

IDENTIFICACIÓN

FORMULA QUIMICA:	$Al_2(SO_4)_3 \cdot 14,3H_2O$
NOMBRE COMERCIAL:	SULFATO DE ALUMINIO TIPO A, LÍQUIDO
PESO MOLECULAR:	342 g/mol
SINÓNIMOS:	ALUMBRE, SULFATO DE ALUMINIO TIPO A LIBRE DE HIERRO LÍQUIDO.

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_2O_3	-	% p/p	8,20 Mínimo
Hierro (Fe_2O_3)	-	% p/p	0,004 Máximo
Materia Insoluble	-	% p/p	0,05 Máximo
Basicidad Libre (Al_2O_3) (b)	-	% p/p	0,025 Mínimo
Densidad	-	g/ml @ 25°C	REPORTAR
Valor pH	-	-	REPORTAR