

ESTUDIO DE MECANISMOS DE REACCIÓN ENTRE XC(O)SCI , $\text{X} = \text{F, Cl, Y} - \text{OCH}_3$, Y $\text{AgOSO}_2\text{CF}_3$ EN DIFERENTES CONDICIONES EXPERIMENTALES

Bld. 120 N° 1465, La Plata (CP 1900), Argentina.
<https://cequinor.conicet.gov.ar>

info_cequinor@quimica.unlp.edu.ar
mpeluas@quimica.unlp.edu.ar

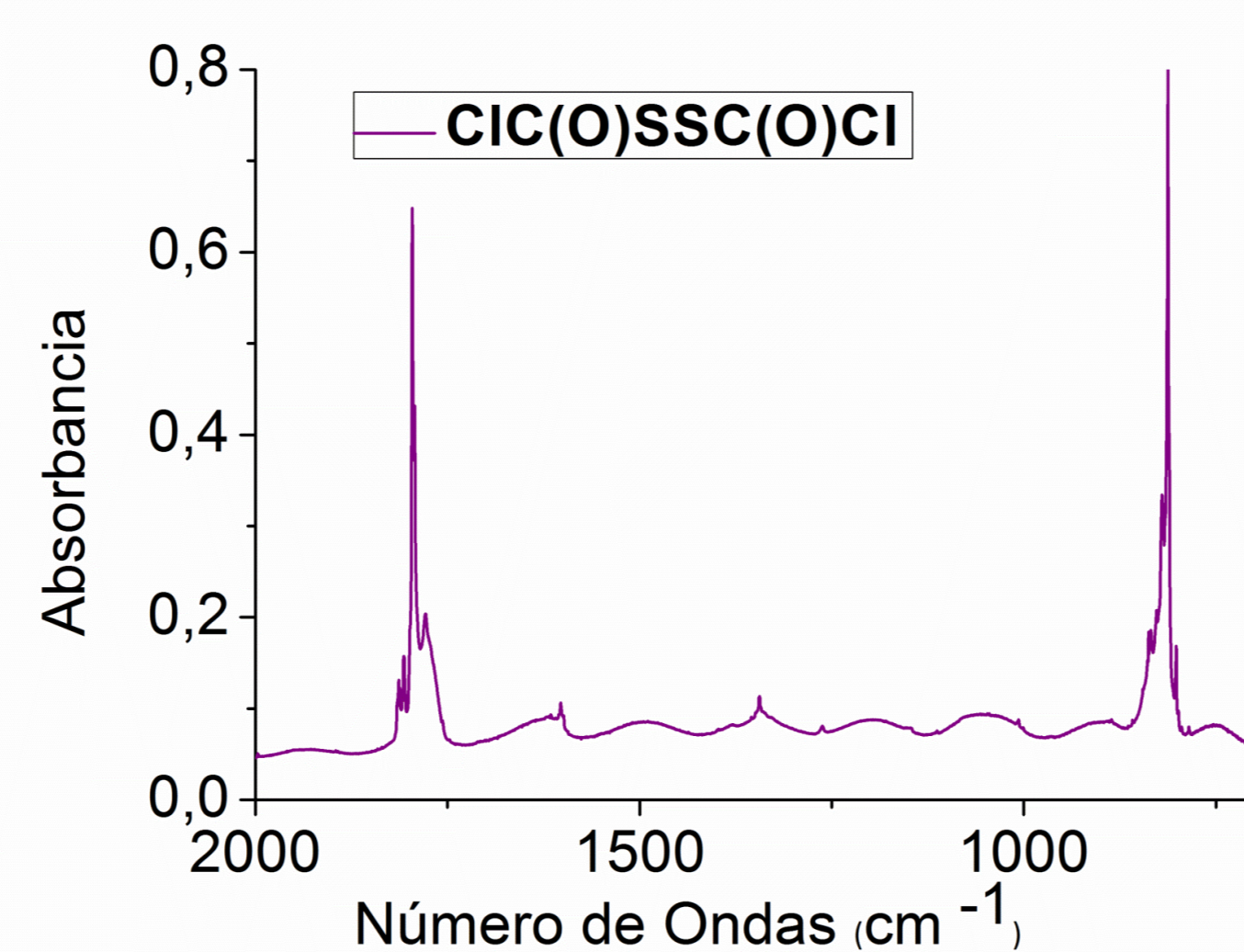
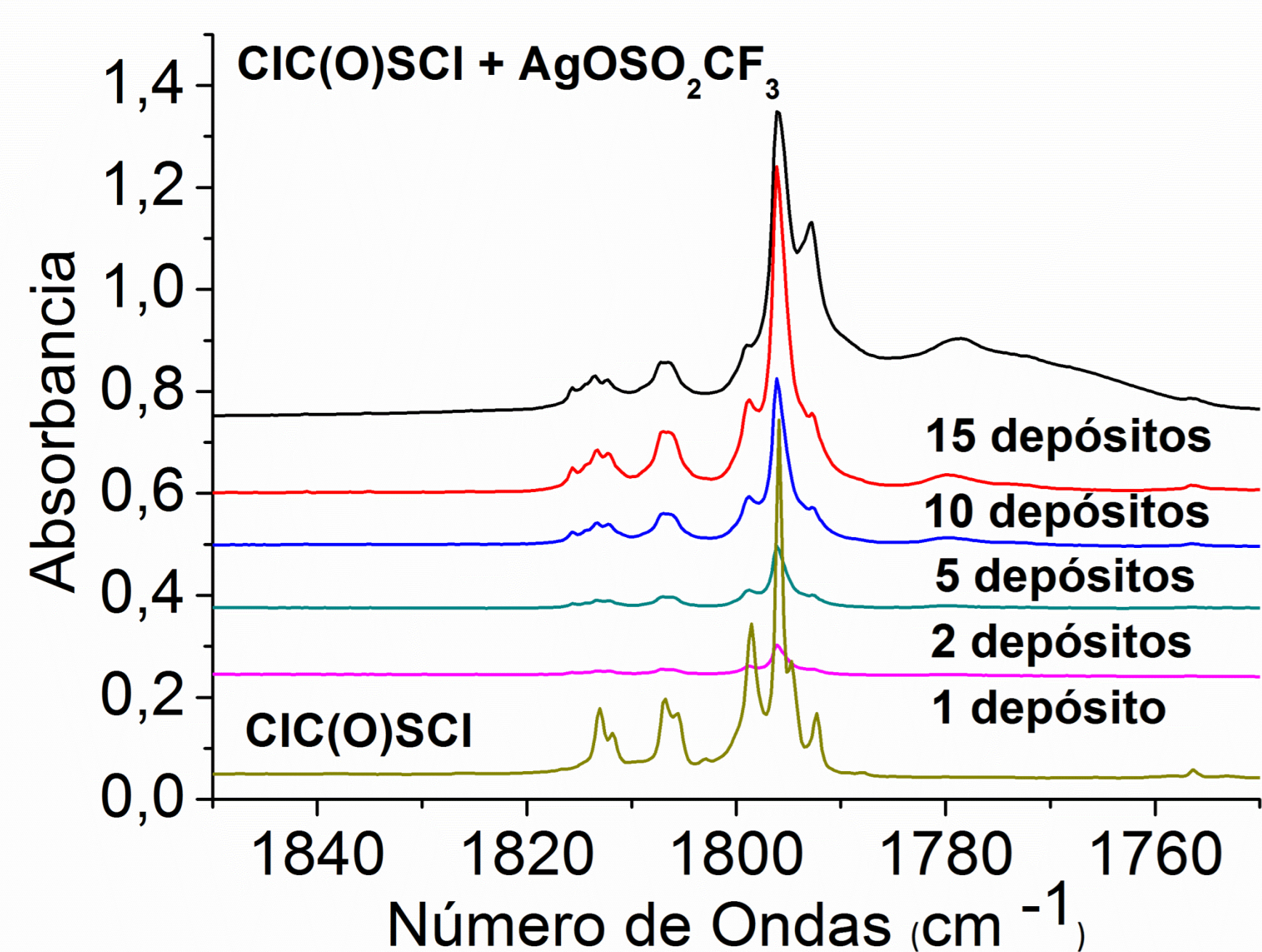
Peluas Melina G., Spaltro Agustín, Della Védova Carlos O. y Romano Rosana M.

1. Introducción

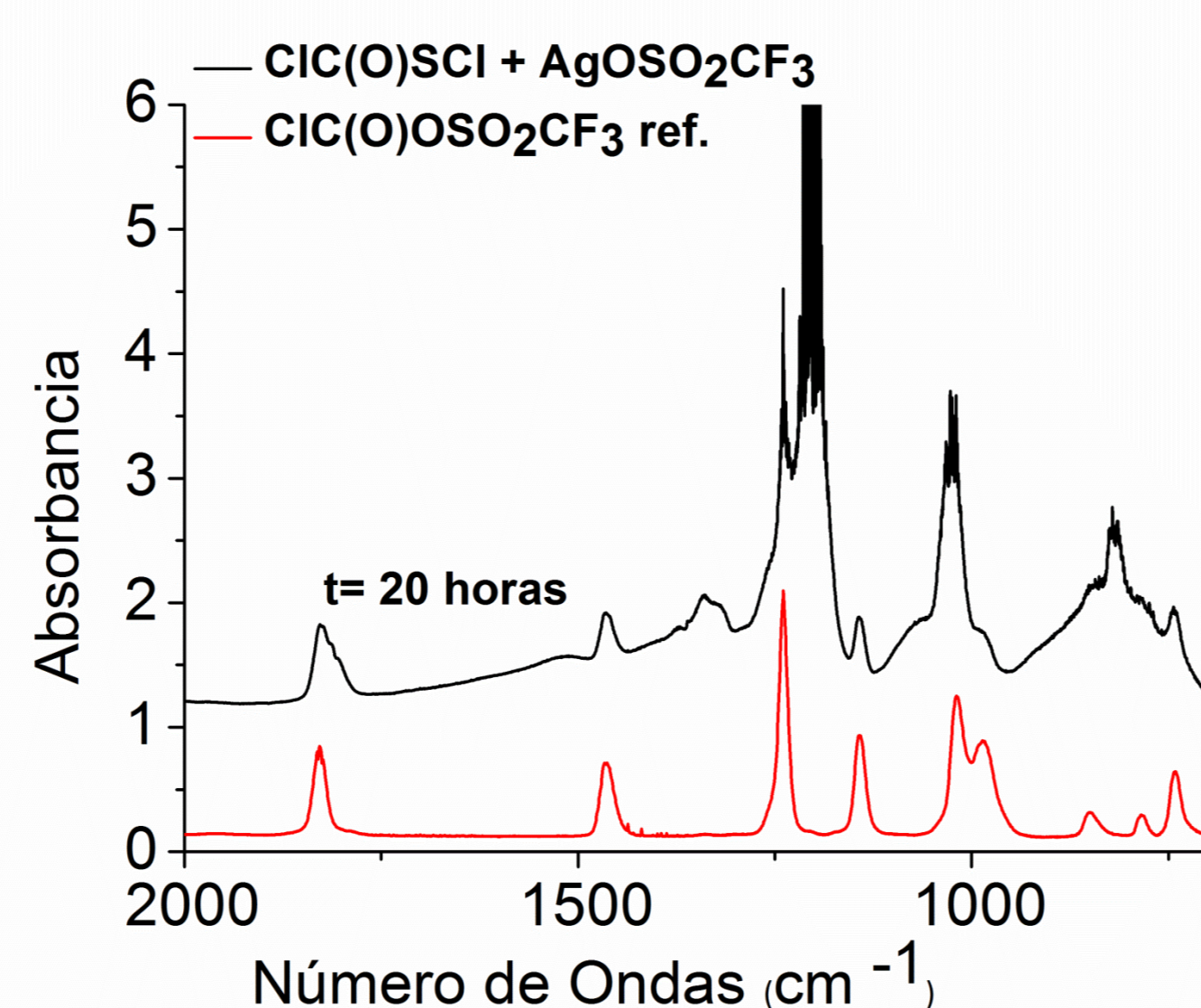
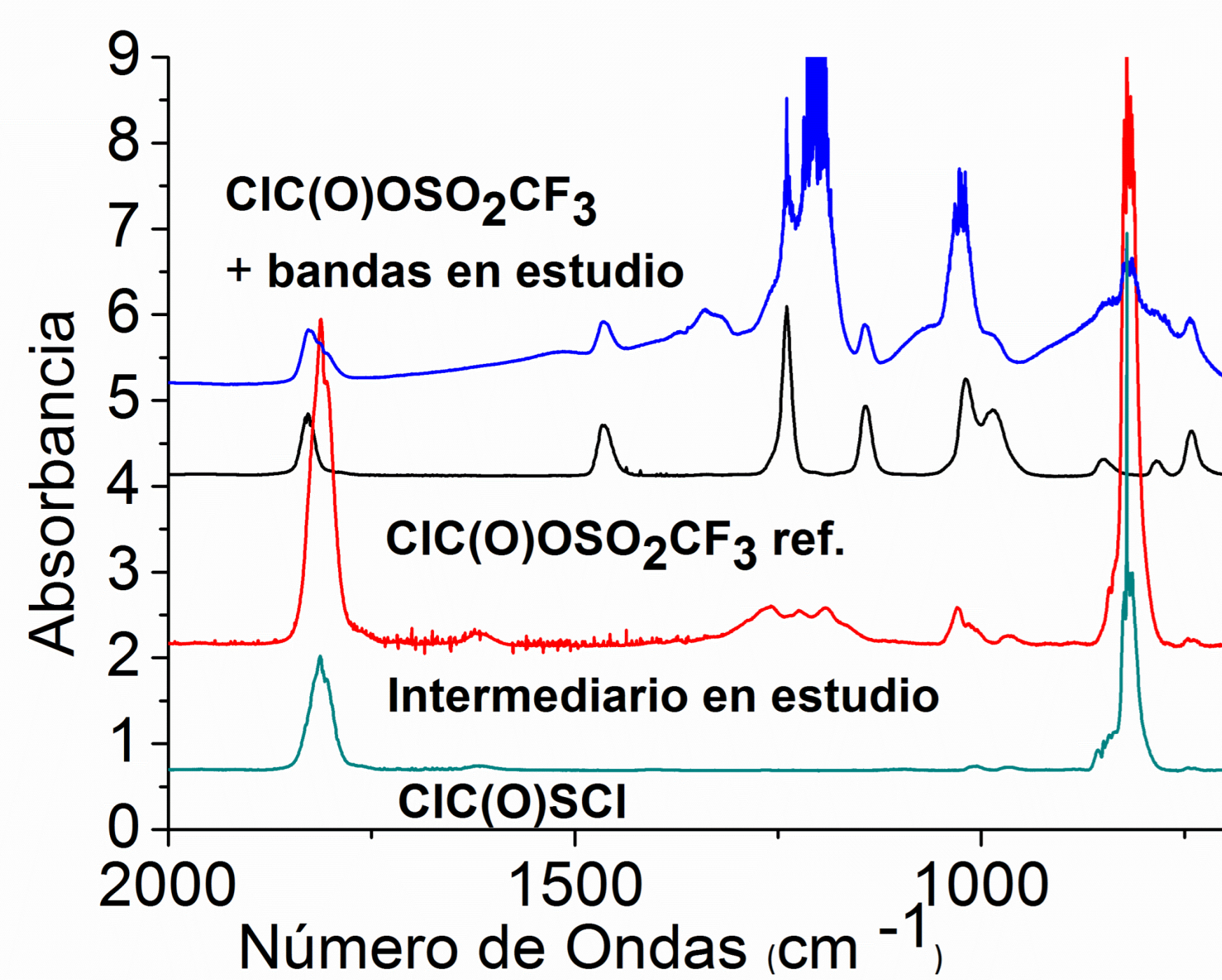
El objetivo del trabajo es doble. Por una parte la búsqueda de nuevas especies químicas y por la otra, la que se enfatiza en la presentación, la puesta a punto de diferentes técnicas tendientes a concretar la preparación de especies nóveles. Estas estrategias contribuyen a facilitar el seguimiento de reacciones in-situ por métodos espectroscópicos, con el objetivo adicional de detectar intermediarios reactivos que permitan interpretar los mecanismos de reacción

3. Resultados

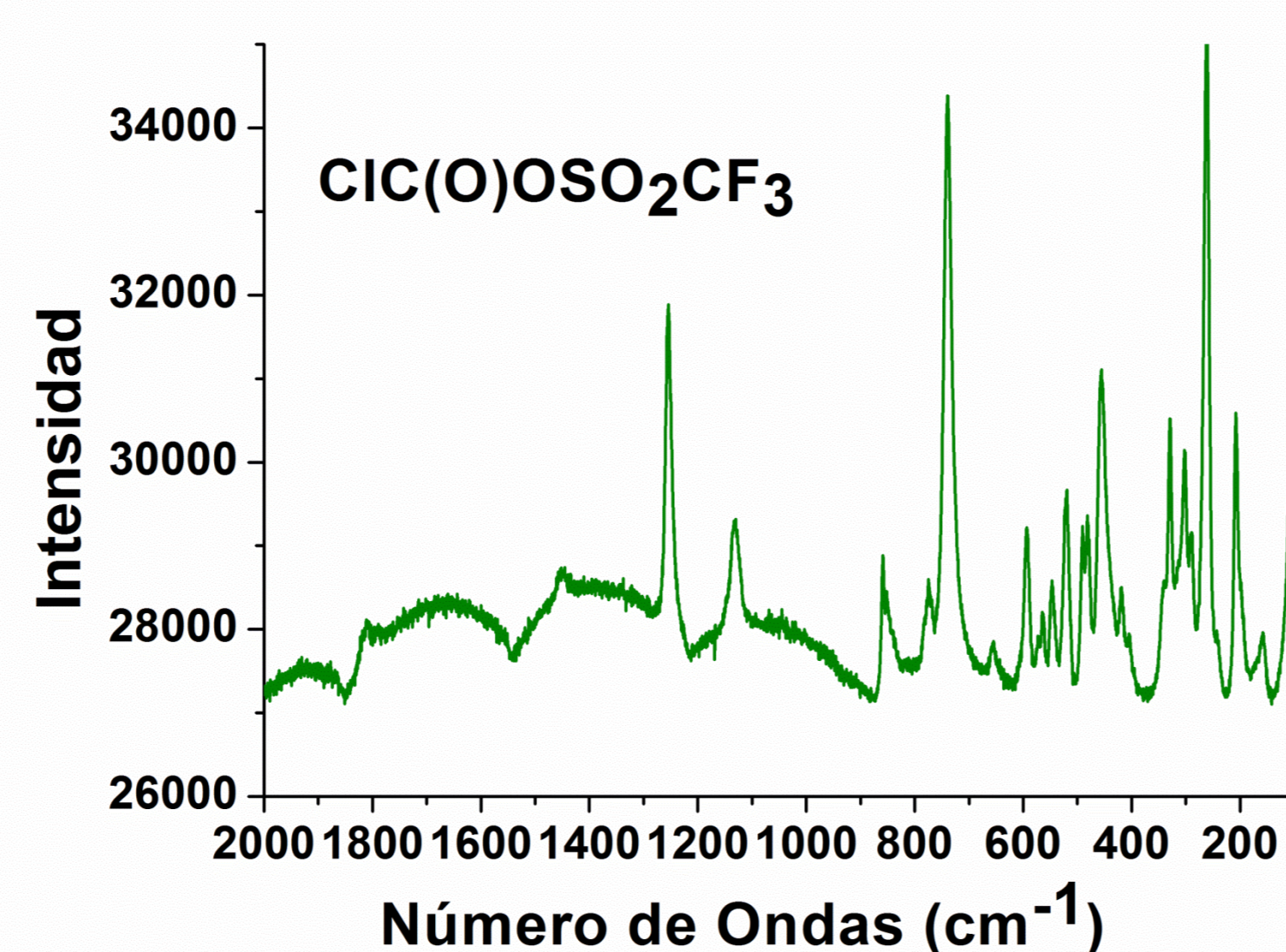
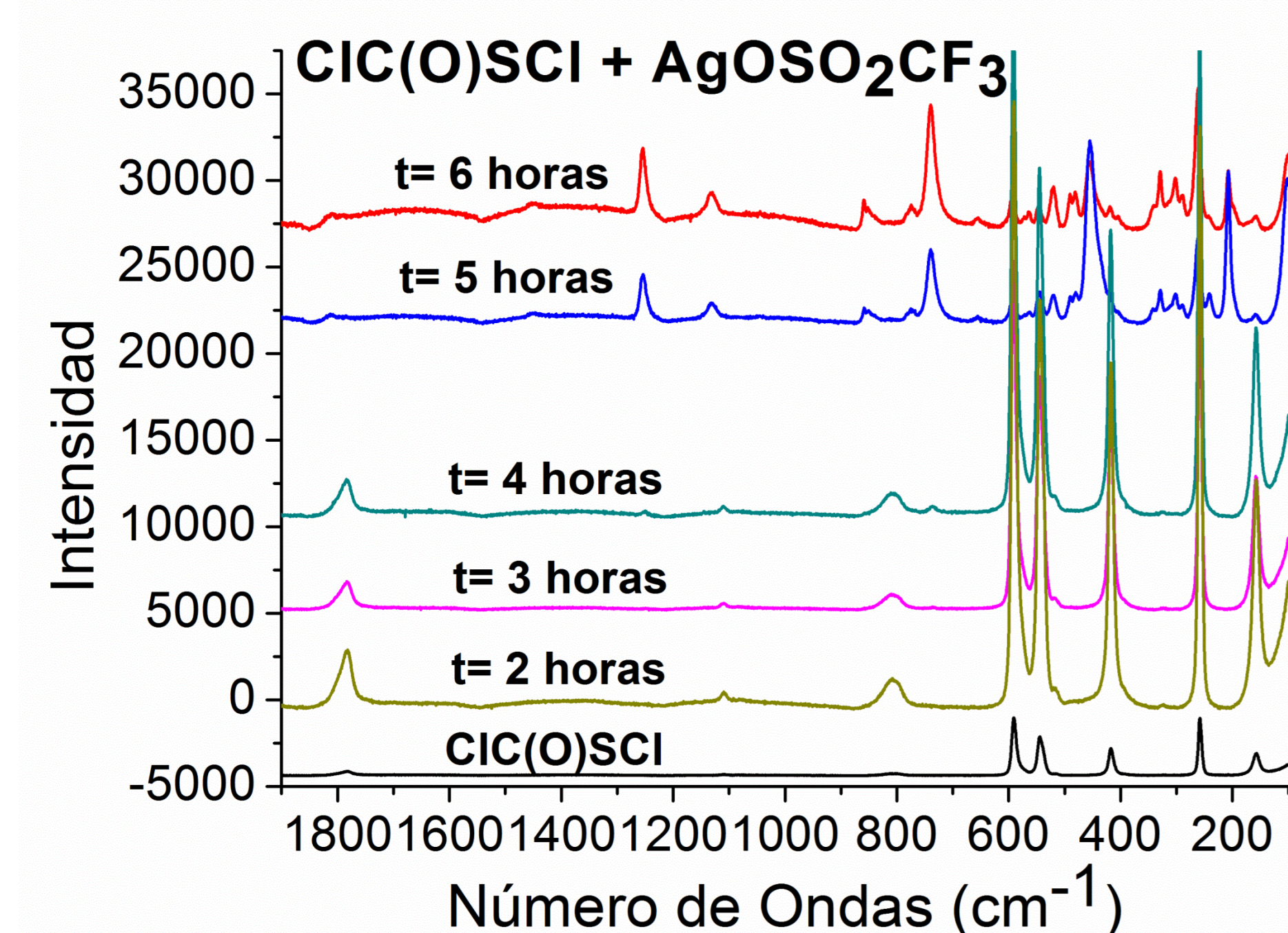
I- Reacciones "en vuelo"



II- Reacciones heterogéneas gas-sólido



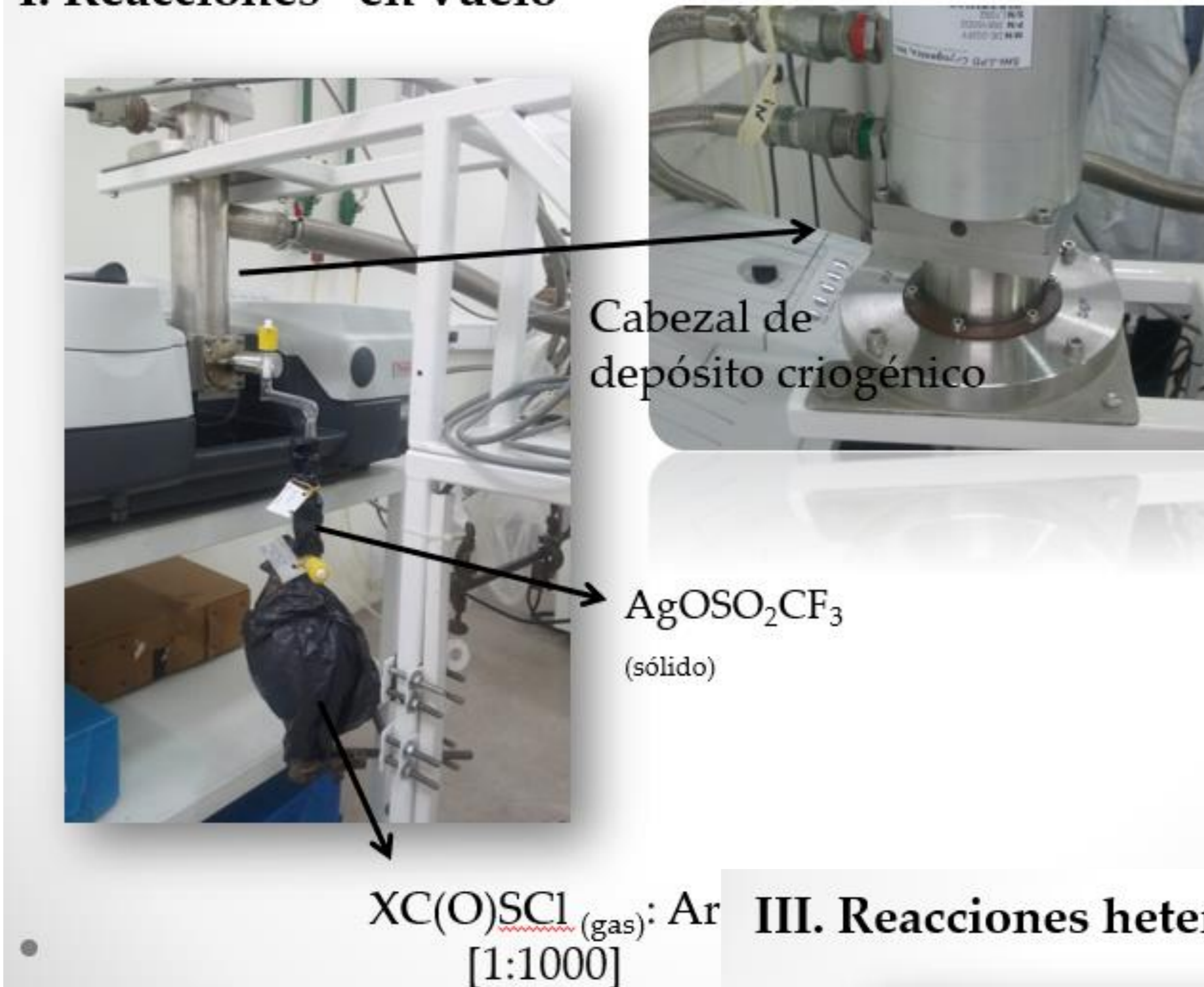
III- Reacciones heterogéneas líquido-sólido



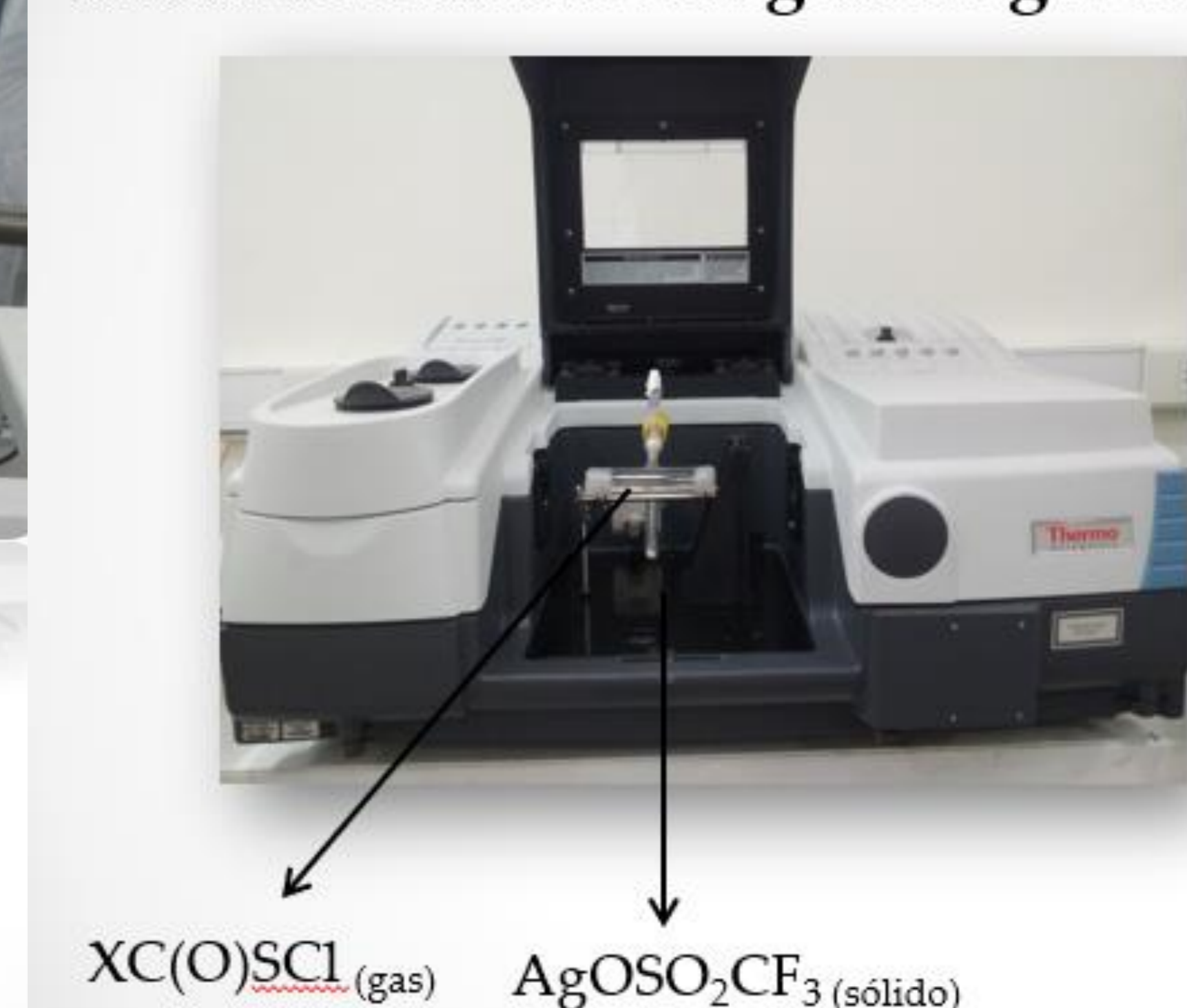
2. Metodología

A modo explicativo se grafican a continuación los tres tipos de diseños experimentales implementados, todos ellos ejemplificados mediante la reacción del cloruro de clorocarbonilsulfenilo (ClC(O)SCI) con el triflato de plata (AgOSO₂CF₃).

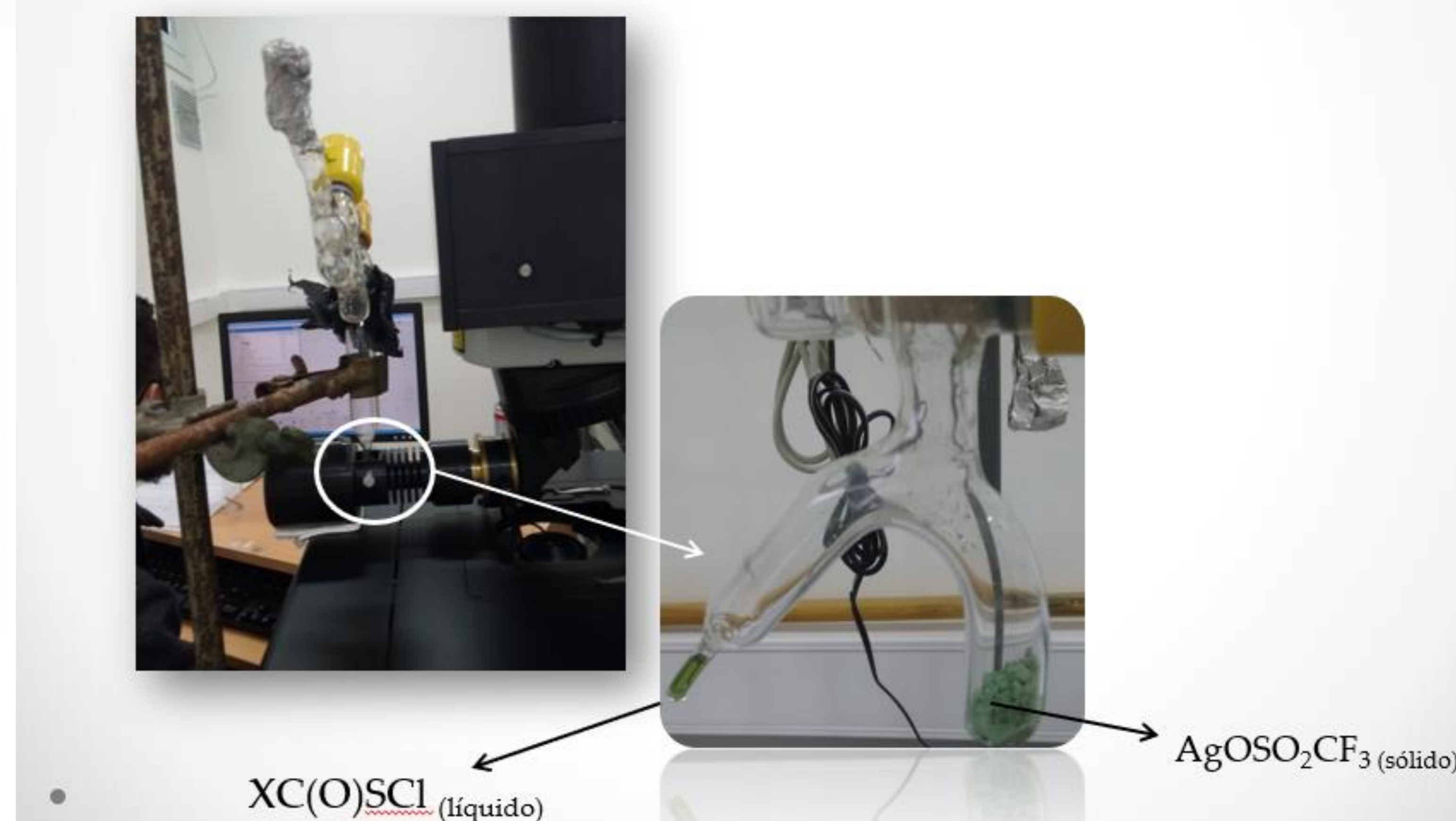
I. Reacciones "en vuelo"



II. Reacciones heterogéneas gas-sólido



III. Reacciones heterogéneas líquido-sólido



4. Conclusiones

El resultado de los métodos de trabajo empleados resultan indicativos de que tanto los productos de reacción como sus velocidades son dependientes de la forma en cómo se llevó a cabo la reacción (reacciones "en vuelo", heterogéneas gas-sólido y heterogéneas líquido-sólido). Como es esperado, el mecanismo de reacción particular depende del educto empleado. Por ejemplo, para el caso de empleo de CH₃OC(O)SCI la reacción utilizando la metodología II y III ocurre a través de la extrucción de CO₂.

5. Referencias

- 1) Della Védova, C., Downs, A., Moschione, E., Parsons, S., y Romano, R., *Inorg. Chem.* **2004**, 43, 8143-8149.
- 2) Trautner, F., Della Védova, C., Romano, R., Oberhammer, H., *J. Molec. Struc.* **2006**, 784, 272-275.