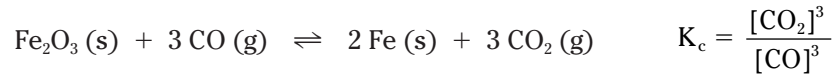


Equilíbrios químicos heterogêneos

Expressão matemática de K_c para equilíbrios heterogêneos

- As concentrações dos sólidos presentes no equilíbrio não figuram explicitamente na expressão matemática de K_c .

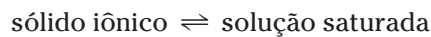
Exemplo:



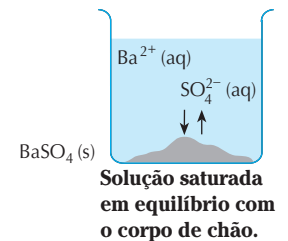
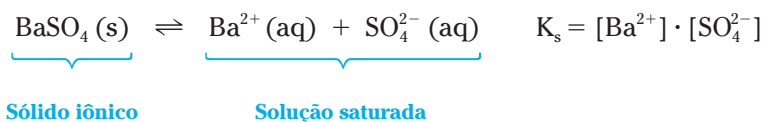
- A adição ou retirada de um sólido participante não desloca um equilíbrio heterogêneo.

Produto de solubilidade

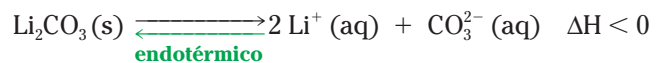
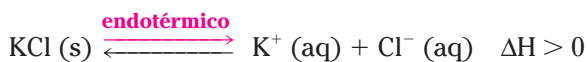
- Solução em equilíbrio com corpo de fundo é necessariamente saturada.
- Produto de solubilidade (K_s , K_{ps} , PS)** é o nome dado à constante de equilíbrio para um processo do tipo:



Exemplo:



Solubilidade e temperatura



O aquecimento desloca para a direita

O aquecimento desloca para a esquerda

O aquecimento *aumenta* a solubilidade do KCl

O aquecimento *diminui* a solubilidade do Li_2CO_3

