

试验,结果见表 1、2,后者具有 12 小时的潜伏期。

另一种方法是,使锅炉烟气与 40% 的 NaOH 水溶液接触,在水溶液中产生 Na_2SO_4 , 浓缩后使其结晶出来,过滤后便得到了含自由水 5% 的 Na_2SO_4 。取

表 1 添加 $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 的吸氧试验

时间 (h)	2	4	6	9	12
吸氧量 (ml)	60	73	81	93	101

这种 Na_2SO_4 4.2 克,在其中加 10 克的 $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot$

$7\text{H}_2\text{O}$, 10 克 $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, 1 克水,则制成又一种除氧剂。作与上述条件相同的试验,效果也很好,90 小时后吸氧量为 135 毫升。

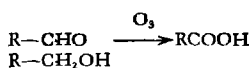
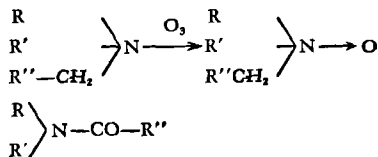
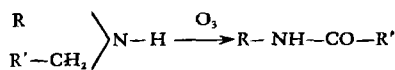
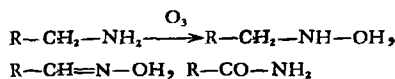
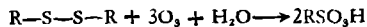
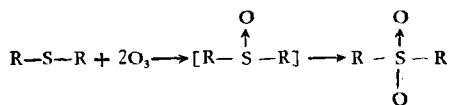
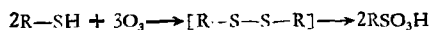
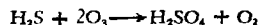
表 2 添加 $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 的吸氧试验

时间 (h)	5	12	24	40	50	60	70	90
吸氧量 (ml)	11	30	60	81	89	94	96	98

[李奇洪编译自日本国专利厅公开专利公报 54-12277、436]

臭 氧 湿 法 脱 臭 处 理

目前,国外正在发展一种臭氧湿法脱臭处理技术,除去城市污水处理厂释放的臭味。在脱臭过程中,溶解的臭氧与大部分液相的发臭团化合物反应,产生一些易氧化、偏酸和比较容易生物降解的化合物。与此同时,在含臭氧的水雾化时,未被吸收或未溶解的臭氧则与容易直接氧化成气相的化合物作用。最后,臭氧与需脱臭废气中的细菌作用,这样废气的臭味就完全脱除了。其主要反应式如下:



[羽卒摘译自 T. S. M.——L'EAU, 11(1983)]

除 去 二 氧 化 硫 的 新 方 法

目前,一般采用泥浆或石灰石的方法除去燃料气中的二氧化硫,其结果把烟气中的二氧化硫转化成亚硫酸钙、硫酸钙及硫酸镁。据欧洲经济共同体报道,意大利伊斯普拉研究中心最近研究出一种新的去除方法。该法是将燃料气与一种含有少量溴的水溶液混合,产生硫酸与溴化氢。然后再将溴化氢电解,回收氢。这样就得到了有价值的工业原料——

硫酸与氢。一个 400 兆瓦的燃煤电站,如燃烧含硫 1% 的煤,因此法处理燃气,每小时可产生 4.6 吨的硫酸和 75 公斤的氢气。而用一般的脱硫方法处理,则每小时产生 10 吨的石膏泥浆。

[草木译自 Technology Update, 39(44), 19(1983)]