

IDENTIFICACIÓN

FORMULA QUIMICA:	Al ₂ (SO ₄) ₃ . -Solución
NOMBRE COMERCIAL:	SULFATO DE ALUMINIO TIPO B, LIQUIDO
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	-	% p/p	7,3 Mínimo
Hierro (Fe ₂ O ₃)	-	% p/p	1,2 Máximo
Materia Insoluble	-	% p/p	0,1 Máximo
Acidez Libre (H ₂ SO ₄)	-	% p/p	REPORTAR
Densidad (25°C)	-	g/ml	REPORTAR
Valor pH	-	-	REPORTAR