

IDENTIFICACIÓN

FORMULA QUIMICA:	H2 SO4
NOMBRE COMERCIAL:	ACIDO SÚLFURICO ACIDOS FUERTES
PESO MOLECULAR:	98,08 g/mol
SINÓNIMOS:	ACIDO DE DECAPADO, SULFATO DE HIDROGENO, ACEITE DE VITRIOLO, ACIDO DE BATERIAS

DESCRIPCIÓN

Líquido aceitoso, denso, fuertemente corrosivo; de incoloro a pardo oscuro, depende de su pureza. Miscible con agua en todas las proporciones. Muy reactivo, disuelve la mayoría de los metales; el ácido concentrado oxida, deshidrata o sulfona la mayoría de compuestos orgánicos, a menudo causa carbonización.

USOS

Fabricación de productos químicos, fertilizantes, pinturas y pigmentos, rayón, explosivos, en la refinación del petróleo, hierro y acero. En textiles se utiliza en el proceso de blanqueo y desengomado: para solubilizar impurezas metálicas en tela, desarrollo de leucotinas y neutralizar tratamientos alcalinos.

ESPECIFICACIONES TECNICAS

Propiedad	Método	Unidad	Especificación
Concentración (Como H2SO4)	-	% p/p	97,5 MÍN
Ácido sulfuroso (Como SO2)	-	ppm	30 Máx
Cenizas	-	% p/p	0,02 Máx
Selenio (Se)	-	ppm	30 Máx
Plomo (Pb)	-	ppm	10 Máx
Hierro (Fe)(*)	-	ppm	50 Máx
Densidad(*)	-	g/ml	1,82-1,83
Aspecto	-	-	Ligeramente Turbio