COMPOSICIÓN QUÍMICA Y PROPIEDADES FÍSICAS

Tiosulfato sódico

$Na_2S_2O_3$ · sólido o solución

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

Tiosulfato sódico anhidro, CAS 7772-98-7 · Alternativa pentahidrato, CAS 10102-17-7 · Agua en soluciones

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	Cristales o solución	Descripción de la familia.
Comportamiento en agua	Soluble; la acidificación provoca descomposición con azufre y SO_2.	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

Tiosulfato sódico

3. Variantes y función

Cristal hidratado, producto anhidro o solución de concentración definida. Neutralización de oxidante en aplicaciones y preparación de muestreo analítico definidas.

Determinación	Criterio técnico y forma de expresión
Identidad	$Na_2S_2O_3$; distinguir anhidro de pentahidrato.
Contenido	Ensayo y base de cálculo según hidratación.
Impurezas	Sulfito, sulfato, metales e insolubles según uso.
Solución	Concentración en g/L o mol/L y estabilidad; las soluciones valoradas requieren factor.
Función	Reactivo reductor para aplicaciones y métodos analíticos concretos.
Control	Residual oxidante o punto final del método; evitar exceso no evaluado.

4. Control en el proceso

En muestreo de agua clorada se especifica el recipiente y el método; en valoración se requiere concentración trazable.

5. Compatibilidad

La acidificación puede provocar descomposición. El producto técnico no equivale a una solución volumétrica certificada.

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.