COMPOSICIÓN QUÍMICA Y PROPIEDADES FÍSICAS

Soluciones volumétricas

Ácidos, bases y titulantes valorados

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

Ácidos, bases o titulantes identificados por referencia · Agua u otro disolvente · Estabilizantes cuando proceda

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 valorada	Descripción de la familia.
Comportamiento en agua	Concentración en mol/L o equivalentes por litro con reacción definida; factor de valoración y caducidad propios.	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

Soluciones volumétricas

3. Variantes y función

Titulantes listos para usar o concentrados de preparación, con concentración y factor conocidos. Valoraciones analíticas de aguas, materias primas y producto.

Determinación	Criterio técnico y forma de expresión
Identidad	Reactivo y disolvente o matriz.
Concentración	mol/L; si se usa normalidad, declarar la reacción a la que se refiere.
Factor	Factor real o concentración asignada por lote.
Trazabilidad	Patrón y procedimiento de valoración, con incertidumbre cuando corresponda.
Estabilidad	Sensibilidad a CO_2, luz, oxidación o evaporación según reactivo.
Presentación	Frasco, ampolla o envase para titulador con conexión compatible.

4. Control en el proceso

La concentración interviene directamente en el cálculo analítico. Verificar fecha, factor y adecuación al método de valoración.

5. Compatibilidad

Una solución técnica de igual concentración nominal no sustituye automáticamente un titulante valorado.

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.