**文章编号:**1007-9629(2024)12-1135-08

# 微晶AH<sub>3</sub>含量对高碱碳铝酸盐胶凝 材料性能的影响

刘源涛<sup>1,2,3</sup>, 张戎令<sup>4,5</sup>, 董必钦<sup>1,2,3</sup>, 王琰帅<sup>1,2,3,\*</sup>

(1.深圳大学 土木与交通工程学院,广东 深圳 518060; 2.深圳大学 广东省滨海土木工程耐久性重 点实验室,广东 深圳 518060; 3.深圳大学 深圳市低碳建筑材料与技术重点实验室,广东 深圳
518060; 4.兰州交通大学 土木工程学院,甘肃 兰州 730070; 5.兰州交通大学 道桥工程灾害防治技 术国家地方联合工程实验室,甘肃 兰州 730070)

摘要:为研究微晶氢氧化铝凝胶(AH<sub>3</sub>)含量对高碱碳铝酸盐胶凝材料性能的影响,设计了氢氧化钠 与氢氧化铝复合溶液、偏铝酸钠溶液复配激发石灰石粉的方案.结果表明:随着激发剂中偏铝酸钠溶 液的占比从0%逐步增至100%,基体中的单碳型碳铝酸钙含量相对稳定,而微晶AH<sub>3</sub>的含量则逐渐 增加,三水铝石的含量相应减少;微晶AH<sub>3</sub>的平均晶粒尺寸约19.5 nm,显著小于三水铝石的中值粒 径5.82 μm,因而微晶AH<sub>3</sub>具有更大的比表面积和更强的胶凝性能;随着微晶AH<sub>3</sub>含量的增加,基体 中凝胶孔的占比提升,孔隙结构更致密;试样抗压强度与微晶AH<sub>3</sub>含量之间呈线性正相关关系,即微 晶AH<sub>3</sub>的含量越高,试样的强度越高.

关键词:高碱碳铝酸盐胶凝材料;微晶AH3;三水铝石;胶凝性能

**中图分类号:**TU526 文献标志码:A

doi:10.3969/j.issn.1007-9629.2024.12.008

# Influence of Microcrystalline AH<sub>3</sub> Content on Properties of High-Alkali Carboaluminate Cementitious Materials

LIU Yuantao<sup>1,2,3</sup>, ZHANG Rongling<sup>4,5</sup>, DONG Biqin<sup>1,2,3</sup>, WANG Yanshuai<sup>1,2,3,\*</sup>

 College of Civil and Transportation Engineering, Shenzhen University, Shenzhen 518060, China; 2. Guangdong Province Key Laboratory of Durability for Marine Civil Engineering, Shenzhen University, Shenzhen 518060, China;
 Shenzhen Key Laboratory for Low-Carbon Construction Material and Technology, Shenzhen University, Shenzhen 518060, China;
 School of Civil Engineering, Lanzhou Jiaotong University, Lanzhou 730070, China;
 Bridge Engineering National Local Joint Engineering Laboratory of Disaster Prevention and Contral Technology, Lanzhou Jiaotong University, Lanzhou 730070, China)

**Abstract:** To investigate the impact of microcrystalline aluminum hydroxide gel(AH<sub>3</sub>) content on the properties of high-alkali carboaluminate cementitious materials, a composite activation scheme was designed using a co-mixed solution of sodium hydroxide, aluminum hydroxide and a sodium aluminate solution, to activate limestone powder. The results indicate that as the proportion of sodium aluminate solution in the activator mixture increases from 0% to 100%, the content of monocarboaluminate in the matrix remains relatively stable, while the content of microcrystalline AH<sub>3</sub> progressively increases and the content of gibbsite correspondingly decreases. The average

第一作者:刘源涛(1996—),男,湖北黄冈人,深圳大学博士生.E-mail:1294126714@qq.com 通讯作者:王琰帅(1988—),男,河南禹州人,深圳大学教授,博士生导师,博士.E-mail:yswang@szu.edu.cn

收稿日期:2024-05-14;修订日期:2024-05-28

基金项目:"十四五"国家重点研发计划项目(2022YFB2602600);国家自然科学基金-铁路基础研究联合基金资助项目(U2368209);广东省 科技厅粤港科技合作项目(2023A0505010020)

crystallite size of microcrystalline  $AH_3$  is approximately 19.5 nm, which is significantly smaller than the median particle size of 5.82  $\mu$ m for gibbsite, thus endowing it with a larger specific surface area and superior cementitious properties. With the increase of microcrystalline  $AH_3$  content, the proportion of gel pores in the matrix increases, resulting in a more compact pore structure. Furthermore, there is a linear positive correlation between compressive strength of samples and the content of microcrystalline  $AH_3$ , suggesting that higher content of microcrystalline  $AH_3$ correlates with greater strength of samples.

Key words: high-alkali carboaluminate cementitious material; microcrystalline AH<sub>3</sub>; gibbsite; cementitious property

石灰石作为碳酸钙矿物在地球上的主要赋存形式,广泛分布于岩石圈,其储量占沉积岩总量的20%~25%<sup>[1]</sup>.在建材行业,石灰石是生产水泥的重要原料.然而,水泥生产所采用的"两磨一烧"工艺正面临能耗高和碳排放大的双重问题<sup>[2]</sup>.

石灰石粉亦可作为水泥混凝土的辅助胶凝材 料,用来降低水泥熟料的用量和碳排放.虽然石灰石 粉的溶解度较低,但是它能与硅酸盐水泥中的铝酸 盐矿物反应.然而,由于硅酸盐水泥中铝酸盐矿物含 量有限,石灰石粉在其中的反应程度较低,因此石灰 石粉掺量过高会劣化水泥基体的力学性能<sup>[3]</sup>.

Liu等<sup>[4]</sup>和Wang等<sup>[5]</sup>利用偏铝酸钠NaAlO<sub>2</sub>直接 激发石灰石粉,得到的材料在4h内终凝,3d抗压强 度超20MPa,展现出良好的性能.其主要胶凝物相包 括单碳型碳铝酸钙(Mc)和氢氧化铝凝胶(AH<sub>3</sub>),被 称作碳铝酸盐胶凝材料<sup>[6-7]</sup>.与常规碳铝酸盐胶凝材 料相比,此体系含有较多Na,碱度较高,因此可被视 为高碱碳铝酸盐胶凝材料.该材料实现了对石灰石 粉的活化激发与大掺量利用,具有绿色低碳的优点; 同时,其性能与硫铝酸盐水泥和铝酸盐水泥相似,具 有快硬早强的特点,可用于工程快速修复.

AH<sub>3</sub>是硫铝酸盐水泥和铝酸盐水泥中的关键物 相<sup>[8]</sup>.其晶粒尺寸介于10~30 nm之间,在X射线衍射 (XRD)图谱上呈现宽化的衍射峰,而在透射电子显 微镜(TEM)的选区电子衍射(SAED)模式下表现微 弱的同心圆环状,是一种纳米尺度的微晶物相,因此 又被称为微晶AH<sup>[9]</sup>.Hu等<sup>[10]</sup>发现,相比于钙矾石含 量较高的硫铝酸盐水泥基体,微晶AH<sup>3</sup>含量较高的 硫铝酸盐水泥基体展现出更高的弹性模量.此外,常 钧等<sup>[11]</sup>的研究表明,AH<sup>3</sup>含量的增加有助于提升硫铝 酸盐水泥石的力学性能.笔者先前的研究<sup>[4,6]</sup>也指出 AH<sup>3</sup>与Mc均是高碱碳铝酸盐胶凝材料中的重要胶 凝物相.当NaAlO<sup>2</sup>掺量变化时,基体中AH<sup>3</sup>与Mc的 含量均会改变.因此,目前尚未明确当AH<sup>3</sup>含量作为 单一变量时,高碱碳铝酸盐胶凝材料的性能如何 演变.

基于此,本文配制了氢氧化钠与氢氧化铝复合 溶液、偏铝酸钠溶液,设计了用两者复配来激发石灰 石粉的方案.通过调整2种溶液的比例,在保证Mc生 成量相对稳定的情况下,实现对AH。含量的调节.并 对不同AH。含量下基体的反应过程、物相组成、微观 形貌及宏观性能进行了研究,揭示了微晶AH。含量 对高碱碳铝酸盐胶凝材料形成过程的影响机理.

# 1 试验

## 1.1 原材料与配比

石灰石粉(LM)购自广西贺州市亿泰石粉厂,其 基本信息见文献[4].偏铝酸钠 NaAlO<sub>2</sub>、氢氧化铝 Al (OH)<sub>3</sub>以及氢氧化钠 NaOH均由阿拉丁公司提供,分 析纯.由Al(OH)<sub>3</sub>、NaOH与水配制成溶液 A,由 NaAlO<sub>2</sub>与水配制成溶液 B.以这2种溶液复配作为高 碱碳铝酸盐激发剂,两者的 Na<sub>2</sub>O 含量<sup>1)</sup>均为 15.00%,Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>含量均为24.68%,Na与Al的摩尔比 均为1:1.由于Al(OH)<sub>3</sub>难溶于水,制备溶液A时会 产生大量未溶解的白色物质;而NaAlO<sub>2</sub>因其良好的 水溶性,在制备溶液B时无沉淀物形成.图1展示了 Al(OH)<sub>3</sub>的颗粒形貌和粒径分布特征,其中Al(OH)<sub>3</sub> 为片状,其中值粒径(*d*<sub>50</sub>)为5.82 μm.

表1列出了高碱碳铝酸盐胶凝材料配合比.石灰石粉与激发剂的质量比固定为62:38.Na<sub>2</sub>O与Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 在胶凝材料(石灰石粉与激发剂)中的含量分别固定 为5.70%与9.38%.溶液A与溶液B复配,两者质量 比分别设计为100:0、75:25、50:50、25:75、0:100(即 溶液B占比 $w_B$ 为0%、25%、50%、75%、100%),旨在 调控微晶AH<sub>3</sub>含量,并研究其对高碱碳铝酸盐胶凝 材料性能的影响机制.

#### 1.2 试样制备与养护

将石灰石粉与激发剂投入搅拌机中,先低速搅

<sup>1)</sup>文中涉及的含量及占比除特别说明外均为质量分数.



图 1 Al(OH)<sub>3</sub>的颗粒形貌与粒径分布特征 Fig. 1 Particle morphology and particle size distribution of Al(OH)<sub>3</sub>

表 1 高碱碳铝酸盐胶凝材料配合比 Table 1 Mix proportions(by mass) of high-alkali carboaluminate cementitious materials

			Unit: ½	
Sample	LM	Solution A	Solution B	
C1	62.0	38.0	0	
C2	62.0	28.5	9.5	
C3	62.0	19.0	19.0	
C4	62.0	9.5	28.5	
C5	62.0	0	38.0	

拌2min,再高速搅拌2min;搅拌均匀后,迅速浇筑成模;12h后脱模,将其放置于室温环境下养护.

#### 1.3 试验方法

质子核磁共振(<sup>1</sup>H-NMR)测试使用 Meso-MR12-060H-I型低场核磁共振波谱仪.依据GB/T 17671—2020《水泥胶砂强度检验方法》测试试样的 抗压强度.使用D8-Advance型X射线衍射仪对试样 进行XRD测试.具体测试参数与定量分析信息见先 前研究工作<sup>[7]</sup>.采用STA 449 F3型同步热分析仪进 行热重(TG-DTG)测试.使用 Advance III 400 MHz 型核磁共振仪测试<sup>27</sup>A1 魔角旋转-核磁共振 (MAS-NMR)谱.采用Thermo APREO S型扫描电子 显微镜(SEM)进行微观形貌观测,观测前需对试样作 喷金处理.

# 2 结果与讨论

#### 2.1 反应过程

通过<sup>1</sup>H-NMR测试获取了试样中液态水的横向 驰豫时间( $T_2$ ),结果见图2.图2(a)、(c)、(e)、(g)、(i) 分别展示了试样C1~C5在1、24、72h时的 $T_2$ 分布 图.基于5组试样的 $T_2$ 信号,分析了其在72h内的孔 隙特征及 $T_2$ 加权平均值( $T_{2w}$ )的演变情况,结果也见 图 2. 如图 2(a)、(c)、(e)、(g)、(i)所示,5组试样的 T<sub>2</sub> 分布图上均显示出 2个弛豫峰.依据佘安明等<sup>[12]</sup>的分 析,T<sub>2</sub>分布图中小于 1.0 ms 和大于等于 1.0 ms 的弛 豫峰所占面积的百分比分别代表凝胶孔水和毛细孔 水在可蒸发水分中的相对含量.从试样 C1到试样 C5,T<sub>2</sub>分布图 1、24、72 h的变化幅度均逐渐增大.由 图 2(b)、(d)、(f)、(h)、(j)可见,凝胶孔水含量和 T<sub>2w</sub> 的变化幅度也都同步上升.这表明随着溶液 B 在激 发剂中占比的增加,试样中凝胶孔水含量增加,化学 结合水的消耗量也随之升高.

基于此,本文分析了激发剂中溶液 B的占比 $w_B$ 从 0%(试样 C1)逐步增至 100%(试样 C5)时,72 h内 凝胶孔水含量及  $T_{2w}$ 降低值( $\Delta T_{2w}$ )的变化情况,结果 如图 3所示.由图 3可见,凝胶孔水含量与 $\Delta T_{2w}$ 均与 溶液 B的占比呈线性正相关.凝胶孔水含量的提升 反映了硬化基体中凝胶孔数量的增加和孔隙结构的 细化; $\Delta T_{2w}$ 的增加则表明更多水分被转化为化学结 合水,意味着水化产物增多.因此,溶液 B占比的提 高导致基体中凝胶产物的增多和孔隙结构的致密 化;溶液 A占比增加则导致基体中凝胶产物减少,孔 隙结构粗糙化.

#### 2.2 物相组成

图 4 为试样 C1~C5 在 1、28 d 的 XRD 图谱.基于 XRD/Rietveld 分析得出物相组成,结果见图 5.

由图4可见:5组试样中均观察到了Mc;试样C5 在18°~21°之间的衍射峰弱且宽,试样C1~C4在此 区间的衍射峰则高而窄,这表明试样C1~C4中含有 未完全反应的三水铝石;在试样C5的制备过程中未 加入含三水铝石的溶液A,因此其XRD图谱中也未 观察到高而窄的三水铝石特征峰,其18°~21°区间内 出现的宽化衍射峰指示微晶AH<sub>3</sub>的存在<sup>[11]</sup>.





图 3 溶液 B 在激发剂中的占比对试样中凝胶孔水含 量与ΔT<sub>2w</sub>的影响

Fig. 3 Influence of the proportion of solution B in the activator on the water content in gel pore and  $\Delta T_{2w}$  of samples(72 h)

由图5可见:试样C1~C5在28d时的三水铝石 含量分别为14.1%、10.8%、6.8%、3.3%、0%;随着溶 液B占比的增加,基体中未反应完全的三水铝石含量 也随之下降;除试样C1外,试样C2~C5中均检出了 非定量(NQ)相,NQ相通常包括非晶态物质和结晶 度较低的微晶相;试样C2~C5在28d龄期时,其NQ 相的含量分别为3.9%、7.6%、11.6%、15.2%,说明溶



为了确定 NQ相的组成,使用 NMR 分析了试样 的<sup>27</sup>A1配位特征,结果如图 6 所示.由图 6 可见,试样 C1、C3 与 C5 均仅在  $\delta$ =11.00处出现共振信号峰.在 水泥基材料中,四配位、五配位、六配位铝相的共振 信号峰分别位于  $\delta$ =50~90、20~50、0~20 的范围 内<sup>[13]</sup>.由此可以推断,本研究中的硬化试样仅含有六 配位的<sup>27</sup>A1,即 A1<sup>VI</sup>.AIO<sub>2</sub>与非晶型 A1(OH)<sub>3</sub>分别表 现为四配位、五配位的<sup>27</sup>A1,其共振信号峰分别位于  $\delta$ =60~80、20~40之间<sup>[6,14]</sup>.然而,在图 6 中,试样均 未在  $\delta$ =60~80、20~40内观察到共振信号峰,这表 明本体系中无 A1O<sub>2</sub>剩余,也不含非晶 A1(OH)<sub>3</sub>.因此 图 5 中 NQ 相的含量可被视为 AH<sub>3</sub>的含量.

由图5还可知,当溶液A与溶液B的质量比变化时,硬化基体中的Mc含量相对恒定,而三水铝石与微晶AH<sub>3</sub>的含量改变.据此,进一步分析了激发剂中溶液B占比从0%(试样C1)增至100%(试样C5)时,三水铝石与微晶AH<sub>3</sub>含量的变化情况,结果如图7所示. 由图7可见,三水铝石的含量与溶液B的占比呈线性 负相关,微晶AH<sub>3</sub>的含量则与溶液B的占比呈线性正 相关.



图 4 试样 C1~C5的 XRD 图谱 Fig. 4 XRD patterns of samples C1-C5



图 5 风件 C1~C5 时初相组成





图 6 试样 C1、C3 与 C5 养护 28 d 时的 <sup>27</sup>Al MAS-NMR 谱 Fig. 6 <sup>27</sup>Al MAS-NMR spectra of samples C1, C3, and C5 cured for 28 d





进一步验证试样 C1~C5中的物相变化情况,其 养护 28 d时的 TG-DTG 曲线见图 8. 由图 8可见:微 晶 AH<sub>3</sub>与三水铝石的主要失重峰分别位于 260、 290 ℃<sup>[9]</sup>;从试样 C1 至试样 C5,位于 260 ℃的失重峰 逐渐增强,而位于 290 ℃的失重峰则逐渐减弱.这表 明随着激发剂中溶液 B占比的增加,三水铝石的含量 减少,而 AH<sub>3</sub>的含量增加,这一现象与 XRD 的结果 一致.



图 8 试样 C1~C5养护 28 d 时的 TG-DTG 曲线 Fig. 8 TG-DTG curves of samples C1-C5 cured for 28 d

#### 2.3 力学性能与微观形貌

图 9 给出了试样 C1~C5 的抗压强度.由图 9 可见:在1 d时,试样 C1~C5 的抗压强度分别为 0.6、

5.1、11.5、16.8、20.5 MPa;由试样C1至试样C5,抗压 强度呈逐步增大的趋势;养护至28d时,试样的抗压 强度仍然保持着这种递增趋势.



根据2.2的分析结果,随着激发剂中溶液B占比从0%(试样C1)增至100%(试样C5),三水铝石的含量逐渐减少,而微晶AH。的含量相应增加.为了明确微晶AH。含量对力学性能的影响,分析了抗压强度与AH。含量之间的相关性,结果如图10所示.由图10可见,抗压强度与AH。含量之间呈线性正相关,即AH。含量越高,抗压强度越大.这一结果与2.1中T2 演变的结果一致.这表明当AH。含量增加时,基体中



Fig. 10 Correlation between compressive strength and AH<sub>3</sub> content

会有更丰富的凝胶产物和更致密的孔隙结构,从而 提升了材料宏观力学性能.

上述分析表明,微晶AH<sub>3</sub>相比于三水铝石具有 更优的胶凝性能.在水泥基体中,物相的胶凝性能与 其比表面积有关.通常情况下,颗粒越细,其比表面 积越大,胶凝性能越强<sup>[15]</sup>.为了对比分析微晶AH<sub>3</sub>与 三水铝石的胶凝性能,本文计算了AH<sub>3</sub>的晶粒尺寸, 具体方法见笔者前期的研究<sup>[7]</sup>.

表2列出了使用衍射数据分析软件Diffrac.EVA (EVA)算出的试样C1中AH<sub>3</sub>的晶粒尺寸(D),以及 通过全谱分析软件Total Pattern Solution(TOPAS) 采用洛伦兹方程-去卷积法(LVOL-IB)和基于半高 宽的洛伦兹方程 - 高斯方程去卷积法 (LVOL-WHM)得到的试样C1中AH<sub>3</sub>的晶粒尺寸. 由表2可见,这些方法算出的数值较为接近,28 d试

表 2 试样 C1中 AH<sub>3</sub>相的晶粒尺寸 Table 2 Crystallite size of AH<sub>3</sub> in sample C1

Coloristics mothed	Angular range/(°)	D/nm	
Calculation method		1 d	28 d
Color and A (DVA)	18.0-19.5	19.5	19.7
Scherrer method (EVA)	19.5-21.0	19.8	20.0
LVOL-IB (TOPAS)	18.0-21.0	18.8	19.0
LVOL-FWHM (TOPAS)	18.0-21.0	19.2	19.5

物相的比表面积S可通过下式计算[16]:

$$S = 6/\rho D \tag{1}$$

式中:p为密度.

三水铝石的晶粒尺寸同图1中Al(OH)<sub>3</sub>,其中值 粒径为5.82 μm.表2中AH<sub>3</sub>的平均晶粒尺寸大约为 19.6 nm.由此可计算出AH<sub>3</sub>的比表面积是三水铝石 的298倍.这表明AH<sub>3</sub>的胶凝性能远高于三水铝石. 因此,随着AH<sub>3</sub>含量的增加,基体的抗压强度也相应 提高.

图 11展示了试样的微观形貌及能谱分析结 果.在图 11(a)、(b)、(c)中均可观察到片状物相. 点1位于试样 C1的片状物相上,其Ca与Al的摩尔 比为 2.13:1.00,这表明该处存在 Mc.Mc 作为一种 双金属氢氧化物,呈现片层状的微观形貌<sup>[17]</sup>.点 2 位于试样 C1中非常细小的薄片状颗粒上,而点 3 位于试样 C5的一个块状颗粒上.这 2个点均主要 由 Al和O组成,分别对应着微晶 AH<sub>3</sub>和三水铝石. 与试样 C1中点 2处的小颗粒相比,试样 C5中点 3 处的块体具有更大的颗粒尺寸,这进一步证实了 AH<sub>3</sub>与三水铝石在尺寸上的差异,且与表 2的分析 结果相吻合.



# 3 结论

(1)当氢氧化钠及氢氧化铝复配溶液与偏铝酸 钠溶液的质量比改变,但Na<sub>2</sub>O与Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>在胶凝材料 中的质量分数保持不变时,硬化基体中的单碳型碳 铝酸钙 Mc含量相对稳定,而三水铝石与微晶 AH<sub>3</sub>的 含量则随之变化.

(2)随着激发剂中偏铝酸钠溶液的占比从0%逐

步增至100%,基体中三水铝石的含量降低,微晶 AH<sub>3</sub>的含量增加.微晶AH<sub>3</sub>含量的增加导致基体中凝 胶孔的占比提高,孔隙结构变得更加致密.

(3)在 Mc含量保持基本稳定时,基体的抗压强 度与微晶 AH<sub>3</sub>的含量呈线性正相关,即 AH<sub>3</sub>的含量 越高,硬化试样的强度也越高.微晶 AH<sub>3</sub>的平均晶粒 尺寸约为 19.6 nm,显著小于三水铝石的中值粒径 5.82 μm,因此微晶 AH<sub>3</sub>具有更大的比表面积和更强 的胶凝性能.

### 参考文献:

- GOLDSCHEIDER N, CHEN Z, AULER A S, et al. Global distribution of carbonate rocks and karst water resources [J]. Hydrogeology Journal, 2020, 28(5):1661-1677.
- [2] 蒋正武,高文斌,杨巧,等.低碳混凝土的技术理念与途径思考[J].建筑材料学报,2023,26(11):1143-1150.
   JIANG Zhengwu, GAO Wenbin, YANG Qiao, et al. Technical principles and approaches for low carbon concrete[J]. Journal of Building Materials, 2023, 26(11):1143-1150. (in Chinese)
- [3] WANG D H, SHI C J, FARZADNIA N, et al. A review on use of limestone powder in cement-based materials: Mechanism, hydration and microstructures [J]. Construction and Building Materials, 2018, 181:659-672.
- [4] LIU Y T, ZHANG Y Y, DONG B Q, et al. Limestone powder activated by sodium aluminate: Hydration and microstructure[J]. Construction and Building Materials, 2023, 368:130446.
- [5] WANG F, LONG G C, HE J H, et al. Fabrication of energy-efficient carbonate-based cementitious material using sodium meta-aluminate activated limestone powder [J]. ACS Sustainable Chemistry & Engineering, 2022, 10(20):6559-6572.
- [6] LIU Y T, DONG B Q, HONG S X, et al. Influence mechanisms of CaCO<sub>3</sub>/NaAlO<sub>2</sub> ratios in carbonaluminate cementitious materials [J]. Journal of Materials Research and Technology, 2023, 25:4700-4719.
- [7] 刘源涛,董必钦,邢锋,等. NaAlO<sub>2</sub>对贻贝质碳铝酸盐胶凝材
   料水化和性能的影响[J]. 硅酸盐学报, 2023, 51(11):2763-2779.
   LIU Yuantao, DONG Biqin, XING Feng, et al. Influence of
   NaAlO<sub>2</sub> on hydration and property of mussel shell-based
   carbonaluminate cementitious materials[J]. Journal of the Chinese
   Ceramic Society, 2023, 51(11):2763-2779. (in Chinese)
- [8] MAACH N, GEORGIN J F, BERGER S, et al. Chemical mechanisms and kinetic modeling of calcium aluminate cements hydration in diluted systems: Role of aluminium hydroxide

formation[J]. Cement and Concrete Research, 2021, 143:106380.

- [9] ZHANG Y, ZHAO Q, GAO Z, et al. Nanostructural evolution of Al(OH)<sub>3</sub> gel formed by the cubic and orthorhombic ye'elimite clinkers of calcium sulfoaluminate cements in an ultra-wide hydration temperature range[J]. Cement and Concrete Research, 2021, 150:106607.
- [10] HUCL, HOUDS, LIZJ. Micro-mechanical properties of calcium sulfoaluminate cement and the correlation with microstructures[J]. Cement and Concrete Composites, 2017, 80:10-16.
- [11] 常钧,张洋洋,尚小朋,等.AH<sub>3</sub>及水化程度对硫铝酸盐水泥强度的影响[J].建筑材料学报,2016,19(6):1028-1032.
  CHANG Jun, ZHANG Yangyang, SHANG Xiaopeng, et al. Effect of AH<sub>3</sub> phase content and hydration degree on the strength of calcium sulfoaluminate cement [J]. Journal of Building Materials, 2016, 19(6):1028-1032. (in Chinese)
- [12] 佘安明,马坤,王中平,等.低场核磁共振低温测孔技术表征 硬化水泥浆体孔结构[J].建筑材料学报,2021,24(5):916-920.
  SHE Anming, MA Kun, WANG Zhongping, et al. Characterization of pore structure in hardened cement paste by low field NMR cryoporometry [J]. Journal of Building Materials, 2021,24(5):916-920. (in Chinese)
- [13] 胡传林,陶永征, TARIQ Jamil,等. 煅烧黏土反应活性及其影响机理[J]. 建筑材料学报, 2023, 26(2):179-185,220.
  HU Chuanlin, TAO Yongzheng, TARIQ Jamil, et al. Reactivity of calcined clay and its influence mechanism [J]. Journal of Building Materials, 2023, 26(2):179-185,220. (in Chinese)
- [14] ISOBE T, WATANABE T, D' ESPINOSE DE LA CAILLERIE J B, et al. Solid-state <sup>1</sup>H and <sup>27</sup>Al NMR studies of amorphous aluminum hydroxides [J]. Journal of Colloid and Interface Science, 2003, 261(2):320-324.
- [15] 周俊峰,陈啸洋,陈兵,等. 煅烧沸石粉对硫氧镁水泥耐水性的影响[J]. 建筑材料学报, 2024, 27(3):197-205.
  ZHOU Junfeng, CHEN Xiaoyang, CHEN Bing, et al. Effect of calcined zeolite powder on water resistance of magnesium oxysulfate cement[J]. Journal of Building Materials, 2024, 27 (3):197-205. (in Chinese)
- [16] HE M L, WANG N, CHEN M, et al. Distribution and motion behavior of desulfurizer particles in hot metal with mechanical stirring[J] Powder Technology, 2020, 361:455-461.
- [17] 陈钰婷,王中平,彭相,等.高温与碳化对铝酸盐水泥水化产物氯离子结合稳定性的影响[J].建筑材料学报,2022,25(7): 715-721.

CHEN Yuting, WANG Zhongping, PENG Xiang, et al. Effect of high temperature and carbonization on chloride binding stability in calcium aluminate cement[J]. Journal of Building Materials, 2022, 25(7):715-721. (in Chinese)