

中國古陶瓷科學淺說



中國古陶瓷科學淺說

叶喆民編

輕工業出版社

1960年·北京

內容介紹

我国的瓷器在世界上一向享有最高的荣誉，特别是我国的古瓷在人类文化史上曾占有特殊崇高的位置。过去从事我国古瓷研究的人多从古玩鑑賞的角度出发，未多涉及物理化学性能的分析，这是一个缺点。

本書从科学的角度出发探研了我国古瓷的各种彩色釉的化学成分以及其特点。为了帮助初学者进一步了解起見，在本書开头还介绍了一部分陶瓷制造的基本知識，此外，本書还附有精美的古瓷插圖，用以印証有关章节中的文字說明。

本書取材深入淺出，解說簡明，可供从事我国古瓷研究者和实际从事古瓷仿制的研究人員与生产人員参考研究之用。

中国古陶瓷科学淺說

叶詰民編

*
輕工业出版社出版

(北京市广安門內白廣路)

北京市書刊出版業營業許可證出字第099号

北京市印刷一厂印刷

新华書店科技發行所發行 各地新华書店經銷

787×1092毫米 $\frac{1}{82} \cdot 3\frac{12}{32}$ · 印張·11印頁 70,000字

1960年12月 第1版

1960年12月北京第1次印刷

印數：1—2,650 定價：(10) 0.80 元

統一書號：150·2·1094

前　　言

中国的瓷器在世界上享有最高的荣誉。远在数千年以前，我们的祖先就已經制出了彩陶和黑白陶器。魏晋时代更进一步造成了半陶半瓷的制品。到了唐、宋两朝已能制作非常精美的瓷器，并逐步趋向高峯。至明、清两代在瓷質和瓷飾上更加精細，使陶瓷工艺的成就超越了历代水平，并先后把制品和技术传布到世界各国，在世界文化史上留下極其光輝燦爛的一頁，从而博得了“瓷国”的專有称号，到今天仍值得我們引以自豪。

但是，由于帝国主义的侵略和国内反动政治的摧殘，使具有优良传统的陶瓷工艺事業受到致命的斬伤。不仅各地著名窑厂紛紛倒闭，而且陶瓷器的艺术風格也一落千丈。尤其可惜的是：我們祖先留下来的那些优美的古陶瓷技术也大多失傳，反而在国外有少数的陶瓷工作者对此进行着一些科学的研究。至于我国的專家和工人們，却处在双重的剥削和压榨之下，既缺乏良好的研究設備，又沒有安定的生活环境，終日迫于衣食，疲于奔命，哪里还顧得繼承和發揚这笔丰厚的文化遺产？縱有少数的陶瓷工作者發奋圖強，在节衣縮食的条件下坚持研究，但畢竟是大勢所趋，又怎能挽狂瀾于既倒？因而使我国陶瓷工艺的花朵一度枯萎，濒于凋謝。

解放以后，陶瓷工艺同其他事業一样在党的领导下获得了新生。經過十年来的提高和改进，無論在制造技术或美术加工方面，都有了飞躍的进展。不仅现代化的工業用瓷有着广阔的前途，而且許多古来著名的窑厂也已陸續复工。陶瓷科学艺术工作者和老艺人普遍受到国家的尊重和照顧，並在他們的通力合作下，恢复了許多种著名的彩色釉。例如已經停

止生产数十百年之久的宋钧釉、釉里红、美人醉，以及配方失传的酱红、露蓝、玫瑰紫、茶叶末、蟹甲青等40多个品种都已在景德镇继续制成，而且足以和古代最好的产品媲美，甚至有的在坯体的厚度与釉的透明度乃至白度方面，已超过了古瓷和国际水平。另外，还创造了玫瑰黄、芝麻釉、棗子荔枝红、窑黄、花釉、金星绿、松绿、孔雀蓝、天蓝等20多种颜色釉。其他如北方有名的彭城镇，也在最近几年内试制成功了100余种仿宋瓷，使多年失传的艺术因而得到恢复和改进。例如划花、刻花、刻填等艺术与蜚声中外的黑花，以及铁锈花都能重放异彩。而最近浙江省龙泉县又在恢复龙泉瓷的制作，河南省禹县的钧瓷也开始得到了空前的发展。

回顾过去有数的几部古陶瓷专著，例如“陶说”“陶录”“陶雅”“说瓷”等等大都是志在博古的骨董家之言，在今日自然仍不失其学术上的参考价值，但若认真探究起来，每使人有所谓“知其然而不知其所以然”的遗憾。甚至有些现代出版的关于古陶瓷研究的著作，依然把宣德红说成是用红宝石末烧成，而成化青花竟是“苏门答腊泥”与“婆罗洲青”炼合而成的所谓“苏泥勃青”等等。类似这些值得商榷的问题，固然是相沿已久的傳統說法，而且是一团撲朔迷离悬而未决的疑案，但在那些对于古陶瓷进行过化学分析和物理检定的科学工作者的心目中，却有着比较科学的不同见解。为了使一些读者不致囿于成见，并为爱好古陶瓷的初学者提供一把导向科学研究之门的鑰匙，同时本着古为今用推陈出新的方针，想通过科技方面的研究，促进美术瓷的大量生产以供劳动人民的广泛享用，特地在自学的基础上编写了这本关于我国古陶瓷研究的科学常识小册。其中取材主要是根据国外学者的几部专著，此外也参考了国内专家们的有关文献，并经叶麟

趾老先生在重要的环节上作过校正。但限于手边仅有的材料和个人的知識水平，只希望在这方面起到一点“抛磚引玉”的作用。今后如何能把祖先留給我們的陶瓷工艺遺产加以科学的总结，并在这个基础上进一步加以提高和發揚，这應該是每个陶瓷工作者及其爱好者責無旁貸的光荣任务。在这里，編者十分殷切地盼望各地同志不吝給予指正。

原稿曾經謝谷初、李國楨二位工程師審訂，在編寫過程中傅厚教授也給予不少指教，謹在此一併向他們表示謝意。

其沃金如學此而極會深時希古編者
第二書

1960年1月

目 录

第一章 有关陶瓷制造的基本知識	7
第一节 陶瓷的原料	7
第二节 釉的本質	11
第三节 釉的成分	14
第四节 化粧法	21
第五节 火的作用	23
第二章 我国古代各种彩色釉的化学成分及其 着色方法	27
第一节 氧化亞鐵与青瓷	27
第二节 釉的乳濁現象与鈞窑	36
第三节 三氧化二鐵所出的各种色釉	44
第四节 鐵的飽和溶液与天目釉	48
第五节 氧化銅和綠釉	62
第六节 銅的着色与紅色釉	66
第七节 鈷与青花	80
第八节 金、錳、鎋所出的各种色釉	88
第三章 古陶瓷的特征	93
第一节 燒成上的缺陷	93
第二节 时间上的变化	102
本書参考資料	108

第一章 有关陶瓷制造的基本知識

第一节 陶瓷的原料

陶瓷原料主要来自岩石，而岩石大体都是由硅酸和鋁構成的。陶瓷也是用这类岩石作原料，經過人工加热使之坚固，很类似火成岩的生成。因此从化学上來說，陶瓷的成分与岩石的成分沒有什么大的区别。如果是硅酸和鋁所構成的陶瓷，其成分有以下几种：

1. 石英——化学成分是純粹的硅酸 (SiO_2)，又名砂石或硅石。这种矿物即使碎成細粉也無粘性，可用来弥补陶瓷原料过粘的缺点。在 780°C 以上时便不稳定而变成鳞石英，在 1730°C 时开始熔融。

2. 長石——是以硅酸及鋁为主，又夾雜鈉、鉀、鈣等的化合物。因其所含分量多寡不同，又有許多种类。一般有將含長石較多的岩石叫作長石的，也有以它的产地来命名的。現在把長石中具有代表性的几种和它們的成分列于表1。其中前三种是純粹的理論成分，后一类則含有岩石中所有的不純物質：

表 1

岩 石 成 分	SiO_2	Al_2O_3	CaO	K_2O	Na_2O	Fe_2O_3	MnO_2	熔融点
正長石	64.7	18.4	0	16.9	0	—	—	約 1200°C
鈉長石	68.0	20.0	0	0	12.0	—	—	1122°C
鈣長石	43.0	37.0	20.0	0	0	—	—	1550°C
微斜長石	65.9	18.5	0.1	12.0	3.0	0.4	0.1	—

鈉長石与鈣長石以各种比例互相熔解，变成多种多样的長石。这些总称为斜長石，它的性質依其中所含鈉長石与鈣長石的比例而定。还有一种和正長石（鉀長石）为同样成分而形狀稍有变異的，至今也多誤傳为正長石，其实这种應該叫作微斜長石。

3. 瓷土(又名高嶺土)——瓷土($H_4Al_2Si_2O_9$)是陶瓷的主要原料。它是以产于世界第一窑厂的中国景德鎮附近的高嶺而得名的。后来由“高嶺”的中国音演变为“Kaolin”，而成为国际性的名詞。純粹的瓷土是一种白色或灰白色，有絲絹般光澤的軟質矿物。

瓷土是由云母和長石变質，其中的鈉、鉀、鈣、鐵等流失，加上水变化而成的，这种作用叫作瓷土化或高嶺土化。至于瓷土化究竟因何而起，在学术界中虽然还没有定論，但大略可以認為是長石类由于溫泉或含有碳酸气的水以及沼地植物腐化时所生的气体起作用变質而成的。一般瓷土多产于溫泉附近或石灰層周圍，可能就是这个原因。瓷土的熔点約在 1780°C 左右，实际上因为多少含有不純物質，所以它的熔点略为降低。

純粹的瓷土(高嶺土)存量不多，而且所謂純粹的瓷土，也没有黏土那样强的粘度。一般所說的瓷土如果放在显微鏡下面来觀察，大部分帶有白色絲絹狀的光澤，銀光閃閃，是非常小的結晶，这就是所謂純粹的瓷土。此外，还含有未变質的長石、石英、鐵矿及其他作为瓷土来源的岩石的碎片。

純粹瓷土的成分是： $\text{SiO}_2 46.51\%$ ， $\text{Al}_2\text{O}_3 39.54\%$ ， $\text{H}_2\text{O} 13.95\%$ ，熔度为 1780°C 。

陶瓷中最高級的是瓷器。作瓷器用的岩石究竟以哪样最好，由于瓷器必須是白色，因而就不得不極力避免含有使陶

瓷着色的鉄分。含鉄少而以硅酸及鋁为主要成分的岩石有：花崗岩、花崗斑岩、石英斑岩、石英粗面岩以及由这类岩石分崩而成的水成岩等。

这里所說的花崗岩乃至石英粗面岩（即在火成岩中也算是含有硅酸及鋁特別多而鉄分少的），都是以石英、長石为主，並含有若干云母及富于鉄分（氧化鉄）的黑綠或黑褐色的矿物。假若仔細觀察这些岩石，便可看到許多像玻璃一般透明的顆粒和像瓷器一样鮮艳的白色或淡紅色的顆粒。前者是石英，后者是長石。这四种岩石的化学成分虽然相同，但因为長石与石英等顆粒的大小不同，因而形成了不同的岩石。花崗岩全体是由比較大的顆粒（直徑1~7毫米）構成的。石英粗面岩是在看不見顆粒的緻密素地中有石英及長石的小粒点存在。花崗斑岩及石英斑岩則介乎此二者之間，是在緻密的素地內含有大粒的石英。这类岩石構造上的差異，主要在于由熔融的岩漿到冷固的時間長短，其中花崗岩最長，石英粗面岩最短，而花崗斑岩与石英斑岩則是在介乎兩者間的時間內冷固的。陶瓷是以岩石作原料，而其所以未能具有岩石般的顆粒，其主要原因是，陶瓷原料不像岩石那样在高溫下完全熔化，同时所需要的冷固時間也較短，这是天然岩石与人造岩石即陶瓷間的最大區別。有时与石英粗面岩同样成分之物，以熔融狀態流到地面上而驟然冷固，这样形成不含有像上述岩石那种用肉眼可見的石英、長石等顆粒，而形成全体一样的玻璃，即是所謂黑曜石和重晶石。由此可見岩石与陶瓷的本質相同，只有天工与人工的差別吧了。

在花崗岩中含有硅酸特多的是半花崗岩和偉晶花崗岩。前者的長石与石英等的顆粒細小，后者則由特大的長石及石英的顆粒形成。其中有的在某部分集中了同样物質，而变

成 分		SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	MgO	CaO	Na ₂ O	K ₂ O	H ₂ O	TiO ₂	P ₂ O ₅	MnO	其他	合 计
平均		59.07	15.22	3.10	3.71	3.45	5.10	3.71	3.11	1.30	1.03	0.30	0.11	0.79
花 岩	花 岩	73.37	15.24	0.28	1.43	0.28	1.81	3.15	3.54	0.70	0.20	0.17	0.13	0.10
花 岩	花 岩	72.55	13.40	0.68	2.02	0.51	2.65	3.62	2.98	0.85	0.40	0.18	0.33	0.16
花 岩	花 岩	75.16	11.21	0.88	2.30	0.42	0.72	3.09	4.22	1.86	0.22	0.05	痕跡	—
英 斑 岩	英 斑 岩	67.99	14.96	0.40	2.36	痕跡	1.99	2.79	4.93	4.37	—	—	—	100.13
粗 麻 石	粗 麻 石	74.88	12.28	0.34	0.94	0.40	1.13	4.29	3.61	0.72	痕跡	0.76	0.03	—
														99.79
														99.38

成純粹的石英脈，或純粹的長石脈，也有的轉變為半花崗岩（有些地方就用原來的半花崗岩作為陶瓷原料）。
現在將這些岩石的成分分析列于表2（見前頁）。

由此可見花崗岩、石英粗面岩類所含的矽酸遠較地球表面的平均部分為多。這一點頗近似普通瓷器的坯質，所不同者只是花崗岩類所含的鐵、鈣、鈉、鉀較多而鋁較少。

第二节 稠的本質

當我們看到一件陶瓷器的時候，首先引起注意的與其說是它的造型、式樣或坯體，毋寧說是罩在陶瓷器表面上的稠。假如瓷器上沒有掛稠的話，恐怕無論它的造型如何美、式樣如何新，也會失掉這件瓷器的魅力。固然我們誇說陶瓷是一種火的艺术，靠火的作用產生了各種變化，但主要還是稠在火中起了變化。

稠與坯同樣是由岩石或土中產生的，它與坯的不同點只是比較容易在火中熔融而已。當窯內烈火的威力使坯達到半熔時，必須使稠的原料完全熔融成液體狀態。冷卻後這種液體凝固而成一種玻璃，這便是稠。

但是，稠一旦被上到陶瓷坯體之上，就和玻璃大不相同了。因為當稠熔融時，它就同制品的坯體發生相互作用，形成中間層，這一中間層使得從燒結的坯體以迄于稠的玻璃狀的外表部分逐漸發生轉變。稠層的厚度雖然通常總共只有坯體厚度的1~3%，可是它會強烈地改變制品的熱穩定性，介電強度和化學穩定性，以及其他許多性質。

制稠有兩種方法：一個是把土或岩石原樣不動地調合來用。另一個方法是將土或岩石混合用火使之熔融，然後驟然冷卻作成玻璃，名之為“熔塊”。這樣作成的稠要碎為細粉混

入水中，使之成为有粘性的汁液用来挂坯。如果这种浆粘力不足而不易附着在坯上时，可以在浆内混入糊精、甘油或其他有粘性的有机物质，例如海带的浆糊等。有的坯体露天干燥后立即挂釉，但也有预先在800~900°C低温下煅烧，即所谓素烧后才挂釉的。

前一个方法叫作“生坯挂釉”，在我国多有使用的。而国外瓷器一般是用后面所谓“素烧”的方法。因此，对一件瓷器的鉴别，首先看它是生挂还是素烧，便可大略知道是中国所制或是国外所制的。不过这也只能作为一种较为便利的线索，当然为一般精通陶瓷的人们所熟知。有些日本仿制的我国古瓷，故意作成使人一看便认为是生挂的样子，如果只靠这一点便作决定，往往是很容易上当的。

挂釉时，若是素烧坯，普通多是很快地把它放入调好的釉汁中立刻就提出来，这样釉便吸着在坯的表面，和用刷或笔涂的一样匀平。若是茶饭碗一类，就要夹着碗足很快地放进釉中，急忙上下两三次使釉压进碗的里面，叫作“浸釉法”。若是庞然大物，可以用茶碗或杓子一类的东西盛釉从周围溜挂，一般叫作“浇釉法”或“溜釉法”。

生坯挂釉时，若是里外一次挂釉，很容易使坯体破坏，所以要在里面注釉并加以转动，待干燥后外面再行浸挂或溜挂。也有用刷和笔来涂挂的，这种方法多用于色釉，例如明朝初期的青花器足内往往出现刷纹，可以看出是曾经使用过这种方法的。此外虽还有喷挂的方法，但是主要用于极大或极薄的器物上。例如所谓“脱胎器”的似乎能够透视的薄瓷器，就是除去使用这种方法以外别无其他挂釉法的。这种方法是：先在里面喷上釉，干燥后将外面的坯体削薄，然后再喷釉在外面。如宋代有名的郊坛窑的作品，就是坯薄釉厚，

甚至釉的厚度竟有坯的一至三倍左右。若仔細觀察这种作品的碎片，显而易見是掛釉兩層至三層的，所以說这类的瓷器大約使的就是噴掛法。再如康熙时代的桃花紅便与郎窯紅不同，根据当时住在景德鎮的有名的且特爾克爾氏信中所載，也是用噴釉法作成的。

景德鎮的瓷器多是在掛釉以后方將器足削去。相反，日本瓷器都是在全部成形后再掛釉，所以細看江西瓷的外足釉与坯的分界，釉是以極鋒利的切線断然而止的，这一点与日本制品迥然有別。古瓷中明代制品多留有削足的痕跡，而清代所作除劣等品外，大都在切削过的足端用濡筆或布加以揩拭，因此足底面总是帶有一种柔軟、滑潤之感。試看清代瓷器中有仿明代制品極好的，但从未見有模仿这种削足之癖。有时虽然很难用肉眼判断，然而如果用放大鏡一看便可大体了然。當我們鑑別明瓷与清瓷的时候，固然一般都可由它們的器形、釉色以及圖样等各方面綜合来看。不过有时也会陷于迷惑而莫知所是，此时如能注意一下这种削足之癖，便会成为鑑定上的一个有力纔索。

凡是掛釉的陶瓷坯体入窯煅燒时，坯与釉中所含的水分和其他揮發物需要失散而开始收縮，同时坯体受热又产生热膨胀。当到达一定溫度时，坯体内一部分成份开始熔化生成液体填补坯体内的孔隙而再度收縮，而釉也产生热膨胀与收缩。当釉的收縮比坯的收縮大时，釉上便生出裂痕，当釉的收縮比坯小时，容易产生“脫釉”。有些揮發物在溫度較高时才开始揮發，为了防止釉熔化以后还有气体外逸，产生气泡，所以在釉开始熔化以前燒窯的溫度不要急速提高，要慢慢地煅燒，以待气体出尽，这样在气体出尽以后再升溫，直到釉完全熔化。假如此时升溫过急，就容易产生坯泡或釉

泡。

要选配一种能和制品坯体很符合的釉，实际上并不是一件容易的事情。正如卓越的苏联科学家 E. И. 奥尔洛夫（Орлов）院士首先指出的那样，选配釉的主要困难如下：

(1) 釉的易熔性造成了它的流动並被坯体所吸收（假如坯体在釉熔融中仍具有大的气孔率时）。就是这种作用，使得燒成要在远超过釉的熔融度下进行；

(2) 假使所选的釉是难熔的，那么它就不会形成帶有光澤的平滑的表面，而是被小的突起和凹陷所复盖，使得釉色黯然無光。如果燒成溫度低于要求时，虽是正确配成的釉也得到与此同样的結果；

(3) 若是釉具有比坯体大得多的膨胀系数，那么当冷却时，它压縮得比坯体更猛，結果就出現巨大的內应力，这种內应力会导致在釉層上形成龟裂(如为薄胎制品时)，或甚至使坯体破坏；

(4) 如果釉的膨胀系数比坯体小得多，將會發生相反的現象，即当冷却时，釉比坯体收縮得較慢而發生剥離現象。因此，当选配釉时，必須力圖使釉和坯体的膨胀系数尽可能地相符合，而釉的熔融溫度則必須与坯体的燒成溫度相适应。

第三节 釉的成分

假使我們把雪与砂糖混淆起来，在这种情况下，無論弄得如何細，砂糖仍是砂糖，雪仍然是雪，兩者有着显然的分別。可是如果加热使雪变成水，而砂糖也熔化在里面的时候，就会成为一种既非雪又不是砂糖的新物質。陶瓷的釉恰好与这个例子相似，就是說任憑怎样地把岩石碎成細粉而加以混合，也不会有什么变化。但若經過加热，矿石和岩石的

粉末就会熔融成一个整体。这便是玻璃，用来施掛在陶瓷坯上，特意給它起个名字叫做“釉”。不过，雪与砂糖混合溶化后只产生形态上的变化，而岩石混合熔化后不仅形态改变而性質也完全改变了。

在制釉时，硅酸是釉的主体，而鹽基則作为媒熔剂，主要的鹽基是：氧化鈉、氧化鉀、氧化鈣、氧化鎂以及氧化鉛等。氧化鋁為中性則因情况的不同，有时起酸的作用，有时起鹽基的作用。今列于表 3：

表 3

鹽基			
	氧化鈉	Na ₂ O	
	氧化鉀	K ₂ O	} 碱金属
	氧化鈣	CaO	
	氧化鎂	MgO	} 碱土金属
	氧化鉛	PbO	
中性	氧化鋁	Al ₂ O ₃	(有时起酸的作用，有时起鹽基作用)
酸	硅 酸	SiO ₂	
	硼 酸	B ₂ O ₃	

釉料的着色剂有鐵、銅、鈷、錳、金、錫以及其他金属。此外还有含磷酸鈣($Ca_3(PO_4)_2$)的，不过这种原料只要稍加一些在釉里，就会多少消失釉的光澤。这是要混在植物灰中而进入釉內的，像羊齿草类就是含有磷酸鈣特別多的植物。景德鎮所用的是一种名为鳳尾草的羊齿植物灰。

灰中含有多量的硅酸(SiO_2)，因此用灰就必然会帶有硅酸，而灰中尤以禾本科植物的灰含硅酸較多。当需要硅酸

时，就特意来利用稻壳灰或草木灰。在釉中需要的氧化鈣，現在主要利用石灰石 (CaCO_3)，从前却多用植物或谷壳与石灰混合煅燒成灰，俗称“釉灰”，这种灰約含30~50%的氧化鈣。

鈉、鉀在岩石和土內的含量較少，因此也有利用灰来获取的。草木灰溶于水就是灰水，如果加以煮煉便会得到白色粉末，其中含有多量氧化鉀。如煮煉海草灰的水溶液时，便可得到氧化鈉。而現在陶瓷器坯釉原料中需要的鉀、鈉，主要来源是利用長石。

氧化鎂有的取自菱苦土矿(碳酸鎂)和白云石(碳酸鈣、鎂)，也有利用滑石(硅酸鎂)的。因我国的石灰石往往含有多量的碳酸鎂，所以在我国陶瓷中使用石灰时，自然就会加进了鎂的成分。

鉛和鋅过去是用天然出产的碳酸鉛(白鉛矿)及硅酸鋅(異極矿)，而現在多用純粹的氧化鉛或氧化鋅来配釉。

至于硅酸和氧化鋁，因为是構成土和岩石的主要成分，在使用这些原料时已經自然含有許多硅酸及氧化鋁。除非特別需要硅酸时，才利用純粹硅酸的石英。我国宋朝有名的汝窑，据有的書中記載說是使用瑪瑙，其实瑪瑙也是一种純粹的硅酸，与石英的構造稍有不同。虽然有些人不免怀疑是否有过特意使用这种珍貴品的事实，但仔細想来，一般所出的瑪瑙並非全部可用作裝飾，剩下的無用部分仍可以用作釉料，例如，現在景德鎮就有利用瑪瑙来配制顏色釉的。

上面所說的草木灰或谷灰，含有多量的硅酸，同时还含有少量的氧化鋁、氧化鈣、鈉、鉀等，再与石灰混和配合适量的瓷土就可作成釉。我国自汉至六朝乃至于隋，有些就是由窑灰的自然降落积在坯体上而化合成釉的；也有故意多掛灰而