

Para el equilibrio: $2 \text{O}_3 (\text{g}) \rightleftharpoons 3 \text{O}_2$ con una $K_c = \frac{[\text{O}_2]^3}{[\text{O}_3]^2} = 2,54 \times 10^{12}$ a 2273 K

Seleccione una:

- El valor de K_c es bajo para esa temperatura y por tanto la conversión de reactivos en productos es elevada. El equilibrio estará desplazado a la izquierda
- El valor de K_c es elevado para esa temperatura y por tanto la conversión de reactivos en productos es elevada. El equilibrio estará desplazado a la derecha
- El valor de K_c es elevado para esa temperatura y por tanto la conversión de reactivos en productos es pequeña. El equilibrio estará desplazado a la izquierda

Para el equilibrio: $\text{N}_2\text{O}_4 (\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NO}_2$ con $K_c = \frac{[\text{NO}_2]^2}{[\text{N}_2\text{O}_4]} = 8,0 \times 10^{-3}$ a 348 K

Seleccione una:

- El valor de K_c es muy pequeño para esa temperatura y por tanto la conversión de reactivos en productos es elevada. El equilibrio estará desplazado a la derecha
- El valor de K_c es bajo para esa temperatura y por tanto habrá una gran cantidad de productos. El equilibrio estará desplazado a la izquierda
- El valor de K_c es muy pequeño para esa temperatura y por tanto quedará mucha cantidad de reactivo sin reaccionar. El equilibrio estará desplazado a la izquierda

Para la reacción: $\text{SbCl}_5 (\text{g}) \rightleftharpoons \text{SbCl}_3 (\text{g}) + \text{Cl}_2 (\text{g})$ a 182°C tiene una $K_c = 0,025$. En un recipiente de 0,4 L se introducen 0,2 moles de SbCl_5 hasta alcanzar el equilibrio. ¿Cuales son las concentraciones en el equilibrio?

*Recordar que las concentraciones siempre van en moles/L:

Seleccione una:

- $[\text{SbCl}_3] = [\text{Cl}_2] = 0,1 \text{ mol/L}$ y $[\text{SbCl}_5] = 0,4 \text{ mol/L}$
- $[\text{SbCl}_3] = [\text{Cl}_2] = [\text{SbCl}_5] = 0,2 \text{ mol/L}$
- $[\text{SbCl}_3] = [\text{Cl}_2] = 0,4 \text{ mol/L}$ y $[\text{SbCl}_5] = 0,1 \text{ mol/L}$