

Precisión

Cada medición tiene un cierto grado de incertidumbre.

Al igual que un gobernante con la marca de 0,1 mm deja algunas dudas en cuanto a la longitud exacta a una medición, medición química también tener algún grado de incertidumbre la calidad de la totalidad método químico determina la precisión. Incertidumbre en química medición puede que sea debido a errores sistemáticos y / o errores aleatorio el error sistemáticos es un error que siempre el mismo para cada medición hecho. Por ejemplo en blanco puede agregar a cada medición para una específica compuesto, dando constantemente alto resultado (un positivo parcialidad) error aleatorio son diferente para cada prueba y añadir cualquiera positivo o negativo parcialidad el error aleatorio tal vez causado por variación en la técnica analítica y respuesta causa varaiacion.hach químico trabaja duro para eliminar error sistemáticos en los procedimiento utilizando reactivos pero la variación de respuesta ocurre en todo la medición quimca.

La estimación de precisión

Este método en sección de cada procedimiento proporciona un estimado del procedimiento precisión. El procedimiento utiliza un duplicado análisis estimado basado en datos reales.

En la replicación de análisis un químico prepara una concentración específico de analito en un des ionizada matriz de agua. El estándar se analiza a continuación 7 individuos veces con los dos lotes de reactivos utilizado en la calibración (14 muestra totales) un estándar de desviación de lo dos conjunto de siete los valores se calculan el valor mas grande es reportado en el método el reporte de valores proporciona un estimado del "dispersión "de los resultados en particular, una punto en el curva de calibración.

Es importante a stress que el estimado basado en des ionizada matriz de agua. Precisión en muestras reales con diferentes matrices pueden ser bastantes diferentes que estás estimaciones.