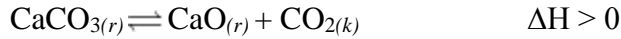


## Bài 6 trang 167 SGK Hóa 10

### Đề bài

Hệ cân bằng sau xảy ra trong một bình kín:



Điều gì sẽ xảy ra nếu thực hiện một trong những biến đổi sau?

- Tăng dung tích của bình phản ứng lên.
- Thêm  $\text{CaCO}_3$  vào bình phản ứng.
- Lấy bớt  $\text{CaO}$  khỏi bình phản ứng.
- Thêm ít giọt  $\text{NaOH}$  vào bình phản ứng.
- Tăng nhiệt độ.

### Lời giải

- Tăng dung tích của bình phản ứng  $\Rightarrow$  áp suất giảm  $\Rightarrow$  cân bằng dịch chuyển theo chiều làm tăng áp suất (tăng số mol phân tử khí)  $\Rightarrow$  cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận.
- Thêm  $\text{CaCO}_3$  vào bình phản ứng  $\Rightarrow$  cân bằng không chuyển dịch do chất rắn không làm ảnh hưởng tới cân bằng.
- Lấy bớt  $\text{CaO}$  khỏi bình phản ứng  $\Rightarrow$  cân bằng không chuyển dịch do chất rắn không làm ảnh hưởng tới cân bằng.
- Thêm ít giọt  $\text{NaOH}$  vào bình phản ứng  $\Rightarrow$   $\text{NaOH}$  phản ứng với  $\text{CO}_2$   $\Rightarrow$  lượng  $\text{CO}_2$  giảm  $\Rightarrow$  cân bằng chuyển dịch theo chiều làm tăng lượng  $\text{CO}_2$   $\Rightarrow$  cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận.
- Tăng nhiệt độ  $\Rightarrow$  cân bằng chuyển dịch theo chiều thu nhiệt  $\Rightarrow$  cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận.