工业上高温煅烧石灰石（CaCO3）可制取生石灰（CaO）和二氧化碳。如果煅烧含80%的碳酸钙的石灰石50 t，可得到氧化钙的质量为（ ）

A. 22.4 t B. 2.24 t C. 224 t D. 0.224 t

解析：

50 t石灰石中含碳酸钙的质量为：50 t×80%＝40 t

设：可得到氧化钙的质量为x

CaCO3CaO ＋ CO2 ↑

100 56

40 t x

100 / 40 t＝56 / x x＝22.4 t

答案：A