

Óxido de estroncio**SrO**

- **Fundente energético a 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, aunque algo menos intensos que con bario.**
- Efecto especialmente fuerte con Cu y Co.
- En pequeñas proporciones da azules celadón en presencia de hierro.

Nota: El carbonato de estroncio tiene un comportamiento similar al de bario, pero mucha menor toxicidad, por lo que puede usarse en sustitución de éste (75 g de SrCO₃ por cada 100 g de BaCO₃).

Materias primas que introducen óxido de estroncio.

	Fórmula molecular	Solubilidad en agua(*)	Porcentaje de BaO en peso (**)
Carbonato de estroncio.	SrCO ₃		70,2 %

(*) 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.