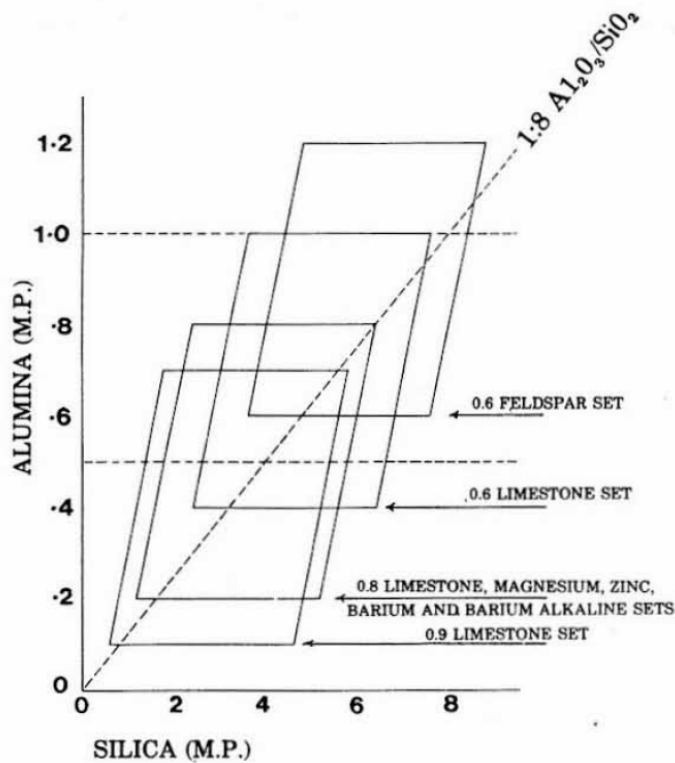


1. ¿Por qué suelen usarse más las fritas en los vidriados de baja temperatura que en los de alta?
2. ¿Qué describe una receta y qué una fórmula Seger en relación con los vidriados cerámicos?
3. Contesta la pregunta en relación con el gráfico siguiente:



¿Qué significa la línea discontinua inclinada?

4. Define los siguientes términos en relación con los vidriados cerámicos: carbonato de bario, 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	$\text{CO}_3\text{Na}_2$	106
Albita	$\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6 \text{ SiO}_2$	524
Minio	$\text{Pb}_3\text{O}_4$	686
Bisilicato de plomo	$\text{PbO} \cdot 2 \text{ SiO}_2$	343
Whiterita	$\text{CO}_3\text{Ba}$	198
Alúmina	$\text{Al}_2\text{O}_3$	102
Caolín	$2 \text{ SiO}_2 \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2 \text{ H}_2\text{O}$	258
Sílice	$\text{SiO}_2$	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