

TEMA 8

Sesión 8.2

OBJETIVO:

Entender la relación de los defectos puntuales con la difusión en estado sólido, el color de los minerales y la composición química. Comprender el concepto de solución sólida. Saber representar la composición de una solución sólida en un diagrama de barras o un diagrama triangular.

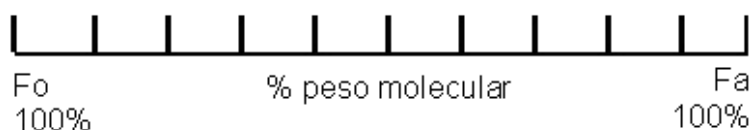
MATERIAL:

Lapicero, goma de borrar, folios o libreta de trabajo, papel cebolla, regla, cartabón, escuadra, transportador de ángulos, calculadora.

ACTUACIÓN:

1ª) Visualizar de Figuras estáticas y dinámicas con los conceptos correspondientes al tema dentro del apartado Material de clase: Contenidos en línea de Cristalografía o Material para instalar en el PC o en el portátil (Tema 8, apartado 8.7).

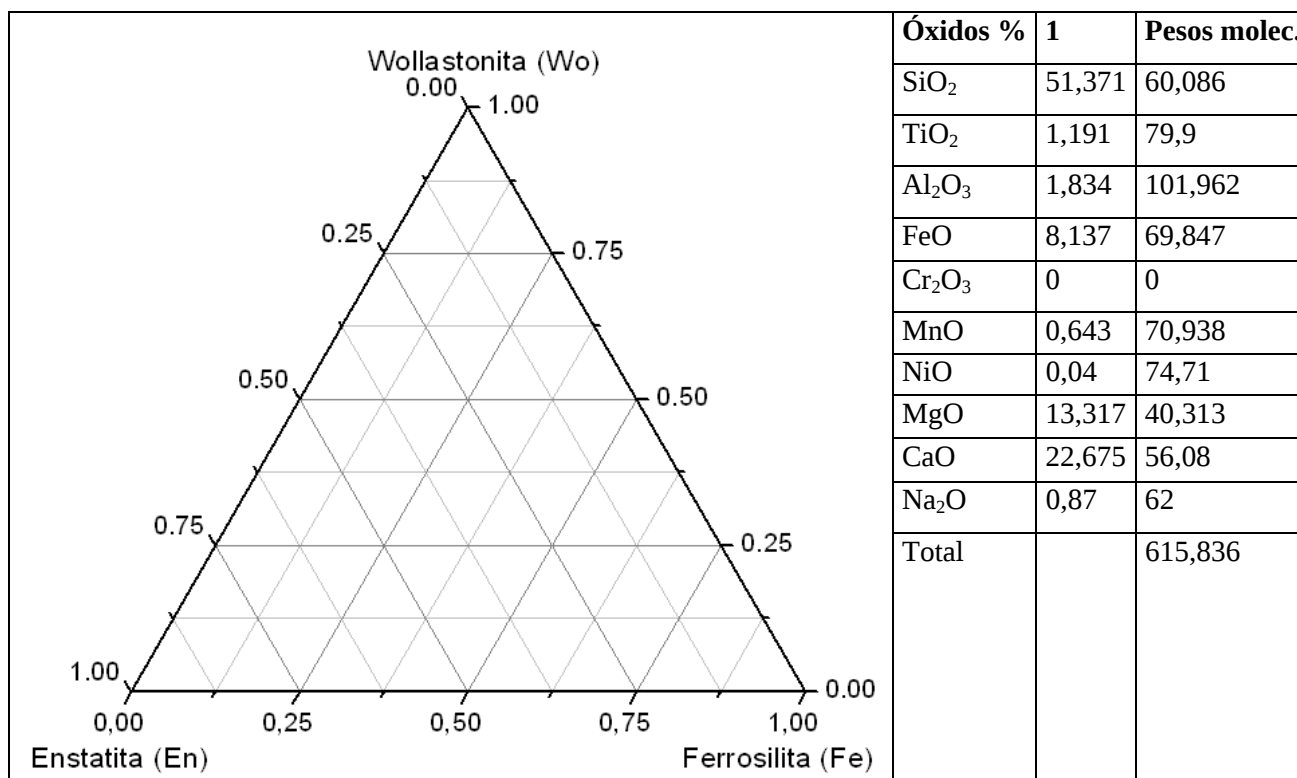
2ª) a) Representa en el siguiente diagrama de barras:



la composición de un cristal de olivino ((Fe,Mg)₂SiO₄), con 40,1% de forsterita (Fo) Mg₂SiO₄ y 59,9% de fayalita (Fa) (Fe₂SiO₄)

Óxidos %	1	Pesos molec.
SiO ₂	34,96	60,09
FeO	46,77	71,85
MgO	17,56	40,31

b) Representa en el siguiente diagrama triangular:



la composición de un cristal de piroxeno con un 13,7% de ferrosilita (Fe) (FeSiO₃), 38,8% de enstatita (En) (MgSiO₃) y 47, 5% de wollastonita (Wo) (CaSiO₃).