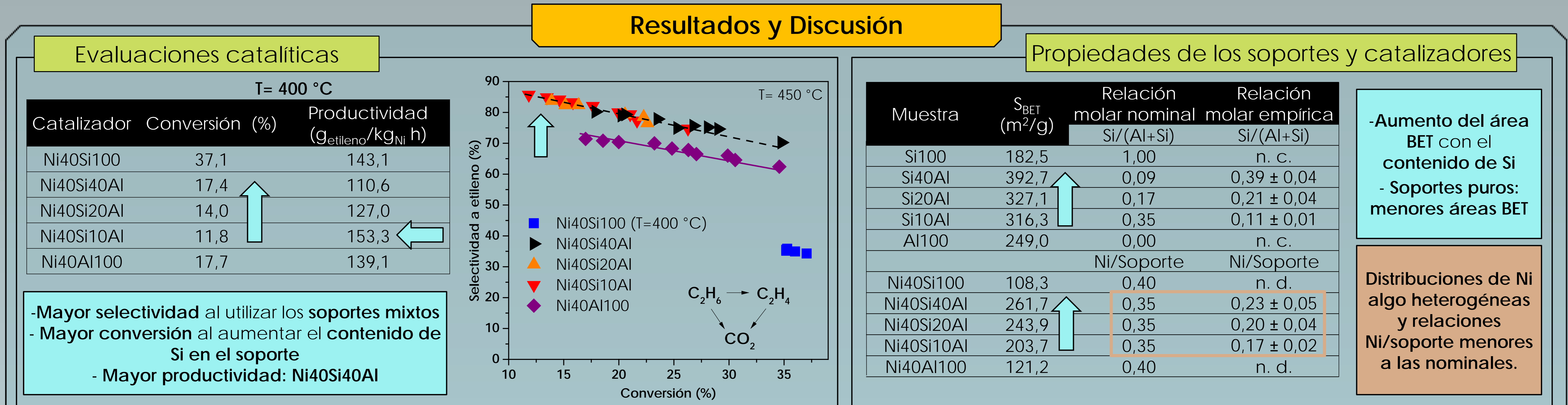
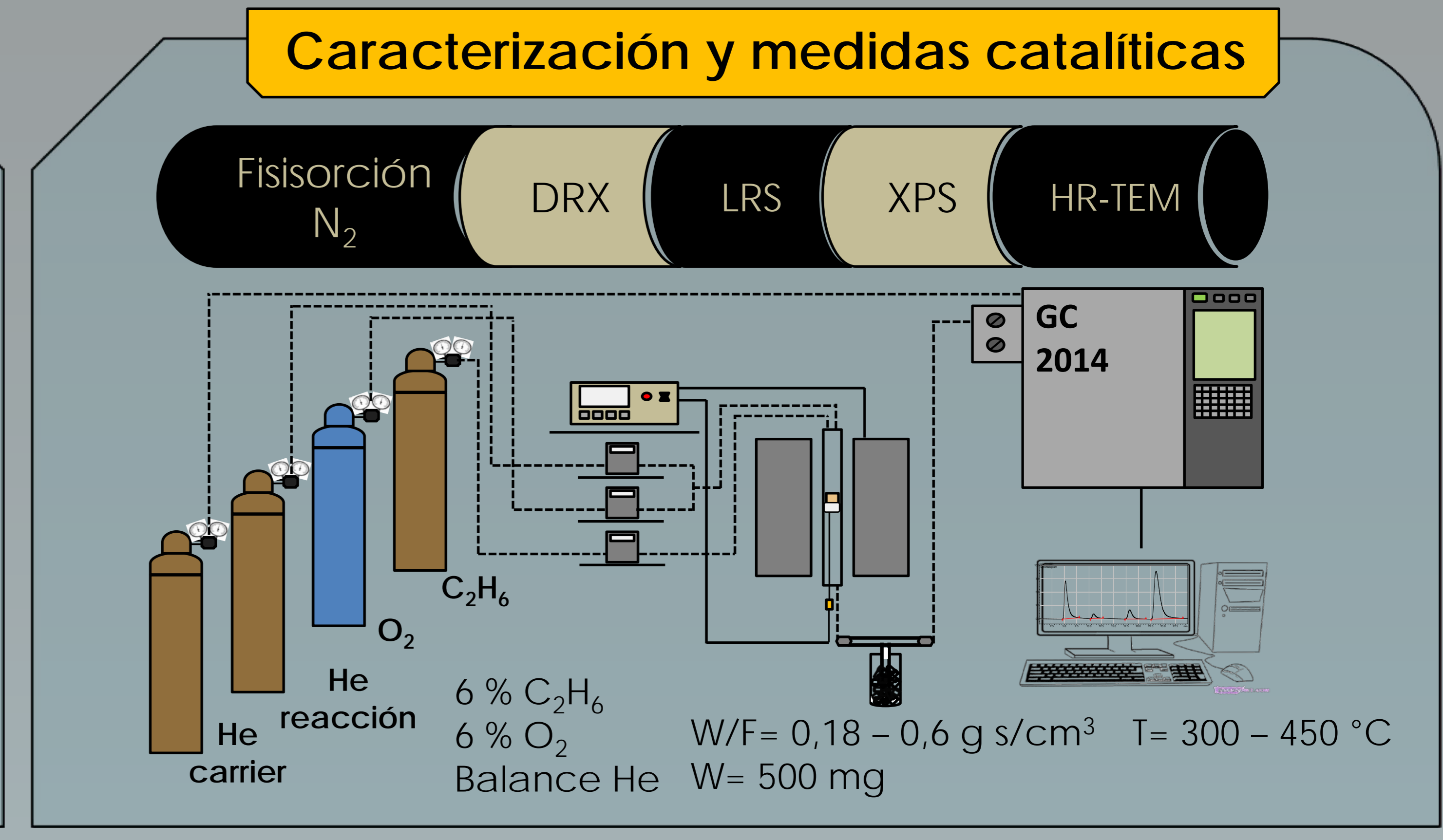
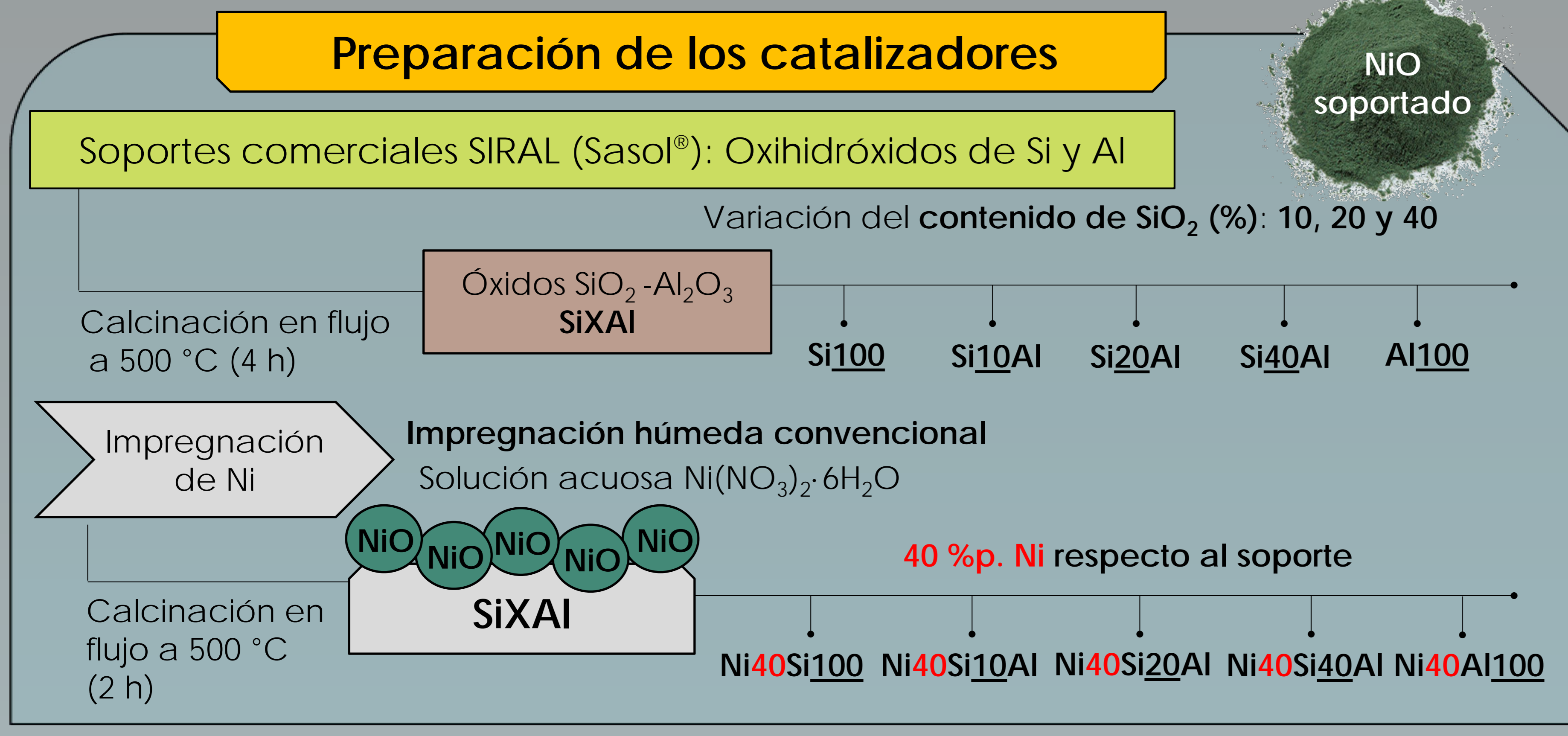
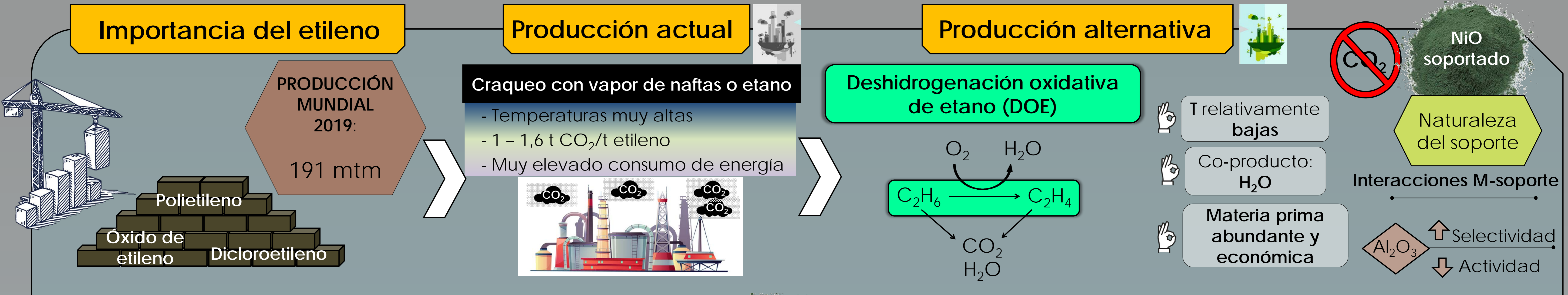
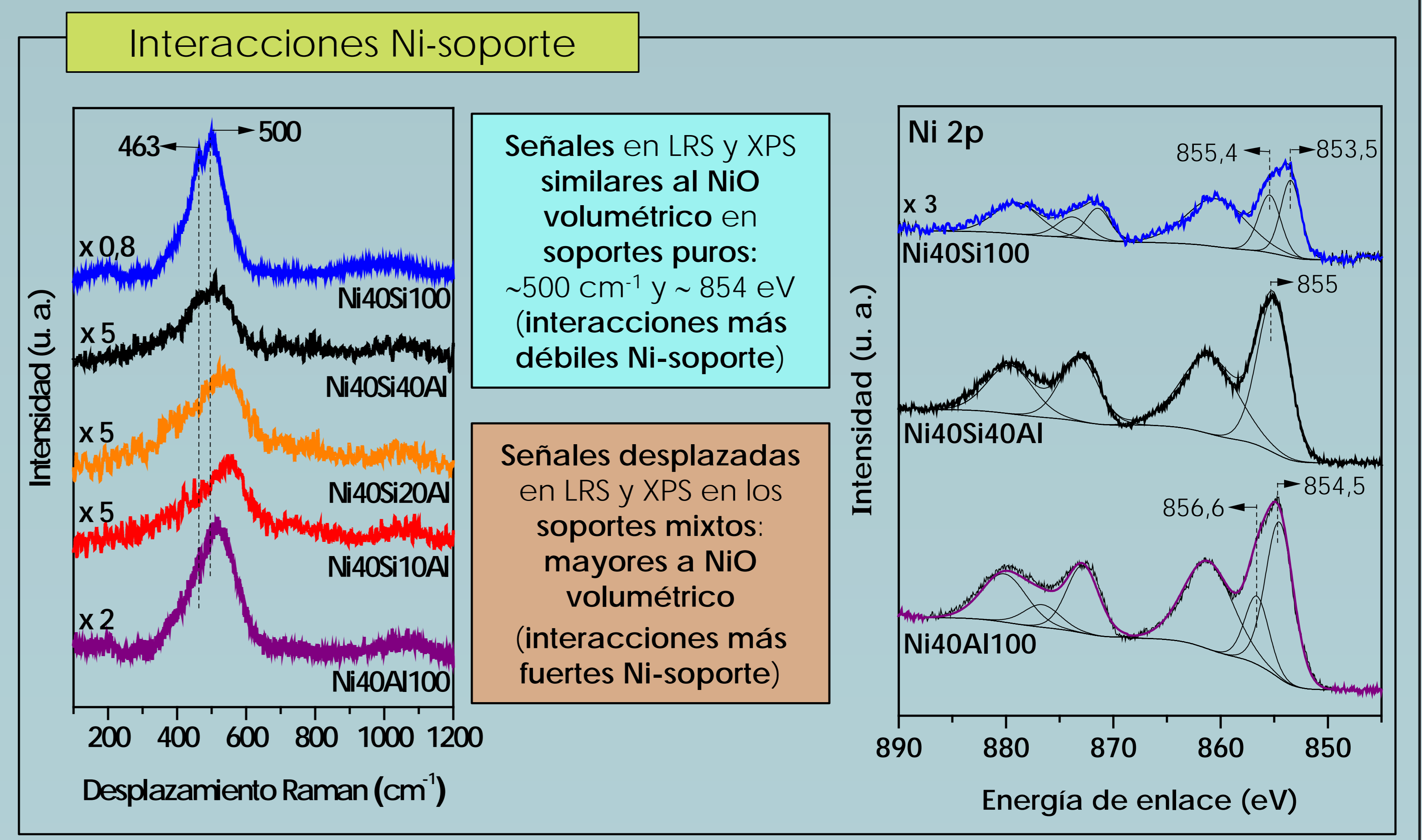
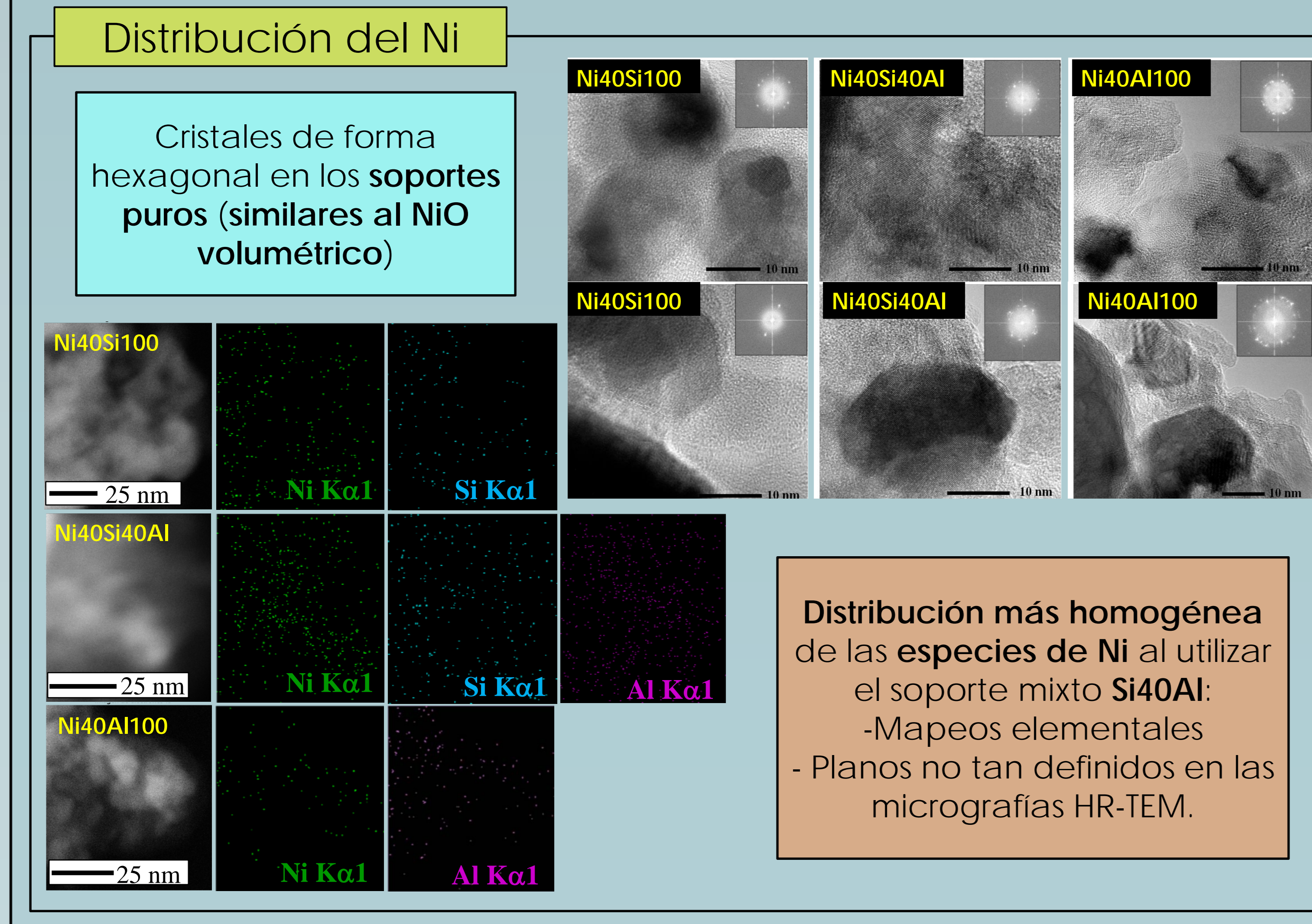


P. Brussino, E. L. Mehring, M. A. Ulla, J. P. Bortolozzi

Instituto de Investigaciones en Catálisis y Petroquímica (INCAPE, UNL - CONICET), Santiago del Estero 2829, 3000 Santa Fe, Argentina.  
FAX: 0054-342-4536861. jpbortolozzi@fiq.unl.edu.ar



**Fases cristalinas**  
Por DRX se encontró el níquel como NiO, la alúmina como γ-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> y sílice amorfa. Se calcularon los tamaños de cristallita del NiO con la ecuación de Scherrer: Ni40Al100= 12,3 nm, Ni40Si10Al= 6,7 nm, Ni40Si20Al= 7,6 nm, Ni40Si40Al= 12,5 nm y Ni40Si100= 19,8 nm. Se observó un aumento del tamaño de cristallita con el contenido de silicio.



**Conclusiones**

Es posible modificar las propiedades de las especies de Ni mediante la modificación de su soporte. El incremento de sílice en los soportes mixtos SiO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> generó un aumento en la superficie específica de los catalizadores, así como también un debilitamiento de las interacciones NiO-soporte, lo que provocó un aumento en la conversión. Los soportes mixtos resultaron más beneficiosos que los soportes puros, presentando mayor selectividad y distribuciones del NiO más homogéneas.