

Redox

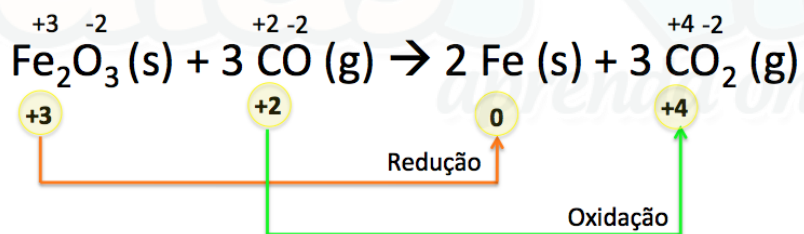
Oxidação: ocorre com um aumento do nox devido a perda de elétrons.

Agente redutor: é a espécie química que contém o elemento que sofre oxidação.

Redução: ocorre com a diminuição do nox a partir do ganho de elétrons.

Agente oxidante: é a espécie química que contém o elemento que sofre redução.

Exercício Resolvido



Agente Oxidante: $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s})$
Agente Redutor: $\text{CO}(\text{g})$