

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（1）（讲义）

【例 1】冲洗照片时，需将底片浸泡在大苏打（ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ）溶液中，使影像固定下来，这一过程叫“定影”。大苏打（ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ）中硫元素的化合价为（ ）

- A. 0 B. +2 C. +4 D. +6

【练习 1-1】高锰酸钾分解得到的产物除了氧气外，还有锰酸钾（ K_2MnO_4 ），二氧化锰（ MnO_2 ），这两种含锰化合物中锰元素的化合价分别为（ ）

- A.+6; +4 B.+6; -4 C.+7 ; +4 D.+7 ; -4

【练习 1-2】下列几种物质中，加点元素的化合价为+6 价的是（ ）

- A. KMnO_4 B. Na_2FeO_4 C. $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ D. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$



用手机扫码 看完整视频解答

听课笔记

听课笔记

【例 2】当前高效能的砷化镓(GaAs)太阳能电池,产生能量的效率高达 33%。

已知 GaAs 中, As 元素化合价为-3 价, 则 Ga 元素的化合价为 ()

- A. -1 B. +1 C. +2 D. +3

【练习 2-1】锗酸铋($\text{Bi}_4\text{Ge}_3\text{O}_{12}$)是我国研制的一种闪烁晶体材料。已知锗酸铋中锗(Ge)的化合价为+4 价, 则锗酸铋($\text{Bi}_4\text{Ge}_3\text{O}_{12}$)中铋(Bi)的化合价为 ()

- A. +4 B. +3 C. +2 D. +1

【练习 2-2】含有氯元素的酸有很多种, 高氯酸是其中一种。已知高氯酸中氯元素的化合价为+7 价, 则高氯酸的化学式为 ()

- A. HCl B. HClO C. HClO₃ D. HClO₄

【练习 2-3】下列化合物中氮元素与 HNO_3 中氮元素化合价相同的是 ()

- A. NO B. NO₂ C. N₂O₅ D. NH₃