

Title (en)
PROCESS FOR MINIMIZING THE REDUCTION DISINTEGRATION OF IRON ORES AND IRON ORE AGGLOMERATES TO BE USED AS BLAST FURNACE BURDEN.

Title (de)
VERFAHREN ZUR MINIMIERUNG DES REDUKTIONSZERFALLS VON EISENERZEN UND EISENERZAGGLOMERATEN ALS HOCHOFENMÖLLER.

Title (fr)
PROCEDE POUR MINIMISER LA DECOMPOSITION PAR REDUCTION DE MINERAIS DE FER ET D'AGGLOMERATS DE MINERAIS DE FER UTILISES EN TANT QUE LIT DE FUSION DE HAUT FOURNEAU.

Publication
EP 0125305 A1 19841121 (DE)

Application
EP 84900031 A 19831013

Priority
DE 3242086 A 19821113

Abstract (en)
[origin: WO8401963A2] The results show that it is possible to minimize the decomposition by reduction of iron ores and agglomerates in each case owing to halogens, respectively the chemical compounds thereof. The degree of improvements depends on the concentration since the amount of active agent introduced is proportionnally dependent thereon for a same amount of absorbed solution. Furthermore, the nature of the reactant is important since these high stoichiometrically different fractions contain halogens. In general, as the concentration of the solution is increased, the minimization of the decomposition by reduction becomes more important. In order to add to the solution as few chemical elements as possible, the lowest possible concentration should be determined for each load.

Abstract (fr)
Les résultats montrent qu'il est possible de minimiser la décomposition par réduction de minéraux de fer et d'agglomérats dans chaque cas grâce à des halogènes, respectivement à leurs composés chimiques. Le degré des améliorations dépend de la concentration puisque la quantité d'agent actif introduite dépend proportionnellement de celle-ci pour une même quantité de solution absorbée. En outre, la nature du réactif a son importance, étant donné que ces hautes fractions stoechiométriquement différentes contiennent des halogènes. En règle générale, plus la diminution de la décomposition par réduction est forte, plus la concentration de la solution est importante. Afin de n'introduire dans la solution que le moins possible d'éléments chimiques, il faudrait déterminer pour chaque lit de fusion la concentration la plus petite possible.

IPC 1-7
C22B 1/14; C22B 1/00

IPC 8 full level
C21B 5/00 (2006.01); **C22B 1/00** (2006.01); **C22B 1/14** (2006.01)

CPC (source: EP KR US)
C21B 5/00 (2013.01 - KR); **C21B 5/008** (2013.01 - EP US); **C22B 1/00** (2013.01 - EP US); **C22B 1/14** (2013.01 - EP US)

Citation (search report)
See references of WO 8401963A2

Designated contracting state (EPC)
AT BE FR GB LU NL SE

DOCDB simple family (publication)
WO 8401963 A2 19840524; WO 8401963 A3 19840621; AU 2343584 A 19840604; AU 564541 B2 19870813; CA 1220343 A 19870414; DE 3242086 A1 19840517; DE 3242086 C2 19840906; EP 0125305 A1 19841121; EP 0125305 B1 19870610; ES 527198 A0 19840801; ES 8406553 A1 19840801; JP S59502070 A 19841213; KR 840006504 A 19841130; KR 890002650 B1 19890722; MX 161658 A 19901205; NO 158465 B 19880606; NO 158465 C 19891122; NO 834120 L 19840514; US 4695315 A 19870922; ZA 838408 B 19840725

DOCDB simple family (application)
DE 8300209 W 19831013; AU 2343584 A 19831013; CA 440709 A 19831108; DE 3242086 A 19821113; EP 84900031 A 19831013; ES 527198 A 19831111; JP 50024082 A 19831013; KR 830005335 A 19831110; MX 19938783 A 19831111; NO 834120 A 19831111; US 63059384 A 19840713; ZA 838408 A 19831111