

# cy新型催化氧化填料

产品名称	cy新型催化氧化填料
公司名称	潍坊普茵沃润环保公司
价格	面议
规格参数	品牌:普茵沃润 型号:2*2.5cm
公司地址	潍坊市奎文区文化路1696
联系电话	0536-5172635 13905364469

## 产品详情

新型铁碳微电解填料在克服板结方面的突破：

铁碳微电解技术的发展可以分为三个阶段：第一阶段：本阶段的铁碳床是由小颗粒的铁屑和小颗粒的碳粒构成的。使用方法就是首先将铁屑和碳粒混合均匀然后填装在反应罐体里面，然后让水流通过，以达到净水的目的。但是运行几日内铁屑和碳粒就会结块，反映效果急剧下降，并且造成罐体废弃。第二阶段：本阶段针对板结问题在反应设备中加入了搅拌设施。搅拌设施对于克服板结起到了一定作用，但是因为没有从根源上面克服板结的条件，短期内也会因为旋转力矩越来越大而导致电机功率不够用，最终使得设备不能运转。第三阶段：通过本公司的技术攻关，彻底改变了填料的存在状态，本公司通过高温冶炼技术将铁和碳融合为一体。使得铁碳微电解填料由两种物质转变为单一物质，而这种物质不具有相互粘结的化学性质，因此彻底解决了板结问题并且省去了外力搅拌。铁碳微电解基本原理：(1) 电极反应 铁炭微电解是基于电化学中的原电池反应。当铁和炭浸入电解质溶液中时，由于fe和c之间存在1.2v的电极电位差，因而会形成无数的原电池系统,在其作用空间构成一个电场。铁炭原电池反应：阳极： $fe - 2e \rightarrow fe^{2+}$   $e(fe/fe^{2+}) = 0.44v$  阴极： $2h^{+} + 2e \rightarrow h_2$   $e(h^{+}/h_2) = 0.00v$  当有氧存在时,阴极反应如下： $o_2 + 4h^{+} + 4e \rightarrow 2h_2o$   $e(o_2) = 1.23v$   $o_2 + 2h_2o + 4e \rightarrow 4oh^{-}$   $e(o_2/oh^{-}) = 0.41v$  一般微电解反应为：铁原子与炭原子是紧挨着或分开而形成原电池反应。这种铁炭接触不利于电子的转移，电荷效率较低，因此废水中有机物的去除效率一般也较低。同时当铁炭一旦分层将更不利于有机物的去除。架构而形成的原电池反应：这种铁炭接触不存在铁与炭的分层问题，因此更有利于电子的转移，电荷效率较高，废水中有机物的去除效率也较高。(2) 氧化还原反应 铁的还原作用铁是活泼金属，在酸性条件下可使一些重金属离子和有机物还原为还原态，例如：  
 (1) 将汞离子还原为单质汞：(2) 将六价铬还原为三价铬：(3) 将偶氮型染料的发色基还原：  
 (4) 将硝基还原为胺基：铁的还原作用使废水中重金属离子转变为单质或沉淀物而被除去，使一些大分子染料降解为小分子无色物质，具有脱色作用，同时提高了废水的可生化性。氢的氧化还原作用 电极反应中得到的新生态氢具有较大的活性。能与废水中许多组分发生氧化还原作用，破坏发色、助色基团的结构，使偶氮键断裂、大分子分解为小分子、硝基化合物还原为胺基化合物，达到脱色的目的。一般地，[h]是在 $fe^{2+}$ 的共同作用下将偶氮键打断、将硝基还原为胺基。电化学附集 当铁与碳化铁或其他杂质之间形成一个小的原电池，将在其周围产生一个电场，许多废水中存在着稳定的胶体如印染废水，当这些胶体处于电场下时将产生电泳作用而被附集。  
 在电场的作用下，胶体粒子的电泳速度可由下式求出：式中： $v$ ——胶体粒子的电泳速度(cm / s)  
 $\phi$ ——电位(v)  $d$ ——分散介质的介电常数  $e$ ——电场强度(v / cm) ——分散介质的粘度(pa·s)  $k$ ——系数

从理论上计算20s就可完成电泳沉积过程。物理吸附在弱酸性溶液中，填料丰富的比表面积显出较高的表面活性，能吸附多种金属离子，能促进金属的去除。铁的混凝沉淀在酸性条件下，会产生 $Fe^{2+}$ 和 $Fe^{3+}$ 。 $Fe^{2+}$ 和 $Fe^{3+}$ 是很好的絮凝剂，把溶液pH调至碱性且有 $O_2$ 存在时，会形成 $Fe(OH)_2$ 和 $Fe(OH)_3$ 很好的絮凝剂，发生絮凝沉淀。反应式如下：生成的 $Fe(OH)_3$ 是胶体絮凝剂，它的吸附能力高于一般药剂水解得到的 $Fe(OH)_3$ 吸附能力。这样，废水中原有的悬浮物，通过微电池反应产生的不溶物和构成色度的不溶性染料均可被其吸附凝聚。铁离子的沉淀作用在电池反应的产物中， $Fe^{2+}$ 和 $Fe^{3+}$ 也将和一些无机物发生反应生成沉淀物而去除这些无机物，以减少其对后续生化工段的毒性。如 $S^{2-}$ 、 $CN^-$ 等将生成 $FeS$ 、 $Fe_3[Fe(CN)_6]_2$ 、 $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$ 等沉淀而被去除。

工艺影响因素及设计参数：影响微电解工艺处理废水效果的因素有许多，如pH值、停留时间、处理负荷、铁碳比、通气量等。这些因素的变化都会影响工艺的效果，有些可能还会影响到反应的机理。pH值通常pH值是一个比较关键的因素，它直接影响了铁碳微电解填料对废水的处理效果，而且在pH值范围不同时，其反应的机理及产物的形式都大不相同。一般低pH值时，因有大量的 $H^+$ ，而会使反应快速地进行，但也不是pH值越低越好，因为pH值的降低会改变产物的存在形式，如破坏反应后生成的絮体，而产生有色的 $Fe^{2+}$ 使处理效果变差。因此，一般控制在pH值为偏酸性条件下，当然这也因根据实际废水性质而改变。停留时间停留时间也是工艺设计的一个主要影响因素，停留时间的长短决定了氧化还原等作用时间的长短。停留时间越长，氧化还原等作用也进行得越彻底，但由于停留时间过长，会使铁消耗量增加，从而使溶出的 $Fe^{2+}$ 大量增加，并氧化成为 $Fe^{3+}$ ，造成色度的增加及后续处理的种种问题。所以停留时间并非越长越好，而且对各种不同的废水，因其成分不同，其停留时间也不一样。停留时间还取决于进水的初始pH值，进水的初始pH值低时，则停留时间可以相对取得短一点；相反，进水的初始pH值高时，停留时间也应相对的长一点。

通气量对铁屑进行曝气利于氧化某些物质，如三价砷等，且可以增加出水的絮凝效果，但曝气量过大也影响水与铁屑的接触时间，使去除率降低。在中性条件下，通过曝气，一方面提供更充足的氧气，促进阳极反应的进行。另一方面也起到搅拌、振荡的作用，减弱浓差极化，加速电极反应的进行，并且通过向体系加入催化剂改进阴极的电极性能，提高其电化学活性来促进电极反应的进行，已取得了显著效果。温度的升高可使还原反应加快，但是加快最大的是反应初期，且由于维持一定的温度需要保温等措施，一般的工业应用不予以考虑，均在常温下进行反应。微电解技术的优点：

微电解工艺从开始应用到现今已表现出了许多的优点，具体可概述如下：

(1)处理成本低，每吨废水的处理费用一般为0.4-0.6元左右。

(2)可同时处理多种污染物质，占地面积小，系统构造简单，整个装置易于定型化及设备制造工业化。(3)适用范围广，在多个行业的废水治理中都有应用，如印染废水、电镀废水、石油化工废水、焦化废水、硝基苯废水、苯胺废水、线路板废水、有机硅废水、制药废水、畜牧废水、橡胶助剂废水、双氧水化工废水等，均取得了较好的效果。

(4)处理效果好，从各个厂的实际运行来看，该工艺对各种污染物质的去除效果均较理想。(5)使用寿命长，填料的使用寿命为6年。操作维护方便，微电解塔(床)只要定期地添加铁碳微电解填料损耗的部分便可，无需更换填料。普茵沃润环保欢迎广大客户来电咨询或来我公司考察指导。