

# 令和3年度「丙種ガス主任技術者試験問題集」

## 正誤表

本書において下記のとおり、誤りがございました。

内容を訂正すると共に、読者の皆様にご迷惑をおかけしたことを、深くお詫び申し上げます。恐れ入りますが、本正誤表をご確認の上、ご利用いただきますようお願い申し上げます。

頁数	該当箇所	誤	正
142	平成30年度 (法令)問8	解答(4)	解答(3)
190	平成29年度 (基礎)問13	<p>プロパンが完全燃焼するときの化学反応式は以下のとおりである。</p> $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ <p>標準状態(0°C、0.1MPa)における <b>ブタン</b> 2 m<sup>3</sup>を完全燃焼させるのに必要な酸素は 10 m<sup>3</sup>となる。空気の窒素と酸素の体積比が 4:1 であるから、プロパン 2 m<sup>3</sup>を完全燃焼させるのに必要な理論空気量は以下のとおりである。</p> $10\text{m}^3 \div \frac{1}{5} = 50\text{m}^3$	<p>プロパンが完全燃焼するときの化学反応式は以下のとおりである。</p> $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ <p>標準状態(0°C、0.1MPa)における <b>プロパン</b> 2 m<sup>3</sup>を完全燃焼させるのに必要な酸素は 10 m<sup>3</sup>となる。空気の窒素と酸素の体積比が 4:1 であるから、プロパン 2 m<sup>3</sup>を完全燃焼させるのに必要な理論空気量は以下のとおりである。</p> $10\text{m}^3 \div \frac{1}{5} = 50\text{m}^3$