

RESUMÃO REV.

NOX - Número de Oxidação

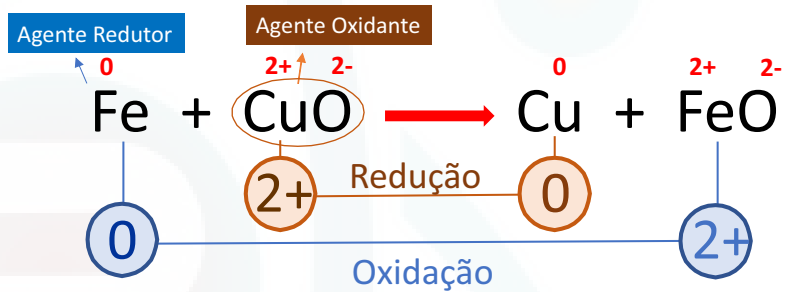
Carga real ou aparente de uma espécie

REGRA	NOX	Exemplo
Substância Simples	Zero	O ₂ , S ₈
Família 1A/Ag	+1	Na ⁺¹ , Li ⁺¹
Família 2A/Zn	+2	Ca ⁺² , Zn ⁺²
Al	+3	Al ⁺³
Hidrogênio (H)	+1* (-1)	H ⁺¹
Oxigênio (O)	-2* (-2...+6)	O ⁻²
Família 5A (compostos sem O)	-3* (-3...+5)	N ⁻³ , P ⁻³
Família 6A (compostos sem O)	-2* (-2...+6)	S ⁻² , Se ⁻²
Família 7A (compostos sem O)	-1* (-1...+7)	Cl ⁻¹ , Br ⁻¹
Σ Nox do composto molecular ou iônico	Zero	Ca ⁺² + O ⁻² +2 -2 = zero
Σ Nox do íon composto	Carga do íon	(S ⁺⁶ O ₄ ⁻²) Σcargas = -2

(*geralmente)

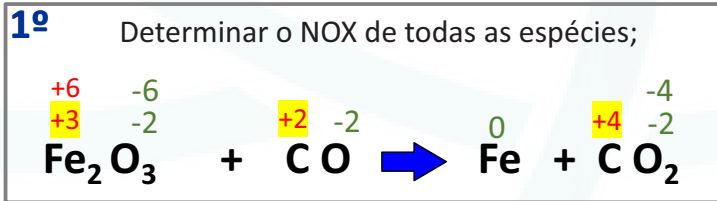
Oxidação = Aumento do NOX (perda de e-)
Agente redutor = Espécie que provocou a redução da outra espécie.

Redução = Diminuição do NOX (ganho de e-)
Agente Oxidante = Espécie que provocou a oxidação da outra espécie.

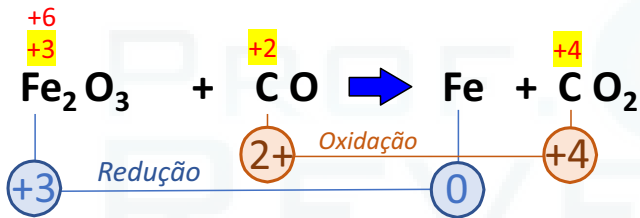


Balaceamento por OXIRREDUÇÃO

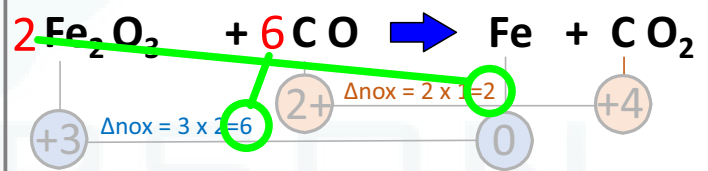
Siga os Passos abaixo:



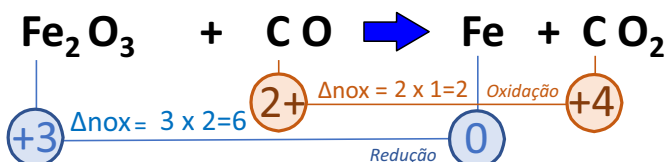
2º Destacar as espécies que sofreram alteração no NOX



4º Inversão dos valores de Δnox



3º Determinar a variação do NOX: Δnox x Atomicidade



5º Finalizar o balanceamento pelo método convencional

