马石油二乙醇胺多少钱

生成日期: 2025-10-27

三乙醇胺注意事项:密闭操作,注意通风。操作人员必须经过专门培训,严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴自吸过滤式防尘口罩,戴化学安全防护眼镜,穿防毒物渗透工作服,戴橡胶手套。远离火种、热源,工作场所严禁吸烟。使用防爆型的通风系统和设备。避免与氧化剂、酸类接触。搬运时要轻装轻卸,防止包装及容器损坏。配备相应品种和数量的消防器材及泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。吸入性中毒的可能性小,但如沾染和接触该品,手和前臂的背面可见皮炎和湿疹。二乙醇胺与醛在碳酸钾存在下反应生成叔胺。马石油二乙醇胺多少钱

二甲基甲酰胺的主要用途: 1. 二甲基甲酰胺对多种高聚物如聚乙烯、聚氯乙烯、聚丙烯腈、聚酰胺等均为良好的溶剂,可用于聚丙烯腈纤维等合成纤维的湿纺丝、聚氨酯的合成; 用于塑料制膜; 也可作去除油漆的脱漆剂; 它还能溶解某些低溶解度的颜料,使颜料带有染料的特点。二甲基甲酰胺用于芳烃抽提以及用于从碳四馏分中分离回收丁二烯和从碳五馏分中分离回收异戊二烯,还可用作从石蜡中分离非烃成分的有效试剂。2. 它对间苯二甲酸和对苯二甲酸的溶解性有良好的选择性: 间苯二甲酸在二甲基甲酰胺中的溶解度大于对苯二甲酸,在二甲酸甲酰胺中进行溶剂萃取或部分结晶,可将两者分离。在石油化学工业中,二甲基甲酰胺可作为气体吸收剂,用来分离和精制气体。马石油二乙醇胺多少钱三乙醇胺注意事项: 使用防爆型的通风系统和设备。

三乙醇胺:即三(2-羟乙基)胺,可以看做是三乙胺的三羟基取代物。与其他胺类化合物相似,由于氮原子上存在孤对电子,三乙醇胺具弱碱性,能够与无机酸或有机酸反应生成盐。性状:无色至淡黄色透明粘稠液体,微有氨味,低温时成为无色至淡黄色立方晶系晶体。露置于空气中时颜色渐渐变深。易溶于水、乙醇、甘油及乙二醇等,微溶于苯、四氯化碳等,在非极性溶剂中几乎不溶解。5℃时的溶解度:苯4.2%、1.6%、四氯化碳0.4%、正庚烷小于0.1%。呈强碱性□0.1mol/L的水溶液pH为10.5。有刺激性。具吸湿性。能吸收二氧化碳及硫化氢等酸性气体。纯三乙醇胺对钢、铁、镍等材料不起作用,而对铜、铝及其合金有较大腐蚀性。与一乙醇胺及二乙醇胺不同之处是,三乙醇胺与碘氢酸(HI)能生成碘氢酸盐沉淀。可燃。低毒。避免与氧化剂、酸类接触。

三乙烯四胺的物理性质:具有强碱性和中等粘性的黄色液体,其挥发性低于二亚乙基三胺,但其性质相近似。沸点266-267℃(272℃)□157℃(2.67kPa)□凝固点12℃,相对密度(20、20℃)0.9818,折射率(nD20)1.4971□闪点143℃,自燃点338℃。溶于水和乙醇,微溶于。易燃。挥发性低,吸湿性强,呈强碱性。能吸收空气中的二氧化碳。可燃,接触明火和高热有发生燃烧的危险。腐蚀性强,能刺激皮肤粘膜、眼睛和呼吸道,并引起皮肤过敏、支气管等症状。由环氧乙烷与氨反应得到二乙醇胺,同时也得到一乙醇胺和三乙醇胺。

四乙烯五胺的操作处置与储存:一、操作注意事项:密闭操作,通风。操作人员必须经过专门培训,严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴自吸过滤式防毒面具(半面罩),戴化学安全防护眼镜,穿橡胶耐酸碱服,戴橡胶耐酸碱手套。远离火种、热源,工作场所严禁吸烟。使用防爆型的通风系统和设备。防止蒸气泄漏到工作场所空气中。避免与氧化剂、酸类、碱类接触。搬运时要轻装轻卸,防止包装及容器损坏。配备相应品种和数量的消防器材及泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。二、储存注意事项:储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。应与氧化剂、酸类、碱类、食用化学品分开存放,切忌混储。配备相应品种和数量的消防器材。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。用三乙醇胺乳化的乳膏产品具有膏体细腻,膏体

二乙醇胺是重要的缓蚀剂,可用于锅炉水处理、汽车引擎的冷却剂。马石油二乙醇胺多少钱

精制方法□N,N-二甲基甲酰胺常含有水、乙醇、伯胺、仲胺等杂质,并能与2分子水形成HCON(CH3)2·2H2O□要得到高纯度产品,可使用干燥剂与蒸馏并用的方法。首先加入1/10体积的苯,常压下进行共沸蒸馏以除去水。再按下列方法精制: ①加入无水硫酸镁(25g/L)干燥,减压下2~2.67KPa蒸馏。②加入粉状氧化钡,搅动后倾出液体,减压蒸馏。③加入氧化铝粉末□50g/L□500~600℃烧成),混合摇动,减压下□0.67~1.33KPa□蒸馏。④加入三苯基氯硅烷□5~10g/L□□120~140℃加热24小时后减压□0.67KPa□蒸馏。由以上方法所得产品电导

率[[(1)(0.9~1.5)×10-7S/m[](2)(0.4~1.0)×10-7S/m[](3)(0.3~0.9)×10-7S/m[](4)(0.2~0.5)×10-7S/m[] 马石油二乙醇胺多少钱