下列关于化合价的说法中，正确的是（ ）

A. H2中H的化合价为＋1价

B. H2O中氧元素的化合价为－2价

C. 一种元素只有一种化合价

D. 非金属元素在跟其它元素化合时，一定显负价

解析：

A选项中H2是氢气单质，氢元素没有跟其它元素化合，因此化合价应为零价； B选项中H2O是氢元素与氧元素形成的化合物，在水分子中，氢显＋1价，氧显－2价，说法正确；C选项中一种元素只有一种化合价的说法不正确。尽管有些元素只有一种化合价，但因不少元素是有几种化合价的，不能以部分代替整体；D选项说法不正确。非金属元素在跟金属元素化合时显负价，但非金属元素与非金属元素化合时，可能显正价也可能显负价。如硫在跟氢化合生成的硫化氢H2S中硫就显负价，而硫在跟氧化合时，生成的二氧化硫中显＋4价，生成三氧化硫时显＋6价。

答案：B