

Post práctico Laboratorio N° 3: Compuestos orgánicos oxigenados con evaluación por pares

Una vez concluida la práctica de laboratorio N° 3 "Compuestos orgánicos oxigenados" realizaremos la siguiente actividad.

- 1) Completar la tabla *indicando en cada cuadro* si hay reacción o no hay reacción y detallar además si se produciría cambio de color o burbujeo:

Reactivos/compuestos	butanona	propanal	2-propanol	ác. butanóico
K₂Cr₂O₇/H⁺ ¿Reacciona?: Coloración final:				
NaHCO₃ ¿Reacciona?: ¿Se produce burbujeo?:				
Reactivo de Fehling ¿Reacciona?: Coloración final:				No completar
				No completar
NaOH ¿Reacciona?: Coloración final:				

- 2) Escribir las ecuaciones donde se produjo reacción indicando qué tipo de reacción se ha producido.
- 3) Armar un informe en pdf con las respuestas de los puntos 1 y 2. Detallar nombre completo y número de legajo en el encabezado del informe.
- 4) Evaluación de pares

Según estas rúbricas, serán evaluados por un compañero y, a su vez, ustedes evaluarán a otro compañero

4.1. Criterios de evaluación:

- **Precisión de los datos:** ¿Los datos observados están correctamente reflejados en el cuadro?
- **Alcance del contenido:** ¿El cuadro está completamente lleno? ¿Se han incluido todas las observaciones necesarias?
- **Claridad y organización:** ¿La información está clara y bien organizada dentro del cuadro?
- **Corrección científica:** ¿Las observaciones y conclusiones son correctas según lo que debería haber ocurrido en el laboratorio?

- **Representación de las ecuaciones de las reacciones:** ¿Las reacciones químicas están escritas correctamente?

Rúbrica:

Criterio	5 (Excelente)	4 (Bueno)	3 (Aceptable)	2 (Necesita mejorar)	1 (Insuficiente)
Precisión de los datos	Todos los datos son completamente precisos según lo observado.	Hay pequeños errores, pero en su mayoría son correctos.	Algunos errores de precisión en los datos.	Muchos errores de precisión.	La mayoría de los datos es incorrecta.
Alcance del contenido	El cuadro está completamente lleno con todas las observaciones necesarias.	Faltan solo algunas observaciones menores.	Faltan algunas observaciones importantes.	Varias observaciones están ausentes.	La mayoría de las observaciones están ausentes.
Corrección científica	Todas las observaciones y conclusiones reflejan con precisión los fenómenos científicos del laboratorio.	Pequeños errores en la comprensión de los fenómenos, pero nada crítico.	Algunas malas interpretaciones de los fenómenos.	Muchas malas interpretaciones o conclusiones erróneas.	El cuadro muestra una comprensión muy pobre de los fenómenos científicos.
Representación de las ecuaciones de las reacciones	Todas las reacciones químicas están bien escritas.	Pequeños errores en las reacciones químicas, pero nada crítico.	Existe una reacción química mal escritas.	Existen muchas reacciones químicas con errores.	Todas las reacciones químicas están mal escritas.
Claridad y organización	La información está perfectamente organizada y clara.	La información es clara, pero la organización puede mejorarse ligeramente.	La información es comprensible, pero la organización es deficiente.	La información es difícil de entender debido a la mala organización.	El cuadro es muy desorganizado y difícil de interpretar.