



5. En un recipiente a 1000oK tenemos NH₃, N₂ Y H₂ en equilibrio. El análisis de su contenido muestra que en el equilibrio la concentración de NH₃ es 0,102 M, la de N₂ es 1,03 M y la de H₂ es 1,62 M. Calcular K_c para la reacción (en fase gaseosa) : N₂ + 3H₂ \rightleftharpoons 2NH₃

6. A 500oK el PCI₅ se descompone en parte dando PCI₃ y Cl₂, todos en fase gaseosa. Se sabe, que si se introduce 1,0 mol de PCI₅ en un recipiente de 1,0 litro a 500oK, un 13,9% del mismo se descompone en PCI₃

y Cl₂. Calcular K_c para la descomposición PCI₅ \rightleftharpoons PCI₃ + Cl₂

7. Nos dicen que K_c para la reacción N₂ + 3H₂ \rightleftharpoons 2NH₃ es igual a 2,37x10⁻³ a 1000oK. Si tenemos un sistema en equilibrio a 1000oK con las especies indicadas en fase gaseosa, ¿cuál deberá ser la concentración de NH₃ si en el equilibrio la de N₂ es 2M y la de H₂ es 3 M?

8. Escriba la ley de equilibrio para las siguientes reacciones:

