

# 水泥混合材料的 性能与利用

黃大能 編著

建筑材料工業出版社

# 水泥混合材料的 性能与利用

黃大能編著

建筑材料工業出版社

## 内 容 提 要

本書彙編了苏联关于水泥混合材料的理論与經驗并結合作者本人多年参加这方面研究工作的心得写成。內容主要包括火山灰質混合材料、粒狀高爐矿渣和噴充性混合材料的各种性能和鑑定方法，并突出地介紹了目前我国正大量生产的火山灰質矽酸鹽水泥和矿渣矽酸鹽水泥的各种性能和它們的使用范围。

大力推广混合材料的利用是我国提高水泥产量，节约水泥消耗的有效方法之一，本書可供广大水泥使用單位、建筑工地、研究所及水泥工厂、專業学校等工作人员参考之用。

## 水泥混合材料的性能与利用

黃大能編著

1957年2月第一版 1957年2月北京第一次印刷 6,055 册

850×1168 • 口 · 78,000字 • 印張5 1/2 定价(10) 0.60 元

北京市印刷一厂印

新华書店發行

書号 0057

建筑材料工业出版社出版(地址：北京市西單区什八半截中沈家子胡同3号)

北京市書刊出版業營業許可証出字第1094号

## 序

水泥混合材料的摻用，在我国虽然已有三年多的历史，但是它的研究工作还在展开中。我国大部分水泥厂虽然已經摻用混合材料，但品种还不多，尤其是优良的水硬性混合材料犹待广泛寻覓，工业副产品，如矿渣、煤渣等，犹待大量利用。对于混合材料的性能、鑑別、使用方法等知識，还没有广泛地被生产和使用者所掌握。工地直接摻用混合材料，更待普遍展开。在我国第一个五年計劃要超额完成，第二个五年計劃即待开始的客觀情況下，广泛宣傳和介紹混合材料的知識，推广采用，以节约水泥，提高产量，降低成本，实屬十分需要。因此本小册子將个人从事这一研究工作几年来的些微心得，結合参考几本苏联有关書籍，作了比較淺近的綜合性介紹，希望在工业建設中能起一些作用。

作者1956年10月

## 目 录

<b>第一章 緒言</b> .....	5
<b>第二章 火山灰質混合材料</b> .....	9
定义——按地質生成分类——按化学与矿物成份分类——火 山生成的火山灰質混合材料——沉积生成的火山灰質混合材 料——人工的火山灰質混合材料——性能——品質要求—— 品質鑑定法——五种方法的評比——主要用途	
<b>第三章 粒狀高爐矿渣</b> .....	37
定义——生产——化学成份——分类——性能——驟冷成粒 法——三种成粒法的比較——品質要求——品質鑑定法—— 主要用途	
<b>第四章 填充性混合材料</b> .....	54
定义——分类——性能——品質要求——用途	
<b>第五章 火山灰質砂酸鹽水泥</b> .....	58
定义——制造——建筑性能——使用范围	
<b>第六章 矿渣砂酸鹽水泥</b> .....	81
定义——制造——建筑性能——使用范围	
<b>第七章 工地掺加混合材料</b> .....	94
概述——建筑砂浆水泥——多成分水泥	

# 第一章

## 緒 言

學習蘇聯先進經驗，清算了水泥工業中的資本主義技術思想。

我國水泥工業，自1876年唐山開平礦務局建立立窯生產水泥以來，已有約80年歷史。由於國家長期处在半封建半殖民地社會，因此水泥工業，在技術上，也長期受到了資本主义思想的支配。其中最顯著的一種情況，就是在波特蘭水泥（現稱矽酸鹽水泥）的定義中，從未允許在水泥熟料中，除石膏和水外，摻入任何其他材料。這種情況，在很大程度上限制了水泥工業的發展。由於這一限制，使我國長期生產着單一品種和單一強度標號的水泥，因此遠不能滿足國家建設多方面的需要。

全國解放以後，這種情況再不能讓它繼續存在下去了。當我們掀起學習蘇聯先進科學技術的高潮時，1951年首先在東北地區，在蘇聯專家幫助下，打破了這一限制，允許在水泥熟料粉碎的同時，摻入經過質量鑑定的各種混合材料。如果摻加佔水泥總重量15%以下的水硬性混合材料，或10%以下的填充性混合材料，水泥名稱不變，仍稱矽酸鹽水泥。

這是中國水泥工業發展中的歷史轉折點。由於水泥中允許摻入多樣的混合材料，就打開了生產和使用多品種多標號水泥的大門，使中國水泥工業的面貌為之一新。當時在東北地區，由於黨和政府的領導，多品種多標號水泥獲得很快的發展。1951年年底，前東北工業部頒佈了「關於生產和使用混合水泥的決定」，擬定了「多標號水泥暫行標準草案」，進一步允許生產摻加較多混合材料的混合水泥。同時，前東北建築材料工業管理局制定了摻加混合材料水泥的研究計劃，一方面着手調查勘探水硬性和填

充性混合材料，一方面重点开始研究掺加混合材料水泥的建筑性能。这样，在1952年一年中，东北各水泥厂，由于掺加混合材料，增加了水泥产量约25%，对当时东北水泥的供求平衡起了很大作用。

1952年年底，前中央重工业部建筑材料工业管理局在北京召开了全国性的水泥专业会议。会上，苏联专家米哈依留达介绍了苏联水泥工业发展的途径，指出苏联水泥工业的发展是由帝俄时代的三种水泥——波特兰水泥、罗马水泥及石灰粘土水泥，到苏维埃政权建立约三十年后扩大到五十多种。由于品种的扩充和标号的增多，大大地满足了国民经济建设发展中不断增长的需要。专家的报告，使我们认识到苏联水泥工业发展的途径也就是我国发展的途径，而在水泥中掺加混合材料，正是我国当前的努力目标。因此，会上由水泥生产者、使用者、研究者三方面的代表，共同研究讨论，提出了〔中华人民共和国矽酸盐水泥、矿渣矽酸盐水泥、火山灰质矽酸盐水泥、混合矽酸盐水泥暂行标准草案〕。1953年4月由前重工业部頒佈試行。1953年冬，并由国家计划委员会会同前重工业部和建筑工程部在北京召开了全国性的推广使用多品种多标号水泥大会。从此，我国水泥工业的历史展开了崭新的一頁，不仅史無前例地在全国范围内统一了水泥分类、名称、定义、品质标准和检验方法，并且促使掺加混合材料的水泥在全国范围内推广开来。到1954年年底时，全国大部分水泥厂都已生产了掺加混合材料的水泥，而各种品种各种标号的水泥已开始广泛地为广大的建筑工程部门服务。

## 水泥中掺加混合材料的经济意义

### 1. 满足某些工程对水泥特殊的技术要求

水泥使用范围是十分广泛的。在国家各方面的建设中，很难找到不采用水泥的工程。随着建筑技术的不断发展，对水泥提出了更广泛的技术要求。例如水工混凝土建筑物对水泥提出了抗渗性和耐蚀性等的技术要求；大体积的混凝土工程对水泥提出了发

热量低和硬化时体积变化不大的技术要求；寒冷地带的工程提出了耐冻性的要求；热车间工程提出了耐热性的要求，而砌砖、勾缝、抹墙又需要合乎经济原则的低标号水泥。此外，在装配式混凝土构件中，由于采取蒸汽养护法，因此要求采用在蒸汽中硬化效果较大的水泥。凡此种种，都说明单一品种和单一标号的水泥再也满足不了这些要求了。

掺加混合材料的水泥，只要混合材料在质量上符合规定的要求，是能够在一定程度上改变水泥建筑特性的，因此在一定程度上也能够满足某些工程对水泥的特殊要求。这样就使水泥的使用范围大为扩充，而更重要的是使建筑物的质量，由于合理选用了水泥而获得改善。因此，水泥中掺入混合材料可使某些建筑物的寿命得以延长，这在整个国民经济建设中所创造的价值是无法估量的。

## 2. 提高水泥产量，降低生产成本

一般混合材料，在掺入水泥或水泥熟料前是不需要经过高温煅烧的（部分火山灰质混合材料需要经过一定温度煅烧以提高活性）。因此，水泥厂或建筑工地只需准备若干烘干及粉碎设备，就能大大地增加水泥产量。例如一个日产 1000 吨熟料的水泥厂，在熟料粉碎时掺加 30% 粒状高炉矿渣，产量就一下子提高了 30%。这对我国大规模经济建设中水泥供不应求的情况是具有重大意义的。国家从小量的投资额，能取得很大的收获。事实上，在 1953 年一年内，虽然混合材料尚未普遍采用，但全国由于掺加混合材料而提高的水泥产量达到总产量的 22.49%，即相当于增设了三个中型的新厂，而我们知道，建设一个新厂是需要几千万元的投资额，需要集中大量设计技术人员和施工人员，并且非 2—3 年时间是不能完成的。另一方面，由于水泥生产成本中，煅烧部分比重最大，而混合材料一般不需煅烧，因此使生产成本可以大为降低。据粗略计算，水泥掺加混合材料后，生产成本一般可降低 10% 以上。混合材料掺加量多些的话，甚至可降低达 25%。

### 3. 节约水泥使用，降低工程造价

在没有生产掺加混合材料的水泥以前，我国各种工程中使用水泥存在着很大浪费现象。最突出的是一般不需要高强度的次要工程部分，无例外地使用高强度水泥。例如砌砖砂浆，一般只要200号水泥就行，但由于没有低标号水泥，就不得不使用强度相当于400号或500号的水泥。这不仅浪费了国家物资，而且还增高了工程造价。掺加混合材料以后，水泥标号得到了调节，200号与300号的水泥开始生产了，使用部门就能根据不同要求选择不同标号的水泥使用。这样，一方面做到了物尽其用的节约原则，另一方面，也由于掺加混合材料的低标号水泥售价较低，因此降低了工程造价。

### 混合材料的分类

掺入水泥中的或直接掺入混凝土中的混合材料，包括天然矿物质的和人工制造的两种。它们通常分成下列三大类：

甲、火山灰质混合材料——天然的和人工的；

乙、粒状高炉矿渣——人工的；

丙、填充性混合材料——天然的和人工的。

火山灰质混合材料和粒状高炉矿渣都具有水硬性，所以通称为水硬性混合材料。填充性混合材料不具水硬性，所以也可称为非水硬性混合材料。

## 第二章

### 火山灰質混合材料

#### 定 义

凡天然或人工矿物質原料，磨成細粉，注水后，本身虽不硬化，但如与气硬性石灰混拌成膠泥状态后，能在空气中硬化，并能在水中繼續硬化的，称为火山灰質混合材料。

#### 按地質生成分类

##### 天然的火山灰質混合材料

###### A. 火山生成的

1. 火山灰 (Вулканические пеплы)
2. 白榴火山灰 (Пуццоланы)
3. 火山凝灰岩 (Вулканические туфы)
4. 粗面凝灰岩 (Трасы)
5. 浮石 (Пемзы)

###### B. 沉积生成的

1. 砂藻土 (Диатомиты)
2. 砂藻石 (Трепелы)
3. 蛋白石 (Опоки)
4. 天然燒粘土 (Глиежы)

##### 人工的火山灰質混合材料

- A. 燃烧粘土質材料 (Обожженные глинистые материалы) 如  
烧粘土、碎砖、瓦片等。

- B. 活性矽質渣 (Активные кремнеземистые отходы)
- B. 煅燒岩 (Горелые породы)
- Г. 酸性灰与燃料渣 (Кислые золы и топливные шлаки)

### 按化学与矿物成份分类

#### A. 含多量含水矽酸的混合材料

1. 矽藻土
2. 矽藻石
3. 蛋白石
4. 活性矽質渣

#### B. 熔岩急冷，含多量矽酸鋁的混合

材料，有时成分解物，常呈玻璃質。

1. 火山灰
2. 火山凝灰岩
3. 浮石
4. 粗面凝灰岩

#### B. 含多量燒粘土物質的混合材料

1. 燒粘土
2. 天然燒粘土
3. 煅燒岩
4. 碎磚瓦片
5. 酸性灰与燃料渣

### 火山生成的火山灰質混合材料

作为天然火山灰質混合材料的火山生成物質，通常屬於火成岩一类。当地壳內的熔漿噴出地表，因地表溫度低，壓力小以及气体散失等原因，使这种噴出岩常具显著特性。由于熔漿到达地表后骤然冷却，使構成玻璃質的表皮，在一定程度內阻止了內含

气体的散失，因此成为質地細緻的細小結晶及多孔状态。

火山噴發时，随同融岩一起往往杂有大量細渣，有时可被气流吹颺到数十里外，沉积在地面上或水中，在自然界成为松散、粉末狀的称为火山灰。如果沉积后成为松軟土壤状态的称为白裡火山灰（或称薈查蘭）。如果火山噴出物含有干燥而不稳定的物質，遇水后起化学变化，成为多孔塊岩状态的称为火山凝灰岩。成为較坚实的岩石結構的称为粗面凝灰岩（或称火山岩）。至于浮石的形成，是一种火山噴出的融岩，在冷却过程中，排出大量气体，强烈起泡，成为多孔狀，能浮于水面的大小不一的塊岩。

所有这些火山生成的火山灰質混合材料，都含有大量氧化矽与氧化鋁。它們的化学成份見表1。它們多屬酸性的，并具有结晶水。由于經過驟冷，它們大多含有不同程度的玻璃質。从它們的化学成份（主要是氧化矽）和冷却速度，决定了它們的化学活性。

### 沉积生成的火山灰質混合材料

沉积岩的生成，与火成岩不同。火成岩的物質是直接由地壳内部得来，沉积岩是由其他岩类（火成岩、变質岩或沉积岩本身）經過物理和化学作用破坏而成碎屑，再經水、冰或風的作用，搬到适当处所，自行沉积而成。按照沉积方式，可分成：机械沉积，如砂岩、頁岩、礫岩等；化学沉积，是溶在水中的物質，經蒸發及化学作用沉淀而成，如石膏、岩鹽、石灰石等；有机沉积，是生物遺体堆积而成，如矽藻土等。

属于火山灰質混合材料的沉积物質，主要是矽藻土和矽藻石。它們生長在湖泊或淺海中，常可从古代湖或淺海中發現。湖海的水中有属于植物类的微生物：矽藻虫或放射虫，能在水中游泳，分泌矽質介壳，繁殖力很强，死后介壳沉积湖底成为矽藻土。沉积过程中可能夾杂部分粘土。

矽藻土与矽藻石在外貌上很少差別，多呈淺灰色或黃色，常沾一层深灰色的有机物質，硬岩很少，多为松軟、多孔、粉狀物

体，極易磨成粉末，在空气中暴露时吸收潮湿很快。矽藻土在干燥状态下的容重一般約为0.75克/立方公分，矽藻石約为0.85克/立方公分。

**蛋白石**是較坚实的矽藻土或矽藻石，切开面呈貝壳狀，稜角尖銳而無光彩。蛋白石干燥状态下的容重約为1.40克/立方公分。

矽藻土的組成，主要包括一种矽藻介壳 或其碎屑，非常細小，1立方公分中可含有150万~3000万粒，含粒越多，容重越小，則活性越大。矽藻石并無介壳，即使有含量也極少，从显微鏡下觀察，几乎全部是細圓的蛋白石微粒，尺寸小至几千分之一公厘。一般說来，矽藻石較矽藻土活性为大。蛋白石的形成，是由細圓的無定形矽酸的蛋白微粒压实而成。

以上三种火山灰質混合材料，都称为矽質沉积岩，或称蛋白岩，主要都含有無定形游离矽酸。

### 人工的火山灰質混合材料

**活性矽質渣**或称**矾土渣**，含有多量含水矽酸，是由粘土制造硫酸鋁所得的副产品。制造硫酸鋁时，常用成份近似高嶺土的耐火粘土，先在严格控制的溫度中煅燒脫水，然后在硫酸中溶解成为 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液，同时得到不溶解的殘渣，即为活性矽質渣。这类渣，氧化矽为其主要成份，并含有若干不溶解的粘土顆粒，或少量未完全洗去的 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ，具有高度活性，是很好的水硬性混合材料。在用氯化高嶺土制取 $\text{AlCl}_3$ 的方法中，可得到类似的渣。

粘土属于沉积岩中的碎屑岩类，是由岩石風化后，随流水移动而沉积于海底或湖沼中所形成的。粘土种类很多，化学成份随生成地点而变。生成地点一般可分为：海沉粘土，是从大陆上剥蚀下来的物質，在沿海一帶沉积，深度在十公尺以下，包括高嶺土、球粘土、耐火粘土、頁岩等，化学成份較均匀；湖沉粘土，物質在湖澤沿岸沉积而成，包括耐火粘土、頁岩、紅粘土及杂质粘土等，深度較淺，大多含有矽質；河口沉粘土，是河流入海或

入湖口沉积而成，杂质多且复杂；洪水沉积粘土，经过洪水沉积而成，常含砂质，极不纯粹。用作火山灰质混合材料的烧粘土原料，最好含有大量高岭土质，化学成份是含水矽酸鋁 $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ，由长石类岩石（如花岗岩）分解而成。将粘土烧到 $600\sim 800^\circ\text{C}$ 时最为适宜，超过或低于这一温度范围都将降低活性（见图1）。

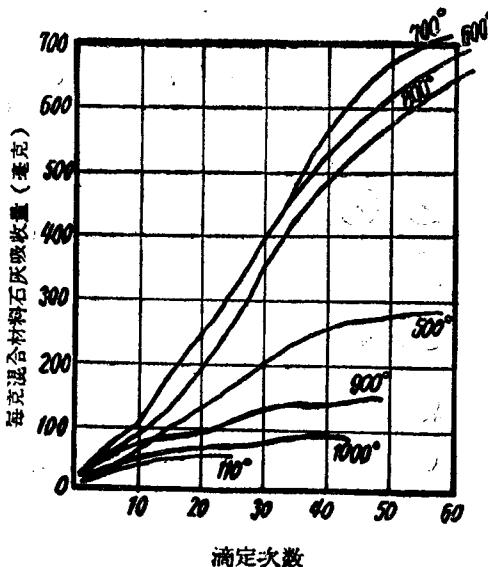


圖 1 粘土煅燒溫度对活性的影响

粘土在一定温度范围内煅烧时（即火山灰化时），化学上不活泼性的高岭土转变成为脱水高岭土 $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$ ，就具有显著的活性，容易与石灰互相作用。但由于纯高岭土类粘土是制造耐火材料的可贵原料，因此作为火山灰质混合材料的烧粘土，一般就用含氧化铝较低的粘土，氧化铝成份常在 $15\sim 20\%$ 间，即使低至 $12\sim 14\%$ ，也可得到很好的烧粘土混合材料。

煅烧岩分成两类：一类是地下煤层自燃而成，称为天然烧粘土，归类于沉积生成的天然火山灰质混合材料；另一类是煤矿废石场自燃而成，称为烧煤岩。煅烧岩中主要的组成部份是烧粘土，它们的质量取决于化学成份与烧成情况，根据主要夹杂物的

種類，分成白、紅與淡黃色的純粘土質岩，暗紅和鮮紅色的鐵矾土質岩及磚色的砂質岩。我國唐山開礦發現的所謂矸子土，帶紅色的即屬於燒煤岩的一種，可以作為火山灰質混合材料。

一般灰份多的燃料，如褐煤、可燃頁岩等，它們礦物部份的化學成份與粘土相似，它們經過燃燒後的灰燼，具有水硬性，能作水硬性混合材料。但燃燒溫度須低（例如爐底渣）才有較高活性。如果溫度太高（例如爐頂灰），活性將大為降低，只能作非水硬性混合材料。大多數可燃頁岩含有較高碳酸鈣成份，因此頁岩灰的化學成份與一般燃料渣不同，將它磨細後本身具有獨立的輕微的水硬性。我國東北撫順產大量可燃頁岩，它的灰燼已供東北某些水泥廠作水硬性混合材料，但其化學成份中並不含有多少氧化鈣（見表 1），因此並不具有獨立的水硬性。

火山灰質混合材料化學成份(%)

表 1

混 合 材 料 名 称	燒失量	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO + MgO	碱 类
火山生成的混合材料 蘇聯納爾奇克火山灰 (Нальчикский)	6.9	70.4	12.1	1.7	5.3	3.2
奴赫伊斯克火山灰 (Нухинский)	8.8- 11.6	61.7- 77.4	6.9- 17.8	1.3- 2.1	1.2- 1.4	1.8- 8.1
沃羅涅日火山灰 (Воронежский)	6.8	73.2	13.7	2.1	1.5	2.7
阿尼西克浮石 (Аниская)	2.8	66.5	15.0	2.7	2.3	8.7
卡拉達格粗面凝灰岩 (Карадагский)	10.6- 11.8	69.6- 71.4	10.2- 11.1	0.9- 1.1	2.1- 2.8	3.2- 3.9
阿尔齐克火山凝灰岩 (Артикский)	0.5	64.9	15.8	5.7	4.8	7.9

續表 1

混合材料名称	燒失量	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO + MgO	碱类
梯突柴姆斯克火山凝灰岩 (Тедзамский)	6.8	63.7	15.6	4.1	5.3	3.9
我国江南水泥厂用棲霞山 凝灰岩	7.15	60.57	15.84	4.08	8.99	0.31 (SO <sub>3</sub> )
宣化粗面凝灰岩	10.53	67.68	12.83	0.50	6.20	3.58
沉积生成的混合材料 苏联沃尔斯克砂藻土 (Вольский)	2.9	81.5	9.1	3.4	2.2	—
卡麦什洛夫砂藻土 (Камышловский)	8.0	76.5	8.3	4.0	2.9	—
基砂梯勃砂藻土 (Кисатибский)	0.6	93.6	1.9	0.4	2.9	—
日兹德宁砂藻石 (Жиздринский)	7.9	76.5	7.7	3.2	1.9	—
道婆日斯克砂藻石 (Добужский)	1.8	86.8	6.9	2.8	0.9	—
布良斯克砂藻石 (Брянский)	2.2	83.1	8.2	2.7	2.5	—
苏赫洛日砂藻石 (Сухоложский)	7.9	81.3	3.7	5.5	1.7	—
我国吉林省柳甸砂藻土	5.13	77.93	11.28	2.63	1.79	—
人工的混合材料 苏联活性砂質渣	13.8	79.1		4.7	0.3	(SO <sub>3</sub> )
煅燒粘土	2.3	63.4	12.4	7.9	12.5	1.3

續表 1

混合材料名称	烧失量	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO + MgO	碱类
莫斯科附近煤渣	—	33-55	24-47	2.4-24	1.0-6.7	0.12-2.6
烏拉尔煤渣 (Уральская)	—	37-49	22-33	14-20	4.8-8.8	0.3-5.5
可燃頁岩灰	—	28-43		11--22	CaO 20-50  MgO 0.6-2.4	4.12
我国撫順油頁岩灰	2.29	61.77	20.53	11.71	3.03	0.59
唐山矸子土	6.42	53.97	28.52	5.70	4.50	0.31
北京紅磚粉	0.24	61.89	16.05	5.79	12.63	0.17

## 性 能

火山灰質混合材料在它的定义中已闡明：与水拌和后，本身并不产生水硬性，但如与气硬性石灰混合，加水成膠泥状态后，就能在空气中硬化，并能在水中繼續硬化。

火山灰質混合材料之所以具有上述性能，是因为它含有較多的酸性氧化物，如SiO<sub>2</sub>，Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>。这些酸性氧化物具有一定程度的活性，能与氢氧化鈣 Ca(OH)<sub>2</sub> 在常温与常压下起化学反应，生成不溶于水，并且化学性很稳固的含水 砂酸鈣  $\alpha\text{CaO}\cdot\text{SiO}_2\cdot n\text{H}_2\text{O}$  或含水鋁酸鈣  $\gamma\text{CaO}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3\cdot n\text{H}_2\text{O}$ 。这种砂酸鈣并且具有一定度的强度。

下文要說明火山灰質混合材料加入砂酸鹽水泥后，对水泥質量所起的主要变化。

砂酸鹽水泥中含有若干种矿物成份，其中最主要的是砂酸鈣。水泥遇水后要發生水化作用，其中砂酸三鈣在水化中生成砂酸二鈣水化物的同时，不可避免地要离析出大量氢氧化鈣。它的