



LISTA DE COTEJO

INFORME DE NORMALIZACIÓN DE HIDRÓXIDO DE SODIO Y ÁCIDO CLORHÍDRICO.

DESCRIPCIÓN	SÍ	NO
0. Datos de la institución, nombre, título del trabajo Obligatorio sin puntaje.		
1. Problema a resolver. <i>¿Cuál es el propósito del ensayo? ¿Qué voy a obtener?</i> 10 puntos.		
2. Procedimiento <i>En forma de diagrama de flujo</i> 10 puntos		
3. Tablas de datos crudos 5 puntos.		
4. Ecuación química Ecuación química balanceada en forma iónica, sin iones espectadores 5 puntos		
5. Modelo matemático. <i>Función para determinar el mensurando en términos de las cantidades medidas en el laboratorio y en abstracto (literales).</i> 10 puntos.		
6. Diagrama causa-efecto <i>Contribuciones a la incertidumbre del mensurando. Sólo las fuentes directas.</i> 10 puntos		
7. Cálculos del mensurando: <i>Resultados de los ensayos, valor medio, desviación estándar y C.V.</i> 15 puntos		
8. Estimación de la incertidumbre. <i>Realizar la estimación Tipo A y Tipo B de la incertidumbre. Incluir la expresión algebraica y después sustituir los valores correspondientes.</i> 15 puntos.		
9. Análisis de resultados. <i>Incluir gráfico de barras de contribución a la incertidumbre del mensurando. Interpretar los resultados y el coeficiente de variación.</i> 10 puntos.		
10. Conclusiones. <i>Reportar el mensurando con su respectiva incertidumbre expandida, indicar si el resaltado es confiable aplicando los criterios de aseguramiento de la calidad y si es el caso hacer sugerencias pertinentes para mejorar el resultado.</i> 10 puntos		