**「高圧ガス丙種化学責任者試験問題と解説」の正誤表**

**別 紙２**

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 mol÷0.21≒31 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 mol÷0.21≒31 mol |

以　上