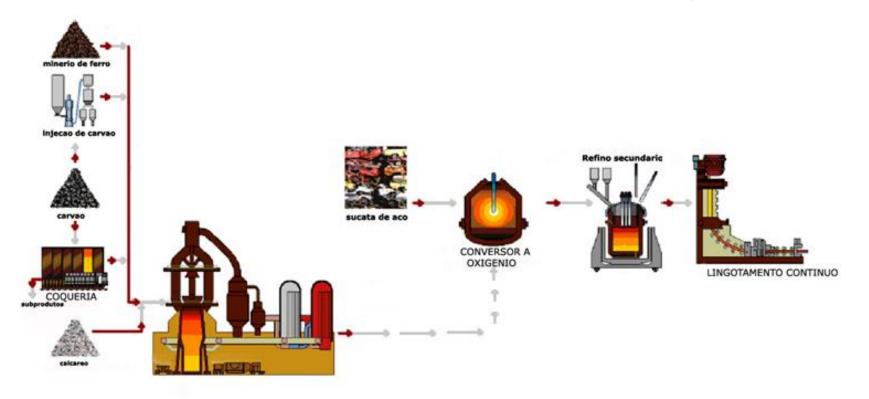
Redução de Minério de Ferro Redução Direta e Processos Emergentes

Usinas integradas

fonte de ferro : minério redução em alto forno redutor e combustível de carvão fóssil coqueificável



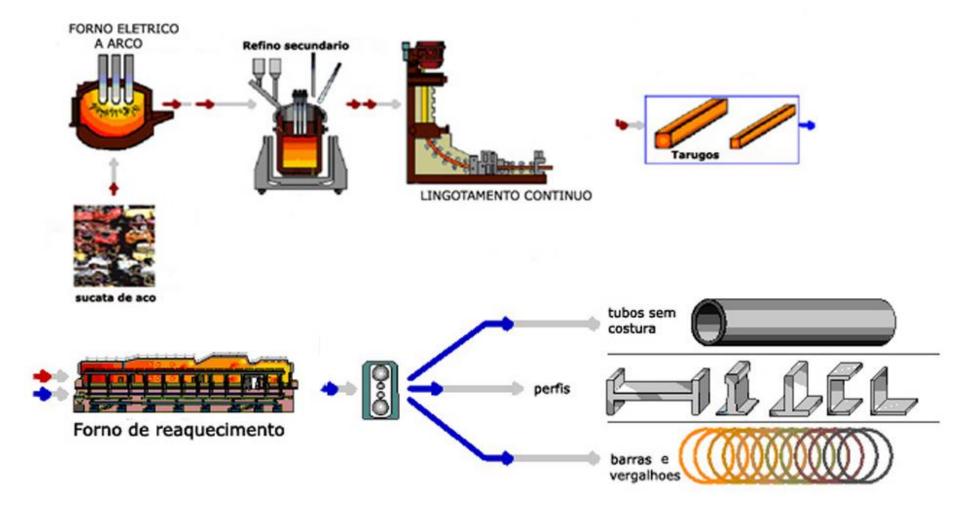






Usinas semi-integradas

Fonte de ferro: sucata Energia elétrica



Características do processo em Alto-Forno

- -alta escala de produção (maior que 1.5 Mt/ano)
- -necessidade de aglomeração do minério
- -necessidade de coque metalúrgico
- -degradação do meio ambiente

Teores de elementos residuais em sucata

Typical Residuals in Scrap [6], DRI, Pig Iron, Residual Limits in Steel Products

(Cu + Ni + Cr + Mo + Sn)		(Cu + Ni + Cr + Mo)			
DRI, HBI	0.01	tin plate	0.12		
Pig Iron	0.07	enameling quality sheet	0.12		
Scrap		deep drawing sheet	0.14		
Prompt		drawing quality sheet	0.16		
# 1 dealer bundles	0.10	Commercial quality sheet	0.22		
# 1 factory bundles	0.10	wire rod	0.25		
turnings	0.90	SBQ	0.35		
Obsolete		merchant bar	0.50		
# I heavy melting	0.50	rebar, structural	2		
# 2 heavy melting	0.75				
# 2 bundles	0.90				

Processo Ideal de Redução

A dez anos atrás

- usar finos de minério diretamente
- usar qualquer tipo de carvão
- eliminar etapas do processamento
- ser o mais contínuo possível
- minimizar a dissolução de carbono e a incorporação de silício, permitindo eliminar etapas de refino
- adaptável para diferentes matérias primas e diferentes níveis de produção,
- baixo custo de capital
- baixo custo operacional

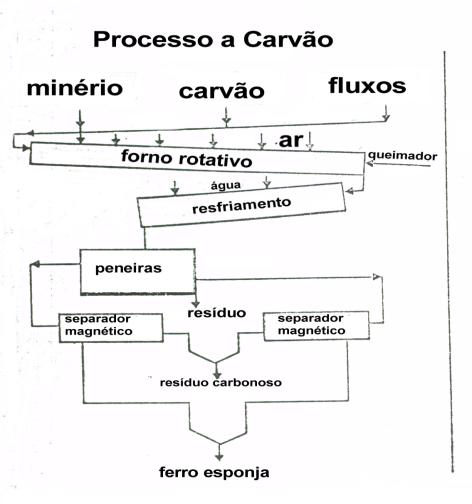
Hoje

 Minimizar geração e emissão de CO2 e outros gases de efeito estufa

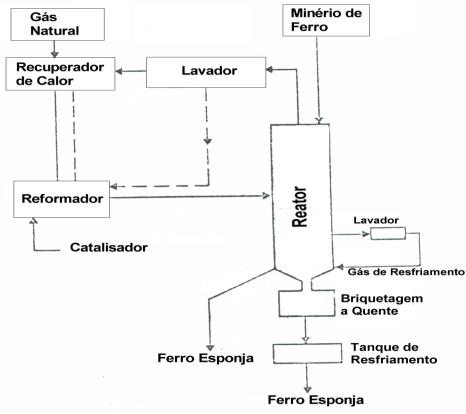
Processos de Redução Direta

- a redução do minério de ferro a ferro metálico é efetuada sem que ocorra a fusão da carga do reator.
- o produto metálico é obtido na fase sólida
- é chamado de ferro-esponja (DRI, em inglês, iniciais de Direct Reduced Iron)
- pode ser briquetado a quente, obtendo-se o briquete (HBI)
- o ferro-esponja é usado em fornos elétricos para obtenção de aço.

Processos de Redução Direta



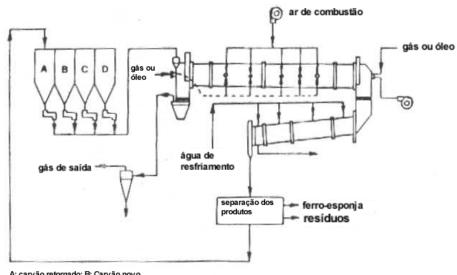
Processo a Gás Natural



Processos a carvão em forno rotativo: SL/RN

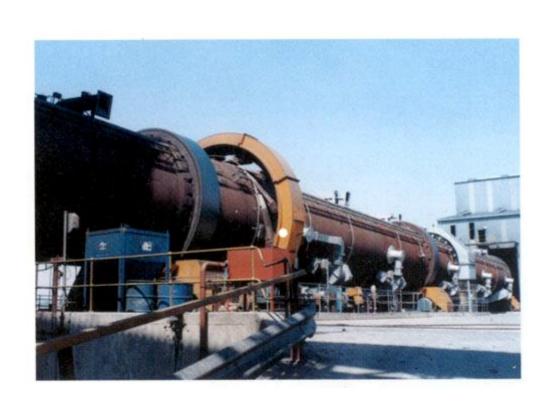
redução ocorre por sub-processos

- a) formação de gás redutor: $C_{redutor} + CO_{2(g)} = 2 CO$
- b) redução dos óxidos de ferro: Fe_nO_m + m CO = n Fe + m CO₂
- c) O ar admitido ao longo do forno queima o CO: CO + 1/2 O₂ = CO₂
- Reação global: $Fe_nO_m + m/2 C = n Fe + m/2 CO$



A: carvão retornado; B: Carvão novo C: dolomita/calcáreo; D: minério/pelotas

Forno rotativo-processo a carvão





Processos a Gás Natural

Gás Natural – basicamente metano, CH4

Bom combustível

Decompõe-se acima de 500 °C

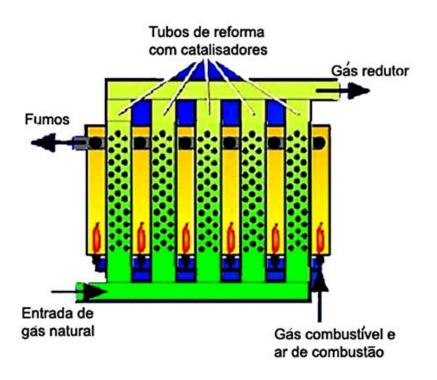
Como redutor, precisa ser transformado em monóxido de carbono (CO) e hidrogênio H2

processos industriais que utilizam gás natural

processos em reatores verticais, MIDREX e HyL

processos em leito fluidizado (FIOR, Finmet)

Reforma de gás natural



•gás natural reage com CO_2 e H_2O através das reações:

•
$$CH_4 + CO_2 = 2 CO + 2 H_2$$

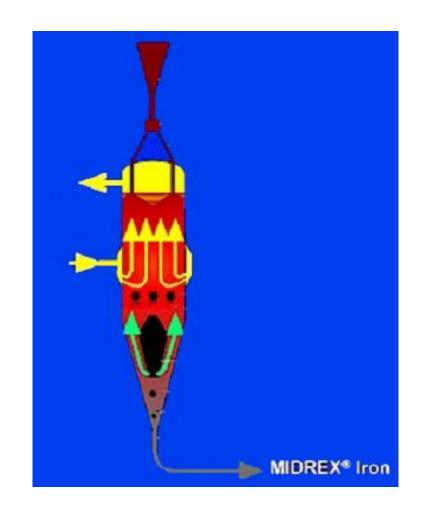
• $CH_4 + H_2O = CO + 3 H_2$

- •reações endotérmicas (favorecidas a altas temperaturas)
- •realizadas entre 950 °C e 1000°C com catalisadores de níquel
- •Em redução direta, os produto da redução contém CO₂ e H₂O, podem ser recirculados e usados nas reações de reforma.
- •proporção entre CO e H_2 no gás reformado é controlada pela proporção de CO_2 e H_2O no gás reagente, limitada por :

$$\bullet CO + H_2O = CO_2 + H_2$$

Processo MIDREX

- gás redutor: 95% de (CO+ H2) entre 860 e 900°C
- ascende em contra-corrente com a carga (minério bitolado ou pelotas
- gás de topo 70% de (CO+H2), mais CO2 e H2O.Retorna ao reformador como gás reagente e/ou combustível.
- ferro-esponja resfriado antes da descarga com mistura gasosa de gás de saída lavado (para remoção de H2O) com gás natural

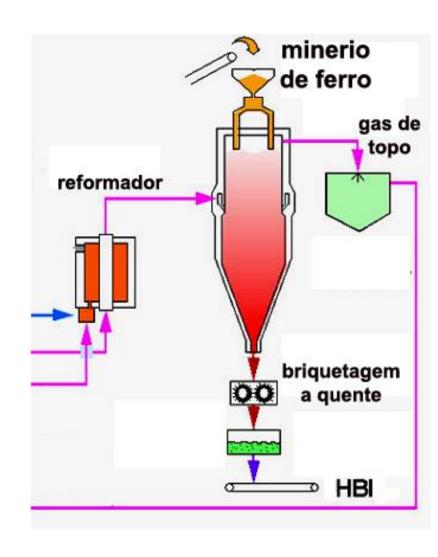


Processo MIDREX

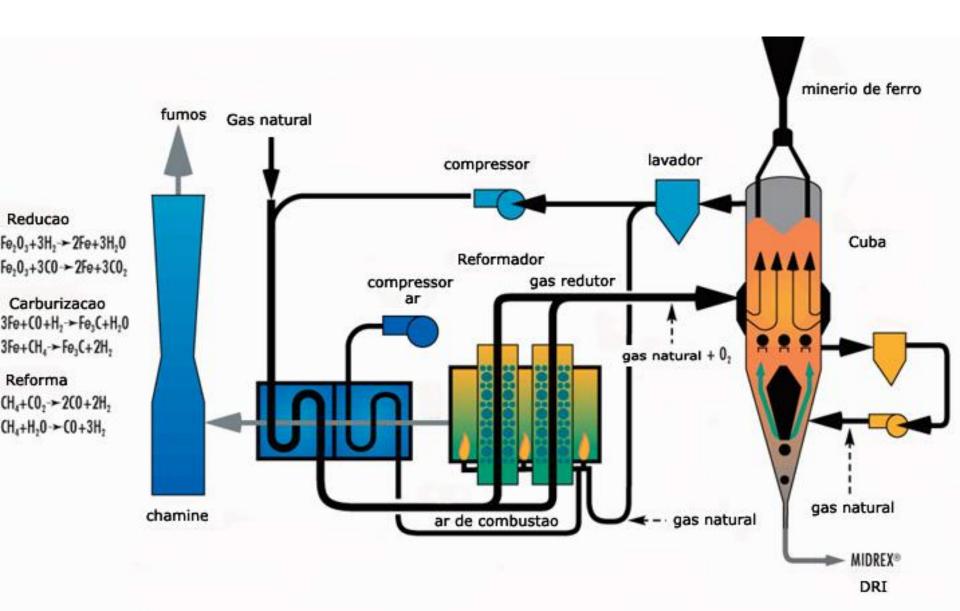
- carbura o ferro-esponja entre 1,4%
 e 1,7 % de carbono, diminui a
 possibilidade de reoxidação e
 auxilia na etapa posterior de fusão
 em forno elétrico.
- pode-se fazer a briquetagem a quente do ferro-esponja,
- O grau de metalização do ferroesponja, é definido como

$$G_{M} = \frac{\% F e_{metalico}}{\% F e_{total}} x 100$$

- procura-se Gm>92%
- tempos de residência usuais em torno de 6 horas.
- produtividade dos processos de reatores verticais a gás varia de 9 a 12 t/m³/dia.



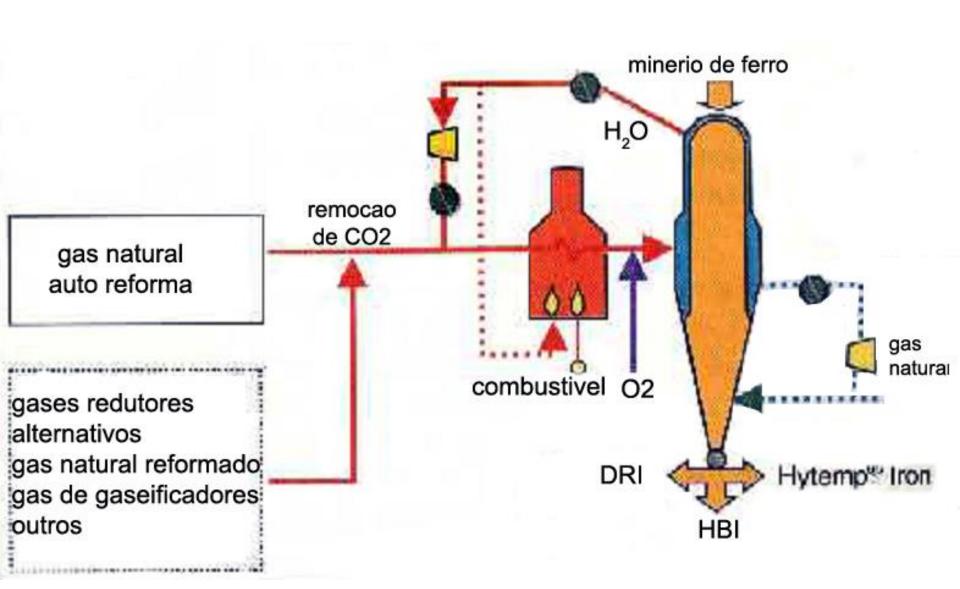
Processo MIDREX



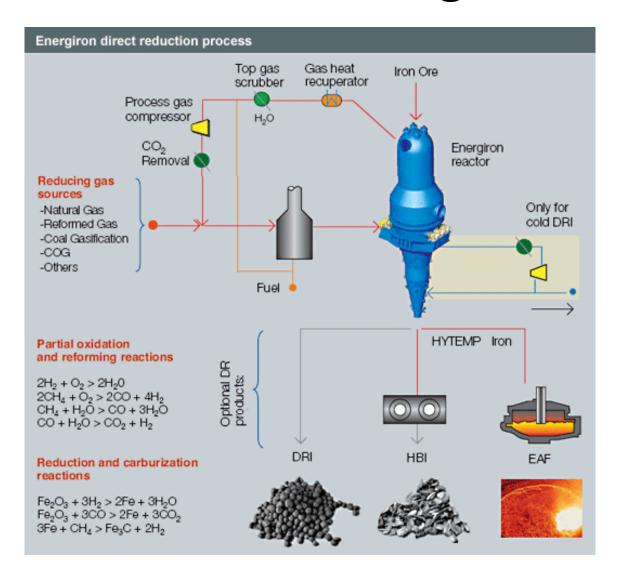
Midrex Misurata



Processo HyL-Energiron



Processo Energiron

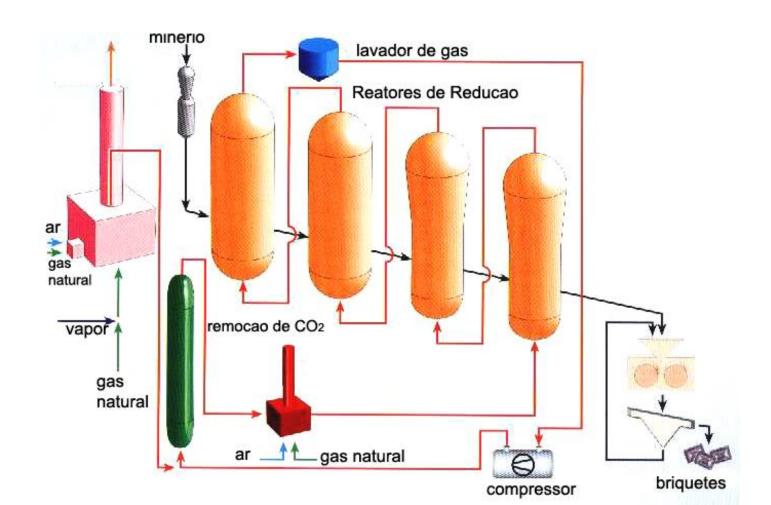


Ferro-esponja (DRI) Briquetes a quente (HBI)



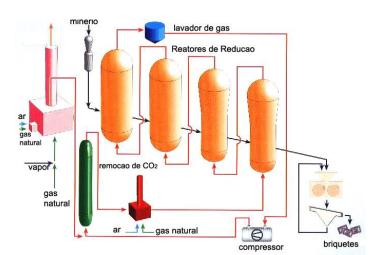
Processos em Leito Fluidizado

 minério de ferro fino é reduzido em uma série de reatores de leito fluidizado

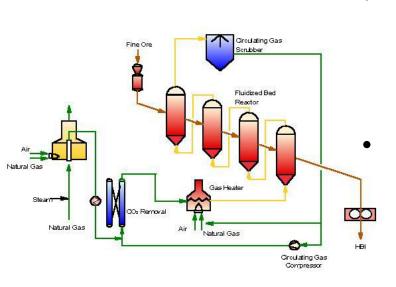


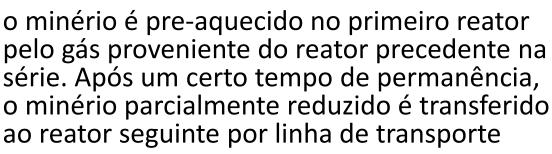
Processos em Leito Fluidizado

- fluxo de gases é tal que a perda de carga na camada iguala o peso da mesma, por unidade de área, causando a expansão da camada sólida (aumento de porosidade) e a flutuação das partículas n0o fluxo gasoso
- permite um ótimo contato gás-sólido, e altas velocidades de reação, devido ao alto coeficiente de transporte de massa e a alta área da superfície de reação.
- Este princípio foi aplicado ao processo FIOR, que foi recentemente aperfeiçoado, resultando no novo processo FINMET
- os reatores de redução trabalham a pressões entre 10 e 12 bar



Processos em Leito Fluidizado



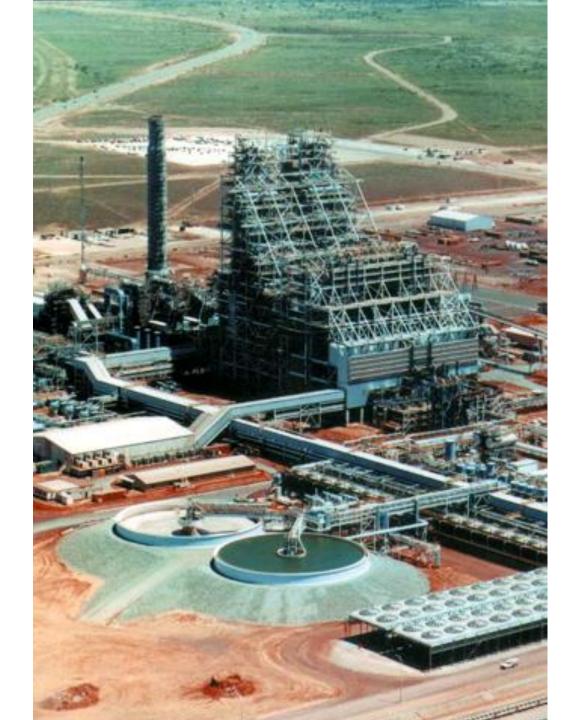


O minério é progressivamente reduzido e aquecido em cada reator subsequente até que o grau de metalização desejado (entre 91 e 92%) seja alcançado. ë então descarregado e briquetado a quente.

O gás de processo é gerado pela reforma catalítica de gás natural com vapor d'água, e é aquecido a 830°C antes de entrar na série de reatores em direção oposta àquela do minério.

Após sair do sistema, o gás é lavado e resfriado antes de ser reciclado no processo.

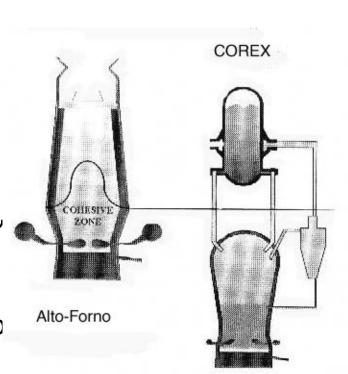




FINMET BHP, Australia

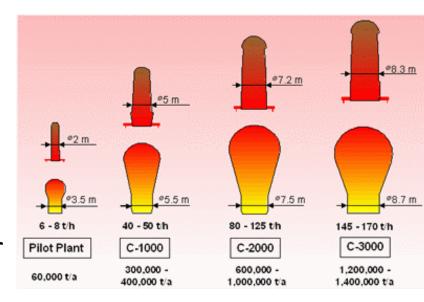
Processos emergentes que produzem ferro-gusa líquido: Processo COREX

- O processo COREX tem como principal conceito a divisão do alto-forno em dois: um reator realiza a redução quase total do minério de ferro a ferro metálico, no estado sólido, e este material reduzido é carregado em reator que realiza a fusão do ferro metálico;
- a energia para o processo é fornecida pela queima de carvão no mesmo reator de fusão, gerando ainda o gás redutor a ser usado no reator de redução.
- isto equivale a dividir ao meio um alto-forno com a vantagem de evitar-se a formação de zona coesiva, pois não há a região de temperaturas intermediárias entre as de redução e de fusão.

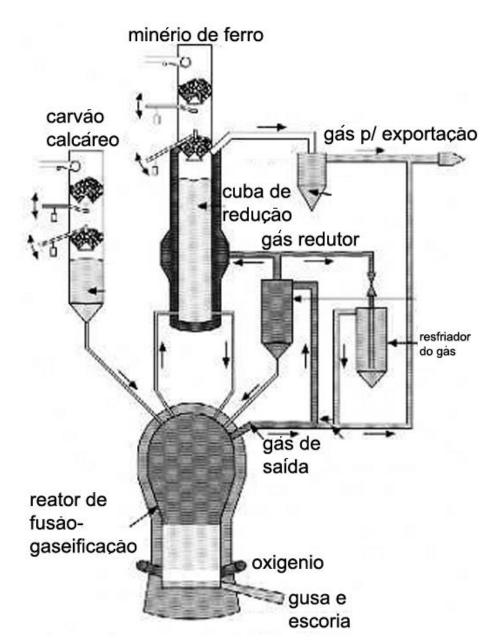


Processo COREX

- –não há a necessidade de uma cama de coque, que no alto-forno garante a permeabilidade da zona coesiva, permitindo a utilização de carvões nãocoqueificáveis.
- –O COREX utiliza oxigênio puro nas ventaneiras do reator de fusãogaseificação ao invés de ar quente usado nos altos-fornos.
- –O gás produzido no reator de fusãogaseificação, que é constituído basicamente de CO e H2, deixa o reator entre 1000 e 1050°C, destruindo qualquer sub-produto indesejável da gaseificação do carvão, como alcatrão, fenóis, etc.

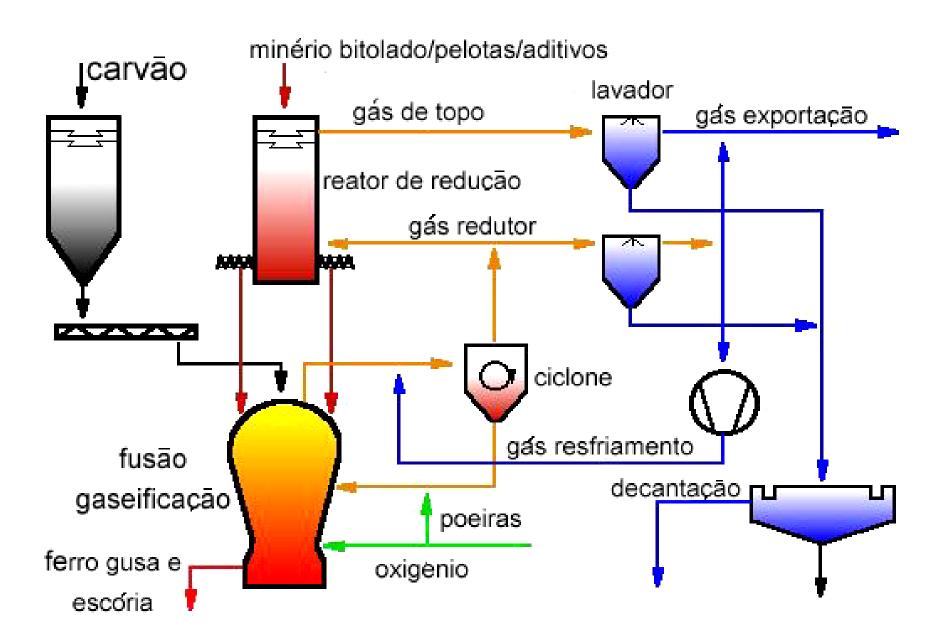


Processo COREX



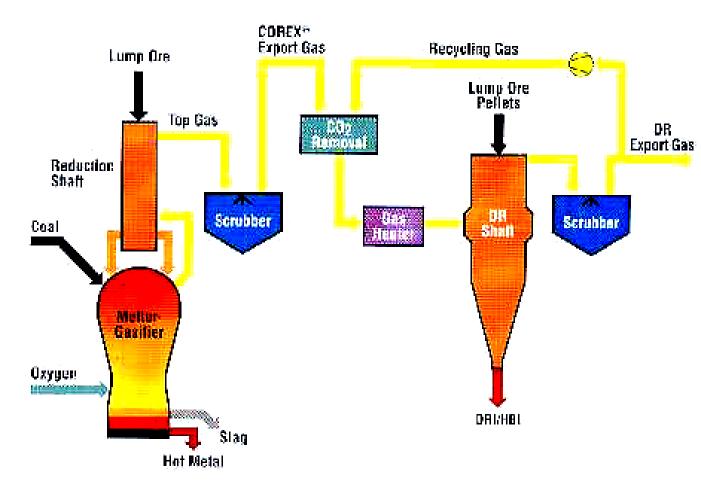
- –Antes de entrar na cuba de redução, é resfriado a 800-850 °C, e despoeirado.
- –O gás de saída do forno de redução é resfriado e limpo, obtendo-se gás para venda ou utilização posterior.
- —o gás tem alto poder calorífico, o dobro do gás de alto-forno, e pode (e deve) ser usado para geração de eletricidade, ou como gás redutor para produção de ferro-esponja ou para aquecimento em geral.

Processo COREX



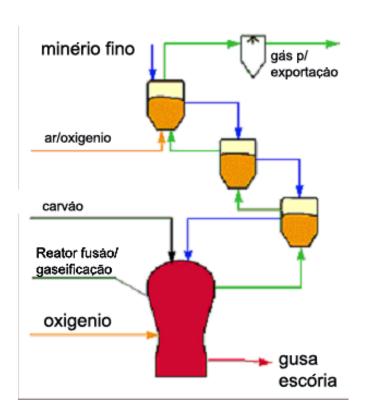
COREX conjugado a redução direta

O gás de topo do Corex pode ser usado como gás redutor em um módulo de redução direta tipo Midrex ou HyL. O conjunto produz ferro-gusa e ferroesponja.



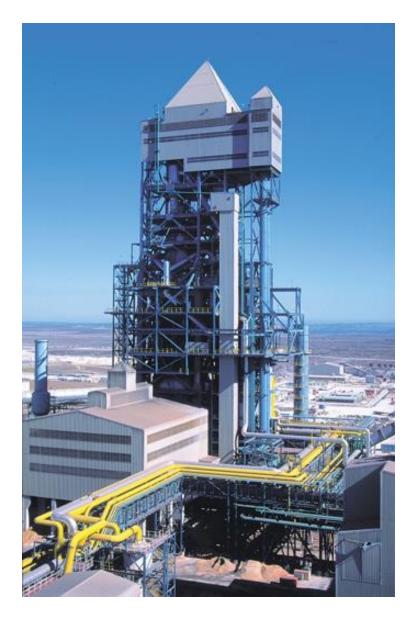
Combined Hot Metal and DRI Production

Finex: Corex com redução por leito fluidizado



FINEX® F-2000 Demonstration Plant, POSCO/Korea

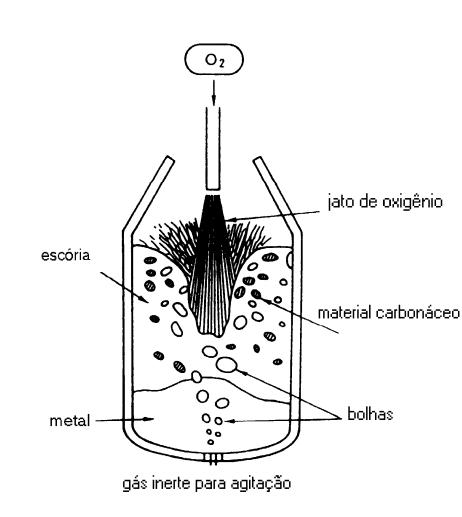




Corex Saldanha Steel, Africa do Sul

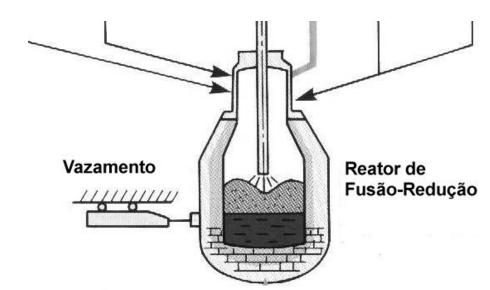
Processos de Redução em Fase Líquida (fusão-redução, smelting-reduction, in-bath process)

- minério de ferro adicionado por cima a reator contendo banho líquido de ferro com carbono dissolvido
- São simultaneamente adicionados oxigênio gasoso e uma fonte de carbono (coque ou carvão)
- -alta produtividade: alta velocidade específica das reações de redução e criação de uma grande área de interface de reação.



Processos de Redução em Fase Líquida (fusão-redução)

- –ganga do minério, a cinza do carvão e óxidos de ferro formarão escória
- –o carbono dissolvido no banho ou do carvão reduz os óxidos de ferro dissolvidos na escória
- —gera grandes quantidades de monóxido de carbono
- evolução gasosa através da escória faz com que esta forme um sistema espumante, com grande aumento de volume



alto-forno e COREX: maior parte da redução efetuada a baixa temperatura, CO passando a CO2, e geração de calor é com C passando a CO nas ventaneiras.

etapa CO-->CO2, capacidade de geração de calor 2.5 vezes da etapa C-->CO,

$$- C + 1/2 O2 = CO + 110.3 kJ$$

$$- CO + 1/2 O2 = CO2, +282.7 kJ$$

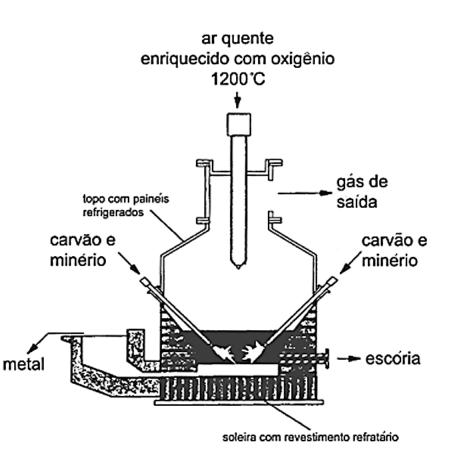
fusão-redução em banho líquido opera de maneira inversa ao alto-forno:, redução na etapa C-->CO e combustão do CO a CO2, para gerar calor, em um único reator

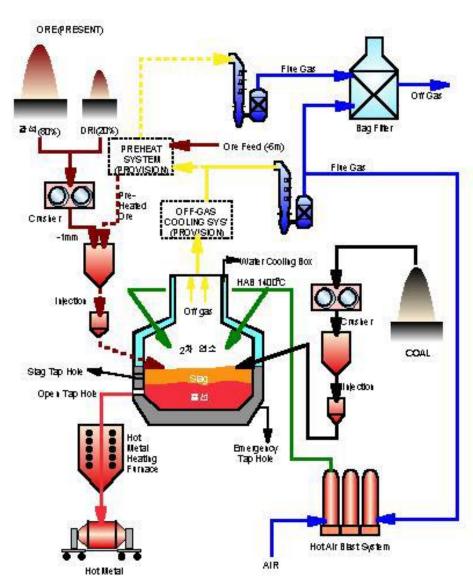
Processos de Redução em Fase Líquida (fusão-redução)

- —é necessário que o calor gerado na combustão do CO a CO2 seja diretamente aproveitado para promover as reações de redução, que são fortemente endotérmicas, caso contrário não seria possível fechar o balanço térmico. Isto é conseguido com a pós-combustão dos gases.
- O produto é ferro gusa líquido além de escória e gases.
- —Processos de fusão-redução em banho líquido foram desenvolvidos no Japão (processo DIOS), nos Estados Unidos (processo AISI/DOE) e na Austrália (processo HISmelt).

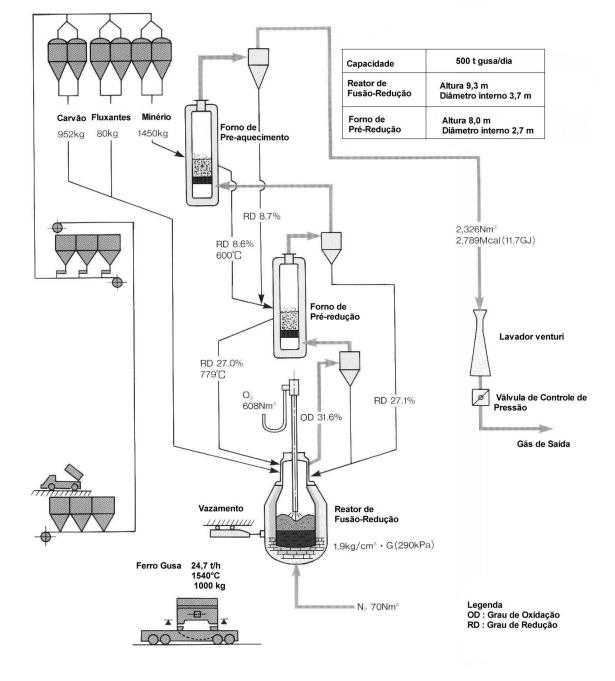
Fusão-Redução: Hismelt

High Intensity Smel





Fusão-redução Processo DIOS Direct Iron Ore Smelting



Processos de Auto-Redução

—tecnologia de auto-redução: aglomerados nos quais o minério de ferro (ou resíduos contendo óxidos de ferro) é aglomerado conjuntamente com material carbonáceo (carvão vegetal, moinha de coque, carvão fóssil, biomassa, etc) que terá a função de redutor dos óxidos.

—estudos comprovaram que este tipo de aglomerado apresenta vantagens cinéticas significativas sobre a redução convencional por gases.

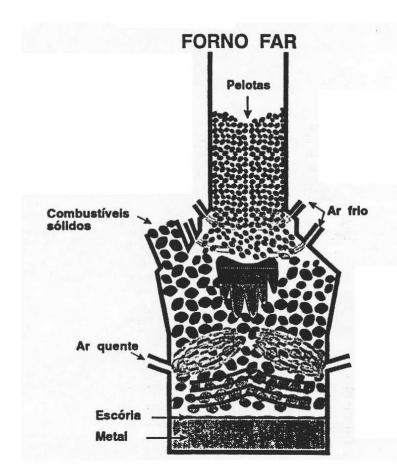
—dificuldade de desenvolver processo que aproveite de maneira integral esta vantagem: aglomerados não podem ser queimados para fornecer resistência mecânica, pois acarretaria na combustão do material carbonáceo.

Processos de Auto-Redução

- Ou o processo não exige mecanicamente dos aglomerados, ou este deve ter em sua composição um aglomerante hidráulico (cimento Portland, escória de alto-forno, etc) que forneça resistência a frio
- processos a auto-redução: uso de carbono sólido como redutor, podendo-se empregar qualquer tipo de material carbonáceo, não necessitando de coque.
- mais promissores: processo Tecnored, desenvolvido no Brasil, e o processo Fastmet.

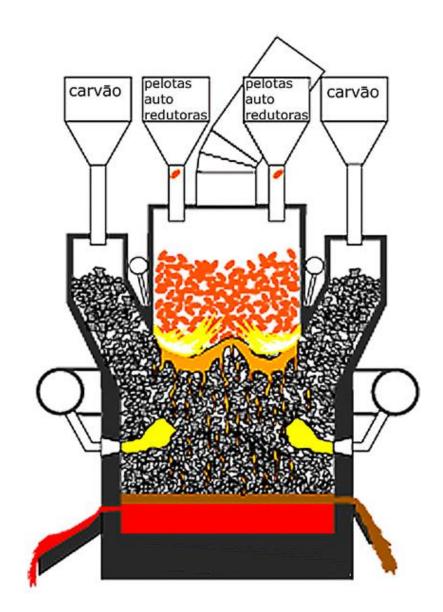
Processo Tecnored

- pelotas auto-redutoras aglomeradas a frio carregadas em forno de cuba semelhante a um forno cubilo modificado
- –combustível sólido é carregado
 lateralmente diretamente na zona inferior,
 de modo que a cuba principal contém
 apenas as pelotas auto-redutoras.
- —Ar quente é introduzido através de ventaneiras, promovendo a combustão do material carbonáceo e gerando gases quentes que ascendem pela cuba, aquecendo as pelotas auto-redutoras e fornecendo o calor necessário para a redução dos óxidos de ferro pelo carbono



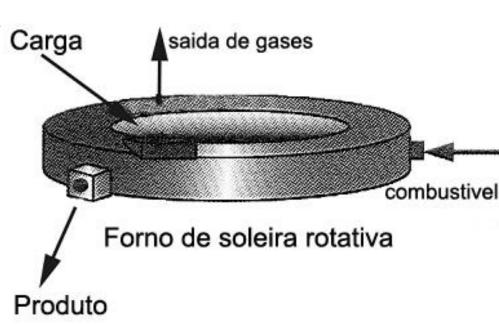
Processo Tecnored

- -ventaneiras secundárias injetam ar frio para queimar os gases ascendentes, gerando alta temperatura onde as pelotas, já agora metalizadas, fundem-se.
- material líquido atravessa a cama de carvão, até o cadinho:
- O ferro gusa e a escória são vazados de tempos em tempos.
- altura da carga na cuba central entre 2 e 3 m, pelota necessita certa resistência mecânica, muito inferior daquela requerida por um alto-forno.



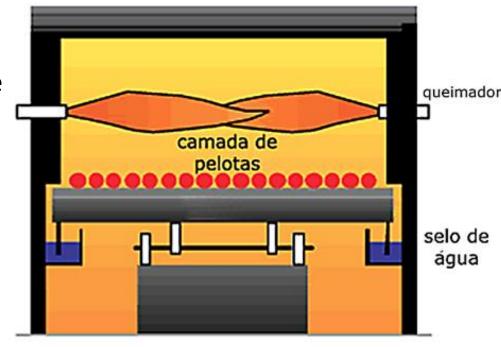
Processos de Soleira Rotativa Processo Fastmet

- •emprega forno de soleira rotativa para a redução de pelotas auto-redutoras
- camadas de apenas 2 ou 3 pelotas sobre carga esteira
- •pelotas não sofrem solicitação mecânica, não necessitando ter alta resistência
- •a pelota não precisa de aglomerantes hidráulicos, que implicam em tempos de cura longos (7 a 28 dias)
- •A matéria prima (minério de ferro, redutor e aglomerante) é misturada com água e carregada em disco ou tambor de pelotamento.

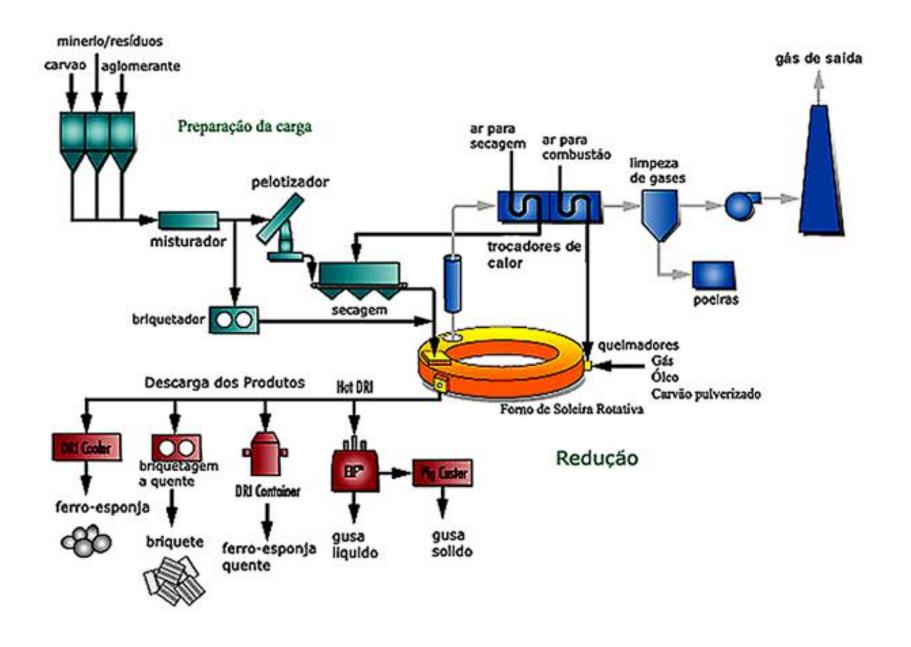


Processos de Soleira Rotativa Processo Fastmet

- Pelotas são secadas e carregadas no forno de soleira rotativa.
- forno aquecido por gás, ou carvão pulverizado, entre 1250 e 1350 °C
- reações muito rápidas, tempos de residência de 9 a 12 minutos
- pelotas metalizadas são descarregadas entre 900 e 1000°C.
- pelotas reduzidas podem ser briquetadas a quente (HBI, hot briquetted iron), ou transferidas quentes diretamente para forno de fusão, ou ainda resfriadas produzindo-se o ferro-esponja.
- Fastmet já é comercial

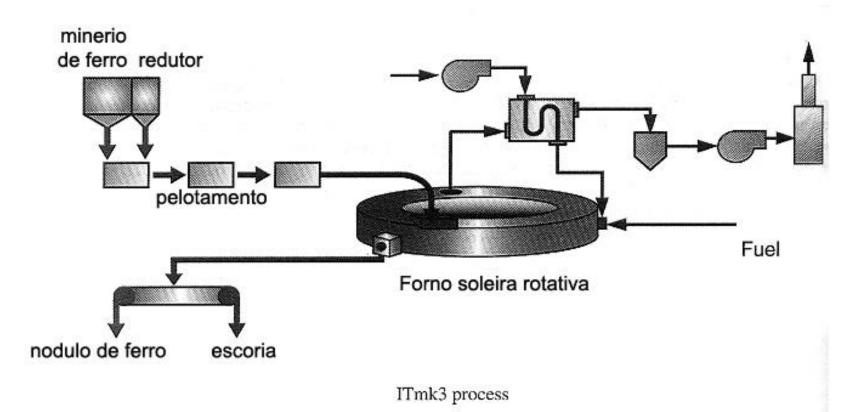


Processos a soleira rotativa

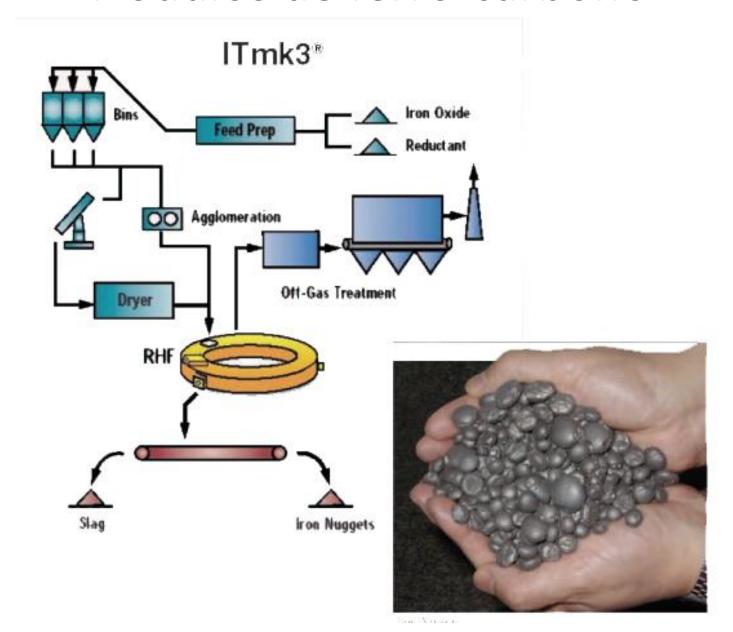


Processo ITmk3

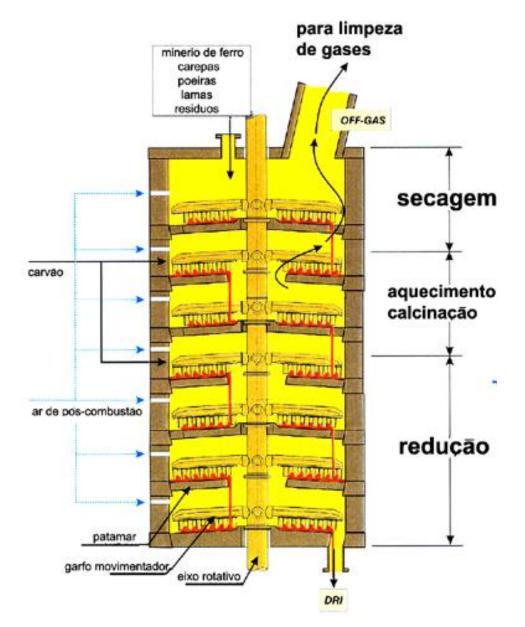
Fastmet modificada para operar a temperaturas mais altas (1350 a 1450°C), produzindo diretamente nódulos de ferro separados da escória. Ótima carga para forno elétrico.



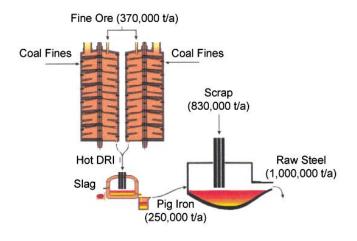
Nódulos de ferro-carbono



Processo Primus



Minério fino em forno de patamares, com adição de carvão, ar de combustão, forma material reduzido, não-aglomerado, que pode ser carregado diretamente em forno elétrico, ou briquetado.



Comparação entre os Processos

	ALTO- FORNO	COREX	TECNORED	DIOS	MIDREX	FINMET	FASTMET
processo	cuba 1 estágio	cuba/ gaseificador- fundidor, 2 estágios	cuba 1 estágio	cuba/reator, 2 estágios	cuba 1 estágio	leito fluidizado 4 estágios	soleira rotativa 1 estágio
estágios preliminares	coqueificaçã o aglomeração	aglomeração fábrica oxigênio	pelotização cura		reforma do gás aglomeração	reforma do gás	pelotização
redutor/com- bustível							
coque (kg)	320	-	-	-	-	-	-
carvão p/ injeção (kg)	160	-	-	-	-	-	-
carvão vapor (kg)	-	1000	520	950	-	-	250-380
gás natural (GJ)	-	-	-	-	10	12,5	2,5
oxigênio (m3)	30	560	-	610	-	-	-
eletricidade (kWh)	58	75	-	-	120	150	60-120
aglomerante (kg)	-	-	150	-	-	-	50
consumo energético líquido (GJ/t)	14-16	15-18	16-18	17-19	9,5-10,5	12,5-13,5	11,5-13,0