COMPOSICIÓN QUÍMICA Y PROPIEDADES FÍSICAS

Quelantes y secuestrantes

Sales o formulaciones complejantes

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

Agentes complejantes o sus sales, por ejemplo EDTA y alternativas · Agua según presentación

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	Polvo o solución	Descripción de la familia.
Comportamiento en agua	Solubilidad y capacidad complejante dependen de sal, pH y metal; no equivalen todos a una misma dosis másica.	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

Quelantes y secuestrantes

3. Variantes y función

Agentes complejantes en forma ácida, sal o solución para metales determinados. Controlar determinados iones metálicos en formulaciones y procesos.

Determinación	Criterio técnico y forma de expresión
Identidad	Molécula, sal y forma iónica del producto.
Capacidad	Capacidad de secuestro expresada para metal y condiciones definidos.
Materia activa	Contenido y base de cálculo del suministro.
Ventana	pH, temperatura y fuerza iónica donde mantiene eficacia.
Selectividad	Competencia entre calcio, magnesio y otros metales.
Efluente	Persistencia y efecto sobre la retirada posterior de metales.

4. Control en el proceso

Se eligen por el metal que debe controlarse y la composición del baño. La capacidad frente a calcio no representa automáticamente la de hierro u otro metal.

5. Compatibilidad

Los complejos pueden dificultar precipitación en PTAR. Evaluar formulación y tratamiento final como un conjunto.

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.