

## 『令和6年版 毒物劇物取扱者試験 問題集 北海道&amp;東日本編』お詫びと訂正のお知らせ

弊社出版物「令和6年版 毒物劇物取扱者試験 問題集 北海道&東日本編」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 |  | 掲載日           |
|--|-----|--|---------------|
| 220 ページ<br>令和5年度 富山<br>▶▶正解&解説【31】<br>[解説] | 誤   | 1. H <sub>2</sub> (水素) の最外殻電子は1個。共有電子対は1組、非共有電子対はない。<br>(図略)<br>3. N <sub>2</sub> (窒素) の最外殻電子は5個。共有電子対は3組、非共有電子対は2組の三重結合である。<br>(図略)<br>4. Cl <sub>2</sub> (窒素) の最外殻電子は7個。共有電子対は1組、非共有電子対は6組である。<br>(図略)<br>5. HF (フッ化水素) の最外殻電子は7個。共有電子対は1組、非共有電子対は3組である。<br>(図略)   | 令和6年<br>2月16日 |
|  | 正   | 1. H <sub>2</sub> (水素) におけるH原子の最外殻電子は1個。共有電子対は1組、非共有電子対はない。<br>(図略)<br>3. N <sub>2</sub> (窒素) におけるN原子の最外殻電子は5個。共有電子対は3組、非共有電子対は2組の三重結合である。<br>(図略)<br>4. Cl <sub>2</sub> (塩素) におけるCl原子の最外殻電子は7個。共有電子対は1組、非共有電子対は6組である。<br>(図略)<br>5. HF (フッ化水素) におけるH原子の最外殻電子は1個、F原子の最外殻電子は7個。共有電子対は1組、非共有電子対は3組である。<br>(図略) |               |