

別 紙

「高圧ガス丙種化学責任者試験問題と解説」の正誤表

下記の下線部分が正誤となりますのでよろしくお願いいたします。

記

○184頁 問2 解説イ

〔正〕	〔誤〕
$\dots 44 \times 0.6 + 58 \times 0.4 = 49.6 \rightarrow$ およそ 50 である。	$\dots 44 \times 0.6 + 58 \times 0.4 = 49.6 \rightarrow$ およそ 50 <u>mol</u> である。

○184頁 問2 解説ロ

〔正〕	〔誤〕
$\dots \frac{1000\text{L}}{22.4\text{L}} = 44.6 \text{ mol} \rightarrow$ およそ <u>45</u> mol である。	$\dots \frac{1000\text{L}}{22.4\text{L}} = 44.6 \text{ mol} \rightarrow$ およそ <u>50</u> mol である。

○184頁 問2 解説ハ

〔正〕	〔誤〕
プロパンのガス密度は $\frac{44 \text{ kg} \times 0.6}{22.4 \text{ m}^3} = 1.2 \text{ kg/m}^3$ ブタンのガス密度は $\frac{58 \text{ kg} \times 0.4}{22.4 \text{ m}^3} = 1.0 \text{ kg/m}^3$ よって混合ガスの密度は $1.2 \text{ kg/m}^3 + 1.0 \text{ kg/m}^3 = 2.2 \text{ kg/m}^3$ この設問は正しい。	プロパンのガス密度は $\frac{44 \text{ kg} \times 0.6}{22.4 \text{ L}} \times 100 = 1.2 \text{ kg/L}$ ブタンのガス密度は $\frac{58 \text{ kg} \times 0.4}{22.4 \text{ L}} \times 100 = 1.0 \text{ kg/L}$ よって混合ガスの密度は $1.2 \text{ kg/L} + 1.0 \text{ kg/L} = 2.2 \text{ kg/L}$ この設問は正しい。

以 上