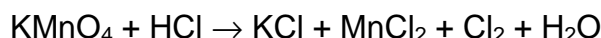


BALANCEAMENTO DE EQUAÇÕES DE OXIRREDUÇÃO

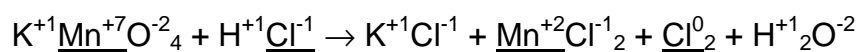
Prof. Carlos Eduardo

Passos para o balanceamento de equação química de oxirredução

Considere a equação a seguir:

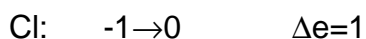
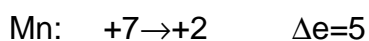


1. Identificar o NOX de todos os elementos destacando aqueles que sofreram variação:



2. Calcular a variação de elétrons envolvidos:

OBS.: De agora em diante, considerar sempre em relação aos elementos que sofreram variação do NOX.



3. Multiplicar pelo maior índice do elemento:



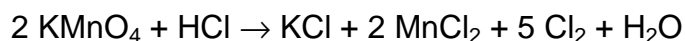
4. Simplificar se possível (neste caso, 5 não pode ser simplificado com 2, porém se fosse 6 e 4 resultaria em 3 e 2):



5. Cruzar os valores:



6. Inserir o resultado acima como coeficiente estequiométrico da substância que apresentar maior índice (dentre os que sofreram variação do NOX). Caso sejam iguais, em ambos os membros da equação, inserir nos dois.



7. Equacionar na ordem MACHO ou MACOH para equações iônicas:

