

21. 工业上煅烧 25t 石灰石（主要成分为 CaCO_3 ）共制得 11.2t CaO （杂质不参加反应，该反应的化学方程

式为： $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$ ），求：

- （1）该石灰石中 CaCO_3 的质量；
- （2）该石灰石中 CaCO_3 的质量分数。

