

## 「高圧ガス三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

### 137頁 問6 解説 二

【正】

(誤) n-ブタン 1 mol の理論空気量は、約 31 mol である。

n-ブタン 1 mol に対し 6.5 mol の酸素が必要。酸素濃度が 21 vol% より  
 $6.5 \text{ mol} \div 0.21 = 31 \text{ mol}$

【誤】

(正) n-ブタン 1 mol の理論空気量は、約 31 mol である。

n-ブタン 1 mol に対し 6.5 mol の酸素が必要。酸素濃度が 21 vol% より  
 $6.5 \text{ mol} \div 0.21 = 31 \text{ mol}$

以上