

二氧化钴是什么

氧化钴产品信息分子式：CoO分子量：74.93物化性质：桃红色立方晶体粉末。相对密度6.45。熔点(1795±20)°C。溶于酸，不溶于水，醇，氨水。易被一氧化碳还原成金属钴。高温时易与二氧化硅、氧化铝或氧化锌反应生成多种颜料。用途：主要用作玻璃、搪瓷、陶瓷、磁性材料等的密着剂，天蓝色、钴蓝色、钴绿色等色彩的着色剂，催化剂，家畜营养剂。也用于钴盐的制备。质量标准：钴(Co)，%≥72铁(Fe)，%≤0.07镍(Ni)，%≤1.0硫酸根(SO₄²⁻)，%≤0.05碱及碱土金属，%≤1.0铜(Cu)，%≤0.3细度(100目筛余物)，%≤1没有二氧化钴,只有氧化钴.它不溶于水,溶于酸或碱后颜色就变了.颜料就是不溶于介质(水或油)的有色物质.自己调制有点困难.二氧化钴即氧化钴，应该是黑色的你这个可能是二氯化钴

氧化钴具有什么性能的？

氧化钴的分子式CoO，分子量74.93，相对密度5.7?6.7,熔点1800°C，不溶于水，溶于酸和碱金属的氢氧化合物溶液中，绿棕色晶体。钴的化合物有：红色结晶体的CoSO₄·7H₂O、CoCl₂·6H₂O、Co(NO₃)₂·6H₂O、CoCO₃，深紫色粉末的Co₂O₃，灰色粉末的Co₃O₄，所有钴的化合物在高温下都转变为CoO。氧化钴是提炼镍矿的副产品。着色能力极强，含量低到2ppm也可辨认。在玻璃中单独使用得蓝色，与氧化铜共用得天蓝色、蓝绿色、绿色，与氧化锰共用得深红色、紫色、黑色玻璃。是精陶彩釉、瓷彩釉、彩色水泥的着色剂。氧化钴是稳定的着色剂，不受熔制条件的影响。与硒并用还可起脱色剂作用。