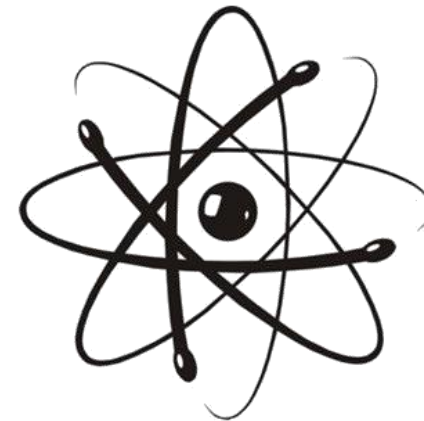


Balanceamento das Equações de Oxirredução

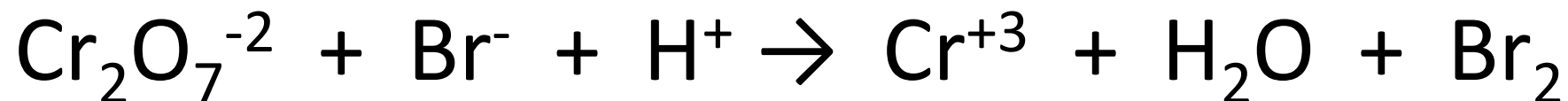
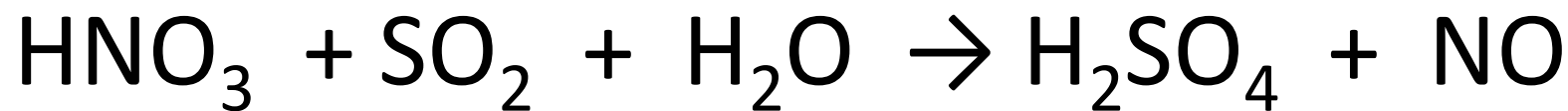
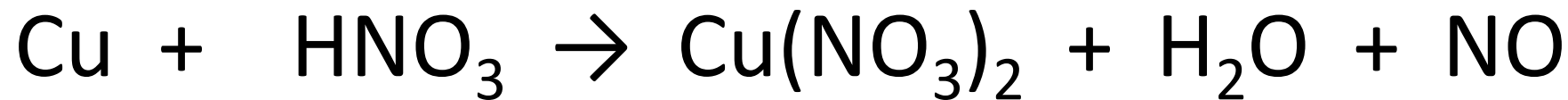
Prof. Francis Isotton
Química



- 1º) Determinar o Nox de todos os elementos participantes, antes e depois da reação (reagentes e produtos).**
- 2º) Identificar o elemento que sofre oxidação e o elemento que sofre redução e relacioná-lo com seu respectivo produto.**
- 3º) Calcular a variação total do Nox (Δ) do elemento (e não de cada átomo) que sofre oxidação e do que sofre redução. Para tal, multiplica-se a variação do Nox de cada elemento pela maior atomicidade (maior índice) com que o elemento aparece na equação. Assim, saberemos o total de e^- perdidos pelo redutor e o total de e^- recebidos pelo oxidante (representado pelo Δ).**

- 4º) Tomar o Δ do oxidante como coeficiente estequiométrico do redutor e vice-versa. Isto é feito para que o total de e⁻ perdidos seja igual ao total de e⁻ recebidos.**
- 5º) Escolha o membro da equação em que os coeficientes (Δ) serão colocados.**
- 6º) Ao inverter os coeficientes para colocá-los na equação, estes deverão estar situados ao lado do elemento que apresente a maior atomicidade (maior índice). Não importa o membro em que tal elemento se encontre. • Terminar o balanceamento pelo método das tentativas.**

Balanceamento das Equações de Oxirredução



Módulo 45

883, 885, 886,

889, 891.

Agenda 2020