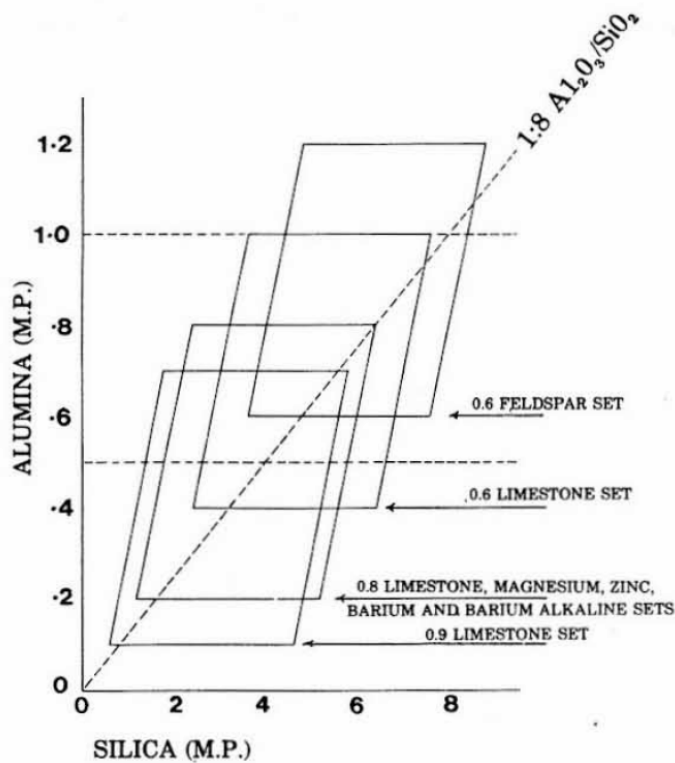


1. ¿Qué problemas se resuelven al usar fritas para introducir el óxido de sodio y el óxido de plomo en un vidriado cerámico?
2. ¿Por qué es tan común en cerámica escribir la composición de las materias primas en función de los óxidos? Por ejemplo, en cerámica suele escribirse el caolín como  $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , pero en química o geología es más común escribirlo  $\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_5(\text{OH})_4$ .
3. Contesta la pregunta en relación con el gráfico siguiente:



Supongamos que utilizamos el grupo fundente del paralelogramo que está más abajo en la gráfica para los vidriados del paralelogramo que está más arriba, ¿qué crees que ocurriría?

4. Define los siguientes términos en relación con los vidriados cerámicos: carbonato de calcio, sílice.
5. ¿En qué consiste eso de los eutécticos?
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
Óxido de cinc	$\text{ZnO}$	81
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 ZnO