

Problema631: O NH_4Cl descomponse segundo o equilibrio: $\text{NH}_4\text{Cl}_{(s)} \rightleftharpoons \text{NH}_3_{(g)} + \text{HCl}_{(g)}$.
Que lle sucede a unha mestura de NH_4Cl , NH_3 e HCl en equilibrio se se agrega máis cloruro de amonio sólido?



Por ser un equilibrio heteroxéneo o $\text{NH}_4\text{Cl}_{(s)}$ non participa na expresión da constante de equilibrio

$$K_c = [\text{NH}_3_{(g)}] \cdot [\text{HCl}_{(g)}]$$

Por tanto o equilibrio non se altera ao engadir $\text{NH}_4\text{Cl}_{(s)}$, só modificaríase se variasen as substancias que participan na expresión da constante de equilibrio.