COMPOSICIÓN QUÍMICA Y PROPIEDADES FÍSICAS

Patrones elementales para ICP y AAS

Soluciones mono o multielementales

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

Elementos de valor asignado · Matriz ácida o acuosa especificada · Estabilizantes según elemento

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 mono o multielemental	Descripción de la familia.
Comportamiento en agua	Concentración de analito y concentración de ácido son datos diferentes; verificar precipitación y compatibilidad.	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

Patrones elementales para ICP y AAS

3. Variantes y función

Soluciones monoelementales o multielementales con matriz y concentración asignadas. Calibración y control de análisis de metales.

Determinación	Criterio técnico y forma de expresión
Elementos	Lista de analitos y concentraciones individuales en mg/L u otra unidad.
Matriz	Ácido, concentración y disolvente compatibles con el equipo y las muestras.
Trazabilidad	Certificado de concentración e incertidumbre por lote.
Estabilidad	Compatibilidad de elementos en mezcla y riesgo de precipitación.
Impurezas	Elementos traza que puedan interferir en la calibración.
Presentación	Envase adecuado para evitar contaminación y adsorción.

4. Control en el proceso

Seleccionar mezclas según líneas o masas analíticas y rango de trabajo. Para ensayos críticos puede requerirse un control de origen independiente.

5. Compatibilidad

No mezclar patrones sin comprobar estabilidad y matriz. El blanco de calibración debe ser coherente con la matriz del patrón.

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.