

11. 答案: D

- O_3 中的 O 的氧化數 = 0
- H_3PO_4 中的 P 的氧化數 = $0 - (+1 \times 3 + (-2) \times 4) = 0 - (-5) = +5$
- NH_4^+ 中的 N 的氧化數 = $+1 - (+1 \times 4) = -3$
- NO_2^- 中的 N 的氧化數 = $-1 - (-2 \times 2) = +3$

所以答案是 D。