

### **BOLETIM TÉCNICO**

# SULFATO DE ALUMÍNIO ISENTO FERRO SÓLIDO Fórmula Química : Al2(SO4)3 14 H2O

Rev. 2 de 03/2015

## **OBTENCÃO**

O Sulfato de Alumínio Isento de Ferro obtido a partir da reação do Ácido Sulfúrico com o Hidrato de Alumínio caracteriza-se pela ausência quase total de ferro, com baixo teor de insolúvel e cor branca.

### **ESPECIFICAÇÕES**

Alumínio total solúvel em água (% em massa como Al2O3)	>16%
Ferro total solúvel em água (% em massa como Fe2O3)	<0,015%
Resíduo insolúvel em água (% em massa)	<6,0%
Acidez livre (% em massa como H2SO4)	<0,5%
Basicidade (% em massa como Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	<0,4%
pH (Solução a 14%)	2,0 a 4,0

### APLICAÇÃO

São aplicados no tratamento de água para consumo humano ou industrial, como ótimos coagulantes e clarificadores; na Indústria de Papel e Celulose promovendo o encorpamento ao papel; em Indústrias Químicas para adição de alumínio em sais duplos e outros.

#### ARMAZENAGEM E FORNECIMENTO

A armazenagem deve ser feita em local seco, coberto e ventilado. O produto é fornecido em sacos plástico com pesos líquidos de 25 Kg.

#### PRECAUÇÕES E SEGURANÇA

O Sulfato de Alumínio Isento de Ferro sólido em pó é um produto não perigoso, em seu manuseio recomenda-se a utilização de máscara contra pó (classe P1), luvas de borracha e óculos de segurança. Em caso de contato com os olhos, laveos em água corrente por um período mínimo de dez minutos e em caso de ingestão procurar orientação médica.