100 kg含Fe2O3 85%的铁矿石可制得含杂质6%的生铁的质量是（ ）

A. 6.33 kg B. 63.3 kg C.633 kg D. 6330 kg

解析：设可制得纯铁的质量为x

100 kg铁矿石含Fe2O3： 100 kg×85%＝85 kg

Fe2O3＋3CO2Fe＋3CO2

160 112

85 kg x

＝ ＝＝ 59.5 kg÷（1－6%）＝63.3 kg

答：可制得含杂质6%的生铁63.3kg。

答案：B