

# 建筑科学研究报告集

第二集

无熟料水泥、掺混合材料水泥和土坯砖·

中華人民共和国国家建設委員会科学工作局 編

建筑工程出版社

建筑科学研究报告集

第二集

無熟料水泥、掺混合材料水泥和土坯磚

中华人民共和国国家建設委員会科学工作局編

建筑工程出版社出版

• 1959 •

## 內容提要

建築科學研究報告集第二集包括關於建築材料方面的八個試驗報告，即五個無熟料水泥的試驗報告、二個摻混合材料水泥的試驗報告和一個土坯磚性質的試驗報告。

五個無熟料水泥試驗報告，即赤泥硫酸鹽水泥、石灰頁岩水泥、石灰凝灰岩水泥、石灰燒結土水泥，利用鞍山矿渣制造矿渣硫酸鹽水泥的試驗報告，分別敘述了各該種水泥的試制理論基礎、原料成分配合、製造過程、水泥成品的一般性能和特殊性能等的試驗結果和使用這些新品种水泥的經濟意義，另附有試拟的有關技術條件。

二個摻混合材料水泥的試驗報告，一個是多成分水泥試驗報告，敘述了三成分水泥與二成分水泥的性能，證明它們基本上沒有差別，可以在工地上就摻有混合材料的任何種矽酸鹽水泥中摻各種類型的混合材料。另一個是火山灰質混合材料試驗報告，敘述了火山灰質混合材料的活性指標和摻火山灰質混合材料對水泥強度及抗侵蝕性能的影響的試驗結果，並通過這些試驗結果，就已公布的“用於膠凝材料中火山灰質混合材料技術條件”作了必要的說明。

土坯磚性質的試驗報告，簡括地敘述了對這種經濟的地方性建築材料，在使用原料、摻料和制坯方法方面影響成品性質的初步試驗結果，並提出了對今后土坯磚研究工作的幾點建議。

## 建築科學研究報告集 第二集 無熟料水泥、摻混合材料水泥和土坯磚

國家建設委員會科學工作局 編

1959年3月第1版

1959年3月第1次印刷

4,060冊

850×1168 • 1/32 • 190千字 • 印張 8 • 定價(10)1.35元

成都印制厂印刷 • 新华書店發行 • 書號: 1076

建筑工程出版社出版(北京市西郊百万庄)  
(北京市書刊出版業營業許可證出字第052号)

## 序

偉大的社会主义建設，給我們建築科学技术工作者帶來了無比光榮的任務。為了更好地組織研究力量，解決在當前國家基本建設中迫切要求解決的一些帶關鍵性的科學技術問題，中華人民共和國家建設委員會和中國科學院對1956年建築科學研究工作，作了統一的計劃和安排。一年來，在黨的領導和科學家的努力下，這項工作獲得了很大的成就：對許多專門問題進行了比較系統的研究，並作出了全面的研究報告。我們決定把這些研究成果，彙編成冊，定名為“建築科學研究報告集”，陸續出版。希望有關單位對這些研究成果，進一步研究；尤其希望在黨的“百花齊放、百家爭鳴”方針的鼓舞下，在建築科學技術界掀起研究高潮，使建築科學能更好地為社會主義建設服務。

中華人民共和國家建設委員會科學工作局

1957年7月

本報告集中所收集的八個試驗報告，除有關混合材料的兩個報告因提出較晚，僅由繆紀生工程師審閱外，均經下列同志集體審查。

- 繆紀生 (建築材料工業部水泥工業研究院工程師)  
高承祜 (建築材料工業部水泥工業研究院工程師)  
羅壽蓀 (建築材料工業部水泥工業研究院工程師)  
田然景 (建築材料工業部水泥工業研究院技術員代吳中偉  
          工程師)  
郭成舉 (鐵道科學研究院副研究員)  
張述嚴 (水利部水利科學研究院工程師)  
孔林畧 (建筑工程部建築科學研究院工程師)  
戴居正 (南京工學院教授)  
李蔭余 (南京工學院副教授)  
竺士楷 (唐山鐵道學院教授)  
史惠風 (中國科學院土木建築研究所助理研究員)

# 总 目

一、赤泥硫酸鹽水泥試驗報告	8
建筑材料工業部水泥工業研究院	
一、前言	8
二、赤泥硫酸鹽水泥的原料	8
三、赤泥硫酸鹽水泥的製造流程	18
四、赤泥硫酸鹽水泥的性能和使用條件	18
五、赤泥硫酸鹽水泥的經濟價值	28
六、結語	28
參考文獻	
二、石灰頁岩水泥試驗報告	30
中國科學院土木建築研究所 史惠風、王克用、黃其興	
一、前言	30
二、石灰頁岩水泥試制的研究	31
(一)基本理論概述	31
(二)原料的性能和選擇	32
(三)試制條件	41
三、石灰頁岩水泥的性能	45
四、石灰頁岩水泥施工試驗	73
五、石灰頁岩水泥的製造費用	83
六、結論	83
附錄一：石灰頁岩水泥技術條件（試擬）	85
附錄二：生產和使用石灰頁岩水泥的操作規程（試擬）	87
參考文獻	
三、石灰凝灰岩水泥試驗報告	91
浙江大學 楊宗漢、施壽昌	
一、前言	91
二、凝灰岩的主要性質和製造石灰凝灰岩水泥的理論基礎	93
三、石灰凝灰岩水泥成分配合比的決定	98
四、石灰凝灰岩水泥的製造過程	104

五、石灰凝灰岩水泥的性質.....	105
六、用生石灰配制石灰凝灰岩水泥問題.....	112
七、石灰凝灰岩水泥在建筑上的应用.....	120
八、使用石灰凝灰岩水泥的經濟意義.....	124
九、結論.....	126
参考文献	
<b>四、石灰燒粘土水泥試驗報告.....</b>	<b>150</b>
<b>建筑材料工業部水泥工業研究院</b>	
一、前言.....	130
二、石灰燒粘土水泥的理論概述.....	130
三、粘土的調查和分类.....	131
四、粘土的活性檢查.....	137
五、石灰燒粘土水泥原料的选择及其化学成分的鑒定.....	137
六、石灰燒粘土水泥的制成和質量檢查.....	141
七、石灰燒粘土水泥的試生产和施工試驗.....	145
八、石灰燒粘土水泥試塊在不同养护环境下的長期強度試驗.....	149
九、結論.....	149
附录：一、石灰燒粘土水泥的原料、制造和質量技术条件（試拟）.....	150
二、石灰燒粘土水泥的使用范围和使用时应注意事項.....	154
三、建筑工程部建筑技术科学研究院用石灰燒粘土水泥粉 刷試驗小結.....	154
参考文献	
<b>五、利用鞍山高爐矿渣制造矿渣硫酸鹽水泥試驗報告.....</b>	<b>158</b>
<b>建筑材料工業部水泥工業研究院</b>	
一、前言.....	158
二、矿渣硫酸鹽水泥概述.....	158
三、矿渣硫酸鹽水泥試制的研究.....	160
(一)矿渣硫酸鹽水泥原料成分的配合.....	160
(二)石膏的种类及其煅燒溫度对矿渣硫酸鹽水泥强度的影响.....	167
(三)用不同矿物成分的熟料对制成的矿渣硫酸鹽水泥强度的影响.....	169
(四)早期加温养护对矿渣硫酸鹽水泥强度的影响.....	169
(五)矿渣硫酸鹽水泥的長期強度試驗.....	175
(六)矿渣硫酸鹽水泥的磨細程度对强度的影响.....	175
(七)矿渣硫酸鹽水泥粉磨工艺試驗.....	176
(八)矿渣硫酸鹽水泥的風化試驗.....	178
(九)矿渣硫酸鹽水泥的施工試驗.....	178

(十)矿渣硫酸盐水泥生产控制方法的研究.....	180
四、結語.....	181
附录:	
一、利用鞍山高爐矿渣制造矿渣硫酸盐水泥的技术条件.....	183
二、矿渣硫酸盐水泥的特性、使用范围和使用时应注意事項.....	186
六、多成分水泥試驗報告 .....	188
建筑材料工業部水泥工業研究院	
建筑工程部建筑科学研究院	
一、前言.....	188
二、試驗用的材料.....	189
三、一般物理性能.....	192
四、抗蝕性.....	193
五、干縮性.....	200
六、混凝土的和易性.....	206
七、混凝土的强度.....	206
八、混凝土与鋼筋的粘結力.....	213
九、抗滲性.....	216
十、抗冻性.....	217
十一、結論.....	217
参考文献	
七、火山灰質混合材料試驗報告 .....	221
建筑材料工業部水泥工業研究院	
一、前言.....	221
二、試驗用的样品及其成分.....	222
三、火山灰質混合材料的活性檢定及質量指標.....	227
四、火山灰質混合材料对水泥强度的影响.....	235
五、火山灰質混合材料对水泥抗硫酸鹽性能的影响.....	244
六、結論.....	249
参考文献	
八、土坯磚性質試驗報告 .....	252
南京工学院 戴居正	
一、前言.....	252
二、試驗的經過.....	252
三、初步的結論.....	252
四、对今后研究工作的建議.....	254
附表: 粘土土坯磚的性質.....	255

# 赤泥硫酸鹽水泥試驗報告

建築材料工業部水泥工業研究院

## 一、前　　言

我国的水泥工业正在随着社会主义建設迅速發展，摆在水泥工业工作者面前的迫切任务，是如何增加水泥品种，提高产量，改进質量和降低生产成本。

我們从 1955 年 4 月开始研究利用制鋁工业廢渣“赤泥”制造無熟料水泥，于 1956 年 6 月研究成功一种新型的高标号無熟料水泥，并于同年 10 月正式投入生产。由于这种水泥的組分中含有大量的硫酸鈣，起着發揮强度的主导作用<sup>[3][4][5]</sup>，故命名为赤泥硫酸鹽水泥。目前这种水泥已正式投入生产，绝大部分的标号都在 \*500 以上，有的超过 \*600（試驗研究过程中曾达到 \*700 以上）。它的性能与矽酸鹽水泥基本上相同，并还具有抗蝕、抗水、抗滲和水化热低等特性。但由于某些性能尚未肯定，故目前仅在一般建筑工程上使用。

本文就是我們對赤泥硫酸鹽水泥进行試驗研究的報告。

## 二、赤泥硫酸鹽水泥的原料

赤泥硫酸鹽水泥是將干燥的制鋁殘渣“赤泥”和粒狀高爐矿渣、石灰和在 600—700°C 的溫度下煅燒过的天然石膏或天然無水石膏，按适当比例配合后磨碎所得的水硬性膠凝材料。这种水泥，根据我們的試驗結果，其化学成分和一般物理性能，大致如

表 2

赤泥的化学成分范围(%)

燃 失 量	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	Na <sub>2</sub> O	1:3 颗粒强度 (公斤/平方公分)		
							抗 压 力 3天	抗 拉 力 7天	抗 压 力 28天
6~10	21~25	6~13	10~12	41~45	1~4	2~4			

表 1

赤泥硫酸鹽水泥的一般性能

試 樣 編 號	化 學 成 分 (%)						細度 (4900 孔/平方 公分篩 餘量) (%)	比 重	標準 稠度 加水 量 (%)	凝 結 時 間 (初凝 終凝 時 分)	安 定 性 質	1:3 頂 壓 強 度 (公斤/平 方公 分)		
	C	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	SO <sub>3</sub>						抗 拉 力 3天	抗 壓 力 7天	抗 壓 力 28天
A <sub>81</sub>	22.42	7.54	6.39	43.07	1.91	8.31	5.98	2.0	2.78	3.75	2:45	4:15	完好	25.3 27.8 33.4 29.8 42.2 61.7
A <sub>35</sub>	21.50	9.01	6.64	40.03	4.19	8.53	6.26	2.8	2.78	38.0	1:02	1:32	完好	14.9 23.5 35.7 25.5 41.7 66.2
501-3	22.50	10.08	5.57	45.11	3.12	7.89	4.80	2.8	2.78	32.0	0:33	0:57	完好	19.4 31.0 37.7 39.2 58.7 73.8

表 1 所示。

赤泥是制鋁过程中提煉氧化鋁以后的殘渣。制鋁时，將矾土、石灰和碳酸鈉，按

$$\frac{\text{CaO}}{\text{SiO}_2} = 2, \quad \frac{\text{Na}_2\text{O}}{\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}_2\text{O}_3} = 1$$

配合后，混合磨細，在旋窯內用  $1260 \sim 1300^{\circ}\text{C}$  的溫度煅燒成熟料，再加水磨細，抽出鋁酸鈉，剩余的从表面看去和赤色的泥土相似的殘渣，就是赤泥。赤泥的化学成分範圍見表 2。

1955 年 10 月，中国科学院应用物理研究所用  $\gamma$  射線檢定，初步證明赤泥的矿物成分，主要是  $\beta-\text{C}_2\text{S}$ ，有部分  $\text{C}_3\text{A}$ 。这些矿物在  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  和  $\text{CaSO}_4$  共同存在的介質中，能起水化作用，生成矽酸鈣 ( $x\text{CaO} \cdot y\text{SiO}_2 \cdot z\text{H}_2\text{O}$ ) 和硫鋁酸鈣水化物 ( $\text{C}_3\text{A} \cdot 3\text{CaSO}_4 \cdot \text{aq}$ )。据此，將赤泥配合适当分量的石灰和石膏，就可制成水硬性膠凝材料。但赤泥中还含有一小部分的鈉鹽，能促使水泥在水化过程中膠体物質迅速沉聚，引起水泥快凝，同时这种鈉鹽能破坏矿渣颗粒表面因急冷作用而生成的膠質矽酸薄膜，加速矿渣的水化作用和減輕矿渣中  $\text{FeS}$  和  $\text{MnS}$  的有害作用<sup>[3]</sup>。此外，还可利用粒狀高爐矿渣中具有潛在水硬性的矽酸鈣、硫鋁酸鈣和玻璃相中的活性  $\text{SiO}_2$  和  $\text{Al}_2\text{O}_3$  与石灰、石膏起反应所生成的水化矽酸鈣 ( $1 \sim 1.5 \text{ CaO} \cdot \text{SiO}_2$ )、水化硫鋁酸鈣 ( $\text{C}_3\text{A} \cdot 3\text{CaSO}_4 \cdot \text{aq}$ ) 和水化鋁酸鈣 ( $2\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{aq}$ ) 等<sup>[1][2][3][4][5][6][7][11]</sup>，来增加这种膠凝材料的强度。因此，將赤泥矿渣和石灰、石膏按一定的配合比混合磨細，就可制成具有凝結正常而强度高的赤泥硫酸鹽水泥。

赤泥硫酸鹽水泥加水后，能与水作用的各組分隨之溶解、膠化、結晶，表現出机械强度。我們認為这种水泥水化开始，首先是無水石膏和石灰溶解在水中与赤泥矿渣起作用，生成矽酸鈣、鋁酸鈣和硫鋁酸鈣等水化物。关于它的水化过程中所起的反应，目前我們还在进行研究。

制造赤泥硫酸鹽水泥，最重要的是粒狀高爐矿渣的質量和石灰的加入量的問題，其次是石膏的型态关系，而佔主要成分的赤

塊，对这种水泥的質量，并無重要影响。現將四种原料分別討論如下：

1. 对粒狀高爐矿渣的选择，据研究試驗結果，以用  $\frac{\text{SiO}_2}{\text{Al}_2\text{O}_3} < 3.5$ 、氧化鋁含量在 12% 以上、石膏吸收值大于 250 毫克/20 克的矿渣制成的水泥，質量較好。

2. 石灰加入量适当，是制好这种水泥的極重要的关键。我們圍繞这个問題，进行了 130 多个試驗。結果証明，石灰的加入量对这种水泥的質量有直接的影响。表 3 所示，就是这些試驗的具有代表性的結果。

从表3可以看出：石灰加入量与水泥成分中  $\text{Al}_2\text{O}_3$  的含量有直接关系。水泥中  $\text{Al}_2\text{O}_3$  的含量在 9% 以上时，加 2% 的  $\text{CaO}$  較为适宜(\*17)； $\text{Al}_2\text{O}_3$  的含量在 9% 以下时，则  $\text{CaO}$  的加入量可以增到 3%(\*7,8)。也就是說，原料(赤泥矿渣)中的  $\text{Al}_2\text{O}_3$  含量多，则石灰加入量应减少一些。如果二者不能協調，將影响水泥的安定性，强度也將因之降低(\*16)。其原因，我們認為主要是由于在这种水泥水化过程中产生了硫鋁酸鈣。倘在已硬化的水泥試體中留着过多的  $\text{CaO}$ ，很可能在液相和固相临界处形成固态水化鋁酸四鈣( $\text{C}_4\text{A} \cdot \text{aq}$ )，与溶解的  $\text{CaSO}_4$  起反应而生成膨胀性的硫鋁酸鈣，使硬化体破坏<sup>[7][9][10][11]</sup>。如在硬化的水泥試體中保持有适量的  $\text{CaO}$  (1.8 克/饼以下)，使它仅可能生成低鹽基性的水化鋁酸鈣( $\text{C}_{3-2}\text{A} \cdot \text{aq}$ )，則它与溶解的  $\text{CaSO}_4$  反应所生成的硫鋁酸鈣，据 П. П. 布德尼考夫的意見，在結晶过程中不仅不会引起任何的体积变化，反而能使水泥体致密，强度增加<sup>[3]</sup>，因而表現在水泥的早期强度也高。但在制造这种水泥时，如果石灰加入量过少(如表 4 中的  $A_{33}$ )，則因水泥在水化早期液相中  $\text{CaO}$  的濃度不够<sup>[3]</sup>，矿渣和赤泥中的部分活性組分不能充分地起水化作用，水泥的早期强度就不会高。不过水泥的后期强度仍然是能够提高的。这是因为矿渣中的  $\text{CaS}$  水解后能供給部分的  $\text{CaO}$  之故<sup>[7][3]</sup>。

3. 为了研究石膏的形态問題，我們采用了天然二水石膏。

表 3

CaO加入量过多对赤泥硫酸盐水泥性能的影响

水 泥 编 号	水泥中石灰掺加量		标准稠度 加水量 (%)	凝结时间 初凝(时) 终凝(时;分)	安定性	1:3 硫酸盐强度 (公斤/平方公分)				水泥中 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 的含量 (%)			
	CaO (%)	熟石膏 成灰 (%)				抗 压	抗 拉	抗 压	抗 压				
						3 天	7 天	28 天	3 天				
7	3	4.27	2.7	38.0	2:10 3:16 完好	22.8	28.2	31.3	329 445	590 7.47			
16	3	4.27	2.2	39.6	3:30 4:20 裂	22.8	25.7	30.0	255 309	354 9.35			
17	2	2.85	2.3	39.0	2:40 4:19 完好	25.1	27.8	28.1	327 415	545 9.46			
8	3	4.27	2.8	40.7	2:10 3:30 完好	20.9	29.4	30.2	337 506	640 8.75			

水 泥 编 号	水泥中石灰掺加量		标准稠度 加水量 (%)	凝结时间 初凝(时) 终凝(时;分)	安定性	1:3 硫酸盐强度 (公斤/平方公分)				水泥中 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 的含量 (%)			
	CaO (%)	熟石膏 成灰 (%)				抗 压	抗 拉	抗 压	抗 压				
						3 天	7 天	28 天	3 天				
A <sub>s3</sub>	1	1.42	3.0	完好	8.4	12.3	38.6	91	238	663 9.49			
A <sub>s4</sub>	2	2.85	2.8	完好	13.6	22.2	38.3	113	352	660 9.34			

表 4

CaO加入量不够对赤泥硫酸盐水泥早期强度的影响

半水石膏、天然無水石膏和在  $600\sim750^{\circ}\text{C}$  的溫度下煅燒過的天然石膏等四種不同的石膏，分別製成赤泥硫酸鹽水泥，檢查其強度（見表 5）。其中以在  $600\sim750^{\circ}\text{C}$  的溫度下煅燒過的石膏製成的水泥（<sup>#</sup>58）的強度發展規律為最好。

我們結合這種水泥的特點和石膏在水泥試體液相中可能產生的一些反應（生成了  $\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CaSO}_4 \cdot \text{aq}$ ），進行了關於石膏在不同濃度的  $\text{CaO}$  溶液中的溶解度的試驗。無水石膏（經在  $700^{\circ}\text{C}$  的溫度下煅燒過）在不同濃度的  $\text{CaO}$  溶液中的溶解度，差不多都沒有變化；但二水石膏的溶解度，則隨  $\text{CaO}$  的濃度增加而降低。同時，無水石膏的溶解度大於二水石膏的溶解度。試驗結果見表 6 和圖 1。

天然無水石膏和半水石膏的溶解試驗，目前仍在繼續進行中。

從以上試驗結果看出：在  $600\sim750^{\circ}\text{C}$  的溫度下煅燒過的無水石膏，在這種水泥里溶出的數量較多，而且還不因  $\text{CaO}$  的濃度增加而減少。因此，在這種水泥的硬化初期，可從水泥液相中獲得較充足的石膏溶出量，以供給硫鋁酸鈣的生成，從而使水泥的早期強度也有些增加。

對於石膏的加入量，我們作過三種不同配合量（8%、10%、15%）的比較試驗。從表 7 可以看出，加入15%的石膏的水泥，抗壓強度較高。

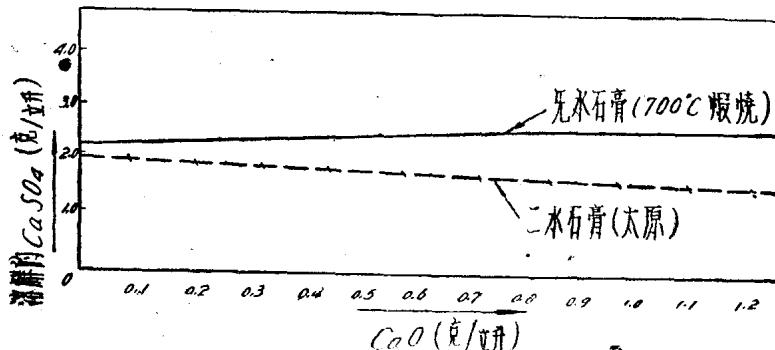


圖 1 無水石膏和二水石膏在不同濃度的  $\text{CaO}$  溶液中的溶解度曲線

表 5

四种石膏对赤泥硫酸盐水泥强度的影响

水泥 编 号	石 膏 类 别	细 度 (4900 孔 /平方公分 筛余) (%)	标准 稠度 加水 量 (%)	凝结时间		安 定 性	抗 拉			抗 压				
				初 凝 (时 分)	终 凝 (时 分)		3 天		28 天		3 天		28 天	
							3 天	7 天	28 天	3 天	7 天	28 天		
58 假 天然石膏	610-700°C	15	2.6	42.5	2:20	3:10	完好	23.9	27.7	28.4	30.1	39.5	55.4	
46 天然 无水石膏	天然 无水石膏	15	3.1	36.5	1:40	2:45	完好	21.3	25.2	24.8	24.1	33.4	54.4	
60 天然 二水石膏	天然 二水石膏	15	3.0	42.5	2.00	3:10	完好	23.9	29.4	29.2	24.5	33.5	49.0	
59 半水石膏	半水石膏	15	2.8	42.5	1:50	3:05	完好	19.5	26.7	25.7	25.7	33.9	50.0	

表 6

无水石膏在不同浓度的 CaO 溶液中的溶解度

CaO 溶液的浓度 (克/升)	0.0	0.1	0.2	0.3	0.4	0.5	0.6	0.7	0.8	0.9	1.0	1.1	1.2	1.3
加入的固体石膏量 (克)	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5
石膏溶解后 $\text{SO}_4^{2-}$ 的浓度 (克/升)	无水石膏	1.30	1.35	1.54	1.33	1.35	1.36	1.35	1.34	1.31	1.32	1.33	1.33	1.35
相当 $\text{CaSO}_4$ 的浓度 (克/升)	二水石膏	1.23	1.19	1.16	1.136	1.09	1.06	1.03	1.03	1.01	1.01	1.01	1.01	0.92
无水石膏	2.21	2.29	2.28	2.27	2.29	2.31	2.29	2.28	2.23	2.23	2.25	2.25	2.29	
二水石膏	2.09	2.022	1.971	1.929	1.838	1.781	1.750	1.750	1.717	1.717	1.717	1.717	1.684	

注：表中无水石膏系在 700°C 的温度下煅烧过的。

石膏加入量与赤泥硫酸盐水泥强度的关系

表 7

水泥 編號	石膏 摻入 量 (%)	細度 (4900孔 /平方公分 篩餘) (%)	標準 稠度 加水 量 (%)	凝結時間		安 定 性	1:3硬練膠砂 抗壓強度 (公斤/平方公分)		
				初凝 (时 : 分)	終凝 (时 : 分)		3 天	7 天	28 天
				1:30	2:25		229	330	560
1001	8	2.0	42.75	1:30	2:25	完好	229	330	560
1002	10	2.9	43.00	1:30	2:20	完好	258	376	607
1003	15	2.7	40.00	2:10	3:20	完好	242	423	711

註：石膏是在 600~750°C 温度下煅燒过的。

4. 为了研究赤泥的貯存时间和它的含鋁量对赤泥硫酸鹽水泥的影响，我們做了如表 8、表 9 所示的几种試驗。其結果說明：赤泥的成分和貯存时间不同，对制成水泥的質量沒有多大影响，故生产这种水泥时，質量較易控制。

表 8 的原料化学成分分析結果

表 9

原 料		化 学 成 分 (%)						
名称	說 明	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	SO <sub>3</sub>	燒失量
赤泥	貯存 1 个月	21.84	13.45	12.05	36.82	0.89	0.52	10.10
赤泥	貯存 3 个月	21.15	11.86	12.56	41.30	0.73	0.68	10.26
赤泥	貯存 6 个月	19.65	15.50	11.53	37.81	0.90	0.47	11.13
赤泥	貯存 1 年	17.87	20.05	10.01	34.49	0.78	0.64	12.92
赤泥	含鋁量低	21.22	6.93	12.33	41.77	0.79	0.88	10.50
矿渣	宣化鐵厂、粒狀	35.42	12.53	0.82	46.24	4.39	—	—
石膏	無水石膏	1.34	0.31	0.17	40.16	1.47	52.60	—
石灰	熟石灰	3.77	0.86	0.71	70.27	0.64	—	23.50

总结以上对原料进行研究的結果，我們得到了一个关于赤泥硫酸鹽水泥原料配合的經驗，就是当赤泥和矿渣的成分变动时，只要能掌握石灰的加入量，就可以得到質量好的水泥（見表 10、表 11）。但赤泥硫酸鹽水泥应具有如表 12 所示的化学成分范围、如表 13 所示的原料配比和如表 14 所示的原料条件，才能得到性能好、强度高的水泥。

赤泥貯存時間和化學成分對制成赤泥硫酸鹽水泥

水 泥 編 號	原料配合(%)				化 學 成 分 (%)									
	赤泥		矿渣		無水石膏 加入量	石 灰 CaO 換算為熟石灰	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	SO <sub>3</sub>	燒失量	
	類別	加入量	類別	加入量										
27	存放1月	49.15	宣化	33	15	2	2.85	22.73	11.04	6.42	41.38	2.29	8.15	5.63
29	存放3月	49.15	宣化	33	15	2	2.85	21.39	10.25	6.67	43.59	2.21	8.22	5.68
36	存放6月	49.15	宣化	33	15	2	2.85	21.66	11.04	5.92	41.87	2.30	8.12	6.16
38	存放1年	49.15	宣化	33	15	2	2.85	20.78	14.78	5.50	40.24	2.24	8.20	7.01
51	低鋁	49.15	宣化	33	15	2	2.85	22.43	7.83	6.56	43.82	2.24	8.32	5.98

註 無水石膏是經過在 600~750°C 的溫度下煅燒過的。

調節石灰加入量以保證

水 泥 編 號	原 料 配 合 (%)					化 學 成 分 (%)								
	赤 泥		矿 �渣		無加 水入 石 膏 量	石 灰 CaO 換算為 熟 石 灰	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	SO <sub>3</sub>	燒 失 量	
	類 別	加入 量	類 別	加入 量										
41	第二次	49.15	馬鞍山	33	15	2	2.85	22.85	9.76	5.85	44.20	1.93	8.01	6.86
8	第三次	47.73	宣 化	33	15	3	4.27	23.77	8.75	6.46	44.33	2.11	8.07	4.27

註：無水石膏是經過在 600~750°C 溫度下煅燒的。

表 10 的原料化學成分分析結果

表 11

原 料		化 學 成 分 (%)							鹼性率		矽酸率	
名 称	說 明	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	SO <sub>3</sub>	燒失量	M <sub>0</sub>	M <sub>c</sub>		
赤泥	第二次取样	21.52	10.17	11.51	44.16	0.80	0.24	12.60	—	—		
赤泥	第三次取样	24.60	9.68	12.85	42.98	1.24	0.41	6.78	—	—		
石膏	無水石膏	1.34	0.31	0.17	40.16	1.47	52.60	—	—	—		
矿渣	宣化产	35.42	12.55	0.82	46.24	4.39	—	—	0.95	2.85		
矿渣	馬鞍山产	38.82	14.80	0.57	43.62	4.54	—	—	0.89	2.81		
石灰	熟石 灰	3.77	0.86	0.71	70.27	0.64	—	—	—	—		