钛白粉检测 金属粉末化学成分检测

产品名称	钛白粉检测 金属粉末化学成分检测
公司名称	广州国检检测有限公司技术服务
价格	.00/个
规格参数	
公司地址	广州市番禺区南村镇新基村新基大道东1号(2号 厂房)1楼自编102房
联系电话	020-66624679 15918506719

产品详情

钛白粉的检测知识

钛白粉的物理特性关键项目质量特性

外观明亮、细、软、白色、干燥、粉末,用调刀在不加研磨下,易于压碎

晶型板钛、锐钛Anatase、金红石Rutile;其中板钛型不稳定(低温和有水);目前工业上仅能够生产锐钛和金红石两种,按照Ti、O原子在空间的排列位置和点阵常数a、b、c的不同,锐钛呈锥形正方体,金红石呈针形正方体;

密度Kg/m3 R:3800-4200; A:3700-3800

折光指数(折射率)R:2.71 A:2.55

概念:当光从真空射入一种介质而发生折射,入射角和折射角的正弦之比

粒径nm 200-350(可见光的半波长)

熔点R:1825 oA:高温下转化成金红

钛白粉的化学特性

特性项目典型特征介绍

稳定性无毒、化学性质稳定,常温下几乎不与其他物质反应

两性氧化物一定条件下能够与酸碱反应,更偏重于酸性

与硫酸反应在长时间煮沸的条件下,能溶于浓硫酸,生成Ti(SO4)2或TiOSO4,溶解速度随钛白粉生产时的

煅烧温度成反比,实验室测TiO2%的理论基础

TiO2+2H2SO4=Ti(SO4)2+2H2O TIO2+H2SO4=TiOSO4+H2O

与HF反应TIO2+6HF=H2TiF6+2H2O水洗时用HF洗滤布

与酸式硫酸盐或焦硫酸钾共熔TIO2+2KHSO4=TIOSO4+K2SO4+H2O

TiO2+4K2S2O7=Ti(SO4)2+4K2SO4+2SO3 中控测残渣中的TIO2%

能熔于碱与强碱NaOH或碱金属碳酸盐熔融,可转化为钛酸盐

TiO2+4NaOH=Na4TiO4+2H2O

与氯气反应有还原剂存在时,TiO2+Cl2+2C=TiCl4+2CO;无还原剂,即使在1800度,也不会反应。氯化 法生产中钛矿氯化时发生的反应。

光化学活性悬浮在某些有机介质中的钛白粉,在光和空气的作用下,可循环地被还原与氧化而导致介质的被氧化,在紫外光照射下锐钛型钛白粉为明显。这是耐侯性好坏的本质。

钛白粉的颜料特性

颜色颜色是大脑经过眼睛和视觉神经所刺激的感觉,即颜色是物体性质和光源性质共同作用的结果。不同的照射光源和不同的物体表面,产生不同的颜色。钛白粉的颜色习惯又叫白度,表示钛白粉对可见光吸收与反射两部分之比。意义及影响因素:1、钛白粉的白度综合了亮度与色调两种光学效果;

2、钛白粉中有害杂质,颗粒形状、大小和粒度分布,不理想的晶格缺陷和混晶等

遮盖力当一件物体涂以某种涂料,涂料中的颜料能遮盖被涂物体表面的底色,使这种底色不能再透过涂料而显露出来的能力。表示方法是:每平方厘米被涂物体的表面积,在达到完全被遮盖时,需用颜料的低克数,遮盖力=颜料质量g/被涂物体表面积cm2。

意义及影响因素:1、遮盖力越高,涂刷相同面积所用的颜料越少,是用户关心的经济指标之一;

2、与折射率大小、粒度大小、颗粒结构和在介质中的分散性有关