Bài 2 trang 167 SGK Hóa 10

Đề bài

Cho biết cân bằng sau được thực hiện trong bình kín:

$$PCl_5\,(k) \rightleftharpoons PCl_3\,(k) + Cl_2 \qquad \Delta H > 0$$

Yếu tố nào sau đây tạo nên sự tăng lượng PCl_3 trong cân bằng ?

A. Lấy bớt PCl_5 ra.

B. Thêm Cl_2 vào.

C. Giảm nhiệt độ.

D.Tăng nhiệt độ.

Lời giải

A. Lấy bớt PCl_5 ra => phản ứng chuyển dịch theo chiều làm tăng PCl_5 => cân bằng chuyển dịch theo chiều nghịch

B. Thêm Cl_2 vào => phản ứng chuyển dịch theo chiều làm giảm lượng Cl_2 => cân bằng chuyển dịch theo chiều nghịch

C. Giảm nhiệt độ => phản ứng xảy ra theo chiều tỏa nhiệt => cân bằng chuyển dịch theo chiều nghịch

D. Tăng nhiệt độ => phản ứng xảy ra theo chiều thu nhiệt => cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận

Đáp án **D**