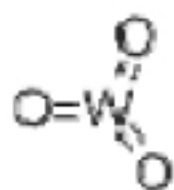


三氧化钨

毒性 MSDS 用途与合成方法

中文名称:	三氧化钨
中文同义词:	氧化钨;三氧化钨;钨酸酐;三氧化錨;氧化钨(VI), 99.8% (METALS BASIS);氧化钨(VI), PURATRONIC R, 99.998% (METALS BASIS EXCLUDING);氧化钨(VI),PURATRONIC R,99.998%(METALS BASIS EXCLUDING MO),MO100PPM;氧化钨(VI) (METALS BASIS)
英文名称:	Tungsten trioxide
英文同义词:	CI 77901;TUNGSTIC ANHYDRIDE;TUNGSTIC OXIDE;TUNGSTEN(VI) OXIDE;TUNGSTEN TRIOXIDE;TUNGSTEN OXIDE;TUNGSTEN OXIDE VIOLET-BLUE;TUNGSTEN OXIDE YELLOW
CAS 号:	1314-35-8
分子式:	O3W
分子量:	231.84
EINECS 号:	215-231-4
相关类别:	Inorganics;镀膜材料;Cp 钼、钛、钨、钒、锆;无机化工产品;无机盐;metal oxide
Mol 文件:	1314-35-8.mol



三氧化钨 性质

熔点	1470-1475 °C
密度	7.16 g/mL at 25 °C(lit.)
form	powder
水溶解性	insoluble
Merck	14,9817
CAS 数据库	1314-35-8(CAS DataBase Reference)
NIST 化学物质信息	Tungsten trioxide(1314-35-8)
EPA 化学物质信息	Tungsten oxide (WO3)(1314-35-8)

三氧化钨 用途与合成方法

毒性	接触钨化合物使人的上呼吸道和深部呼吸道受到刺激,受粉尘作用患支气管哮喘,胃肠道功能紊乱。对皮肤有刺激作用,使皮肤上出现小结节和鳞屑。在美国钨及可溶性钨化合物(按钨计)的最高容许
----	--

	浓度为 1 mg/m ³ ，不溶性钨化合物(按钨计)为 5 mg/m ³ 。操作人员要采用戴防毒口罩、手套、眼镜，穿防尘服等防护措施。使用中防止粉尘泄漏。工人要做就业前体检以及定期检查。
化学性质	淡黄色粉末。不溶于水和一般无机酸，溶于热碱液，微溶于氢氟酸。
用途	用于制金属钨、合金钢、防火织物等，并用于陶瓷工业
用途	用作分析试剂，也用于金属钨、钨盐的制备
用途	用做制金属钨的原料。用于制硬质合金、拉钨丝，粉末冶金，制 x-射线屏和防火织物。亦可用做陶瓷器的着色剂和分析试剂等。
生产方法	钨酸铵法钨精矿经氢氧化钠碱解，用盐酸中和，再与氯化铵作用，生成钨酸铵，再加入盐酸进行酸解反应，生成钨酸，然后经过焙烧分解、粉碎，得到三氧化钨。其 $\text{MnWO}_4 + \text{FeWO}_4 + 4\text{NaOH} \rightarrow 2\text{Na}_2\text{WO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{Mn}(\text{OH})_2$ $12\text{Na}_2\text{WO}_4 + 14\text{HCl} \rightarrow 5\text{Na}_2\text{O} + 12\text{WO}_3 + 14\text{NaCl} + 7\text{H}_2\text{O}$ $5\text{Na}_2\text{O} + 12\text{WO}_3 + 10\text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow 5(\text{NH}_4)_2\text{O} + 12\text{WO}_3 + 10\text{NaCl}$ $5(\text{NH}_4)_2\text{O} + 12\text{WO}_3 + 10\text{HCl} + 7\text{H}_2\text{O} \rightarrow 12\text{H}_2\text{WO}_4 + 10\text{NH}_4\text{Cl}$ $\text{H}_2\text{WO}_4 \rightarrow \text{WO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

安全信息

危险品标志	Xn
危险类别码	22-36/37/38
安全说明	26-36-37/39
WGK Germany	-
RTECS 号	Y07760000
F	21
毒害物质数据	1314-35-8(Hazardous Substances Data)