

危险化学品配伍禁忌（二）—易制毒

名称	储存注意事项
苯乙酸	储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。要求密封，不可与空气接触。应与氧化剂、酸类分开存放，切忌混储。不宜大量储存或者久存。采用防爆型通风、照明设施。禁止使用易产生火花的机械设备和工具。
乙酸酐	储存于阴凉、通风处。远离火种、热源。要求密封。应与氧化剂、还原剂、酸类、碱类、活性金属粉末、醇类等分开存放，切记混储。采用防爆型照明、通风设施，禁止使用易产生火花的机械设备和工具。
三氯甲烷	储存于阴凉、干燥、通风处。远离火种、热源。要求密封，切勿受潮。应与碱类、铝、食用化学品等分开存放，切记混储。
乙醚	储存于阴凉、通风处。远离火种、热源。要求密封，不可与空气接触。应与氧化剂等分开存放，切记混储。采用防爆型照明、通风设施，禁止使用易产生火花的机械设备和工具。

<p>哌啶</p>	<p>储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。库温不宜超过 37℃，保持容器密封。应与氧化剂、酸类、食用化学品分开存放，切忌混储。采用防爆型照明、通风设施。禁止使用易产生火花的机械设备和工具。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。</p>
<p>溴</p>	<p>储存于阴凉、通风良好的库房。远离火种、热源。保持容器密封。应与还原剂、碱金属、易（可）燃物、金属粉末等分开存放，切忌混储。</p>
<p>1- 苯基 -1- 丙酮</p>	<p>储存于阴凉、通风的库房。库温不宜超过 37℃。远离火种、热源。应与氧化剂、食用化学品分开存放，切忌混储。要求密封。库房必须安装避雷设备。排风系统应设有导除静电的接地装置。采用防爆型照明、通风设置。禁止使用易产生火花的设备和工具。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。</p>
<p>3- 氧 -2- 苯基 丁酸甲酯</p>	<p>储存于阴凉、通风的库房。库温不宜超过 37℃。远离火种、热源。应与氧化剂、食用化学品分开存放，要求密封。库房必须安装避雷设备。排风系统应设有导除静电的接地装置。采用防爆型照明、通风设置。禁止使用易产生火花的设备和工具。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。</p>

<p>3- 氧 -2- 苯基 丁 酰胺</p>	<p>储存于阴凉、通风的库房。库温不宜超过 37℃。远离火种、热源。应与氧化剂、食用化学品分开存放,切忌混储强氧化物、强酸,强碱。要求密封。库房必须安装避雷设备。排风系统应设有导除静电的接地装置。采用防爆型照明、通风设置。禁止使用易产生火花的设备和工具。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。</p>
<p>2- 甲基-3- 【3,4- (亚甲二氧基) 苯 基】 缩水甘油 酸</p>	<p>储存于阴凉、通风的库房。库温不宜超过 37℃。远离火种、热源。应与氧化剂、食用化学品分开存放。要求密封。库房必须安装避雷设备。排风系统应设有导除静电的接地装置。采用防爆型照明、通风设置。禁止使用易产生火花的设备和工具。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。</p>
<p>2- 甲基-3- 【3,4- (亚甲二氧基) 苯 基】 缩水甘油 酸甲 酯</p>	<p>储存于阴凉、通风的库房。库温不宜超过 37℃。远离火种、热源。应与氧化剂、食用化学品分开存放,切忌混储强氧化物、强酸、强碱。要求密封。库房必须安装避雷设备。排风系统应设有导除静电的接地装置。采用防爆型照明、通风设置。禁止使用易产生火花的设备和工具。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。</p>
<p>甲苯</p>	<p>储存于阴凉通风处,库温不宜超过 30℃。远离火种、热源。要求密封。应与易(可)燃物、氧化剂等分开存放,切忌混储。</p>

丙酮	储存于阴凉、通风的库房，库温不宜超过 26℃。不能与浓硫酸和浓硝酸的混合物共存。
甲基乙基酮	储存于阴凉、通风良好的专用库房。远离火种、热源。要求密封。应与氧化剂、还原剂、碱类等分开存放，切忌混储。采用防爆型照明，通风设施。禁止使用易产生火花的机械设备和工具。
高锰酸钾	储存于阴凉通风处。远离火种、热源。不能与甘油、乙二醇、苯甲醛和硫酸共存。
硫酸	储存于阴凉通风处，库温不超过 35℃，相对湿度不超过 85%，要求密封。应与易（可）燃物、还原剂、碱类、碱金属、食用化学品分开存放，切记混储。
盐酸	储存于阴凉、干燥、通风处。远离火种、热源。要求密封。应与碱类、胺类、碱金属、易（可）燃物等分开存放，切记混储。
苯乙腈	储存注意事项储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。要求密封。应与氧化剂、还原剂、酸类、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。

γ- 丁内酯	<p>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。</p>
--------	---

常见化学品分类

还原剂	
活泼的金属单质	钠，铝，锌，铁等。
活泼的金属氢化物	氢化铝锂。
某些非金属单质	氢气，碳，硅等。元素：如碳，硫等。
碱金属单质	锂，钠，钾等。
处于低化合价时的氧化物	一氧化碳，二氧化硫，过氧化氢等。
非金属氢化物	硫化氢，氨气，氯化氢，甲烷等。

处于低化合价时的盐	亚硫酸钠，硫酸亚铁等。
其他	氯化亚锡，草酸，硼氢化钾，硼氢化钠，乙醇。
氧化剂	
酸性介质氧化剂	过氧化氢、过氧乙酸、重铬酸钠、铬酸、硝酸、高锰酸钾、过硫酸铵。
碱性介质氧化剂	次氯酸钠、过碳酸钠、过硼酸钠、过硼酸钾。
中性氧化剂	溴、碘。
酸类	
强酸	高锰酸、盐酸、硫酸、硝酸、高氯酸、硒酸、氢溴酸、氢碘酸、氯酸等。
中强酸	磷酸、铬酸、草酸。
碱类	
氢氧化钠、氢氧化钾、氢氧化钙、氢氧化锂、氨水、片碱、复合碱。	
碱金属	

锂、钠、硝、钾、铷、铯。

醇类

甲醇、乙醇、苯乙醇、乙二醇。

胺类

甲胺、苯胺、乙二胺、二异丙胺、三乙醇胺、溴化四丁基铵。

食用化学品

食用碱、碳酸、食用盐、酒精、味精、柠檬酸钠。