

塑料清洗污水处理设备

| | |
|------|--|
| 产品名称 | 塑料清洗污水处理设备 |
| 公司名称 | 潍坊浩宇环保设备有限公司 |
| 价格 | 15300.00/套 |
| 规格参数 | 品牌:浩宇中兴 型号:HYYTH 产地:山东潍坊 |
| 公司地址 | 山东省潍坊市潍城区和平路与福寿街交叉路口北100米福润得大厦10楼1002室 |
| 联系电话 | 15165668721 |

产品详情

采用工艺为国内、国外先进的：AO、A2O、MBR、MBBR、SBR工艺。

公司有清洗塑料污水处理设备，现货、随时可以发货提走。

公司根据客户提供的污水种类、污水水量及排放标准报价、出方案、出图纸及设计采用工艺。

可溶性亚铁盐和过氧化氢按一定的比例混合所组成的芬顿试剂，能氧化许多有机分子，且系统不需高温高压。试剂中的Fe²⁺能引发并促进过氧化氢的分解，从而产生羟基自由基。一些有毒有害物质如苯酚、氯酚、氯苯和硝基酚等也能被芬顿试剂和类芬顿试剂所氧化。

过氧化氢与臭氧联合、过氧化氢与紫外线联合等方法称为类芬顿技术，其原理基本与芬顿技术相同。

塑料清洗污水处理设备光化学氧化法：

该法是在光作用下进行的化学反应，需要分子吸收特定波长的电磁辐射，受激发产生分子激发态，之后才发生化学变化到另一个稳定的状态，或者变成引发热反应的中间产物。单纯紫外光辐射的分解作用较弱，通过向紫外光氧化法中引入适量的氧化剂（如H₂O₂、O₃等），可以明显优化废水的处理效果和加快降解速率。有机物的光降解有直接光降解和间接光降解两个途径，前者是指有机物分子吸收光能后呈激发态与周围环境中的物质直接进行反应；后者是指有机物环境中存在的某些物质吸收光能呈激发态，再诱导有机物、污染物反应的过程。其中，间接光降解有机物更为重要。

光化学氧化法中可以利用的波长范围是200nm~700nm，即紫外光与可见光范围。光化学氧化在大气污染治理和废水处理方面都有应用，其根据氧化剂种类不同可分为UV/O₃、UV/H₂O₂、UV/Fenton等系统。不管哪个系统，光化学反应一般都是通过产生羟基自由基来对有机物进行降解。

如UV/O₃系统，液相臭氧在紫外光辐射下会分解产生羟基自由基，紫外线吸收率在253.7nm处达到最大，可将大多数有机物氧化成CO₂和水，用于处理工业废水中的铁氰酸盐，有机化合物，氨基酸，醇类，农药，含氮、硫或磷的有机化合物，以及氯代有机物等污染物。

塑料清洗污水处理设备光催化氧化法：

该法是光催化剂（也称光触媒）在特定波长光源的照射下产生催化作用，使周围的水分子和氧气激发形成极具活性的·OH-和·O₂自由离子基。光催化氧化技术使用的催化剂有TiO₂、ZnO、WO₃、CdS、ZnS、SnO₂和Fe₃O₄等。

TiO₂是常用的催化剂，在光催化反应中，TiO₂的光催化活性主要受晶相、晶粒尺寸和比表面积的影响。当晶相确定后，晶粒尺寸和比表面积成为TiO₂在光催化作用中的重要因素，粒径越小，光生电子和空穴扩散的时间越短，比表面积越大越能有效地吸附水中的污染物质，提高光催化性能。当催化剂颗粒尺寸达到纳米级时，还可以产生量子效应提高光吸收率和利用率，这是目前催化剂研究的一个重要方向。

光催化氧化具有无毒、操作条件简单的特点，紫外光、模拟太阳光和日光均可作为光源，而且可以利用自然条件（如空气）作为催化促进物，活性高、稳定性好，能使有机污染物彻底降解，无二次污染。近年来，为充分利用自然光降解各类污染物，人们在提高催化活性和扩大激发光波长范围等方面做了大量的工作，又称为催化剂的表面修饰。对TiO₂进行过渡金属掺杂，贵金属沉积可以形成新的修饰能级，从而拓宽了其光响应范围，对其进行光敏化等改性处理可提高光催化性能。

光催化氧化应用领域主要有染料废水、高浓度有机废水的处理，以及在饮用水深度处理阶段去除难降解的微污染物质。通常情况下，TiO₂光催化氧化多在紫外光的波长范围内才能进行，局限了光催化技术的推广应用。此外，光催化氧化反应器的开发还不成熟，很难做到大规模处理。

塑料清洗污水处理设备湿式氧化法：

该法是在高温、高压下，利用氧化剂将废水中的有机物氧化成二氧化碳和水，从而去除污染物的一种氧化方法。该方法具有适用范围广，处理效率高，极少有二次污染，氧化速率快，可回收能量和有用物料等特点。在日本和美国，此类方法已有工程应用，属于前沿技术，发展前景广阔。但是此法也存在问题，那就是湿式氧化一般要求在高温高压的条件下进行，其中间产物往往为有机酸，对设备材料要求很高，处理催化剂昂贵，并只适于小流量高浓度的废水。

湿式氧化法包括两种类型：次临界水氧化和超临界水氧化。超临界水氧化技术，是指水在超临界条件下氧化处理有机污染物的一种新兴、废物处理技术。在一定温度、压力下，几乎所有有机物在很短时间内部都可彻底氧化分解，大大缩短了废水处理的时间，处理装置全封闭，节约空间且无二次污染。

在超临界状态下的水，盐的溶解度明显降低，而有机物溶解度明显增大，如苯、己烷、N₂、O₂等可与水完全互溶，使其密度、黏度和扩散系数发生变化。扩散系数随密度增加而减小，由于湿式氧化技术采用较高的温度和压力，使水的密度减小，扩散系数变大，传质速度剧增。