粉煤灰、硅灰及纳米硅与 C₃S 水化反应产物的显微结构研究

巴恒静,冯 奇,杨英姿

(哈尔滨工业大学材料学院,哈尔滨 150006)

摘 要:介绍了粉煤灰、硅灰、纳米硅以及复合微粉对 C₃S水化的作用,对其产物的显微结构进行了分析。结果表明:不同粒径的微粉与 C₃S 二次水化反应时,在 Ca(OH)₂ 的侵蚀作用下,早期生成絮状 C - S - H 凝胶,后期生成向外呈辐射状的纤维 C - S - H。这种二次水化产物可 填充不同粒径颗粒之间的孔隙,最终形成致密网络状的二级界面显微结构。

关键词:二次水化; 微粉; 硅酸三钙; 二级界面; 显微结构 中图分类号: TU528.52 文献标识码: A 文章编号: 0454 - 5648(2002)06 - 0780 - 05

HYDRATION REACTION BETWEEN C₃S AND FLY ASH, SILICA FUME, NANO-SiO₂ AND MICROSTRUCTURE OF HYDRATED PASTES

BA Hengjing, FENG Qi, YANG Yingzi

(School of Materials Sciences and Engineering, Harbin Institute of Technology, Harbin 150006)

Abstract: The hydration reactions of C_3S and three types of superfine powder materials and the microstructure of the hydrated pastes were studied. The results show that when the secondary hydration between micro-powders and C_3S happened, flocculent C - S - Hformed in the early hydration and the C - S - H with outward rediatiform fibres at later ages. These secondary hydration products can fill in pores among different size particles and the secondary interface microstructure with compact network figure forms as a result.

Key words: secondary hydration; superfine powder; calcium silicate; secondary interface; microstructure

水泥熟料中含有 50% 甚至高达 60% 的 C₃S 矿 物。水泥水化的实质是水泥不同矿物的水化,因而 硬化水泥浆体的性质在很大的程度上取决于 C₃S 的 水化作用,即其所生成的产物和所形成的结构。可 以说,C₃S 对于水泥的水化起着决定性作用^[1]。 C₃S 水化生成水化硅酸钙凝胶和氢氧化钙。(粉煤 灰、硅灰)作为矿物掺合料能够与 C₃S 水化析出的氢 氧化钙相互作用而形成较稳定相的胶结物质,即二 次水化产物^[2,3]。通常认为,磨细的粉煤灰具有较 高的活性,硅灰的火山灰活性则更高^[4],而纳米硅 目前尚未应用于水泥基材料中,因而其价值并未挖 掘出来。通过研究,可望将纳米硅和微粉复合应用 于水泥基材料中,改善水泥基内部及界面区的显微 结构,显著提高其物理力学性能及耐久性。

1 试验原材料及试验方案

1.1 原材料

粉煤灰为深圳第二电厂电收尘灰,其粒径分布 见表 1,扫描电镜照片见图 1a; 硅灰为挪威埃肯公 司生产,其物理性能见表 1,透射电镜照片见图 1b; 纳米硅为舟山明日纳米材料有限公司生产的纳米

Received date: 2002 - 03 - 01. Approved date: 2002 - 06 - 05. Biography: BA Hengjing(1938—), made, professor. E - mail: bahengjing@sina.com

收稿日期:2002-03-01。修改稿收到日期:2002-06-05。 基金项目:国家自然科学基金资助项目(50078019);哈尔滨工业大 学校交叉学科基金资助项目(HIT.MD2001.10)。 作者简介:巴恒静(1938~),男,教授,博士导师。

SiO₂ 粉,物理性能见表 1,透射电镜照片见图 1c。

表 1 微粉及纳米硅的物理性能 Table 1 Physical properties of superfine powders or nano-SiO₂

Mass fraction of granularity distribution /%						
Fly ash	Silica fume	Nano – SiO ₂	Specific surface/ $(m^2 \cdot g^{-1})$			
<20 μm	<100 nm	15 nm	Fly ash	Silica fume	Nano-SiO ₂	
80	90	95	0.5	20	200	



(a) Fly ash





图 1 微细粉体形貌图 Fig.1 Micro appearances of three superfine rowders

1.2 试验方案及试验配合比

将粉煤灰、硅灰、纳米硅分别与 C_3S ,水,分散 剂在流动度一定的前提下按比例混合,将混合物放 入玛瑙振动磨中磨 5 min,使其混合均匀,反应充 分。成型后放入温度为(20 ± 3)℃,相对湿度大于 90%的空间中密闭养护,防止其碳化。成型尺寸 a, b, c, g 组为 20 mm×20 mm×20 mm C_3S 净浆件, A, B, C, D 组为 40 mm×40 mm×160 mm 水泥砂 浆件。进行如下试验:

(1)通过透射电镜电子衍射分析硅灰、纳米硅 的结晶程度;

(2) a,b,c,g组标养3d,60d后烘干、镀膜,通 过扫描电镜观察显微结构,通过电子探针成分分 析、能谱成分分析,X衍射分析进行水化产物物相 分析;

(3) A,B,C,D 组标养 3 d, 7 d, 28 d, 56 d 后 测试其力学性能;

(4) 纳米硅采用分散剂预处理, 防止拌合过程 中发生凝聚现象。

试验配合比例见表 2 和表 3。

表 2 形貌及产物物相分析试验配合比

 Table 2
 Mix proportions in the experiment of appearance and phase analysis

	Photoe	411419515				w
Sample	Fly ash	Silica fume	Nano-SiO ₂	C ₃ S	Water	Dispersant
a	0.4		_	1	0.39	
b	—	0.4	—	1	0.47	_
с	—	—	0.4	1	0.69	0.66
g	0.75	0.125	0.125	1	0.55	0.21

表 3 力学性能试验配合比

 Table 3
 Mix proportions in the experiment of mechanical properties

Sample -	Mass of mix/g					
	Cement	Fly ash	Silica fume	Nano-SiO ₂	Sand	V (Water)/mi
А	540			_	1 350	238
В	378	162	—	_	1 350	238
С	351	162	27	_	1 350	238
D	349	162	27	1.62	1 350	238

Note: Cement is Swan cement, P. O32. 5; the sand is standard sand; and the water is tap water.

2 试验结果及分析

· 782 ·

2.1 硅灰及纳米硅的结晶度

由图 2a,图 2b 透射电镜电子衍射照片可见, 硅灰和纳米硅均无对称衍射斑点及衍射环,而呈漫 散环,说明硅灰和纳米硅的衍射能力很弱,二者的 结晶度很差,接近无定形物质。





2.2 微粉及纳米硅与 C₃S 二次水化反应显微结构 分析

2.2.1 粉煤灰 试样 a 的扫描电镜分析表明, 粉煤灰的掺入不改变 C₃S 水化形成的 C-S-H 显 微结构特征, C₃S颗粒由内层向外部产物的 C 与 S 摩尔比逐渐降低^[5],在外部有针状 C-S-H 和 Ca (OH)2 晶体出现。由图 1a 可见, 粉煤灰大部分是 玻璃微珠活性颗粒,受到碱溶液侵蚀,有的颗粒表 面被大面积溶蚀,有的完全被溶解;有的颗粒被密 实的 C-S-H 生成物包裹, 有的颗粒从 C-S-H 絮状凝胶中生成向外呈辐射状的纤维 C-S-H;另 外有部分水化铝酸钙产物填充在其间。上述水化产 物均为"二次"水化产物。随养护龄期的延长(至 60 d), C₃S颗粒外部凝胶体的C与S的摩尔比逐渐降 低,见图 3a 的 EPMA 的 Ca, Si 线扫描图。从图 3b 可见,少量的非活性粉煤灰颗粒(石英、长石、莫来 石等)表面被 C-S-H薄层包裹,这是由 C₃S(试样 b)水化产物沉淀而形成的;有的非活性颗粒附近有 六边形或板状的 Ca(OH)2 晶体析出。由 XRD 分 析,粉煤灰的二次水化速率较小,水化程度较低, 见图 4,60 d 的 Ca(OH)2 峰依然明显,说明粉煤灰 的活性相对较低。

2.2.2 硅灰 由图 1b 原材料的 SEM 照片可见, 硅灰颗粒最大粒径为 100 nm 左右,最小为 20 nm, 小粒径硅灰颗粒由于表面能高而相互聚集,但颗粒 界面清晰。硅灰与 C₃S 二次水化反应早期,见图 3c,硅灰在碱侵蚀作用下,形成以硅灰颗粒为核心 的 C-S-H 凝胶体,与 C₃S 水化生成的 C-S-H



(c) Sample of silica fume, SEM (d) Sample of silica fume, SEM

图 3 粉煤灰及硅灰与 C₃S 水化反应界面产物显微结构 Fig. 3 microstructure of hydration products of superfine C₃S and fly ash or silica fume

凝胶体紧密接触形成致密、均匀的结构,C与S的 摩尔比较高约为1.4,见图5a;由于反应速度较快, 后期(60 d)体系碱度明显降低^[6,7],在絮状凝胶体 中形成有一定结晶度的向外辐射的纤维C-S-H, 致密凝胶体便交织成网状结构,见图4d,外部生成 针状C-S-H的C与S摩尔比较低约1.2,见图 5b。由图4的XRD分析,硅灰二次水化速率及程 度高于粉煤灰。

2.2.3 纳米硅 由于纳米硅具有巨大的比表面 积,因而有很高的表面能,极易发生团聚,经分散 剂处理后,颗粒基本分散而呈颗粒间相接触的链状 结构,见图 1c。纳米硅与 C₃S(试样 c)二次水化反 应现象为,早期以纳米硅为核心,迅速与 Ca(OH)₂ 反应,生成连续链状的 C-S-H 凝胶,这些链状体 互相交织成网络结构,见图 6a;后期在链状结点处 的絮状凝胶中有向外呈辐射状的纤维 C-S-H产 物,其向外部延伸,且互相搭接交织,可以显著提 高材料内部的拉应力,见图 6b。C-S-H 凝胶便 紧密而牢固地链接为一个整体,这些纤维 C-S-H



图 4 水化产物 X 射线衍射图











(c) Sample of composite powder (d) Sample of composite powder

- 图 6 纳米硅及复合微粉与 C₃S 水化反应界面产物显微结构
- Fig. 6 Microstructure of hydration products of superfine C_3S and nano-SiO₂ or composite powder

2.2.4 复合微粉 将上述微粉(粉煤灰、硅灰)及 纳米硅3种不同粒径的微粉按比例复合掺入 C₃S 中 (试样 g), 拌合前形成不同粒径颗粒的最紧密堆积 体系, 经计算其最小空隙率为 0.124^[8]。拌水后, 活性微粉颗粒水化产物填充不同粒径颗粒之间的空 隙, 因而显著改善了水泥基"二级界面"显微结构, 细化产物, 见图 6c 水化产物 SEM 图。这样使界面 过渡区变小,含水空间变小,使得晶体生长空间变 小甚至没有。水化后期,各种粒径颗粒水化形成的 向外辐射的纤维 C-S-H 相互叠加、交织,形成了 更加致密的网络, 网络内部放大形貌见图 6d。这样 便形成了"二级界面"显微结构特征。可以认为,改 善着"二级界面"显微结构是提高水泥基材料物理力学 性能和耐久性的重要途径。

2.3 力学性能试验结果及分析

依据纳米硅与 C₃S 水化反应的显微结构特点, 纳米硅的加入可以增加体系内部拉应力,在宏观力 学性能上则表现为抗折强度的提高。因而主要研究 不同原材料配比的水泥砂浆抗折强度,试验结果见 图 7。从图中可见, B, C, D 组与 A 组比较早期强 度低,其中 D 组最高;后期强度 D 组明显超过 A 组。从强度增长趋势上看, A 组早期强度发展较 好,后期强度增长新缓;B,C,D 组强度增长趋势明 显高于 A 组,以 D 组尤为突出。力学性能试验结 果证明,纳米硅可以明显改善水泥基材料的抗折强 度,且复合微粉效果优于单一微粉。



3 结 论

(1)活性矿物微粉掺合料不同粒径级配及最紧密堆积,拌水后与C₃S的二次水化产物可均匀致密填充孔隙,显著提高水泥基材料的性能。

(2)不同粒径微粉在 Ca(OH)₂ 的侵蚀作用下, 表面能得到激发,早期迅速水化生成絮状 C-S-H 凝胶体,后期生成向外呈辐射状的纤维 C-S-H, 由于不同粒径水化产物互相叠加、交织而形成致密 网络状显微结构。

(3)改善水泥基材料"二级界面"显微结构是提 高水泥基材料性能的有效途径。

参考文献:

- SCHERER G W. Structure and properties of gels[J]. Cem and Concr Res, 1999, 29: 1 149-1 157.
- [2] 丁 星, 蒲心诚(DING Xing, et al). 水泥活性矿物掺料增强 效应统计模型研究[J]. 硅酸盐学报(J Chin Ceram Soc), 1999, 27(4): 401-406.
- [3] VILI L. Hydration process of cement containing fly ash and silica fume: The first 24 hours[J]. Cem Concr Res, 1997, 27(4): 577-588.
- [4] TAN KEFENG, PU XINCHENG. Strengthening effects of finely ground fly ash granulated blast furnace s lag, and gheir combination[J]. Cem Concr Res, 1998, 28(12): 1 819-1 825.
- [6] MITCHELL D R. Interaction of silica fume with calcium hydroxide solutions and hydrated cement pastes[J]. Cem Concr Res, 1998, 28(11): 1 571-1 584.
- [7] 吴人洁(WU Renjie). 复合材料(Composite Materials)[M]. 天 津:天津大学出版社(Tianjin: Press of Tianjun University), 2000: 203-207.
- [8] 冯 奇(FENG Qi).复合微粒增强水泥基材料性能及二级界 面显微结构研究[D].哈尔滨:哈尔滨工业大学(Harbin:Harbin Institute of Technology), 2002.41-60.