Principio de Le Châtelier

M.C. Luz Cecilia Pérez Velázquez

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

¿Cuántos de los siguientes efectos favorecen la reacción directa?

a) Añadir $CO_{2(g)}$
b) Agregar $C_{(s)}$
c) Calentar
d) Incrementar la presión en el sistema al disminuir el volumen
e) Agregar un catalizador

2. Observando la siguientes reacción en equilibrio : $CO_{(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons CO_{2(g)}$; $\Delta H = 238$ 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 $[O_2]$
e) Aumento de temperatura

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

a) Añadir $CO_{2(g)}$
b) Retirar $O_{2(s)}$
c) Calentar
d) Incrementar la presión en el sistema al disminuir el volumen
e) Agregar un catalizador

LIVEWORKSHEETS