

Bài 8 trang 163 SGK Hóa 10

Đề bài

Cho biết phản ứng sau: $4\text{CuO}_{(r)} \rightleftharpoons 2\text{Cu}_2\text{O}_{(r)} + \text{O}_{2(k)}$ ($\Delta H > 0$)

Có thể dùng những biện pháp gì để tăng hiệu suất chuyển hóa CuO thành Cu_2O ?

Lời giải

Để tăng hiệu suất chuyển hóa CuO thành Cu_2O tức là làm cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận:

- Tăng nhiệt độ vì phản ứng thuận là phản ứng thu nhiệt.
- Hút khí O_2 ra.