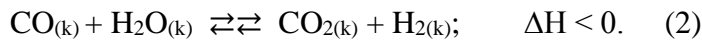
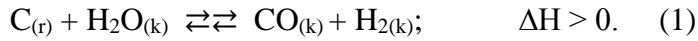


Bài 6 trang 163 SGK Hóa 10

Đề bài:

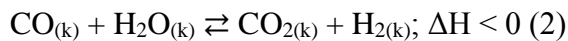
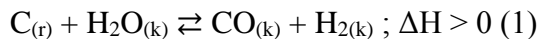
Xét các hệ cân bằng sau trong một bình kín:



Các cân bằng trên chuyển dịch như thế nào khi biến đổi trong một các điều kiện sau?

- Tăng nhiệt độ.
- Thêm lượng hơi nước vào.
- Thêm khí H_2 ra.
- Tăng áp suất chung bằng cách nén cho thể tích của hệ giảm xuống.
- Dùng chất xúc tác.

Lời giải:



Dựa vào nguyên lí chuyển dịch ta có:

- Tăng nhiệt độ phản ứng xảy ra theo chiều thu nhiệt và ngược lại.
- Thêm lượng chất (tăng nồng độ) phản ứng chuyển dịch theo chiều làm giảm nồng độ chất đó và ngược lại.
- Tăng áp suất phản ứng chuyển dịch theo chiều làm giảm áp suất (làm giảm số mol phân tử khí) và ngược lại.
- Xúc tác không ảnh hưởng tới chuyển dịch cân bằng.

Như vậy ta có bảng sau:

	Phản ứng (1)	Phản ứng (2)
Tăng nhiệt độ	→	←
Thêm hơi nước	→	→
Tăng H_2	←	←
Tăng áp suất	←	Tổng số mol 2 vế bằng nhau nên cân bằng không đổi

Chất xúc tác	Không đổi	Không đổi
---------------------	-----------	-----------