

Óxido de bario**BaO**

- **Fundente energético en esmaltes de alta temperatura.**
- **Aumenta el brillo del esmalte.**
- **Coefficiente de dilatación medio - alto.**
- **Da una elevada interfase con el soporte.**
- **A alta temperatura tiene un marcado efecto sobre los cromóforos, dando colores vivos.**
- Fundente empleado en esmaltes de gres y porcelana.
- Forma un eutéctico con boro.
- Efecto especialmente fuerte con Cu y Co.
- En pequeñas proporciones da azules celadón en presencia de hierro.

Nota: El carbonato de bario es tóxico. Deben tomarse precauciones en su manejo (uso de guantes, gafas de seguridad y mascarilla).

Materias primas que introducen óxido de bario.

	Fórmula molecular	Solubilidad en agua(*)	Porcentaje de BaO en peso (**)
Carbonato de bario.	BaCO ₃		77,7 %
Sulfato de bario	BaSO ₄		61,5 %
Feldespato de bario (celsiana)	BaO · Al ₂ O ₃ · 2SiO ₂		40,8 %

(*) 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.