

Equilíbrio Químico

- **Reação reversível** é aquela que se processa simultaneamente nos dois sentidos.

- Reação reversível é a reação na qual os reagentes se transformam nos produtos, e estes, à medida que se formam, regeneram os reagentes iniciais.

EQUILÍBRIO QUÍMICO:



- Equilíbrio químico é o estado no qual as velocidades das reações direta e inversa se igualam.

- toda reação reversível chega necessariamente a um estado de equilíbrio, embora isso possa demorar um tempo maior ou menor; desse modo, uma reação reversível nunca será completa.

Equilíbrios homogêneos e equilíbrios heterogêneos:

- homogêneos: são os que ocorrem em reações nas quais todos os reagentes e produtos formam um sistema homogêneo

- heterogêneos: são os que ocorrem em reações nas quais todos os reagentes e produtos formam um sistema homogêneo

Grau de Equilíbrio: Grau de equilíbrio (α) é o quociente entre a quantidade de um reagente (em mols) que realmente reagiu, até o equilíbrio, e a quantidade inicial de mols desse reagente.

Lei da ação das massas: A constante de equilíbrio em função das concentrações em mol/L é o produto das concentrações dos produtos da reação dividido pelo produto das concentrações dos reagentes, todas elevadas a expoentes iguais aos seus coeficientes na equação química considerada.