

Deslocamento de Equilíbrio

CONCENTRAÇÃO:

- aumento da concentração
 - desloca para o lado oposto
 - diminuição da concentração:
 - desloca para o mesmo lado
- *Estado sólido não desloca o equilíbrio
- *Kc não se altera

PRESSÃO:

- aumento da pressão:
 - desloca no sentido do menor n° de mols de gases
 - diminuição da pressão:
 - desloca no sentido do maior n° de mols de gases
- *Adição de gás inerte não desloca equilíbrio
- *Apenas gases

TEMPERATURA:

- aumento da temperatura: desloca no sentido da reação ENDOTÉRMICA
 - diminuição da temperatura: desloca no sentido da reação EXOTÉRMICA
- *Altera o Kc