**文章编号:**1674-2974(2017)06-0069-06

DOI:10.16339/j. cnki. hdxbzkb. 2017.06.012

# 电场作用下水泥基材料的 MgSO4 侵蚀<sup>\*</sup>

罗遥凌1,殷吉强2,王冲1\*,方正1

(1.重庆大学 材料科学与工程学院,重庆 400045; 2.重庆市武隆区建设工程质量监督站,重庆 408500)

摘 要:已有研究表明电场能够加速水泥基材料硫酸盐侵蚀并可用于快速评价水泥基 材料的抗硫酸盐侵蚀性能,但以上研究均是针对电场作用下 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>溶液的侵蚀,鲜有研究 电场作用下 MgSO<sub>4</sub>溶液侵蚀行为.本文利用抗蚀系数反映电场对水泥基材料 MgSO<sub>4</sub>侵蚀 程度影响,利用 XRD 和 SEM/EDS 分析电场作用下水泥基材料的 MgSO<sub>4</sub>侵蚀机理.研究表 明:电场加速了水泥基材料 MgSO<sub>4</sub>侵蚀破坏;在电场作用下 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>离子从阴极进入试件内 部,首先与 Ca(OH)<sub>2</sub>反应生成石膏,生成的石膏继续与 C<sub>3</sub>A 的水化产物反应生成钙矾石, 当 C<sub>3</sub>A 的水化产物反应完毕,从外界进入的 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>离子继续与 Ca(OH)<sub>2</sub>反应生成石膏,其 侵蚀产物以石膏为主,其次是钙矾石.

关键词:电场影响;水泥基材料;加速;MgSO4侵蚀 中图分类号:TU528 **文献标志码:**A

MgSO4 Attack of Cement Based Materials under Electrical Field

LUO Yaoling<sup>1</sup>, YIN Jiqiang<sup>2</sup>, WANG Chong<sup>1</sup>, FANG Zheng<sup>1</sup>

(1.College of Materials Science and Engineering, Chongqing University, Chongqing 400045, China;2.Construction Engineering Quality Supervisory Station of Wulong County, Chongqing 408500, China)

Abstract: Existing studies have shown that electrical field accelerates the sulfate attack, and thus it can be used to rapidly evaluate the sulfate resistance of cement based materials. However,  $Na_2SO_4$  was mainly used as the corrosion medium in these studies and there were fewer researches on MgSO<sub>4</sub> as attack solution under electrical field. Therefore, in this paper, the mechanism of magnesium sulfate attack under electric field was analyzed by means of corrosion resistance coefficient, X-ray diffraction (XRD) and Scanning Electron Microscope (SEM) equipped with Energy Dispersive Spectrometer (EDS). The results showed that sulfate ions migrated into the specimens under the action of electrical field and reacted with portlandite to produce gypsum, which reacted further with the hydration products of  $C_3A$  to form ettringite. After the hydration products of  $C_3A$  were consumed, the penetrated sulfate ions continued to react with portlandite. As a result, the main attack product was gypsum, followed by ettringite.

Key words: electrical field; cement basted materials; acceleration; magnesium sulfate attack

硫酸盐侵蚀是影响水泥基材料耐久性的重要 因素之一<sup>[1-2]</sup>.为快速评价水泥基材料的抗硫酸盐 侵蚀性能,国内外学者采用了多种加速硫酸盐侵蚀 的方法,但这些方法各有利弊<sup>[2]</sup>.近年来已有学者利

<sup>\*</sup> 收稿日期:2016-03-22

基金项目:国家自然科学基金资助项目(51572038),National Natural Science Foundation of China (51572038) 作者简介:罗遥凌(1989-),男,四川南部人,重庆大学博士生 †通讯联系人,E-mail:wangchnx@126.com

用电场加速离子在水泥基材料中的迁移,王冲[3],程 丽华<sup>[4]</sup>等人利用电渗脉冲研究混凝土结构的抗渗防 潮;Yang<sup>[5-6]</sup>,Zhang<sup>[7]</sup>及胡少伟<sup>[8]</sup>等研究了氯离子 在电场作用下的迁移与扩散.借鉴电场加速氯离子 的实验方法,国内外学者逐渐将电场用于硫酸根离 子的迁移试验;S.Lorente<sup>[1]</sup>研究了自由扩散和电场 情况下硫酸盐在混凝土内部的传输,得出电场加速 了硫酸盐在混凝土中的迁移;王冲[9-10],黄谦[11]等 人研究了电场作用下水泥基材料的硫酸盐侵蚀,研 究表明:电场加速了硫酸根离子在水泥基材料内的 迁移并且在电场阴极端效果最好,同时也加速了硫 酸根离子与水泥基材料的化学反应,说明电场用于 水泥基材料抗硫酸盐侵蚀性能加速试验方法具有 可行性.在实际的工程中,水泥混凝土遭受的  $MgSO_4$ 侵蚀往往比 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>侵蚀严重很多<sup>[12-13]</sup>,并 且目前尚没有具体针对电场和 MgSO4 双重侵蚀的 相关研究,因此,本文的目的是研究电场和 MgSO<sub>4</sub> 双重作用下水泥基材料的硫酸盐侵蚀规律及其 机理.

# 1 原材料和试验方法

#### 1.1 原材料

水泥由水泥熟料掺 5%的二水石膏磨细而成, 水泥熟料由重庆天助水泥有限公司提供,二水石膏 由重庆璧山县石膏建材有限责任公司提供,其学成 分见表 1;粗集料采用石灰石碎石,单粒级 5~10 mm,10~20 mm,按 4:6 比例混合使用;细集料采 用石灰石机制砂,细度模数为 2.9;侵蚀介质是纯度 为 98%的工业 MgSO<sub>4</sub> • 7H<sub>2</sub>O,MgSO<sub>4</sub>溶液质量分 数为 5%.

表 1 水泥熟料与二水石膏的化学组成(质量分数) Tab.1 Chemical components of cement clinker and dihydrate gypsum

Material	Chemical compositions %								
	$SO_3$	${ m SiO}_2$	$Fe_2O_3$	$Al_2O_3$	CaO	MgO	$\mathrm{K}_2\mathrm{O}$	$Na_2O$	LOI
Cement clinker	0.23	19.99	2.98	4.80	61.22	3.27	0.88	0.18	3.52
Gypsum	40.61	4.47	0.36	0.99	34.05	1.84	0.23	0.08	16.87

## 1.2 试验方法与装置

#### 1.2.1 试样准备与方法

试件采用水泥净浆和混凝土相结合,其水灰比 均为 0.35,水泥净浆试件尺寸为 40 mm×40 mm× 40 mm,混凝土试件尺寸为 100 mm×100 mm× 100 mm,混凝土配合比见表 2.试件成型完毕用塑料 薄膜覆盖,24 h 后拆模置于标准养护室养护至 30 d;养护完毕向电场试验组试件阴阳极加入 5% 的 MgSO₄溶液,全浸泡组试件置于相同浓度的 MgSO₄溶液中.达到相应龄期后,测试混凝土试件 的力学性能,用抗蚀系数表示混凝土在该侵蚀条件 下抗硫酸盐侵蚀性能;取相应龄期的水泥净浆试样 的相应位置用无水乙醇浸泡 48 h终止水化,再置于 50 ℃真空干燥箱中烘干至恒重,用于 SEM/EDS 和 XRD 分析.

表 2 混凝土试验用配合比 Tab.2 The mix of concrete

水灰化	材料用量/(kg・m <sup>-3</sup> )						
W/B	Cement	Water	Sand	Aggregate			
0.35	475	166	660	1125			

$$K = \frac{f_2}{f_1} \tag{1}$$

式中:K 为抗蚀系数; $f_2$ 为试件相应侵蚀龄期的抗压强度, MPa; $f_1$ 为试件相应龄期清水浸泡的抗压强度, MPa.

#### 1.2.2 电场装置

试验所用电场电压为 30 V,电场周期为 20 s, 电场试验装置原理如图 1 所示,图 2 为电场波形示 意图,图 3 为电场试验装置试验图.



Fig.1 The schematic diagram of electrical field







图 3 电场试验示意图 Fig.3 Schematic diagram of electric field

## 2 结果与分析

#### 2.1 电场对水泥混凝土 MgSO4 侵蚀程度的影响

试验测试了混凝土试件在清水浸泡, MgSO4溶液全浸泡及电场 MgSO4溶液作用下的抗压强度,其结果以清水浸泡抗压强度为基准计算抗蚀系数表示,以此表征电场对水泥混凝土 MgSO4侵蚀程度影响.测试龄期分别为 30 d, 60 d, 90 d, 120 d 及 150 d,测试结果如图 4 所示.

分析图 4 可知,混凝土在 MgSO4溶液中全浸泡 时,其抗蚀系数随着龄期的发展呈先增大后减小的 趋势,原因在于试件全浸泡在 MgSO4溶液初期, MgSO4溶液在试件内外浓度差的作用下扩散进入 试件内部,在试件内部结晶填充试件内部微裂缝和 孔洞,同时 MgSO4与试件内部的 Ca(OH)2反应生 成 CaSO4 · 2H2O 和 Mg(OH)2 · CaSO4 · 2H2O 的吸水膨胀和 Mg(OH)2的沉淀填充效果均在 Mg-SO4溶液前期进入试件内部起到了增加试件内部密 实性的效果,从而导致试件前期抗压强度出现增长 现象.随着龄期的发展,MgSO4迁移积累,生成侵蚀 产物不断增加,产生膨胀应力,使得试件表面出现 微裂缝,同时 Mg(OH)2的生成降低了试件内部的 碱度,使得 C-S-H 凝胶失去稳定性,混凝土劣化更 严重<sup>[14-15]</sup>.电场 MgSO<sub>4</sub>溶液作用下,抗蚀系数在整 个龄期内一直减小,并且在任何龄期下的抗蚀系数 均小于 MgSO<sub>4</sub>溶液全浸泡组,原因在于 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>从阴 极进入试件内部并发生硫酸盐侵蚀反应,侵蚀产物 的大量生成并结晶膨胀导致混凝土出现微裂缝,从 而混凝土力学性能下降,随着龄期的延长,侵蚀产 物逐渐增加,微裂缝逐渐生长,SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>进入速度加 快,导致混凝土劣化更严重,因而在龄期为 150 d 时 电场 MgSO<sub>4</sub>溶液组的抗蚀系数降低至 0.44,而 Mg-SO<sub>4</sub>溶液全浸泡组只降低到 0.80,说明电场作用下 混凝土遭受的侵蚀更严重,表明电场加速了混凝土 的硫酸盐侵蚀,此结论与文献[9-11]相符.



Fig.4 Corrosion resistance coefficient of days

# **2.2** 电场作用下水泥混凝土 MgSO<sub>4</sub>侵蚀机理 2.2.1 XRD 分析

图 5 是水泥净浆试件在电场 MgSO4 溶液和 MgSO4溶液全浸泡作用下不同龄期时的 XRD 图, 电场 MgSO4溶液组样品取自阴极端, MgSO4溶液 全浸泡组样品取自表层.分析图 5 可知,龄期为30 d 时,电场 MgSO4溶液组和 MgSO4溶液全浸泡组均 出现了明显的 Ca(OH)2, Mg(OH)2和钙矾石特征 峰,同时在电场 MgSO4溶液组还出现了明显的石膏 特征峰.采用 Jade 软件计算出 Ca(OH)2和 CaSO4特 征峰衍射面积,见图 6 和图 7, MgSO4溶液全浸泡组 的峰值面积远高于电场 MgSO4溶液组,表明在 Mg-SO4溶液全浸泡的作用下,水泥混凝土内部初期只 生成 Ca(OH)2, Mg(OH)2和钙矾石,而当施加电场 作用时,电场促使水泥基材料内部部分 Ca(OH)2与 硫酸盐发生反应生成 CaSO4 · 2H2O,从而加快了 水泥混凝土的硫酸盐侵蚀.

当龄期为150 d时,从图5可知,电场 MgSO4



图 5 试件不同龄期下的 XRD 图 Fig.5 The XRD of samples under different days

溶液组钙矾石衍射峰强度相比于 30 d 时明显增强, 并且石膏的衍射峰远远强于 30 d 时的衍射峰,结合 图 5 可发现电场 MgSO4溶液组 Ca(OH)2特征峰衍 射面积大幅度下降,表明电场在持续加速 Ca(OH)2 与硫酸盐发生反应生成 CaSO4 • 2H2 O, 而在 MgSO4溶液全浸泡作用下 Ca(OH)2特征峰衍射面 积基本没有发生变化,仍处于一个稳定的硫酸盐积 累期;根据以上分析不难得出电场 MgSO4溶液作用 下水泥基材料的 MgSO4侵蚀机理:在电场作用下, SO4<sup>2-</sup>加速从阴极进入试件内部,同时加速其与 Ca (OH)2反应生成石膏,生成的大量石膏能够与C3A 的水化产物反应生成更多的钙矾石.随着反应的进 行,C3A 的水化产物逐渐消耗完毕,从外界进入的 硫酸根离子继续与 Ca(OH)2反应生成石膏,可归结 为如下几个反应:

 $SO_{4}^{2-} + Ca(OH)_{2} + 2H_{2}O = CaSO_{4} \cdot 2H_{2}O + 2OH^{-}$ (1)  $4CaO \cdot Al_{2}O_{3} \cdot 13H_{2}O + 3(CaSO_{4} \cdot 2H_{2}O) + 14H_{2}O = 3CaO \cdot Al_{2}O_{3} \cdot 3CaSO_{4} \cdot 32H_{2}O + Ca(OH)_{2}$ (2)

上述反应同时进行,当 C<sub>3</sub> A 的水化产物 4CaO • Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> • 13H<sub>2</sub>O 反应完毕反应(2)停止,反应(1) 继续进行.

图 7 中,龄期无论是 30 d 还是 150 d 时,石膏的 衍射峰均强于钙矾石衍射峰,而且 150 d 时远远强 于钙矾石衍射峰,原因在于 MgSO4溶液侵蚀是一种 偏酸性的硫酸盐侵蚀,而在低碱度的环境下 SO4<sup>2-</sup> 进入试件以后首先生成的是石膏,当石膏大量生成 时能够促使钙矾石在低碱度环境下生成;生成的钙



图 6 Ca(OH)2三强线衍射峰峰面面积 Fig.6 The area of Ca(OH)2 diffraction peaks



图 7 电场 MgSO<sub>4</sub>溶液组 CaSO<sub>4</sub>三强线衍射峰峰面面积 Fig.7 The area of CaSO<sub>4</sub> diffraction peaks

矾石填充于水泥石孔隙内阻碍了硫酸根离子向阳极的进一步迁移,从外界进入的硫酸根离子便与 Ca<sup>2+</sup>离子反应继续生成石膏,导致在150 d时石膏

的量远远大于钙矾石的量.本试验条件下, Mg<sup>2+</sup>因 为电场作用并不会随着硫酸根离子一起从阴极进 入试件,但会在电场作用下由阳极进入试件内部迁 移至阴极;同时,阴极溶液电解呈碱性,Mg<sup>2+</sup>与 OH<sup>-</sup>相结合生成 Mg(OH)<sub>2</sub>, Mg(OH)<sub>2</sub>是难溶物并 附着在电极上, Mg(OH)<sub>2</sub>的生成降低了阴极溶液 OH-的量;电场作用下 SO42-和 OH-同时会进入 试件内部,但 SO4<sup>2-</sup>离子团半径大于 OH<sup>-</sup>离子团半 径,OH<sup>-</sup>量的降低使 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>进入试件更容易,因此, 电场作用下  $Mg^{2+}$  的存在加快了  $SO_4^{2-}$  的进入.



(a) SEM

#### 2.2.2 SEM/EDS 分析

图 8 是电场 MgSO4 溶液组 30 d 时的 SEM/ EDS 图,图 8(a)中可见大量结晶完整的柱状晶体且 体积较大,用 EDS 分析该图 A 区域发现该物质主 要含有 S,O,Ca 三种元素,结合前文的 XRD 分析可 得出该物质为 CaSO<sub>4</sub> • 2H<sub>2</sub>O;图 5 中试验组在龄 期为 30 d 时即发现明显的钙矾石衍射峰和较强的 石膏衍射峰,而且石膏衍射峰明显强于钙矾石的衍 射峰,说明石膏的量明显多于钙矾石.





图 9 是电场 MgSO<sub>4</sub> 溶液组 150 d 时的 SEM 图,图9(a)中,放大倍数为100倍时即可观察到水 泥石内存在大量结晶完整的晶体,且分布区域较 广,表明试件已遭受非常严重的硫酸盐侵蚀,大部 分区域已被侵蚀产物填充,导致混凝土力学性能严 重下降,从而出现电场 MgSO4溶液组的抗蚀系数在 150 d 时已降低至 0.44. 再将放大倍数调到 200 倍, 即可看见大量结晶完整的短柱状晶体;将放大倍数 继续放大至 500 倍、1000 倍即可观察到大量结晶完 整并呈短柱状的晶体,如图 9(c)(d)所示,晶体排列 规则,与图 8 中的晶体具有相同的形状,说明该物质 同样为石膏晶体.根据图 5 分析可知,电场 MgSO4 溶液组从 30 d 到 150 d 内生成了大量的钙矾石和石 膏,石膏的量更多,结合 SEM 分析结果得出,电场 MgSO4溶液作用下水泥基材料的 MgSO4侵蚀产物 以石膏为主,其次是钙矾石.



图 9 电场试验组 150 d 时的 SEM 图 Fig. 9 The SEM of electrical field sample in 150 days

(d) 放大倍数1000倍

# 3 结 论

1)电场加速了水泥基材料的 MgSO4 侵蚀,使其 能够在更短的时间内降低混凝土抗压强度和加速 侵蚀离子的迁移速率以及水泥基材料内部腐蚀化 学反应的发生.

2)电场作用下,水泥基材料的 MgSO4 侵蚀机理为:SO4<sup>2-</sup>离子在电场作用下从阴极快速进入试件, 首先与 Ca(OH)2反应生成石膏,生成的石膏继续与 C3A 的水化产物反应生成钙矾石,当 C3A 的水化产 物反应完毕,从外界进入的 SO4<sup>2-</sup>离子继续与 Ca(OH)2反应生成石膏,其侵蚀产物以石膏为主, 其次是钙矾石.

# 参考文献:

- LORENTE S, YSSORCHE-CUBAYNES M P, AUGER J. Sulfate transfer through concrete: migration and diffusion results
   [J]. Cement & Concrete Composites, 2011, 33(7):735-741.
- [2] 曹征良,袁雄洲,邢锋,等. 美国混凝土硫酸盐侵蚀试验方法评析[J]. 深圳大学学报:理工版,2006,23(3):201-210.
  CAO Zhengliang, YUAN Xiongzhou, XING Feng, et al. American test methods for evaluating the durability of cement based materials agianst external sulfate attack [J]. Journal of Shenzhen University: Science and Engineering, 2006,23 (3): 201-211. (In Chinese)
- [3] 王冲,刘焕芹,林鸿斌,等.电场用于混凝土结构抗渗防潮技术研究[J].土木建筑与环境工程,2011,33(2):132-136.
   WANG Chong,LIU Huanqin,LIN Hongbin,*et al.* Seepage resistance and moisture proof of concrete using electro-osmotic pulse[J]. Journal of Civil, Architectural & Environmental Engineering,2011,33 (2):132-136. (In Chinese)
- [4] 程丽华,初元璋,韩静涛.地下与半地下建筑电渗脉冲防潮技术 初探[J].中国建筑防水,2006(3):16-18.
   CHENG Lihua, CHU Yuanzhang, HAN Jingtao. Discussion on the electro-osmotic pulses (EOP) technology for basement and semi-basement[J]. China Academic Journal Electronic Publishing House, 2006 (3):16-18. (In Chinese)
- [5] YANG C C, LIANG C H. The influence of medium-high temperature on the transport properties of concrete by using accelerated chloride migration test [J]. Materials Chemistry and Physics, 2009, 114(2/3):670-675.
- [6] YANG C C, WEN S H. Effect of 95 ℃ temperature on the chloride-migration of concrete using electrical field [J].

Materials Chemistry and Physics, 2011, 125(3): 876-882.

- ZHANG Yunsheng, SUN Wei. One and two dimensional chloride ion diffusion of fly ash concrete under flexural stress[J].
   Journal of Zhejiang Univ-Sci A (App Phy & Eng), 2011, 12 (9):692-701.
- [8] 胡少伟,朱雅仙,游日,等.外加电场作用下氯离子在钢筋混凝 土结构中的扩散模拟[J].水运工程,2010(8):7-11.
  HU Shaowei, ZHU Yaxian, YOU Ri, et al. Diffusion simulation analysis of chloride ion penetration in reinforced concrete structure under external electric field[J]. Port & Waterway Engineering,2010 (8):7-12. (In Chinese)
- [9] 王冲,刘焕芹,罗遥凌,等. 电渗脉冲用于混凝土抗硫酸盐侵蚀 加速试验方法初探[J]. 同济大学学报:自然科学版, 2013,41 (12):1865-1871.
  WANG Chong,LIU Huanqin,LUO Yaoling,*et al*. Accelerated test method of sulfate attack resistance of concrete based on electrical pulse [J]. Journal of Tongji University; Natural
- Science,2013,41 (12):1865-1871. (In Chinese) [10] 王冲,罗遥凌,于超,等. 电脉冲作用下水泥基材料硫酸盐侵蚀 行为与机理[J]. 湖南大学学报:自然科学版,2014,41(12):40 -45.

WANG Chong, LUO Yaoling, YU Chao, *et al.* Behavior and mechanism of sulfate attack in cement-based materials by action of electrical pulse[J]. Journal of Hunan University: Natural Sciences, 2014, 41 (12):40-45. (In Chinese)

[11] 黄谦,王冲,杨长辉,等. 电场作用下水泥基材料硫酸盐侵蚀的 影响因素[J]. 东南大学学报:自然科学版,2014,44(5):1041 -1045.

HUANG Qian, WANG Chong, YANG Changhui, *et al.* Influence factors of sulfate attack on cement-based materials subjected to electrical pulse[J]. Journal of Southeast University: Natural Science, 2014, 44 (5):1041-1045. (In Chinese)

- [12] Al-AMOUDI O S B, MASLEHUDDIN M, SAADI M M. Effect of magnesium sulfate and sodium sulfate on the durability performance of plain and blended cement[J]. ACI Materials Journal, 1995, 92(1):15-24.
- [13] Al-AMOUDI O S B. Attack on plain and blended cements exposed to aggressive sulfate environments[J]. Cement and Concrete Composites, 2002, 22(3/4):305-316.
- [14] SANTHANAM M, COHEN M D, OLEK J. Mechanism of sulfate attack: a fresh look Part 2: Proposed mechanisms[J]. Cement and Concrete Research, 2003, 33(3):341-346.
- [ 15 ] RASHEEDUZZAFAR, Al-AMOUDI O S B, ABDULJAUWAD S N, et al. Magnesium-sodium sulfate attack in plain and blended cements[J]. Journal of Materials in Civil Engineering.1994.6(2):201-222.