

## DEMOSTRACIÓN DE LOS COLORES DE COMPLEJOS DE Ni(II)

**Luis Rodríguez, Viviana Colasurdo, Claudia Wagner, Araceli Lavat\***

*Área de Química, Facultad de Ingeniería, UNCPBA.*

*Av. Del Valle 5737, 7400-Olavarría.*

*\* E-mail: alavat@fio.unicen.edu.ar*

### **Resumen**

En este trabajo se presenta un experimento de formación de complejos metálicos de Ni(II) con etilendiamina, en solución, con varias relaciones estequiométricas metal-ligando y la explicación de los cambios de color que se producen, en base a la teoría del campo ligando (TCL); aplicando la espectroscopia UV-visible como método fisicoquímico de medida. Asimismo se aprovecha la serie de complejos obtenidos para analizar la estabilidad relativa en función de la estequiometría.

Esta demostración es una propuesta sencilla y atractiva para abordar el tema mostrando un bonito arreglo de varios colores de complejos de Ni(II) conocidos, algo así como el arco iris de los complejos de níquel. Está dirigida a estudiantes universitarios de Química Inorgánica pero es adaptable, también, a cursos preuniversitarios.