

臨時休業中化学課題（5/13～5/31） 模範解答の誤りについて

- ・ 4 ページ 4 (2) 炭酸水素ナトリウムおよび炭酸ナトリウムの電離の式。Na<sup>+</sup>は強塩基の陽イオンなので、完全に電離する（強電解質という）。なので、矢印は



- ・ 16 ページ 2 について。中心金属 Cu<sup>2+</sup>の錯イオンの形：正四面体(誤) → **正方形(正)**

中心金属 Zn<sup>2+</sup>の錯イオンの形：正方形(誤) → **正四面体(正)**

- ・ 17 ページ 4 (2) について。「黄銅」(誤) → 「**亜鉛**」(正)

- ・ 17 ページ 3 (3) ②について  $\frac{\text{Cu}_2\text{O}}{+1}$

- ・ 18 ページ 4 (4) について。銀 Ag と濃硝酸との反応の生成物：NO(誤) → **NO<sub>2</sub>(正)**

混乱させてすみませんでした。化学担当 山口