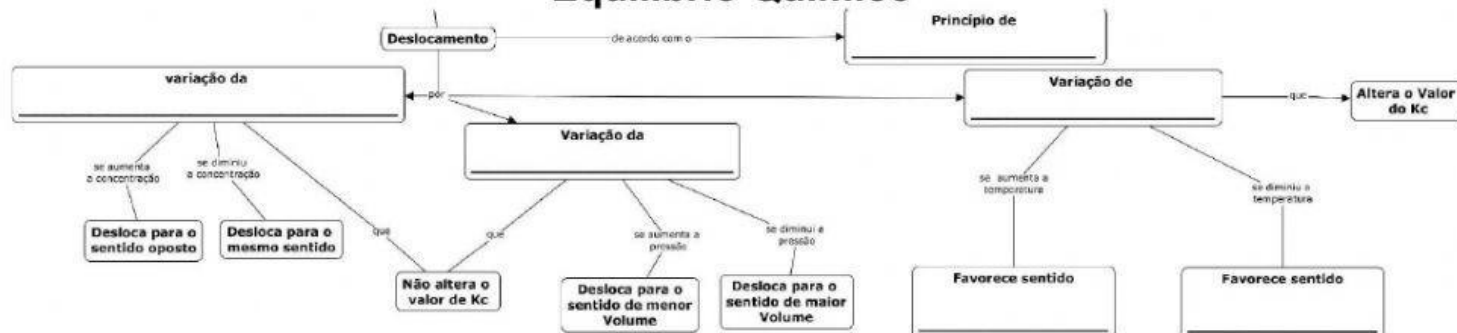




QUIMIFIRST – DESLOCAMENTO DE EQUILÍBRIO QUÍMICO



Equilíbrio Químico



Agora é sua vez: Avalie o sentido do deslocamento (escreva: direto ou inverso) para as reações a seguir:



Concentração:

Se $\uparrow [\text{N}_2\text{O}_4]$ = desloca no sentido _____ ($\uparrow [\text{NO}_2]$)

Se $\downarrow [\text{N}_2\text{O}_4]$ = desloca no sentido _____

Temperatura

Se $\uparrow$ Temperatura = desloca no sentido _____

Se $\downarrow$ Temperatura = desloca no sentido _____

Pressão

Se $\uparrow$ Pressão = desloca no sentido _____

Se $\downarrow$ Pressão = desloca no sentido _____

Agora é sua vez: (UFSCAR-modificado) Quando se dissolve cloreto de cobalto (II) em ácido clorídrico, $\text{HCl}_{(\text{aq})}$, ocorre o seguinte equilíbrio:



Considere as afirmações corretas, circulando o número da mesma

- 1) O sentido inverso é o endotérmico.
- 2) O sentido favorecido pelo abaixamento da temperatura é o inverso.
- 3) Com a adição de ácido clorídrico (HCl) o equilíbrio é deslocado no sentido direto.
- 4) A remoção de cloreto da solução desloca o equilíbrio no sentido dos reagentes (inverso).

Bom Estudo!!!
Prof. Ana (QuimicAna)

