Легко реагирует с разбавленными кислотами и водой с образованием солей и Mg(OH)2:

\mathsf{MgO + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2O}

\mathsf{MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2}

**Получение**

Оксид магния получают обжигом минералов магнезита и доломита.

\mathsf{MgCO_3 \rightarrow MgO + CO_2}