

目录：初三化学 (全一册) > 第一单元 > 化合价的计算

快速确定化合价 (2) (讲义)

【例 1】录像带用的高性能磁粉，主要材料之一是有三种元素组成，化学式为 CoFe_2O_4 的化合物，已知氧为-2 价，钴和铁可能是+2 或+3 价，且上述化合物中的每种元素只有一种化合价。则 Fe 的值为多少？钴的化合价为多少？

【例 2】已知，碘元素 (I) 有-1、+1、+3、+5、+7 等多种化合价，碘酸碘 (I_4O_9) 是由一个带正电荷的碘离子和三个碘酸根 (IO_3^-) 离子构成。你认为碘酸碘 (I_4O_9) 中碘的化合价可能是下列中的 ()

- A.-1、+5 B.+1、+3 C.+1、+5 D.+3、+5



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记