

『毒物劇物取扱者試験 問題集 北海道&東日本編 令和3年版』

お詫びと訂正のお知らせ

弊社出版物「毒物劇物取扱者試験 問題集 北海道&東日本編 令和3年版」をご購入いただきまして、誠にありがとうございます。

本書の内容に誤りがございました。この度はご迷惑をおかけ致しまして誠に申し訳ございません。訂正してお詫び申し上げます。

頁数等	内 容	
48 ページ ▶▶正解&解説【25】 〔解説〕	誤	ア. 過マンガン酸カリウムKMnO ₄ は化合物なので、原子の酸化数の総和は「0」である。化合物中の酸素原子Oの酸化数は「-2」、カリウム原子Kは1価の陽イオンとなるので「+1」となり、次の式が成り立つ。 $\text{KMnO}_4 \Rightarrow (+1) + [\text{Mn酸化数}] + (-2) \times 4 = 0$ $[\text{Mn酸化数}] = -7$
	正	ア. 過マンガン酸カリウムKMnO ₄ は化合物なので、原子の酸化数の総和は「0」である。化合物中の酸素原子Oの酸化数は「-2」、カリウム原子Kは1価の陽イオンとなるので「+1」となり、次の式が成り立つ。 $\text{KMnO}_4 \Rightarrow (+1) + [\text{Mn酸化数}] + (-2) \times 4 = 0$ $[\text{Mn酸化数}] = +7$