

## IDENTIFICACIÓN

FORMULA QUIMICA:	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> . 14,3H <sub>2</sub> O
NOMBRE COMERCIAL:	SULFATO DE ALUMINIO TIPO B, POLVO
PESO MOLECULAR:	342 g/mol
SINÓNIMOS:	ALUMBRE

## DESCRIPCIÓN

Sal formada por la reacción entre ácido sulfúrico y un material rico en aluminio, como el hidróxido de aluminio, bauxita o arcillas gibsíticas.

## USOS

**TRATAMIENTO DE AGUAS:** Uno de los principales usos del Sulfato de Aluminio, es el tratamiento de aguas, para consumo humano y para fines industriales. **INDUSTRIA DE PAPEL:** El Sulfato de Aluminio, también se utiliza en la fabricación de papel en conjunto con unas resinas llamadas encolantes, proporcionándole al papel resistencia a la penetración por el agua y unas buenas condiciones para fijar los colores. **OTROS USOS:** • Como coagulante en la manufactura de caucho sintético de butadieno estireno. • Para la fabricación de sales dobles, sulfatos de amonio y aluminio y potasio y aluminio, conocidos como alumbre. • Para la purificación de la glicerina. • Como retardante del fuego.

## ESPECIFICACIONES TECNICAS

Propiedad	Método	Unidad	Especificación
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	-	% p/p	15,2 Mínimo
Hierro (Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	-	% p/p	2,0 Máximo
Materia Insoluble	-	% p/p	8,0 Máximo
Basicidad libre (Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) (b)	-	% p/p	0,05 Mínimo
Granulometría: Fracción que pasa	-	-	-
Malla 100 US Estándar	-	% p/p	90 Mínimo