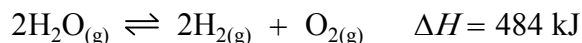
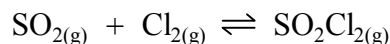


1) Indicar el efecto que tendrá un descenso de la temperatura en el siguiente equilibrio:



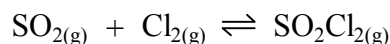
Solución: Se desplaza hacia los reactivos (izquierda). Se favorece la reacción exotérmica.

2) En la siguiente reacción, determinar el efecto que tendrá una disminución de presión sobre el equilibrio.



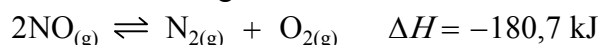
Solución: Se desplaza hacia los reactivos (izquierda). Aumentan los moles de gases.

3) Determinar el efecto que tendrá una disminución de la concentración de $\text{Cl}_{2(g)}$ en el equilibrio siguiente:



Solución: Se desplaza hacia los reactivos (izquierda). Aumenta la concentración de $\text{Cl}_{2(g)}$.

4) Para la reacción siguiente:



Determinar el efecto que tendrá en el equilibrio las siguientes acciones:

- Una disminución de la temperatura.
- Un incremento de la presión.
- Un descenso de la concentración de $\text{N}_{2(g)}$.

Solución: a) Se desplaza hacia los productos (derecha). Se favorece la reacción exotérmica.

b) La presión no afecta al equilibrio.

c) Se desplaza hacia los productos (derecha). Aumenta la concentración de $\text{N}_{2(g)}$.

5) Para la reacción siguiente:



Determinar las condiciones de temperatura y presión que favorezcan la formación de productos.

Solución: Temperatura baja, presión alta.