

Cuestionario Q7 Química

Pregunta 1

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

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 $0,4\text{ L}$ 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 $[\text{SbCl}_5] = 0,1\text{ mol/L}$

Pregunta 2

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

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

Pregunta 3

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

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 muy pequeño para esa temperatura y por tanto quedará mucha cantidad de reactivo sin reaccionar. El equilibrio estará desplazado a la izquierda
- 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