

Óxido de calcio**CaO**

- **Fundente a partir de 1100 °C.**
- **Forma vidriados mate.**
- **Mejora la resistencia mecánica de los esmaltes.**
- **Coefficiente de dilatación medio.**
- A temperaturas superiores a unos 1100 °C se comporta como fundente. A temperaturas inferiores no participa en la fusión, comportándose como un óxido refractario.
- Tiene tendencia a desvitrificar en cristales de silicato de cal, formando esmaltes “mate de cal”.

Materias primas que introducen óxido de calcio.

	Fórmula molecular	Solubilidad en agua(*)	Porcentaje de CaO en peso (**)
Carbonato cálcico	CaCO ₃		56,0 %
Feldespato cálcico (anortita)	CaO · Al ₂ O ₃ · 2SiO ₂		20,2 %
Wollastonita	CaSiO ₃		48,3 %
Dolomita	CaO · MgO · 2CO ₂		30,4 %
Espato flúor	CaF ₂		71,8 %

(*) Se indican con X los materiales solubles en agua.

(**) Los porcentajes se han calculado sobre la base de la fórmula molecular, es decir, suponiendo que la materia prima es pura. Esto no sucede en la práctica por lo que estos valores son aproximados.