

## IDENTIFICACIÓN

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

## 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. **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	17,0 Mínimo
Hierro (Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	-	% p/p	0,008 Máximo
Materia Insoluble	-	% p/p	0,1 Máximo
Basicidad libre (Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) (b)	-	% p/p	0,05 Mínimo
Granulometría: Fracción que pasa	-	-	-
Malla 4 US Estándar	-	% p/p	100
Malla 10 US Estándar	-	% p/p	90 Mínimo
Malla 100 US Estándar	-	% p/p	10 Máximo