

Principio de Le Châtelier

M.C. Luz Cecilia Pérez Velázquez

1. Observe el sistema en equilibrio: $\text{C}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)} \rightleftharpoons 2 \text{CO}_{(g)}$; $\Delta H = 119,8 \text{ KJ}$.

¿Cuántos de los siguientes efectos favorecen la reacción directa?

- a) Añadir $\text{CO}_{2(g)}$
- b) Agregar $\text{C}_{(s)}$
- c) Calentar
- d) Incrementar la presión en el sistema al disminuir el volumen
- e) Agregar un catalizador

2. Observando la siguientes reacción en equilibrio : $\text{CO}_{(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{CO}_{2(g)}$; $\Delta H = 238 \text{ KJ/mol}$.

¿Qué efecto favorece el rendimiento en la formación del producto?

- a) Disminución de presión
- b) Aumento de volumen
- c) Adición de catalizador
- d) Incremento de la $[\text{O}_2]$
- e) Aumento de temperatura

¿Cuántos de los siguientes efectos favorecen la formación de los reactivos?

- a) Añadir $\text{CO}_{2(g)}$
- b) Retirar $\text{O}_{2(s)}$
- c) Calentar
- d) Incrementar la presión en el sistema al disminuir el volumen
- e) Agregar un catalizador