

سولفات آلومینیوم:

یک جامد بلوری سفید با فرمول شیمیایی $Al_2(SO_4)_3$ است. سولفات آلومینیوم محصولی به شکل کریستاله، گرانول و یا پودر می باشد.

موارد کاربرد:

- کاغذ سازی، مقواسازی و کارتن سازی
- تصفیه آب و فاضلاب
- در صنعت تولید روی
- استفاده در کارخانجات تولید و بازیافت کاغذ

فرآیند تولید:

از واکنش اسید سولفوریک و محلول آبدار حاوی آلومینا تولید می شود. اسید سولفوریک و محلول آلومینا از محفظه واکنش طی زمانی بین 5 تا 45 دقیقه عبور داده می شوند که برای دستیابی به 78 تا 100 درصد تکمیل واکنش کافی می باشد. سپس مواد واکنش دهنده در اثر قرارگیری در یک میکسر که از یک ماریچ تغییر جهت دهنده تشکیل شده است، با هم مخلوط شده و ترکیب سولفات آلومینیوم نهایی به دست می آید.

هشدارهای حفاظتی شخصی:

باعث تحریک چشم و پوست می شود. در حالت طبیعی پایدار است و در صورت مواجهه با هوا، سولفات آلومینیوم غیر آبدار به تدریج رطوبت هوا را جذب نموده و در اثر برهم کنش با آب و ایجاد حرارت باعث تشکیل اسید سولفوریک می گردد.

شرایط انبارداری:

باید به صورت جداگانه از مواد ناسازگار تقطیر آب و اکسید کننده های قوی و بازها نگهداری کرد. محل انبار باید خشک، خنک و دور از نور خورشید و حرارت باشد.