

Óxido de magnesio**MgO**

- Da vidriados de elevada viscosidad en fundido.
- Comportamiento en cocción similar al CaO aunque algo más refractario.
- Coeficiente de dilatación bajo.
- Forma eutécticos de bajo punto de fusión.
- Forma opacos mate de magnesio.
- Da un blanco claro en combinación con el óxido de estaño.
- Moderado efecto sobre los cromóforos.
- Tendencia a dar pinchados, cráteres y burbujas.
- Esmaltes de Co-Mg tienden a azules lavanda (Temperaturas superiores a 1200 °C).
- Esmaltes de Cu-Mg dan rosas rojizos (Temperaturas superiores a 1200 °C).
- En productos de gres da efectos “tea dust”.

Materias prima que introducen óxido de magnesio.

	Fórmula molecular	Solubilidad en agua(*)	Porcentaje de MgO en peso (**)
Óxido de magnesio.	MgO		100 %
Carbonato de magnesio.	MgCO ₃		47,8 %
Dolomita	CaO · MgO · 2CO ₂		21,9 %
Talco	3MgO · 4SiO ₂ · H ₂ O		31,9 %

(*) 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.