激光诱导击穿光谱同时分析钢中夹杂物尺寸和含量的方法研究

贾云海^{1,2},刘 佳^{1,2*}

1. 钢铁研究总院,北京 100081

2. 钢研纳克检测技术股份有限公司,北京 100081

摘 要 钢中夹杂物是影响钢性能的重要因素。有很多手段可以分析夹杂物的形貌尺寸和组成,但同时分 析夹杂物含量和尺寸的手段未见报道。金相显微镜和扫描电镜等分析夹杂物尺寸要求样品表面精细制备, 通常钢铁样品要用 800 目砂纸打磨表面后用抛光膏磨成镜面,费时费力。采用激光诱导击穿光谱 LIBS 可以 方便地同时分析钢中大于1 µm的夹杂物含量和尺寸分布,同时 LIBS 分析时样品制备不需要像金相制样那 样精细,采用 80 目以上砂纸打磨表面,无需将样品表面处理成镜面。LIBS 分析钢铁样品,如果激发斑点激 发到同时含有固溶元素及其夹杂物时,均匀分布于基体铁中的固溶元素强度呈正态分布,夹杂物作为夹杂 元素的"富集体"会产生较高光谱强度并叠加在固溶光谱信号中,可以将夹杂物产生的光谱强度解析分离出 来,这个解析出的夹杂物光谱强度包含了夹杂物尺寸大小和夹杂物平均浓度的信息。夹杂物作为夹杂元素 对比其固溶元素,本质上相当于夹杂元素的"局部富集",在激发到夹杂物时,富集的元素进入激发等离子体 中释放出更强的分析谱线。采用含 Al2O3 夹杂物及 MnS 夹杂物的钢铁样品,以扫描电镜测得的夹杂物尺寸 和面积测量结果作参照,分析验证夹杂物面积、尺寸与分析同样样品获得的 LIBS 的夹杂物光谱强度关联, 得出结论是夹杂物的面积与夹杂物光谱强度呈直线相关。球状夹杂物的直径与夹杂物强度呈抛物线关系。 包含多个激发位置的夹杂物的平均浓度与夹杂物平均强度呈直线相关。系统地给出了采用 LIBS 分析钢中夹 杂物尺寸(面积)和夹杂物平均浓度的三个公式,利用 LIBS 分析夹杂物的同一组光谱强度数据,可以同时测 定钢中夹杂物面积、尺寸和含量。分析了 LIBS 同时分析夹杂物尺寸(面积)和成分的原理。并用钢中氧化铝 夹杂物分析进行了验证,理论公式和实际分析基本一致。

关键词 夹杂物尺寸; 夹杂物含量; 钢; 同时分析; 激光诱导击穿光谱; 机理 中图分类号: O433.5⁺4 文献标识码: A DOI: 10.3964/j.issn.1000-0593(2020)08-2611-06

引 言

钢中夹杂物粒度大小、分布及含量对钢的性能影响很 大,传统钢中夹杂物表征方法有金相显微分析、扫描电镜/ 能谱(SEM/EDS)及电子探针分析(EPMA)等,这些方法样 品前处理繁琐,要通过大量的视场统计才能真实反映钢中夹 杂物粒度分布。但测量精密度相比火花光谱分析或X射线荧 光光谱分析略差。激光诱导击穿光谱(LIBS)分析夹杂物含量 或尺寸也有报道^[1-4],但同时分析夹杂物含量和尺寸未见报 道。激光诱导击穿光谱在激发到夹杂物时产生比固溶元素高 很多的异常光谱强度信号,反映了夹杂物尺寸和浓度信息。 但激光光谱分析夹杂物含量和尺寸的原理尚未研究清楚。本 文试图研究激光光谱同时分析钢中夹杂物尺寸和含量的原理 并用实际应用来验证。

1 实验部分

1.1 仪器

LIBSOPA 200(钢研纳克); Nd: YAG激光器(波长 1064 nm,脉冲宽度 5.2 ns,频率 10 Hz)、罗兰圆结构光电 倍增管型光谱仪(焦距 750 mm,分辨率优于 0.01 nm)、密闭 冲氩样品仓、高精度移动定位系统、脉冲延时控制。

1.2 样品制备

1.2.1 样品

分别选择含球状 Al₂O₃ 及条状 MnS 夹杂物的钢样进行

作者简介: 贾云海, 1965 年生, 钢铁研究总院正高级工程师 e-mail: jiayunhai@ncschina. com * 通讯联系人 e-mail: liujia@ncschina. com

收稿日期: 2018-10-10,修订日期: 2019-06-19

基金项目:科技部重大科学仪器设备开发专项(2017YFF0106200)资助

实验。其中球状 Al_2O_3 夹杂物 微观形 貌 [图 2(a)]为样品 ZBG014, ZBG015, ZBG016, 其扫描电镜测量的夹杂物尺寸 分布见表 1;含条状 MnS 夹杂物为 34CrNiMo6[见图 2(b)]为 MnS 微观形貌, 用扫描电镜测量的夹杂物面积分布见表 2。

表 1 样品 ZBG014, ZBG015, ZBG016 中球状 Al₂O₃ 夹杂物粒度及面积分布表

Table 1 Globular Al₂O₃ inclusion size and area distribution of sample ZBG014, ZBG015, ZBG016

夹杂物	夹杂物	夹杂物	夹杂物粒度分布占比/%		
尺寸范围 /µm	平均尺寸 /μm	平均面积 $/\mu m^2$	ZGB014	ZGB015	ZGB016
0~3	1.5	1.8	13.9	24.85	39.13
$3 \sim 5$	4	12.6	26.5	30.06	34.53
$5 \sim 7$	6	28.3	24.2	21.66	18.8
$7 \sim \! 10$	8.5	56.7	19.8	13.14	5.34
$10\!\sim\!15$	12.5	122.7	13	7.34	2.4
$15\!\sim\!25$	20	314.2	2.6	2.95	0



表 2 1[#],2[#]样品条状 MnS 夹杂物面积分布表

 Table 2
 MnS strip inclusion area distribution

of	sample	1#	,	2#
----	--------	----	---	----

夹杂物面积 范围/μm ²	夹杂物平均 面积/μm ²	1 [#] 样品 MnS 面 积分布占比/%	2 [#] 样品 MnS 面 积分布占比/%
0~180	90	85.71	72.64
$180\!\sim\!360$	270	9.18	17.92
$360 \sim \! 540$	450	2.04	5.66
$540\!\sim\!720$	630	3.06	0.94
$720 \sim 900$	810	0	2.83

1.2.2 分析条件

用 320 目碳化硅砂纸打磨样品,样品仓充低压氩气(气 压 6 000 Pa)。选取样品待测区域 10.5 mm×10.5 mm,激发 光斑 150 μ m,步距 150 μ m,每个位置激发 2 次并取光谱平 均值。激光能量 25 mJ,焦距 750 mm。选 Al 线 396.1 nm, Mn 线 293.3 nm,延时 100 ns, Al 和 Mn 的光谱信号时序见 图 1。



图 1 LIBS 光谱信号时序图 Fig. 1 Timing diagram of the spectrum of LIBS



图 2 夹杂物扫描电镜图片 (a): Al 夹杂; (b): Mn 夹杂 Fig. 2 SEM images of inclusions (a): Aluminum inclusions; (b): Mn inclusions

1.3 LIBS 分析夹杂物光谱信号与粒度及面积关系

1.3.1 钢中球状 Al2O3 夹杂物光谱信号与粒度及面积关系

激光激发含 Al₂O₃ 夹杂物及固溶元素 Al 的钢样,光谱 强度信号呈非对称右偏峰型的强度-频数分布。剔除固溶 Al 元素产生的,在强度-频数分布中较低光谱强度的左侧正态 分布部分,得到 Al₂O₃ 夹杂物产生的较高的光谱强度,夹杂 物光谱信号 随夹杂物尺寸增加而增加^[5]。将 ZBG014, ZBG015 和 ZBG016 含球状 Al₂O₃ 夹杂物样品平均粒度及平 均面积与解析出的夹杂铝光谱强度拟合,见图 3。

1.3.2 钢中条状 MnS夹杂物光谱强度与面积关系

条状 MnS 夹杂物尺寸由长和宽两个变量构成,将 1*和 2*两个样品的 MnS 夹杂物平均面积与解析的夹杂锰强度进 行拟合,见图 4。

2 结果与讨论

2.1 LIBS 分析钢中夹杂物尺寸和浓度原理

2.1.1 LIBS 激发夹杂物光谱强度与夹杂物面积和粒度的关系

根据 1.3.1 实验结果,夹杂物光谱强度与夹杂物粒度呈 二次多项式关系,相关系数大于 0.998, $I = ad^2 + bd + c$ 。

金相分析表明 1.3.1 实验的三块钢铁实验样品中夹杂物 属于球状氧化铝。设实验样品表面夹杂物圆形直径为 d,夹 杂物圆形表面积为 S。则 $S = \pi (\overline{d}/2)^2 = \frac{\pi}{4} \overline{d}^2$,将 LIBS 激发 获得的球状氧化铝夹杂物光谱强度与球型夹杂物圆形表面积 作图,二者呈良好的线性, $R^2 > 0.997$ 。

1.3.2 的实验结果表明,钢中条状 MnS 夹杂物面积与夹



Fig. 3 Correlation curve between inclusion size and intensity and curve between inclusion area and intensity of sample ZBG014, ZBG015, ZBG016



图 4 1[#], 2[#] 样品 MnS 夹杂物面积与锰强度曲线 Fig. 4 Correlation curve between MnS inclusion area and Mn intensity of sample 1[#], 2[#]

杂锰光谱强度呈良好线性关系, R²>0.99。

因此无论是球状夹杂物或条状夹杂物,夹杂物在样品表面的面积与光谱强度呈良好线性关系。此规律可用于 LIBS 测量球状夹杂物尺寸及其他夹杂物面积。以下从理论上探讨夹杂物粒度及含量与光谱强度之间的关系。

2.1.2 LIBS 激发夹杂物光谱强度与夹杂物粒度的关系推导

若 *I*_i 表示激光打在单个夹杂物上的其中一个元素的净 强度信号, *S*_i 表示单个夹杂物的面积,根据图 1 所示,夹杂 物所产生的元素净强度与夹杂物面积之间可用式(1)表示, 激光激发在钢铁样品表面,烧蚀斑点内夹杂物被激发示意图 (见图 5)。

$$I_i = aS_i + b \tag{1}$$



及夹杂物被激发示意图

D 为激光有效激发圆形斑点直径,球状夹杂物直径 d,条状夹杂物长
 × 宽为 L×W,激发烧蚀深度 h 约为 1 μm

Fig. 5 Sketch map for laser ablation spot which contains ablated globular inclusion and strip inclusion

D is the diameter of laser ablation spot, d is the diameter of globular inclusion, strip inclusion length and width are $L \times W$, ablation depth is about 1 μ m

以球状氧化铝为例,假设钢表面氧化铝夹杂物为直径 *d* 的圆形,LIBS 激发深度为 *h*, *h* 一般小于 *d*(本文单脉冲烧蚀 深度约 1 μm,激发两次 *h* 约 2 μm),钢质量一般关注大于 1 μm 的夹杂物。设被 LIBS 激发烧蚀掉的夹杂物体积为 *V_i*,则 在样品表面夹杂物的截面的圆面积为式(2)

$$S_i = \frac{V_i}{h} \tag{2}$$

由于夹杂物的体积与夹杂物质量之间的关系为式(3)

$$V_i = \frac{m_i}{\rho_i} \tag{3}$$

其中 m_i 为单激光脉冲烧蚀夹杂物的质量, ρ_i 为夹杂物密度, I_i 为Al元素异常光谱强度,Al占Al₂O₃的质量分数为 0.53,由式(1)、式(2)和式(3)可得式(4)

$$I_i = 0.53a \frac{m_i}{\rho_i h} + b \tag{4}$$

由式(4)可知,激光打在夹杂物上产生的铝光谱强度 (I_i)与夹杂物烧蚀质量(m_i)成线性关系,对单纯球状夹杂 物,由于 $m_i = \rho_i V_i = \rho_i h \pi \left(\frac{d_i}{2}\right)^2$,得到式(5)

$$I_{i} = 0.53a \frac{m_{i}}{\rho_{i}h} + b = 0.53a\pi \left(\frac{d_{i}}{2}\right)^{2} + b$$
$$= 0.1325\pi a d_{i}^{2} + b$$
(5)

令 $k=0.1325\pi a$,则夹杂物铝元素光谱强度与夹杂物粒径的 关系见式(6)

$$I_i = kd_i^2 + b \tag{6}$$

式(6)表明单个球状夹杂物在钢表面形成半圆型夹杂物 所产生的光谱强度与夹杂物直径呈抛物线关系。

测量中可把尺寸相近的 m 个夹杂物颗粒合并统计,见式(7)

$$\sum_{i=1}^{m} I_i = k \sum_{i=1}^{m} d_i^2 + mb$$
 (7)

对直径平方和平均后再开方,得到加权平均直径 \overline{d}_m ,同时相应的夹杂物光谱强度也进行平均,式(7)转化为式(8)

$$\sum_{i=1}^{m} I_i = k \frac{\sum_{i=1}^{m} d_i^2}{m} + b = k \left(\frac{\sum_{i=1}^{m} d_i^2}{m} \right)^2 + b = k \overline{d}_m^2 + b \quad (8)$$

设
$$\overline{I} = \frac{\sum\limits_{i=1}^{m} I_i}{m}, \sqrt{\frac{\sum\limits_{i=1}^{m} d_i^2}{m}} = \overline{d}_m,$$
式(8)转为式(9)
 $\overline{I} = k\overline{d}_m^2 + b$ (9)

获得加权平均直径需要每个夹杂物准确尺寸,过于繁琐。实际工作中,用小尺度范围内夹杂物尺寸的简单平均 值,绘制夹杂物强度与夹杂物尺寸曲线,如表 1 中在 3~5 μ m 粒度的夹杂物,以最小和最大简单平均值 4 μ m 作为这个 范围的粒径均值,简便易行。设 Δd 是粒度加权平均直径 \overline{d}_m 与简单平均值 \overline{d}_m 差值。式(9)转化为式(10)

$$\overline{I} = k(\overline{d} + \Delta d)^2 + b \tag{10}$$

式(10)展开即是图 3 中光谱强度和球状夹杂物粒度关系的一 元二次方程形式。

2.1.3 夹杂物光谱强度与夹杂物含量关系

若激光光源激发 N 个脉冲,其中 n 个脉冲打在夹杂物 上,其余打在铁基体上,根据式(4)推导,则 n 个夹杂物光谱 强度之和见式(11)

$$\sum_{i=1}^{n} I_{i} = \frac{0.53a}{\rho_{i}h} \sum_{i=1}^{n} m_{i} + nb$$
(11)

若单个脉冲激发在铁基上的基体烧蚀质量(或总烧蚀量) 为 m_b(夹杂物尺寸相比激发斑点直径很小,夹杂物质量可忽 略),整个 N 次激发测量的夹杂物平均含量以*C*_i表示得到式 (12)

$$\bar{C}_i = \frac{\sum_{i=1}^n m_i}{Nm_b} \tag{12}$$

设 ρ。为钢铁基体的密度,V为基体烧蚀的体积,D为单个激 光脉冲烧蚀坑直径,D大于夹杂物直径 d,假设一发激光脉 冲对夹杂物烧蚀相当于平均烧蚀 h 深度,则单个脉冲烧蚀样 品基体质量(m_b)近似为式(13)

$$m_{b} = \rho_{s} V = \rho_{s} h \pi \left(\frac{D}{2}\right)^{2} = \frac{1}{4} \rho_{s} h \pi D^{2}$$
(13)

将式(13)代入式(12)中,并进行变换可得式(14)

$$\sum_{i=1}^{n} m_{i} = N m_{b} \overline{C}_{i} = \frac{1}{4} N \rho_{s} h \pi D^{2} \overline{C}_{i}$$
(14)

将式(14)代入式(11),可得式(15)

$$\sum_{i=1}^{n} I_{i} = \frac{0.53a}{4\rho_{i}} N\rho_{i} \pi D^{2} \overline{C}_{i} + nb$$
(15)

令 $a' = \frac{0.53a}{4\rho_i} \rho_i \pi D^2$, 设 $\overline{I} = \frac{1}{n} \sum_{i=1}^n I_i$ 为夹杂物平均光谱强度,式(15)左右两边同除以 n,则可得式(16)

$$\bar{I} = a' \, \frac{N}{n} \bar{C}_i + b \tag{16}$$

式(16)左边表示 n 个夹杂物所产生的夹杂物平均光谱强 度,右边 \overline{C}_i 表示样品中夹杂物的平均含量。因此,n 个夹杂 物所产生的夹杂物平均光谱强度与夹杂物平均含量线性相 关。n 由强度阈值以上脉冲个数决定,也是计算 \overline{I} 的基础。N 是激光脉冲总数。因此可以根据式(16)用夹杂物平均含量和 平均强度绘制工作曲线,进而分析样品中夹杂物含量。式 (16)与夹杂物表面形状无关。

不是所有形成夹杂物的元素都有现成的夹杂物含量数

据,而通常每个元素总含量易于获得或测量。设钢中某元素 总浓度为 c_T, c_T 包含铁基体中固溶及夹杂部分含量。LIBS 分析钢中某元素含量,符合发射光谱分析公式见式(17)和式 (18)

$$I_{\rm T} = ac_{\rm T} + b' \tag{17}$$

$$I_{\rm T} - b' = ac_{\rm T} \tag{18}$$

将式(16)转化为式(19)

$$\overline{I} - b = a' \, \frac{N}{n} \overline{C}_i \tag{19}$$

根据式(18)和式(19),设 $a''=\frac{a'}{a}$,得到式(20)

$$\frac{I-b}{I_{\rm T}-b} = \frac{a'}{a} \frac{N}{n} \frac{C_i}{c_{\rm T}}$$
$$\overline{C}_i = a'' \frac{n}{N} \frac{\overline{I}-b}{I_{\rm T}-b'} c_{\rm T}$$
(20)

式(20)可以用于钢中任何形状夹杂物含量(质量百分比)的计算。

各种形状夹杂物都可用式(1)根据 LIBS 解析的夹杂物 光谱强度计算夹杂物表面积,用式(10)可计算球状夹杂物在 钢中的颗粒直径;与此同时依据同一套数据可用式(20)计算 各种形状夹杂物的含量。

式(16)表示夹杂物浓度与光谱强度关系是夹杂物颗粒影响的另一种表现形式。其本质是样品表面一定面积的夹杂物 被激发一定深度,夹杂物作为夹杂元素的富集体在等离子体 中产生高于平均强度的光谱信号强度。

本理论推导与实验结果相吻合。根据式(10)和式(20), 采用 LIBS 进行一定次数的测量,可以同时测定钢中球状夹 杂物尺寸和含量。对于非球状夹杂物,可以用式(1)和式 (20)测定钢中夹杂物尺寸和含量。

2.2 LIBS 分析夹杂物时高强度光谱信号产生的机理

根据式(1),钢材表面夹杂物面积与 LIBS 产生的夹杂物 光谱强度成正比。夹杂物相当于夹杂元素局部"富集体",一 旦夹杂物在烧蚀斑中被激发,释放的夹杂元素在等离子体中

的相对量,比"分散"固溶于钢中的固溶元素量要高得多,产 生高于平均光谱信号的高光谱强度。以钢中夹杂物 Al₂O₃ 为 例,即使激发很小 Al₂O₃ 夹杂物颗粒,也能局部释放出很高 含量 Al 元素, 形成 Al 元素的高光谱强度。如果 LIBS 激发 斑点直径是100 μm, 一次激发深度1 μm, 打在直径2 μm 的 Al₂O₃ 夹杂物圆截面上。一次激发把样品表面下的直径 2 um 半球状 Al₂O₃ 夹杂物正好完全激发。假设激发点在整个斑点 范围均匀激发深度为 1 μ m, 钢的密度 7.8 g • cm⁻³, 一次激 发烧蚀钢基体质量为 7.8 g·cm⁻³(100/2)²×1×10⁻¹² cm³ $=6.123 \times 10^{-8}$ g, Al₂O₃ 密度 3.9 g·cm⁻³, 激发烧蚀的 Al₂O₃ 质量 3.9 g • cm⁻³×4/3× π (2/2)³×0.5×10⁻¹² cm³= 8.164×10⁻¹² g, 烧蚀掉 Al₂O₃ 夹杂物中 Al 的质量为 4.327×10⁻¹² g, 整个激发斑点中 Al₂O₃ 中 Al 占整个激发区 域质量百分比为 4.327×10^{-12} g/6.123 × 10^{-8} g = 0.0071%,由于 LIBS 激发的等离子体温度可达万度,远超 钢铁及夹杂物熔点,可认为夹杂物都被激发有效进入等离子 体中。由于基体中固溶 Al 是均匀分布于钢中,假设钢中固 溶 Al 占比为 0.01%, LIBS 未激发到 Al₂O₃ 夹杂物则一个激 发点 Al 含量为 0.01%, 如果激发到半个 2 µm 球状 Al₂O₃ 夹 杂物,则一个激发点得到的总 Al 含量为 0.01%+0.007 1% =0.0171%。实际 LIBS 分析中激发多点甚至扫描一个区 域,对大量激发结果进行统计平均处理会得到有代表性的平 均夹杂物尺寸、面积及含量结果。

因此 LIBS 分析钢中夹杂物产生的高光谱信号,主要由 于夹杂物浓度局部富集,局部产生较高含量的夹杂元素等离 子体,释放出高强度的夹杂元素特征谱线。

2.3 夹杂物含量测量的应用

由式(16)可知,夹杂物光谱强度与夹杂物含量呈线性关系,据式(20)夹杂物含量和元素总含量有相关性。由此可在分析夹杂物粒度尺寸的同时计算夹杂物含量。采用1.3中试验数据,对含 Al₂O₃ 夹杂物样品 ZBG014,ZBG015,ZBG016 中夹杂铝含量的给定值和 LIBS 方法的测量值见表 3。

夹杂铝 LIBS 测定值 总铝/% 酸溶铝/% 夹杂铝/% 样晶号 铝含量给定值 (Alt) $(Alt-Al_s)$ (Als) 测量值/% 平均值/% ZBG014 0.004 5 标准值 0.008 7 0.004 2 0.002 01 0.002 17 0.002 1 不确定度 0.000 4 0.000 3 0.003 64 **ZBG015** 0.014 标准值 0.018 0.004 0.002.81 0.0032不确定度 0.001 0.001 ZBG016 0.002 0.002 33 0.002 99 0.002 7 标准值 0.019 0.017 不确定度 0.004 0.004

表 3 Al₂O₃ 夹杂物样品 ZBG014, ZBG015, ZBG016 中夹杂铝含量测量值 Table 3 The Al content in Al₂O₃ inclusion for samples ZBG014, ZBG015, ZBG016

表 3 中给出了样品总铝含量和酸溶铝含量,通常将二者 差值作为夹杂铝含量。考虑到三个样品中 ZBG014, ZBG015 和 ZBG016 给定的总铝和酸溶铝的不确定度的量级,LIBS 测 量的夹杂铝含量,与差减法夹杂铝的数值没有量级差异。因 此 LIBS 可以用于快速测量夹杂物成分。

3 结 论

LIBS 分析钢中夹杂物产生的高的光谱强度,是由于夹杂元素较固溶元素呈"局部富集"状态,夹杂物激发时富集元素进入等离子体中释放出强的分析谱线。

和尺寸, 检测效率较高。

与显微镜和扫描电镜分析不同, LIBS 分析钢铁样品表面无

需精细抛光。实验中样品表面粗糙度 1 μm 以下(80 目以上

砂纸磨样),即可用 LIBS 快速同时分析钢铁样品夹杂物含量

由于夹杂物面积与光谱强度线性相关,推导出光谱强度 与球状夹杂物粒度呈抛物线关系。高光谱平均强度与夹杂物 平均含量也呈线性关系。采用式(1)、式(10)和式(20),用 LIBS一次测量即可同时获得夹杂物的面积(尺寸)和含量。

References

- [1] Noll R, Begemann C F, Brunk M, et al. Spectrochim. Acta B, 2014, 93: 41.
- [2] Sturm V, Vrenegor J, Noll R, et al. J. Anal. At. Spectrom., 2004, 19(4): 451.
- [3] Zhang Yong, Jia Yunhai, Yang Chun, et al. Front. Phys., 2016, 11(6): 115205.
- [4] Boué Bigne F. Appl. Spectrosc., 2007, 61(3): 333.

[5] Zhang Yong, Jia Yunhai, Yang Chun, et al. Front. Phys., 2016, 11(6): 115205.

Study on Simultaneous Analysis Method of Inclusion Size and Content in Steel by LIBS

JIA Yun-hai^{1, 2}, LIU Jia^{1, 2}*

1. Central Iron and Steel Research Institute, Beijing 100081, China

2. NCS Testing Technology Co., Ltd., Beijing 100081, China

Abstract Inclusions are an important factor for steel performance. Many methods can be used to analyze the size and component. But no report was found that inclusion size and concentration was determined simultaneously. The metallographic microscope and SEM require fine polishing sample surface in inclusion analysis. Steel samples should be grinded at 800 mesh grinding paper and polished to mirror surface, and it is a time-consuming process. LIBS can analyze the inclusion size distribution over 1 μ m and content average in steel and sample surface can be ground by over 80 mesh grinding paper, the mirror surface is not needed. When LIBS was used analyzing steel samples, if burn shot contains soluble element and its inclusion, homogenized soluble element in the matrix Fe presents in Gaussian distribution, inclusion as an "element concentrated area" yields high intensity than soluble element and additive to soluble element intensity. Inclusion intensity which was separated from the total intensity contains information of inclusion size and average inclusion concentration. When inclusion was excited, the enrichment element comes to the plasma and emit hight light intensity. Analyzing the steel samples which contain Al_2O_3 and MnS inclusions, the inclusion size and area were obtained and make a correlation with the LIBS inclusion intensity. The results show that the inclusion area and LIBS inclusion intensity are linear correlation, the diameter of globular inclusion and LIBS inclusion intensity are parabolic correlation. Average inclusion concentration which comes from multi-shot and LIBS inclusion intensity is linear correlation. Formulas (1), (10), (20) were given which using the same intensity data to analyze the inclusion size, area and concentration. The principle for simultaneous analysis of inclusion size (or area) and average content in steel by LIBS are explained. The Al₂O₃ inclusion in steel samples is analyzed and verified. The Al₂O₃ inclusion content analysis results and formula are coincided each other.

Keywords Inclusion size; Inclusion content; Steel; Simultaneous; Laser-induced breakdown spectroscopy; Princple

(Received Oct. 10, 2018; accepted Jun. 19, 2019)

* Corresponding author