

IDENTIFICACIÓN

FORMULA QUIMICA:	$\text{Al}_2 (\text{SO}_4)_3 \cdot 14,3\text{H}_2\text{O}$
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_2O_3	-	% p/p	15,2 Mínimo
Hierro (Fe_2O_3)	-	% p/p	2,0 Máximo
Materia Insoluble	-	% p/p	8,0 Máximo
Basicidad libre (Al_2O_3) (b)	-	% p/p	0,05 Mínimo
Granulometría: Fracción que pasa	-	-	-
Malla 100 US Estándar	-	% p/p	90 Mínimo