与22 g CO2所含氧元素质量相等的CO的质量为（ ）

A. 28 g B. 56 g C. 14 g D. 16 g

解析：

解1：

CO2中O%＝× 100%＝× 100%≈72.7%；

CO中O%＝× 100%＝× 100%≈57.1%；

22g × 72.7% ÷57.1% ≈28g

解法2：设CO的质量为x，则：

CO2……2CO

44 2×28

44∶56＝22 g∶x

X＝28千克。

答案：A