# 低品位菱镁矿选矿工艺研究

李彩霞,庞 鹤,满 东,宋金虎,任瑞晨 (辽宁工程技术大学矿业学院 阜新 123000)

摘要:通过光薄片鉴定、XRD 和化学分析等方法,对某低品位菱镁矿进行了矿石性质分析研究,确定了该矿石属于 高硅高钙型低品位菱镁矿。对该低品位菱镁矿进行选择性磨矿、预先分级、优先浮选、混合浮选等工艺研究和优化 试验。可获得 MgO 含量为46.28%,回收率为67.97%的菱镁矿精矿;品位为91.99%,回收率为94.58%的滑石-绿 泥石产品。

关键词:菱镁矿;选矿工艺;浮选 中图分类号:P619

文献标识码:A

文章编号:1001-1625(2014)05-1189-04

# **Research on Mineral Processing Technology of Low-grade Magnesite**

LI Cai-xia PANG He MAN Dong SONG Jin-hu REN Rui-chen (Liaoning Technical University College of Mining Engineering Fuxin 123000 ,China)

Abstract: By the optical thin section , XRD and chemical analysis methods , the characteristics of the low-grade magnesite are analysised. The ore is high silicon and calcium low-grade magnesite . The technology research and optimization tests were completed by selective grinding , pre-classification , flotation and others for the low-grade magnesite. MgO content of the magnesite concentrate was 46.28% , its recovery was 67.97%. Talc-chlorite yield was 91.99% , its recovery was 94.58%.

Key words: magnesite; mineral processing technology; flotation

# 1 引 言

随着经济的发展,对钢材的用量和质量都在增加,也就对冶金工业提出更高的要求,耐温耐火材料是钢铁冶炼的重要辅助材料,而菱镁矿是生产耐火材料的主要原料。我国的菱镁矿资源较丰富,但多数品位较低,只能作为低档耐火材料或建筑材料的原料<sup>[12]</sup> 经济附加值较低,资源浪费严重<sup>[3,4]</sup>。

若能运用合适的分级或选矿对低品位菱镁矿进行脱硅降钙处理,提升菱镁矿的品位,从而使低品位菱镁 矿能应用于高档耐火材料的生产中,将是提高菱镁矿资源开发利用价值的一个重要途径。

## 2 菱镁矿矿石性质

#### 2.1 菱镁矿岩矿分析鉴定

该菱镁矿呈块状构造具有粒状变晶结构。岩矿分析鉴定如图1<sup>[5]</sup>所示(放大25倍)。

从图 1 可以看出,该菱镁矿无色、它形、粒状、具闪突起、高级白干涉色,粒度在 0.01 ~ 15.0 mm 之间。 岩石因压力叠加 部分菱镁矿颗粒变小,有滑石和粘土矿物在裂隙间分布。大部分滑石呈条带状分布,这种

基金项目: 辽宁省科技厅计划项目(2009402008); 辽宁省教育厅重点实验室基金资助项目(Ls2010072); 2010 年中国煤炭工业科学技术研 究计划项目

作者简介:李彩霞(1974-),女,博士,讲师.主要从事矿物加工与功能性矿物材料及资源综合利用研究.

嵌布状况的滑石是菱镁矿中滑石的主要赋存状态<sup>[67]</sup>。

# 2.2 菱镁矿的 XRD 分析

实验用 D8 型 X 射线衍射分析仪,在电压 40 kV、 电流 40 mA、靶型 Cu 靶、起始角 5°、终止角 85°、扫描 速度 0.5 s、积分时间 0.02 s 的条件下,进行 X 射线衍 射分析,结果见表 1。

由表1可知,该菱镁矿中的矿石组成复杂,主要的 矿物为菱镁矿,其次为滑石、绿泥石,含有少量的石英, 方解石,斜长石等。



图1 低品位菱镁矿岩矿鉴定图

Fig. 1 Low-grade magnesite rock ore appraisal figure

表1 菱镁矿 XRD 分析结果									
Tab. 1 Magnesite XRD analysis results									
Mineral	Magnesite	Talc	Calcite	Chlorite	Quartz	Anorthose			
Content/%	64.0	13.4	1.8	15.3	3.0	2.5			

# 2.3 菱镁矿的化学成分分析

用常规化学分析方法对菱镁矿原矿的化学成分进行分析 结果见表 2。

表 2	菱镁矿	「原矿	化学成分	分析结果
~ ~	$\sim \sim \sim \sim$			

	Tab.2       Magnesite ore chemical composition analysis results							
Chemical composition	MgO	CaO	$SiO_2$	$Al_2O_3$	$\mathrm{Fe}_2\mathrm{O}_3$	LOI		
Content/%	38.00	3.25	9.84	1.76	0.46	44.69		

由表2可知,矿石中有益组分 MgO 的含量为 38% ,主要的杂质 CaO 含量为 2.25%  $SiO_2$  含量为 9.84%。 按菱镁矿矿石品级的划分标准,该矿石属于高硅高钙型低品位菱镁矿。MgO 主要以菱镁石、滑石形式赋存 于矿石中,其中有用矿物为菱镁石; CaO 主要以方解石的形式赋存于矿石中; SiO<sub>2</sub> 主要以滑石、石英、绿泥石 形式赋存于矿石中。 $Al_2O_3$  主要以绿泥石的形式赋存于矿物之中。

# 3 选矿试验

通过对低品位菱镁矿破碎、磨矿后,分两种方案进行研究。方案一,直接浮选,工艺流程如图2;方案二, 磨矿后经水力旋流器分级,旋流器溢流产物和底流产物分别进行浮选,从溢流产物中回收滑石、绿泥石;从底 流产物中回收菱镁石。试验原则流程如图3。



图 2 菱镁矿直接浮选工艺流程

Fig. 2 Magnesite direct flotation process



图 3 菱镁矿分级浮选原则流程 Fig. 3 Magnesite classification principle of flotation process

## 4 结果与讨论

#### 4.1 磨 矿

通过用 XMQ-240 × 50 球磨机与  $\phi$ 140 × 250 mm 棒磨机进行磨矿试验对比 ,不同磨矿时间的-0.074 mm 粒级含量结果如表 3。

球磨机磨矿条件: 磨罐:  $\phi$ 150×50 ,磨球配比:  $\phi$ 32 mm:  $\phi$ 30 mm:  $\phi$ 25 mm:  $\phi$ 20 mm:  $\phi$ 14 mm:  $\phi$ 13 mm = 6 :9: 15: 48: 48: 78; 转速: 60 r/min; 矿样质量: 200 g。

棒磨机磨矿条件: 磨罐: φ140 × 250 mm, V = 3846.50 mm<sup>3</sup>; 磨棒: φ30 × 240 mm、φ20 × 240 mm、φ16 × 240 mm; 转速: 60 r/min; 矿样质量: 200 g; 配棒比 φ30: φ20: φ16 = 2: 10: 8。

由表 3 可以看出 在相同磨矿时间下,球磨机的磨矿粒度较细,磨矿选择性差,容易造成过磨;棒磨机的 磨矿选择性明显,在磨矿过程中,首先是滑石、绿泥石等硬度较低的矿物被磨碎,然后是菱镁矿、白云石、方解 石等中等硬度矿物的磨碎,随着磨矿时间的增加,硬度较大的矿物被磨细。

表3 球磨机和棒磨机不同磨矿时间-0.074 mm 含量产率

Tab. 3	Ball mill	and rod mill	production	on rate of	content of	-0.074 r	nm in diffe	erent grind	ing times	1%
Grinding time/min	0	2	3	4	5	10	15	20	25	30
Ball mill	19.81	53.14	66.56	82.03	88.63	97.11	98.86	99.34	-	-
Rod mill	19.81	34.01	42.04	47.79	52.38	68.05	82.80	84.75	84.75	90.68

通过试验得出棒磨机磨矿对于菱镁矿的选择性磨矿效果较好,以 200 g 矿样在棒配比  $\phi$ 30:  $\phi$ 20:  $\phi$ 16 = 2 : 10: 8 条件下磨矿 20 min 时菱镁矿单体解离效果较好, -0.074 mm 产物产率为 82.80%。

#### 4.2 预先分级

通过对低品位菱镁矿水力旋流器分级的探索性试 验研究和优化试验研究,最终确定使用 $\phi$ 150 mm 与  $\phi$ 75 mm 水力旋流器串联流程,实现 MgO 和滑石的富 集。确定 $\phi$ 150 mm 的最佳工艺参数为:给矿粒度为棒 磨机选择性磨矿 1~0 mm,-0.074 mm 占 82% 的矿 样;底流口直径为 15 mm;矿浆浓度为 15%;给矿压力 为 0.15 MPa。 $\phi$ 150 mm 水力旋流器分级的溢流产率 为 31.32% MgO 含量 35.47% ,底流产率为 68.68% , MgO 含量 39.15%。 $\phi$ 75 mm 的最佳工艺参数为:底流 口直径为 5.2 mm;给矿压力为 0.15 MPa。 $\phi$ 75 mm 水 力旋流器分级的溢流产率为 10.51% ,MgO 的含量为 32.95% ,底流产率为 20.81% ,MgO 含量 36.74%。



图 4 数质量流程图



 $\phi$ 150 mm 和  $\phi$ 75 mm 底流混合矿 MgO 含量为 38.59%。水力旋流器溢流中滑石含量为 45.70%、绿泥石含量为 7.90%。数质量流程如图 4 所示。

#### 4.3 直接浮选

将磨矿后的矿浆配成浓度为: 20%; 浮选药剂制度为: 十二胺用量 350 g/t; 碳酸钠用量 100 g/t; 水玻璃用量 400 g/t。可获得 MgO 含量为 45.28% ,回收率为 67.97% 的菱镁矿精矿。

## 4.4 分级后浮选

分别对溢流产物和底流产物进行调整剂、起泡剂、捕收剂的选择和用量进行探索性试验和优化试验,确定优先浮选的最佳工艺参数为:矿浆浓度:20%;十二胺用量 400 g/t;碳酸钠用量 100 g/t。可获得品位为 91.99%,回收率为 94.58%的滑石-绿泥石产品。混合浮选的最佳工艺参数为:矿浆浓度:20% 十二胺用量

350 g/t; 碳酸钠用量 100g/t; 水玻璃用量 400 g/t。可获得 MgO 含量为 45.28%,回收率为 67.97%的菱镁矿 精矿。

4.5 讨 论

通过直接浮选和分级后分别浮选的比较,可以看出分级浮选可以提高菱镁矿精矿的品位和回收率。由 于菱镁矿原矿中含有绿泥石、滑石等易泥化的矿物,这些矿物极易污染精矿,影响精矿的可浮性,另外也有一 些细粒级杂质易粘附在精矿上,影响精矿的品位,因此,采用预先分级分别浮选效果较好。

# 5 结 论

(1)该菱镁矿组成复杂,主要的矿物为菱镁矿,其次为滑石、绿泥石,含有少量的石英,方解石,斜长石等,矿石属于高硅高钙型低品位菱镁矿;

(2) 水力旋流器分级 旋流器溢流产物和底流产物分别进行浮选 ,从溢流产物中回收滑石、绿泥石; 从底 流产物中回收菱镁石。可获得 MgO 含量为 45.28% 回收率为 67.97% 的菱镁矿精矿。

#### 参考文献

- [1] 王铁铮,辛 明,傅莉莉,等.中国耐火材料生产与国际贸易情况[J].辽宁特种资源,2011,1(1):14-16.
- [2] 王恩慧. 菱镁耐火材料[M]. 沈阳: 辽宁科学技术出版社,1999: 5-65.
- [3] 刘永杰 孙杰璟 孟庆凤. 利用菱镁矿尾矿制备镁硅酸盐水泥的研究[J]. 硅酸盐通报 2013 32(6):1126-1130.
- [4] 罗旭东,曲殿利,张国栋.二氧化钛对菱镁矿风化石制备镁铝尖晶石组成结构的影响[J].硅酸盐通报 2011 30(5):1151-1154.
- [5] 张庆铭. 大石桥某低品位菱镁矿选矿工艺技术研究[D]. 阜新: 辽宁工程技术大学硕士论文 2013.
- [6] 李晓安 代淑娟 周凌嘉 等.辽宁某菱镁矿三级风化粉矿除硅提镁试验研究[J] 非金属矿 2012 ,1:18-20.
- [7] 王倩倩,李晓安,魏德洲,等.对菱镁矿浮选精矿磁选除铁的试验研究[J],非金属矿 2012 6(35):29-31.

(上接第1188页)

- [7] 侯彩英,周艳明,罗 红, 等.水玻璃的固化机理及其提高耐水性途径分析[J].陶瓷 2011 (8):18-21.
- [8] 段碧林. 微波辅助加热技术在无机材料中的应用[J]. 陶瓷学报 2006 27(1):120-125.
- [9] Uris A ,Llopis A ,Llinares J. Effect of the rockwool bulk density on the airborne sound insulation of lightweight double walls [J]. Applied Acoustics , 1999 58(3): 327-331.
- [10] 杨南如. 无机非金属材料测试方法 [M]. 武汉: 武汉理工大学出版社, 1990.
- [11] 曹德光 苏达根 宋国胜.低模数硅酸钠溶液的结构及其键合反应特性[J].硅酸盐学报 2004 (8):1036-1039.
- [12] Roggendorf H ,Boschel D ,Trempler J. Structural evolution of sodiumsilicate solutions dried to amorphous solids [J]. Journal of Non-Crystalline Solids 2001 293-295: 752-757.