COMPOSICIÓN QUÍMICA Y PROPIEDADES FÍSICAS

Sulfato férrico

Sal férrica · solución o sólido

Hoja genérica de referencia. La formulación y los valores contractuales se concretan para el producto, el uso, el mercado y el territorio de destino.

1. Identidad y composición de referencia

Sulfato de hierro(III), CAS 10028-22-5 · Agua · Acidez libre, hierro(II) e insolubles controlados

Las alternativas descritas no constituyen una receta acumulativa. Cuando se trata de una mezcla, las proporciones, impurezas y aditivos corresponden a una referencia identificada; no se asigna una pureza del 100 % a partir del nombre comercial o de la familia.

2. Propiedades físicas y comportamiento

Parámetro	Dato / descripción	Condición y alcance
Estado / aspecto	Solución o sólido según referencia	Descripción de la familia.
Comportamiento en agua	Soluble y ácido; concentración expresada como Fe total, Fe(III) o sal, con base explícita.	Evaluación con el agua y las condiciones del proceso.
pH / acidez / alcalinidad	Valor de la referencia	En sólidos, indicar concentración de la dispersión o solución. En productos no acuosos, pH puede no ser aplicable.
Densidad / viscosidad	Valor a temperatura de ensayo	Distinguir densidad real, aparente y relativa; la viscosidad requiere método y, si procede, cizalla.

Los datos numéricos identificados como ejemplo de grado o dato de sustancia son referencias técnicas, no resultados de lote. Las magnitudes sin cifra única dependen de la formulación y del método indicado.

ESPECIFICACIÓN Y CONTROL

Sulfato férrico

3. Variantes y función

Sal férrica en solución o sólido soluble para coagulación y eliminación de fósforo. Coagulación y precipitación en esquemas de tratamiento de agua.

Determinación	Criterio técnico y forma de expresión
Contenido activo	Hierro total y fracción férrica, expresados en % m/m.
Hierro ferroso	Fracción residual que modifica el comportamiento del producto.
Acidez	Acidez libre y efecto sobre alcalinidad del agua.
Impurezas	Insolubles y metales según el destino del agua tratada.
Carga de sales	Aporte de sulfatos al agua; considerar calcio y concentración posterior.
Dosificación	Densidad y viscosidad del líquido o velocidad de disolución del sólido.

4. Control en el proceso

La evaluación incluye fósforo o turbidez de salida, hierro residual y facilidad de deshidratación del lodo.

5. Compatibilidad

Comprobar estabilidad de la solución y materiales de trasiego. No comparar dos productos únicamente por su densidad.

6. Presentación y documentación del lote

El certificado de análisis identifica lote, determinación, método, unidad, límite y resultado. No se transforma un intervalo orientativo en una tolerancia contractual sin identificar el grado.