

IDENTIFICACIÓN

FORMULA QUIMICA:	Al ₂ (SO ₄) ₃ . 14,3H ₂ O
NOMBRE COMERCIAL:	SULFATO DE ALUMINIO TIPO B, GRANO
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 ₂ O ₃	-	%	15,2 Minimo
Fe ₂ O ₃	-	%	2,0 Maximo
Insolubles	-	%	2,0 Maximo
Al ₂ O ₃ (b)	-	-	0,050 Minimo
Granulometria	-	-	-
Pasa Malla No. 4,	-	%	100
Pasa Malla No. 10,	-	%	90 Minimo
Pasa Malla No. 100,	-	%	10 Maximo