

Método de Oxi-redução:

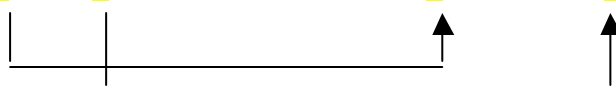
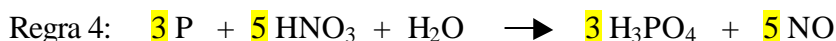
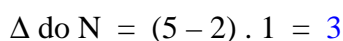
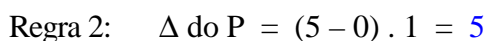
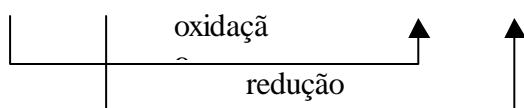
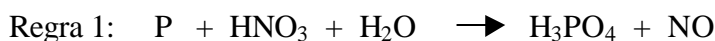
Regra 1: escolha os elementos que sofrem oxi-redução e determine seus N_{ox} no 1º e no 2º membro da equação.

Regra 2: calcule a variação total do N_{ox} (Δ). Para tal, basta multiplicar a variação do N_{ox} de cada elemento pelo número de átomos do elemento que a molécula possui.

Regra 3: tomar o Δ do oxidante como coeficiente do redutor e vice-versa.

Regra 4: terminar o balanceamento pelo método das tentativas.

Exemplo: Balancear a equação: $P + HNO_3 + H_2O \rightarrow H_3PO_4 + NO$



Acerta-se a água:

