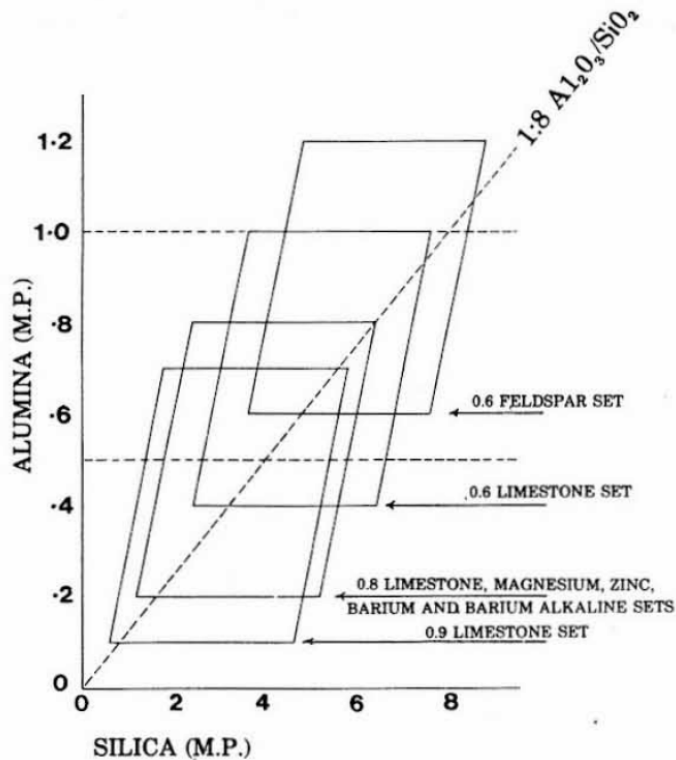


1. Escribe dos razones por las cuales en baja temperatura se utilizan mucho las fritas en las recetas de vidriados.
2. ¿Qué diferencia hay entre los óxidos y las materias primas en relación con los vidriados cerámicos?
3. Contesta la pregunta en relación con el gráfico siguiente:



¿Qué son los cuatro paralelogramos que aparecen en el gráfico?

4. Define los siguientes términos en relación con los vidriados cerámicos: carbonato, alúmina.
5. Supongamos que mezclamos cierta cantidad de una sustancia cuyo punto de fusión está alrededor de los 1500°C con otra sustancia con un punto de fusión cercano a los 1300°C, y la mezcla resultante tiene un punto de fusión de, aproximadamente, 1200°C. ¿Crees que es posible? Si tu respuesta es afirmativa, nombra el fenómeno descrito.
6. Dada la siguiente lista de materias primas, calcula con ellas una receta para la siguiente fórmula Seger.

Carbonato de sodio	$CO_3Na_2$	106
Albita	$Na_2O \cdot Al_2O_3 \cdot 6 SiO_2$	524
Minio	$Pb_3O_4$	686
Bisilicato de plomo	$PbO \cdot 2 SiO_2$	343
Whiterita	$CO_3Ba$	198
Alúmina	$Al_2O_3$	102
Caolín	$2 SiO_2 \cdot Al_2O_3 \cdot 2H_2O$	258
Sílice	$SiO_2$	60

0,2 Na<sub>2</sub>O

0,3 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

2,4 SiO<sub>2</sub>

0,5 PbO

0,3 BaO