos anos com o aumento da nossa produção, mas quero dizer também que não há absolutamente uma garantia que es sa produção seja realmente elevada. Os Srs bem conhecem os vários motivos que levam os industriais a fazerem seus planos aquí no Brasil a relativamente curto prazo, porque somos, como os Srs sabem, sujeitos a vários.

fatores fóra da nossa vontade, fóra da nossa alçada. Em todo caso, levarei a sugestão a nossa Diretoria e ela vai se pronunciar a respeito.

Bondesan

- Existe mais um acréscimo ainda com relação ao projeto que é o seguinte: quero prêço adotado na eletrólise para o KW é de E\$ 27,00 (antigos)/KW., E o Dr Walter disse há uns dias atrás que o prêço do KW seria reduzido para NE\$ 0,15.

Cap Longo

- Quanto a se produzir ou não o Magnésio, eu queria dizer que existe, quanto à oportunida de da fabricação um outro problema que é o de segurança militar. Nós teremos que fazer o Mg. Esse é um problema inadiável, intransferível e que nós temos que resolver a curto prazo, porque êle envolve outros problemas, que não me compete citar aquí no momento, de segurança militar. De forma que se os civis não o fizerem econômicamente para a sua utilização eu tenho a impressão que as Fôrças Armadas terão que tomar à si essa iniciativa e eu acho mais interessante que os civis a tomassem.

Edio Vieira<sup>(9)</sup>

- Convém lembrar a possibilidade de emprêgo da carnalita, que teria o aproveitamento duplo do potássio que é de interêsse do govêrno, porque é um material estrategico no desenvol vimento nacional, juntamente com o Mg que como bem falou o Cap Longo, é também estratégico e de interêsse nacional.

- Pedro Mijares Cibrian
   Pesquisador do Depto de Materiais IPD/CTA
   S. Jose dos Campos
- 2) Johann Alexander Freymann Pesquisador do Depto de Materiais - IPD/CTA S. Jose dos Campos
- 3) Ciro Bondesan dos Santos Pesquisador do Depto de Aeronaves - IPD/CTA S. Jose dos Campos
- 4) Dalton Linneu Valeriano Alves Oficial do Exército - Engenheiro Metalurgista Professor do Curso de Metalurgia do Instituto Militar de Engenharia - Membro da ABM
- 5) Wladimir Pirró e Longo Oficial do Exército - Engenheiro Metalurgista Professor do Curso de Metalurgia do IME Membro da ABM
- 6) Mario Rennó Gomes, Dr Prof Catedrátido de Metalurgia dos Metais Não Ferrosos na Escola de Engenharia da UFMG Engenheiro Tecnologista do Instituto de Tecnologia Industrial de Minas Gerais
- 7) Walter Ferri da Silveira Horta Economista - Coordenador setor Metais Não ferrosos IPEA - Min. do Planejamento
- 8) Ove Schirm Chefe de Pesquisas - Engº Eletrônico da Volkswagen do Brasil
- 9) Édio Vieira de Azevedo Professor Catedrático de Metalurgia Física da EEUFMG

TABELA 1
EQUIPAMENTOS PRINCIPAIS

|             | ITEM   | NΩ                    | POTEN-<br>CIA<br>K w | TIPO<br>DE<br>OPERAÇÃO                 | CAPACIDADE<br>POR<br>UNIDADE   | CUSTO<br>DO<br>EQUIPAM;                       | CUSTO DE<br>INSTALAÇÃO                | TOTAL (parcial)                               | TOTAL<br>N@\$ |
|-------------|--|-----------------------|----------------------|--|--|---|---------------------------------------|---|---------------|
|             | SILO DE AÇO ALIMENTADOR MECÂNICO PENEIRA VIBRATÒRIA BRITADOR DE MANDIBULA CORREIA TRANSPORTADORA             | 1<br>1<br>1<br>1<br>2 | 5<br>4<br>19<br>2    | 45 H/SEMANA                            | 400 m <sup>3</sup> 9,5 T/H " 8 T/H 7 T/H                             | 43.500<br>9.000<br>10.000<br>18.800<br>50.000 | 4.000<br>500<br>500<br>1.000<br>2.000 | 47.500<br>9.500<br>10.500<br>19.800<br>52.000 |               |
| BRITAGEM    | MOINHO DE MARTELOS PENEIRA VIBRATORIA CLASSIFICADORA SILO DE AÇO SILO DE CONCRETO                            | 2<br>1<br>1<br>1      | 1<br>18<br>1         | "" "" "" "" "" "" "" "" "" "" "" "" "" | 3 T/H<br>8 T/H<br>9 T/H<br>20 m <sup>2</sup><br>400 m <sup>3</sup>   | 20.000<br>12.000<br>8.000<br>4.500<br>11.000  | 1.000<br>2.000<br>500<br>500          | 21.000<br>14.000<br>8.500<br>5.000<br>11.000  |               |
|             | SUB-TOTAL  |                       | 48                   |  |  |   |                                       |   | 198.800       |
|             | CORREIAS ALIMENTADORAS ELEVADOR DE CAÇAMBA SILO DE AÇO FORNO VERTICAL DE SOLEIRA                             | 1<br>1<br>1           | 1                    | INTERMITENTE                           | 5 T/H<br>5 T/H<br>7 m <sup>3</sup>                                   | 6,000<br>13,000<br>3,000                      | 500<br>1.500<br>500                   | 6.500<br>14.500<br>3.500                      |               |
| D E MOAGEM  | MULTIPLA ESFRIADOR ROTATIVO COLETOR DE PÔ (CICLONE) EXAUSTOR   | 1<br>1<br>1           | 4 7                  | CONTINUA                               | 60 T/DIA<br>30 T/DIA<br>4 m <sup>3</sup><br>90 m <sup>3</sup> /minut | 200.000<br>50.000<br>3.000<br>0 3.500         | 40.000<br>10.000<br>500<br>500        | 240.000<br>60.000<br>3.500<br>4.000           |               |
|             | CHAMINÉ AÇO<br>ELEVADOR DE CAÇAMBA<br>SILO DE AÇO·(ESTOCAGEM MAGNESIA)<br>CORREIA ALIMENTADORA               | 1 1 1 1               | 1                    | " " 45 H/SEMANA                        | 15 m<br>2 T/H<br>20 m <sup>3</sup><br>6,0 T/H                        | 2.000<br>7.000<br>5.000<br>8.000              | 1.000<br>1.500<br>1.000<br>800        | 3.000<br>8.500<br>6.000<br>8.800              |               |
| CALCINAÇÃO  | MOINHO DE MARTELOS ELEVADOR DE CAÇAMBA SILO ESTOCAGEM MgO (AÇO) SILO ESTOCAGEM CARVÃO ALIMENTADOR DE CORREIA | 1<br>1<br>1<br>1<br>2 | 18 1                 | ""                                     | 6,0 T/H<br>6,0 T/H<br>200 m <sup>3</sup><br>50 m <sup>3</sup>        | 12.500<br>11.000<br>30.000<br>9.000           | 2.000<br>2.200<br>4.000<br>1.300      | 14.500<br>13.200<br>34.000<br>10.300          |               |
| 0           | ALIMENIADOR DE CORREIA   | 2                     | 40                   |  | 6 T/H  | 16.000  | 3,200                                 | 19,200  | 449,500       |
| _           | UNIDADES PESA-CARGAS-PARA TRES   |                       |                      |  |  |   |                                       |   |               |
| BRIQUETAGEM | COMPONENTES ALIMENTADOR DE PARAFUSO MISTURADOR DE FITA SILO ESTOCAGEM (AÇO) ELEVADOR DE CAÇAMBA              |                       | 1<br>20              | INTERMITENTE                           | 5 T/CARGA<br>8 T/H<br>2,5 T/CARGA<br>5 m <sup>3</sup><br>10 T/H      | 10.000<br>2.500<br>20.000<br>2.000<br>7.000   | 2,000<br>500<br>2,000<br>500<br>1,000 | 12.000<br>3.000<br>22.000<br>2.500<br>8.000   |               |
|             | SILO DE ESTOCAGEM (AÇO) ALIMENTADOR DE PARAFUSO MÁQUINA DE BRIQUETAGEM CORREIA TRANSPORTADORA                | 1<br>1<br>1<br>1<br>2 | 1 8 2                | 45H/SEMANA                             | 20 m <sup>3</sup><br>8 T/H<br>5 T/H<br>5 T/H                         | 4.500<br>2.500<br>102.600<br>20.000           | 500<br>500<br>10,000<br>2,000         | 5.000<br>3.000<br>112.600<br>22.000           |               |
|             | PENEIRA VIBRATORIA<br>ELEVADOR DE CAÇAMBA<br>SILO ESTOCAGEM BRIQUETAS (AÇO)                                  | 1<br>1<br>1           | 1                    | 11<br>11                               | 5 T/H<br>5 T/H<br>40 m <sup>3</sup>                                  | 8.000<br>7.000<br>7.500                       | 500<br>1.500<br>700                   | 8.500<br>8.500<br>8.200                       |               |
|             |  |                       | 35                   |  |  |   |                                       |   | 215.300       |

#### continuação)

|            | W 30   |                            |                              |   | (continuação)  |   |   |   |               |
|------------|--|----------------------------|------------------------------|---|--|---|---|---|---------------|
|            | ITEM   | NΩ                         | POTEN-<br>CIA<br>K w         | TIPO DE OPERAÇÃO  | CAPACIDADE<br>POR<br>UNIDADE   | CUSTO DO EQUIPAMEN.                                   | CUSTO DE INSTALAÇÃO                           | TOTAL (parcial  | TOTAL<br>N@\$ |
| CLORAÇÃO   | CORREIA ALIMENTADORA FORNO TUNEL EQUIPAMENTO CHAMINÉ (AÇO) EXAUSTOR TALHA ELÊTRICA(20 M. PERCURSO) FORNOS DE CLORAÇÃO EQUIPAMENTO TALHA ELÊTRICA TRANSPORTADORA DE CAÇAMBA (80 m. PERCURSO)  | 1 1 1 1 1 1 7 7 1          | 1<br>3<br>2<br>1<br>700<br>2 | INTERMITENTE CONTINUA CONTINUA INTERMITENTE CONTINUA INTERMITENTE | 5 T/H 1,5 T/H 15 m 10 m <sup>3</sup> /MINUTO 0,5 T/CARGA 6 T/DIA 0,5 T/CARGA                         | 8.000<br>24.000<br>2.000<br>1.500<br>5.000<br>265.000 | 800<br>500<br>500<br>2,000<br>40,000<br>2,500 | 8.800<br>24.000<br>2.500<br>2.000<br>7.000<br>305.000 | 357.800       |
| ELETROLISE | FONTE CORRENTE CONTINUA  CELULAS DE ELETRÔLISE EQUIPA- MENTO CAÇAMBA ALIMENTADORA DE CLORE- TO DE MAGNESIO CAÇAMBA-SIFON PARA RETIRAR O MAGNÉSIO, TALHA EFETRICA(80m.) SISTEMA EXAUSTÃO TUBULAÇÃO DE RETORNO AOS CLORADORES(100 m) | 1<br>33<br>6<br>3          | 12.500<br>2<br>2<br>3        | CONTINUA  CONTINUA  INTERMITENTE  "  CONTINUA                     | 11.500 KW D.C.<br>1.000 A.C.<br>50.000 Amp.<br>0,5T/CARGA<br>0,5T/CARGA<br>1 m <sup>3</sup> (minuto) | - <u>-</u>  |   |   | 337,300       |
|            |  |                            | 12,507                       |   |  |   |   | (   | 1) 7.500.000  |
| REFINO     | FORNO DE CADINHO SOPRADOR COMBUSTÃO EXAUSTORES BOMBAS PARA MAGNESIO MÁQUINA DE LINGOTEAMENTO(15 m) RETORTA DESTILAÇÃO A VACUO EQUIPAMENTO  | 1<br>1<br>2<br>2<br>2<br>1 | 3<br>2<br>1<br>1             | INTERMITENTE  CONTINUA INTERMITENTE  " INTERMITENTE               | 2 T/CARGA 25 m <sup>3</sup> /minuto 500 m <sup>3</sup> /minuto 80 KG/minuto 1 T/H                    | 80.000<br>3.000<br>1.000<br>7.800<br>22.000           | 8.000<br>500<br>1.000<br>700<br>2.000         | 88.000<br>3,500<br>2.000<br>8.500<br>24.000           |               |
|            |  |                            | 108                          |   |  |   |   |   | 174.000       |

|  | INSTALAC | ÖES | AUXI | LIAF | RES |
|--|----------|-----|------|------|-----|
|--|----------|-----|------|------|-----|

#### RESUMO

| AUXILIARES  | LABORATÔRIO OFICINA MECÂNICA ADMINISTRAÇÃO SANITÂRIOS REFEITÔRIO PRONTO SOCORRO RESIDÊNCIAS GRUPO ESCOLAR | 300.000 N@S<br>150.000<br>100.000<br>50.000<br>200.000<br>30.000<br>150.000<br>100.000 | OPERAÇÃO           BRITAGEM         CALCINAÇÃO E MOAGEM           BRIQUETAGEM         215.300           COQUILAÇÃO E CLORAÇÃO         357.800           ELETRÓLISE         7.600.000           REFINO         174.000           TOTAL (equipamento)         8.994.600         8.99 | 94.600                               |
|-------------|---|--|--|--------------------------------------|
| INSTALAÇÕES |   | 1.080.000  | INSTALAÇÕES AUXILIARES CAPITAL DE GIRO (2 mêses de operação) 1.90  | 00.000<br>80.000<br>00.900<br>75.500 |

TABELA 2
CUSTO ANUAL DE OPERAÇÃO

|        |                          | ENERGIA COMBUSTIVEL |                | TIVEL | PROD,QUIMICOS  |                           | MÃO DE         | MÃO DE OBRA |                | sos              |              |                      |
|--------|--------------------------|---------------------|----------------|-------|----------------|---------------------------|----------------|-------------|----------------|------------------|--------------|----------------------|
|        | OPERAÇÃO                 | 1000 Kw/h           | N@\$ x<br>1000 | t/ano | NE\$ x<br>1000 | t/ano                     | NE\$ x<br>1000 | num.Pess.   | N@\$ x<br>1000 | t/ano            | NE\$<br>1000 | TOTAL<br>NE\$ x 1000 |
| P<br>R | BRIQUETAS MgO            |                     |                |       |                | 2500<br>(carvão)          | 175,0          |             |                | -11.000          | 725,0        |                      |
| 0      | COQUIZAÇÃO               | 50 A.C.             | 1.3            | 680   | 48,0           |                           |                | 9           | 38,9           |                  |              | 1,43                 |
| U<br>Ç | CLORAÇÃO                 | 4250 A.C.           | 11,5           |       |                | 2500<br>(cloro)           | 500,0          | 33 3 = 36   | 250,7          | 150<br>(grafite) | 240,0        |                      |
| 0      | ELETROLISE               | 98.000 D.C.         | 2630,0         | 10    |                | 2500(sais)<br>1000(iodos) | 259,0          | 30 3 = 33   | 221,2          | 75<br>(grafite)  | 120,0        |                      |
|        | REFINO                   | 920. A.C.           | 25,0           | 130   | 9,1            | 300<br>(influxo)          | 300,0          | 18 3 = 21   | 172,9          |                  | A Property   |                      |
|        | TOTAL                    | 103.220             | 2.667,8        | 710   | 57,1           |                           | 1234,0         | 99          | 683,7          |                  | 1085,0       | 5.727,6              |
| s      | MANUTENÇÃO               | 25 A.C.             | 0,7            | 144   |                |                           |                | 10          | 43,2           |                  | 80,0         |                      |
| E<br>R | LABORATÓRIO              | 20 A.C.             | 0,6            |       |                |                           |                | 2           | 8,6            |                  |              |                      |
| ,v     | administração            |                     |                |       |                |                           |                | 5 1 = 6     | 54,0           |                  |              |                      |
| Ç      | SERVIÇOS GERAIS          |                     |                |       |                |                           |                | 21          | 90,7           |                  | *            |                      |
| S      | TOTAL                    | 45 A.C.             | 1.3            |       |                |                           |                | 39          | 196,5          |                  | 80,0         | 277,8                |
| D<br>E | DEPRESSÃO DO EQUIPAMENTO |                     |                |       |                |                           |                |             | 3              |                  |              | 1.180,0              |
| P<br>R | TOTAL GERAL              |                     |                |       |                |                           |                |             |                | (4)              |              | 7.185,4              |

CUSTO DE PRODUÇÃO

POR TONELADA METAL

<u>7.185,45</u> = N@\$ 1.437,09 5.000,00

|   |  |  | , |
|---|--|--|---|
|   |  |  |   |
|   |  |  | * |
|   |  |  |   |
|   |  |  | * |
|   |  |  |   |
| r |  |  |   |
|   |  |  |   |
|   |  |  |   |
|   |  |  | • |