

	ADQUISICIÓN DE BIENES Y SERVICIOS	
	ACTA DE CIERRE DEL EXPEDIENTE CONTRACTUAL	

Tipo de contrato	Contrato de Prestación de Servicios		
Número del contrato	CPS 134- 2025		
Fecha del contrato:	04-03-2025		
Contratista	YEUDI SEPULVEDA BOTERO		
Cedula Ciudadanía:	1.090.443.660		
Objeto:	PRESTAR LOS SERVICIOS PROFESIONALES EN LA ASESORIA DEL MANEJO CONTABLE DE LA ENTIDAD, ELABORACION DE INFORMES A LOS DIFERENTES ORGANOS DE CONTROL Y APOYO EN LAS ACTIVIDADES ADMINISTRATIVAS DE LA SUBDIRECCIÓN		
No. y fecha del CDP:	CDP-160 - 03-03-2025		
Rubro:	2.1.2.02.02.008.01 HONORARIOS		
Valor inicial:	\$ 44.550.000		
No. y fecha del RP:	RP -160- 04-03-2025		
Duración:	09 MESES Y 27 DIAS		
Supervisor:	SUBDIRECTOR ADMINISTRATIVO Y FINANCIERO		
Fecha de inicio:	04-03-2025		
Fecha terminación inicial:	30-12-2025		
Adición 1 (valor)	\$	CDP:	RP:
Prorroga (tiempo)	0		
Valor total:	\$44.550.000		
Fecha terminación final:	30-12-2025		
Estado de ejecución (%)	100 %		

De acuerdo con lo establecido en las Circulares expedidas por la AGENCIA NACIONAL DE LA CONTRATACIÓN PÚBLICA-CCE, para el cierre del expediente electrónico en la plataforma del SECOP II, se verifico que el contrato de prestación de servicios profesionales o de apoyo a la gestión No.134 del 2025, no tiene obligaciones postcontractuales pendientes y por consiguiente se ordena el archivo y cierre del Expediente.

San José de Cúcuta, 28 de Abril de 2026

JUAN CARLOS SOTO COTE

 Área Metropolitana de Cúcuta

 Ordenador del Gasto

EDILMA CORREDOR HERNÁNDEZ

 Subdirector Administrativo y Financiero

 Supervisor

PROYECTÓ COMPONENTE	Ana Milena Torres Sierra		
---------------------	--------------------------	--	--

The following data were obtained from the study of the reaction of the various compounds with the reagent. The results are summarized in the table below. The first column gives the name of the compound, the second column the amount of reagent consumed, and the third column the amount of product formed. The data show that the reaction is quantitative for all compounds except the last one, which gives a partial reaction.

Compound	Reagent Consumed (g)	Product Formed (g)
Compound A	1.00	1.00
Compound B	1.00	1.00
Compound C	1.00	1.00
Compound D	1.00	1.00
Compound E	1.00	0.50

The results of the above experiments are in good agreement with the theoretical values calculated from the molecular weights of the compounds and the reagent. This indicates that the reaction is a simple stoichiometric process.

These results are consistent with the proposed mechanism for the reaction.

