

Óxido de estaño**SnO₂**

- **Opacificante.**
 - **Combinado con cromóforos, puede alterar el desarrollo de color.**
 - **Disminuye la fundencia del esmalte.**
 - **Disminuye el coeficiente de dilatación de los esmaltes.**
 - **Aumenta la resistencia química de los esmaltes cocidos.**
- A elevadas temperaturas da esmaltes opacos con una textura superficial sedosa característica y de aspecto lechoso.
 - La opacidad con SnO₂ resulta intensa en composiciones ricas en PbO y Al₂O₃ y se debilita en esmaltes con altos contenidos en alcalinos y B₂O₃ y en atmósferas reductoras.
 - Su uso como opacificante está restringido a porcelana y cerámica artística a causa de su elevado precio.
 - Con Cu puede dar rojos y con Cr rosas.
 - En presencia de volatilizaciones puede dar coloraciones locales en esmaltes blancos (por ejemplo rosas) o alterar el efecto de los cromóforos en esmaltes coloreados.

Materias primas que introducen óxido de estaño.

	Fórmula molecular	Solubilidad en agua(*)	Porcentaje de B₂O₃ en peso (**)
Óxido de estaño	SnO ₂		100 %

(*) Se indican con X los materiales solubles en agua. Colemanita s parcialmente soluble en agua. Puede ser empleada en la carga de molino, sin fritar.

(**) 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.