某炼铁厂用含氧化铁80%的赤铁矿冶炼生铁。若要炼出1120 t含铁95%的生铁，需要含氧化铁80%的赤铁矿的质量为（ ）

A. 19 t B. 190 t C. 1900 t D. 19000 t

解析：

得到纯铁的质量为：1120 t×95％＝1064 t

设：需氧化铁的质量为*x*

Fe2O3＋3CO2Fe＋3CO2

160 112

*x* 1064 t

 *x*＝1520 t

赤铁矿的质量为：1520 t÷80％＝1900 t

答：需要含氧化铁80%的赤铁矿的质量为1900 t。

答案：C