“纳米材料”特指微粒直径为1～100 nm（1 nm＝10−9 m）的颗粒。纳米材料和纳米技术的应用几乎涉及现代工业的各个领域。用纳米级的某种氧化物作催化剂，使汽车尾气中CO和NO反应转化为两种气体，其中有一种可参与植物的光合作用，另一种是空气中含量最多的气体。

（1）这两种气体是（ ）

A. CO2、N B. CO2、N2 C. CO2、N2O D. CO2、N2O3

（2）CO和NO反应的化学方程式为（ ）

A. CO＋NOCO2＋N2

B. 2CO＋NO2CO2＋N2↑

C. 2CO＋2NO2CO2＋N2↑

D. 2CO＋2NO2CO2＋N2

解析：

解答此题关键是抓住题目中给出的信息。很明显，“可参与植物的光合作用”的气体是CO2，“空气中含量最多”的气体是N2，由此可知生成物，又知反应物为CO和NO，所以只要配平，写出条件和符号即可完成化学方程式。

答案：（1）B；（2）D