

科學圖書大庫

製陶瓷用的黏土和釉

譯者 程道腴

徐氏基金會出版

科學圖書大庫

# 製陶瓷用的黏土和釉

譯者 程道腴

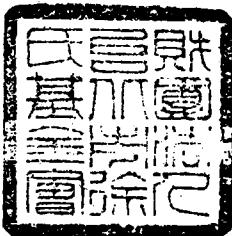
徐氏基金會出版

徐氏基金會科學圖書編譯委員會  
監修人 徐銘信 發行人 王洪鑑

# 科學圖書大庫

版權所有

不許翻印



中華民國六十八年一月十八日四版

## 製陶瓷用的黏土和釉

基本定價 2.20

譯者 程道腴 經濟部工業研究所工程師

本書如發現裝訂錯誤或缺頁情形時，敬請「刷掛」寄回調換。謝謝惠顧。

(67)局版臺業字第1810號

出版者 財團法人 臺北市徐氏基金會 臺北市郵政信箱53-2號 電話 7813686 號  
發行者 財團法人 臺北市徐氏基金會 郵政劃撥帳戶第 15795 號  
承印者 大興圖書印製有限公司三重市三和路四段一五一號 電話 9719739

## 我們的工作目標

文明的進步，因素很多，而科學居其首。科學知識與技術的傳播，是提高工業生產、改善生活環境的主動力。在整個社會長期發展上，乃對人類未來世代的投資。從事科學研究與科學教育者，自應各就專長，竭智盡力，發揮偉大功能，共使科學飛躍進展，同將人類的生活，帶進更幸福、更完善之境界。

近三十年來，科學急遽發展之收穫，已超越以往多年累積之成果。昔之認為若幻想者，今多已成為事實。人類一再親履月球，是各種科學綜合建樹與科學家精誠合作的貢獻，誠令人無限興奮！時代日新又新，如何推動科學教育，有效造就科學人才，促進科學研究與發展，允為社會、國家的基本使命。培養人才，起自中學階段，此時學生對基礎科學，如物理、數學、生物、化學，已有接觸。及至大專院校專科教育開始後，則有賴於師資與圖書的指導啟發，始能為蔚為大器。而從事科學研究與科學教育的學者，志在貢獻研究成果與啟導後學，旨趣崇高，彌足欽佩！

本基金會係由徐銘信氏捐資創辦；旨在協助國家發展科學知識與技術，促進民生樂利，民國四十五年四月成立於美國紐約。初由旅美學人胡適博士、程其保博士等，甄選國內大學理工科優秀畢業生出國深造，前後達四十人，惜學成返國服務者十不得一。另曾贈送國內數所大學儀器設備，輔助教學，尚有微效；然審情度理，仍嫌未能普及，遂再邀請國內外權威學者，設置科學圖書編譯委員會，主持「科學圖書大庫」編譯事宜。以主任委員徐銘信氏為監修人，編譯委員王洪鑑氏為編輯人，各編譯委員擔任分組審查及校閱工作。「科學圖書大庫」首期擬定二千種，凡四億言。門分類別，細大不捐；分為叢書，合則大庫。為欲達成此一目標，除編譯委員外，本會另聘從事

翻譯之學者五百餘位，於英、德、法、日文出版物中精選最近出版之基本或實用科技名著，譯成中文，供給各級學校在校學生及社會大眾閱讀，內容嚴求深入淺出，圖文並茂。幸賴各學科之專家學者，於公私兩忙中，慨然撥冗贊助，譯著圖書，感人至深。其旅居國外者，亦有感於為國人譯著，助益青年求知，遠勝於短期返國講學，遂不計稿酬多寡，費時又多，迢迢乎千萬里，書稿郵航交遞，其報國熱忱，思源固本，至足欽仰！

今科學圖書大庫已出版一千餘種，都二億八千餘萬言；尚在排印中者，約數百種，本會自當依照原訂目標，繼續進行，以達成科學報國之宏願。

本會出版之書籍，除質量並重外，並致力於時效之爭取，舉凡國外科學名著，初版發行半年之內，本會即擬參酌國內需要，選擇一部份譯成中文本發行，惟欲實現此目標，端賴各方面之大力贊助，始克有濟。

茲特掬誠呼籲：

**自由中國大專院校之教授，研究機構之專家、學者，與從事工業建設之工程師；**

**旅居海外從事教育與研究之學人、留學生；**

**大專院校及研究機構退休之教授、專家、學者**

主動地精選最新、最佳外文科學名著，或個別參與譯校，或就多年研究成果，分科撰著成書，公之於世。本基金會自當運用基金，並藉優良出版系統，善任傳播科學種子之媒介。尚祈各界專家學人，共襄盛舉是禱！

**徐氏基金會 敬啓**

**中華民國六十四年九月**

# 原序

撰寫本書的目的，是想將有關陶瓷原料和其在陶瓷中的用途，種種重要的事實，以明晰而易解的方式，呈諸讀者之前。

陶瓷是富有才力的媒介。它是多采多姿的，每一種文化和每一個時代中，都可在陶瓷中找到新的表現方式。以一媒介物而言，陶瓷能有許多美好的造型，色調和結構，同時它的表現不單是在種類上，無可比倫，而且在永恒上和應用上，亦復如斯。要想充分做到媒介物，陶瓷專家不但需要技巧，想像力和藝術的眼光，而且在技藝的技術上的知識，也要有深厚的基礎。這種知識得之不易，而有許多很嚴正地從事於陶瓷的，都是經過不斷地試驗，千錘百鍊中學來的。為今之計，希望使有志於斯者，能直趨陶瓷之堂奧，能從理解上去試驗，方能事半功倍。至於技術上的資料，不可墨守成規，而需要在陶瓷上，有自由而富創造性的取捨途徑。

本書每一論題，並非包羅無遺，作者也不擬累讀者於詳盡，而書中所有的資料，盡量求其實用，除想到需要使論題明瞭外，並無技術上的記錄和化學上的理論。

作者要在此感謝的是紐約州立大學阿弗烈德分部（Alfred University）陶瓷系的同仁，特別是 S. R. Scholes, Sr. 博士，他將原稿予以有意義的編輯。

作者還要感謝華府的斯密松研究所的 Freer 藝術陳列館（Smithsonian Institution's Freer Gallery of Art），能夠在他們豐富的收藏中攝取許多照片，作者所攝的是站在陶瓷製作人的觀點，並且在這些古代傑作上，表現出釉和黏土的品質和結構來。

Daniel Rhodes  
Alfred, N. Y.

# 目錄

## 原序

## 第一編 黏土

<b>第一章 黏土在地質上的由來</b>	3
1. 地殼的性質。 2. 地質變遷的力量。	
<b>第二章 黏土的化學組成</b>	7
1. 黏土的代表性組成。 2. 黏土的分子組成。 3. 黏土來自長石。	
<b>第三章 黏土的物理性</b>	10
1. 粒度與形狀。 2. 可塑性。 3. 原生黏土。 4. 次生黏土。	
<b>第四章 黏土乾燥和燒成</b>	14
1. 乾燥方法。 2. 燒成的初期——乾燥和冒水氣。 3. 氧化 作用。 4. 石英轉換作用。 5. 瓷化作用。	
<b>第五章 黏土的種類</b>	20
1. 高嶺土。 2. 球狀黏土。 3. 火黏土。 4. 匣鉢黏土。 5. 缸器黏土。 6. 土器黏土。 7. 其他黏土。	
<b>第六章 黏土坯體</b>	25
1. 黏土坯體的定義。 2. 改變黏土坯體使之合用所必需的方法。 3. 以瓷器為黏土坯體實例。 4. 達成物料適度混合的方法。	

5. 定缸器坯的配方。	6. 爲特別成形法所設計的黏土坯體。
7. 拉坯黏土。	8. 模造黏土。
壓坯用坯體。	9. 鑄形黏土。
10. 旋坯及	
11. 黏土坯體中顏色與結構。	12. 土器。
13. 缸器。	14. 瓷。
15. 耐爐火器皿。	
<b>第七章 採掘與製備黏土</b>	51
1. 探勘。	2. 混合黏土。
3. 黏土時效，去空氣及捏練。	
<b>第二編 紬藥</b>	
<b>第八章 玻璃及紬的性質</b>	58
1. 氧化矽爲玻璃的基石。	2. 製造玻璃。
3. 玻璃和紬的區別。	
<b>第九章 早期的紬</b>	62
1. 埃及紬。	2. 早期鉛紬。
3. 灰 紬。	4. 漿 紬。
5. 長石紬。	6. 鹽 紬。
<b>第十章 氧化物及其在造紬中作用</b>	66
1. 氧化作用與氧化物。	2. 紬的氧化物。
3. 氧化物在紬中作用。	4. 紬如何在窯中熔化。
5. 二氧化矽。	6. 氧化鋁。
7. 氧化鈉。	8. 氧化鉀。
9. 氧化鉛。	10. 氧化鈣。
11. 氧化鋇。	12. 氧化鎂。
13. 氧化鋅。	14. 氧化鋨。
15. 氧化銻。	16. 氧化鋰。
17. 氧化硼。	
<b>第十一章 紬的原料</b>	76
1. 用於紬中原料之製備法。	2. 燈石 $\text{SiO}_2$ 。
3. 黏土 $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 。	4. 長石。
5. 白堊。	6. 碳酸
7. 白雲石。	8. 碳酸鋁。
9. 滑石。	10. 碳酸
11. 硬硼酸鈣石。	12. 密陀僧。
13. 鉛白。	14. 鉛丹。
15. 氧化鋅。	16. 氧化銻。
17. 蘇打灰	

或碳酸鈉。 18. 骨灰。 19. 水晶石。 20. 鱗雲母。  
 21. 碳酸鋰。 22. 氟石。 23. 真珠灰。 24. 硝石。  
 25. 硼砂。

## 第十二章 紬計算法，理論與目的 ..... 85

1. 紬有不同配方的必要。 2. 照在紬中作用以區分氧化物。
3. 原子量理論及化學式中各氧化物量說明。 4. 合一的實驗式。
5. 從實驗式計算紬方。 6. 從配料算成實驗式的實例。

## 第十三章 用含多種氧化物原料時紬的計算法 ..... 93

1. 原料一覽表。 2. 當量。 3. 長石化學式。 4. 由簡單鉛紬實驗室算配料法。 5. 含黏土和長石紬的計算法。 6. 選擇紬用原料。 7. 較複雜紬的計算法。 8. 含複雜長石的計算法。

## 第十四章 由配料或配方算紬實驗式 ..... 104

1. 由配方推定紬實驗式的實例。 2. 由配料算成實驗式的步驟。

## 第十五章 紬計算中幾個實際的問題 ..... 107

1. 紬的比較。 2. 原料的替換。 3. 變更紬的實驗式。
4. 甄試新原料。

## 第十六章 紬的組成 ..... 112

1. 紬的熔融點。 2. 各種氧化物的助熔作用。 3. 紬中氧化矽和氧化鋁量。 4. 限度實驗式。

## 第十七章 紬的種類 ..... 118

1. 低溫鹼性紬。 2. 鉛紬。 3. 含硼紬。 4. 布里斯脫紬。 5. 瓷器和缸器紬。

## 第十八章 創立紬的公式 ..... 125

1. 創立紬百分率配方。 2. 創立紬時用分子實驗式。 3. 寫作紬新實驗式的實例。 4. 依據一特定原料的性質以創立實驗式。

<b>第十九章 熔塊釉</b>	132
1. 用熔塊的理由。 2. 可溶性釉的危險。 3. 製熔塊法。	
4. 算熔塊配料法。 5. 計算組成中有熔塊的釉。 6. 將熔塊當做釉。	
<b>第二十章 釉的結構</b>	138
1. 透明性和失透性。 2. 光釉和無光釉。	
<b>第二十一章 釉內顏色的由來</b>	142
1. 釉內顏色的理論。 2. 氧化鐵。 3. 氧化銅。 4. 氧化鈷。 5. 氧化鉻。 6. 氧化錳。 7. 氧化鎳。 8. 氧化釩。 9. 金紅石。 10. 鈦鐵礦。 11. 鉻酸鐵。 12. 氧化鋟。 13. 鋬及硒。	
<b>第二十二章 調配色釉法</b>	151
1. 加單個氧化物於釉中。 2. 線混合法。 3. 三軸混合法。	
4. 不用混合而使釉變化法。 5. 釉色料的用途。 6. 黑色釉。	
7. 試釉用的試片。 8. 施釉及印記試驗。 9. 登記試驗。	
10. 試驗的要件。	
<b>第二十三章 釉的混合及塗施</b>	160
1. 球磨。 2. 混合及過篩釉料。 3. 釉中水的比例量。	
4. 釉用懸浮劑，樹膠及叢聚劑。 5. 用塗、浸及淋等法施釉。	
6. 噴釉。 7. 釉的厚度。	
<b>第二十四章 燒釉</b>	164
1. 有釉坯裝窯。 2. 在燒製中釉的形成。 3. 燒窯和測溫。	
4. 不均勻溫度。 5. 比較氣燒和電燒。 6. 用瓶裝氣，油或木材燒火。 7. 燒窯失敗。 8. 一次燒器皿。	
<b>第二十五章 釉的缺陷</b>	169
1. 細裂。 2. 釉脫。 3. 蟠縮。 4. 生麻點及針孔。	

5. 起泡和起大泡。 6. 灰灰及過火。 7. 施釉缺陷。 8. 窑變。

## 第二十六章 化粧土 ..... 176

1. 化粧土組成。 2. 化粧土中着色氧化物。 3. 瓷化化粧土。
4. 施化粧土的技藝。

## 第二十七章 紬下色及彩飾 ..... 181

1. 用於紬下彩繪的顏料。 2. 紬下顏料的施用。 3. 紬下印花。

## 第二十八章 紬上彩飾 ..... 185

1. 馬爵利加。 2. 紬上琺瑯。 3. 紬上印花。

## 第二十九章 還原火及還原釉 ..... 188

1. 還原火的理論。 2. 還原作用對黏土坯體的影響。 3. 基本釉對還原作用的反應。 4. 還原釉的顏色範圍。 5. 還原釉中氧化鐵所生的顏色。 6. 氧化銅在還原釉中顏色。 7. 在還原火中所得的其他顏色。 8. 用還原火燒窯術。

## 第三十章 特別釉與釉效果 ..... 199

1. 閃光釉。 2. 施鹽釉。 3. 漿釉。 4. 灰釉。
5. 結晶釉。 6. 碎紋釉及汙聚釉。 7. 埃及濕泥。 8. 紅色釉。 9. 赭土印形。 10. 樂燒器。 11. 選用陶瓷原料。

## 附 錄 ..... 214

實驗室檢驗黏土法 原子量及分子量 加入釉內造色及紋理的  
原料 測溫錐之終點 溫度換算表 重量與尺度 各着色  
性氧化物的建議加入量 語彙 釉公式

## 索引 ..... 243

# 第一編 黏土

黏土是一單純物料，量豐而價廉，易得易製，正如其他製造用的原料一樣，毋需多費手續。不然，先民是不可能用之以製陶器。陶器至今仍不賴科學而製作。

黏土也是一種氣質性物料 (temperamental material)。其可塑性或加工性變動很廣，有些黏土做這種用途很好，但却不適合另一種。黏土在乾時收縮，燒時則更收縮，給製陶家生出許多問題來。在燒製時黏土的各種反應，似乎是難以預測，即使是最小心地去控制，但仍不免有些料不到的事發生在燒成過程中。所有這些問題，連帶如何用黏土成形等，其實際上的答案有賴手藝而非科學。幾百年來，製陶家憑仗着技藝成功地運用着原料。自然，近來科學發達，也貢獻許許多陶瓷方面的知識，和一些以往模糊不清的，或者是由實際經驗來的方法，都一一因研究而弄明白了。例如，最近透過使用電子顯微鏡，而知道成粒狀黏土顆粒的正確大小和形狀。

陶器製作上的困難，大多數是起因於變數繁多。即使是買進現成配好的原料，可是在成形技藝上，乾燥，燒成，乃至施釉等方面，亦復有變數存在。如製陶人所要求的，將窯業上的操作，或多或少有點控制，是要了解一些左右他們的原料的原理。他們需要知道其中黏土何以會收縮，又何以有些收縮得更厲害點，為什麼陶瓷器在窯內冷卻會開裂，以及如何調配及燒製所用的物料，以達到某種效果。只要利用較少數的幾個原理，原料的各種變數，組成和熱處理，也就可以管制。

黏土是幾種本身無價值的物料之一，可是，却能夠製造出有價值的物件來，而這個價值是操在製陶人手中。黏土本身是沒有形狀的，完全靠製陶人的靈感，而稍許受到黏土本來形狀的影響。在形狀上，黏土自然是困於某些限度。例如，失之太薄的一概不適於黏土，因為燒後物件就具有脆弱的本性，又造型太龐大的，在濕的時候，沒等到做完就會倒塌。可是，只要不出這些範圍，製陶人可以隨心所欲的去做，並且，用黏土所造出物件，其形狀真是千變萬化，巧妙無窮。

## 2 製陶瓷用的黏土和釉

一件陶瓷器，至少在製作者看來是有價值的，代表著實用和美的綜合價值。一件陶瓷器，還和文明與文化的最早傳統有關，它並且在某方面，還直接顯示出人類生活的最基本部分。一件陶瓷器，不論其如何粗陋，但它在滿足人類在物質與精神的需求上，却分享着手工的榮耀。

陶瓷器 (Ceramics) 可以這麼說：它是件可垂永久的藝術品，實用而美觀，或只是美觀的，它是原料土藉熱力燒成的。陶瓷器不單是包括陶器 (Pottery)，同時還包括：玻璃，磚瓦和其他建築用黏土製品，耐火材料和火磚，實驗用瓷器，各種衛生用具，隔電瓷器，水泥，石膏粉，石灰以及金屬上面的玻璃質琺瑯等等。上述這些工業，就全體而言，成為人類工業生活重要而不可或缺的部份。全都是有賴於單純的，豐富的和價廉的土質原料。陶瓷器，是人類首先發明的有用的藝術品，流傳至今，仍不失為人類最主要的活動範圍。

# 第一章 黏土在地質上的由來

## 1. 地殼的性質

要想了解用做原料的黏土，必先想到它的地質學上的由來。黏土是地球表面的地質上風化產物，因為這種風化方法是綿綿不斷的，無所不在的，所以，在自然界，黏土也成為極普遍而極豐富的物料。事實上，它却是農夫，礦工和築路的障礙物。黏土切不可以稀少，不普通或者是價值高的物料視之，而它却是構造地球表面所不可少的土料。

黏土從古到今，仍然是大自然的製品，無疑的，仍有更多的黏土在製造中，不過仍不能在今天用做陶瓷器。我們總以為地球的表面，是永恆不變的，這是因為我只能在一個極短暫的時間去觀察，殊不知地球是在繼續不停地變，滄海桑田，桑田滄海！各地區的氣候，從兩極到赤道，都各不相同。地球上最常見的，諸如山陵，平原，河流，深谷，湖泊，沙漠及海洋等，都代表幾百萬年來地質上力量的積效。

在混沌初開時，地球是一團熔融的物料，正如所知的，地殼是相當薄的凍結的一層，而內部仍包蘊着極熱的地心。當地球表面仍呈熔融狀時，質重的物料，如金屬之類，下沉到較深之處。這一番下沉，就使熔融物的表層的組成，趨於一致。當地球逐漸冷卻時，上層或地殼遂固化。這樣由熔融物冷卻而形成的岩石，稱之為火成岩 (igneous rocks)。

原始的火成岩地殼，蓋覆在地球上的，其組成必定和全球表面的，非常一致的，而現在之有如此的千差萬別，大部份由於以後的種種變化的結果。在幾千呎以下，地球大都由一玄武岩層 (basalt layer) 組成，厚度在一百英里以上。再望下去，只知道是比地殼重，極熱和極密緻。這是由於上覆物料的壓力，此外，其正確的性質如何，尚屬不知。至於地心，大概是鐵和鎳佔極大成份。

所有火成岩，一直深到十英里左右的，其平均組成大致如下：

SiO <sub>2</sub>	59.14
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	15.34
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> + FeO	6.88
CaO	5.08
Na <sub>2</sub> O	3.84
MgO	3.49
K <sub>2</sub> O	3.13
H <sub>2</sub> O	1.15
TiO <sub>2</sub>	1.05
	—
	99.10
其 他	.90
	—
	100.00

由上列分析表中，有件奈人尋趣的：地球表面只是少數幾種氧化物，竟構成如此巨大的東西。矽氧和鋁氧，就佔全地殼的 75%，要再看看，這兩種氧化物，又是黏土的主要元素。

當地球表面冷卻成為固體時，遂有各類礦物形成。礦物 (Mineral) 可以說是一種天然的土質物料，具有一定的化學組成者。在冷卻過程中，遂使各種礦物自熔物中結晶析出，又情況不同，所形成的礦物自各異。由於熔物在組成上部位不同，壓力迥異，以及冷卻的快慢，也就生出許許多不同的礦物。由於在熔物中，某幾種氧化物大佔優勢，正如所望的，地殼的礦物組成，非常單純，下面就是構成地殼的各種礦物的近似百分率：

長 石	59.5
含鐵和鎂組	16.8
石 英	12.0
黑 雲 母	3.8
鈦 磷	1.5
其 他	6.4
	—
	100.0

長石遠多於其他的而為最普遍的礦物，它一經風化，大部分都算成黏土而已見的：上面五類礦物，就佔有地殼的 90%。經證實在大自然有幾

百種礦物，可是都為量不多，而且大多數的被認為是天生的畸形。

## 2- 地質變遷的力量

大約在二十萬萬年前，地質變遷的力量，就開始加之於剛冷却的火成岩上。同時包圍在地球四周的大氣，和地球表面開始相互作用。又因地球冷了，大氣中濕份，那時仍是呈蒸汽態的，也開始冷凝，於是傾盆大雨亦降，如此連綿達幾百萬年之久，它注滿了海洋，同時也對較高處的地球表面，產生着深遠而久遠的作用。

水，至少是地質變遷中最重要的作用物 (agent)。首先，水差不多已經溶解無數量的岩石。有人會想到岩石是不溶的，不受水侵蝕的，可是積年累月的經過幾百萬年之後，水可以洗平許多高山。大海中現存的鹽份——估計有十五萬億噸——這就是雨水對地球的溶解作用的鐵證，它是漸漸地從岩石內漂出可溶性物質，而挾之歸於大海，而且濃度還在繼續的在增大。

水除了化學作用，當做溶劑外，它還夾帶着礦物的碎粒，對岩石施行一番磨損的機械作用。由於雨點的磨損，水流和水河中岩石的研磨等，致使岩石受化學的崩解而碎成小塊。這種岩塊的磨耗 (attrition) 是無法在短期內察覺的，都是一股無比的力量。

水也能滲到岩石裂縫中，一經結冰遂膨脹，像水這種作用，一方面把岩石碎成小塊，同時還溶解其中所有可溶性物質。

植物根的作用，也參與這份崩解的工作，根在裂縫中得到立足點，於是就在滋長時，把岩石劈裂成小塊。此外，其他地質的變遷的顯著力量，比水的較為次要，諸如冰川的和風送顆粒的磨損作用等。

原始的地球上岩石，當時看去似乎是堅硬而永久不滅的，而事實上，全年的表面岩石，却奧秘地在變遷着。這種方法稱之為風化與浸蝕作用 (Weathering and erosion)，說明山川景色之所以變化瑰異。高山，是在地球表面冷却時，由於岩石的上推力所造成的，收縮而鼓起，高山經過浸蝕作用而削矮，成淤泥而沉到海底湖中。這種成層的淤泥，又經熱力和壓力，變成新的或變質的岩石 (metamorphic rock)，這種岩石再遭上推而形成新山脊和高山，此高山又再遭削平和再度沉積，如此循環不息。

地質上如此反復研磨特有產物，就是黏土，也是岩石風化的最終產物。當山陵被水所磨損時，所得的岩屑，再度被水所研磨得更細，而最終遂在靜止的河灣或三角洲，悄悄地沉降下來，並且還類別顆粒的大小。後來，這些遭分解的岩石礦床，其中大部份可溶性物早已冲掉，漸漸地遭到地質上的上推

## 6 製陶瓷用的黏土和釉

，提高到陸地，靜候製陶者的採掘。