下列五种物质中均含氮元素，它们按下列顺序排列：① NH3；② N2；③ NO；④ X；⑤ N2O4；⑥ HNO3，根据这种排列规律X可能是（ ）

A. N2O B. NO2 C. N­2O5 D. NaNO2

解析：

根据物质的化学式，判断各物质中N元素的化合价，可知以上是按N元素化合价升高的顺序排列的，则X中N元素化合价应该是＋3价。

答案：D