

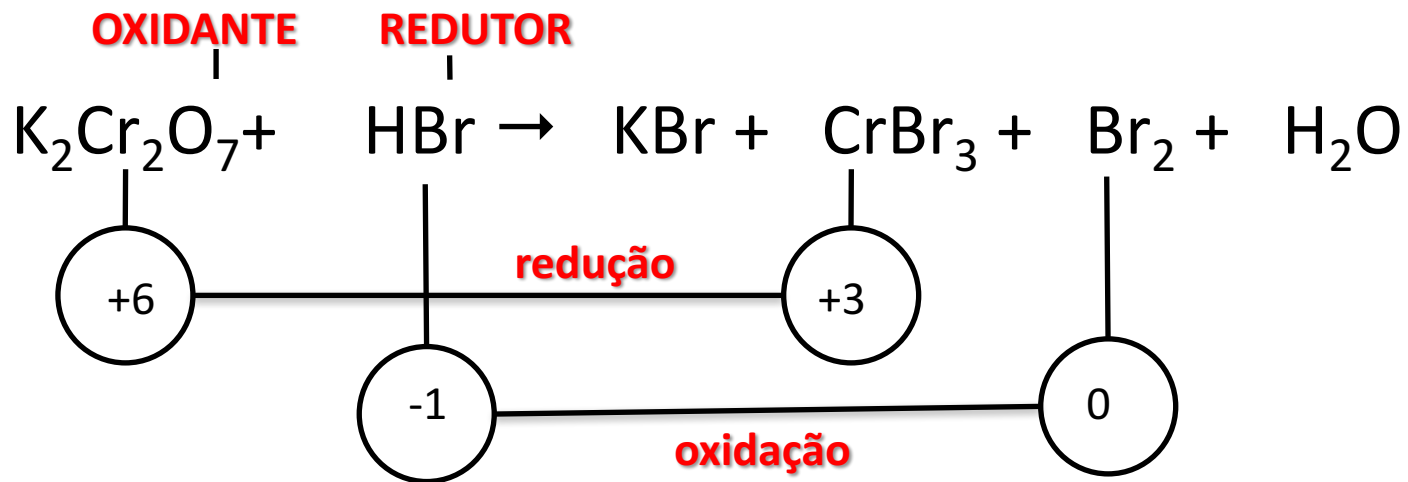
**Balanceamento
de reações de
oxirredução**

Talita M.

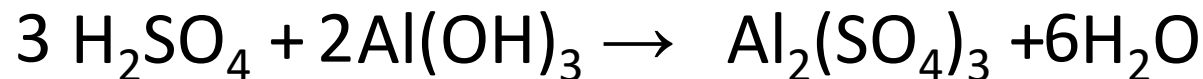
Relembrando

- Oxidação: perda de elétrons = aumento do Nox
- Redução: é o ganho de elétrons = diminuição do Nox
- Redutor: sofre oxidação
- Oxidante: Sofre redução

Relembrando

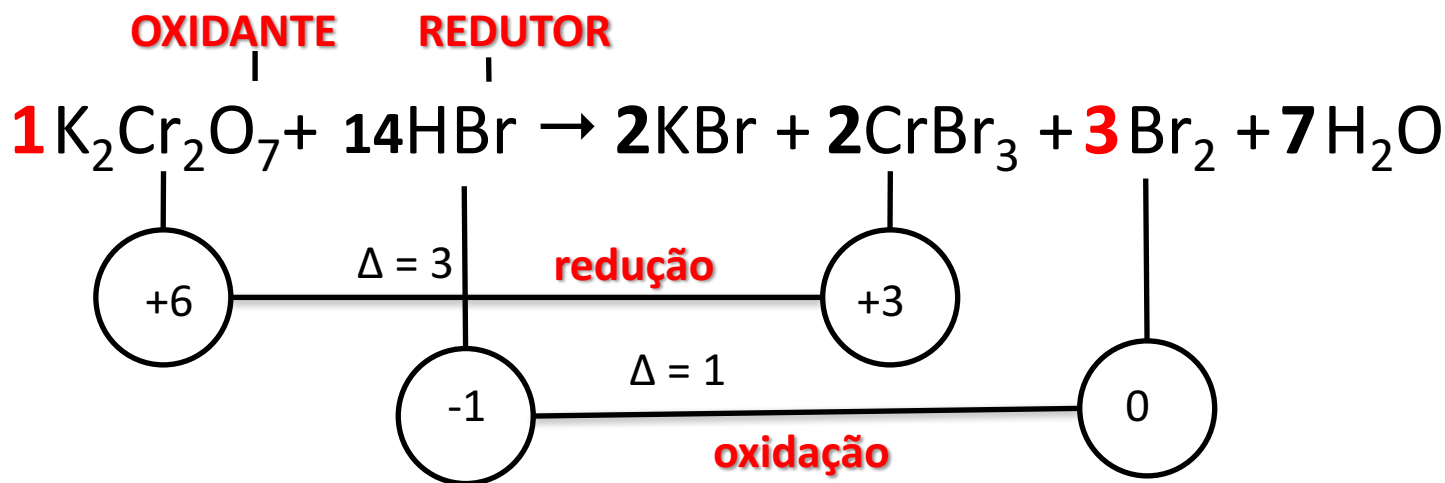


- Balanceamento pelo método das tentativas:



Balanceamento de reações de oxirredução – Talita M.

Balanceamento de reações de oxirredução

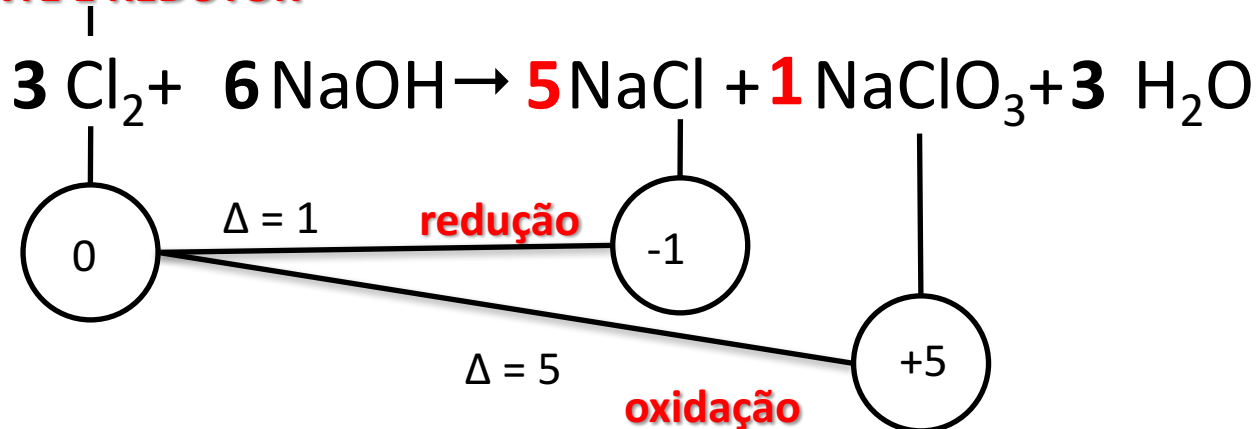


	Representante	Δ x	atomicidade =		
Redução	K ₂ Cr ₂ O ₇	3	2	6 3	1
Oxidação	Br ₂	1	2	2 1	3

“1 e 1 pega do reagente! Mais que 1 o de valor diferente!”

Reações de auto-oxirredução

OXIDANTE E REDUTOR

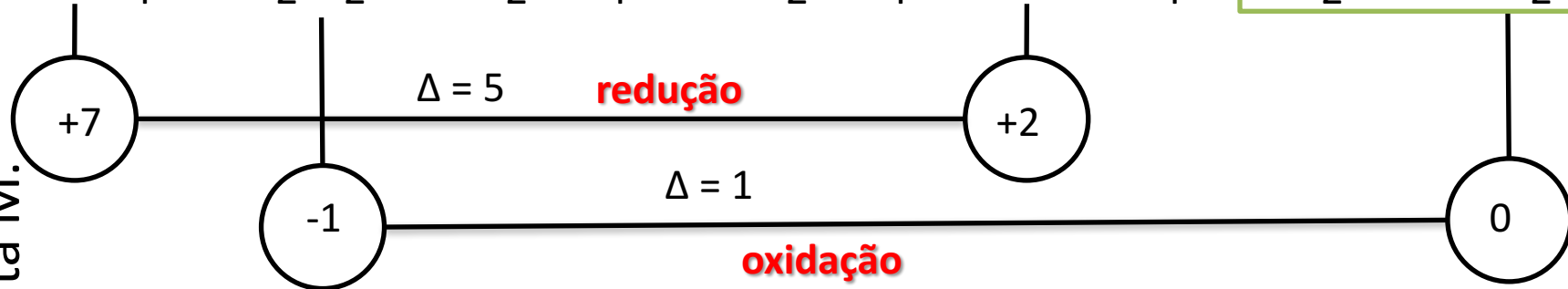


	Representante	Δx	atomicidade =		
Redução	NaCl	1	1	1	5
Oxidação	NaClO ₃	5	1	5	1

Balanceamento de reações de oxirredução – Talita M.

Reações que envolvem água oxigenada

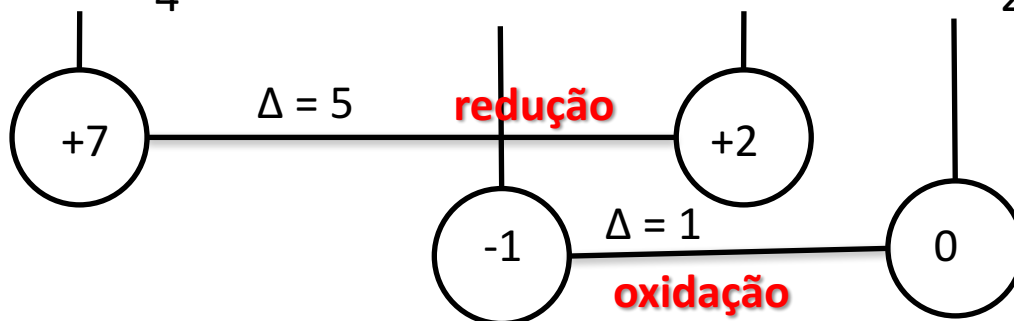
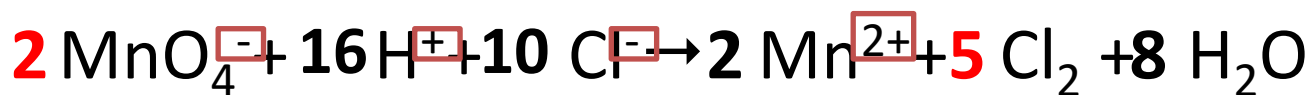
OXIDANTE **REDUTOR**



	Representante	Δx	atomicidade =		
Redução	KMnO_4	5	1	5	2
Oxidação	H_2O_2	1	2	2	5

“1 e 1 pega do reagente! Mais que 1 o de valor diferente!”

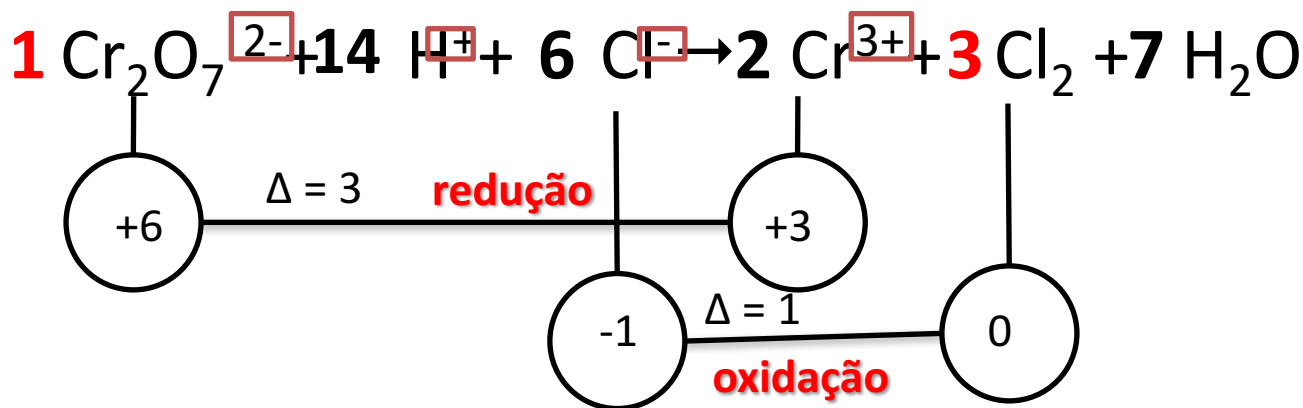
Equações Iônicas



	Representante	Δx	atomicidade =		
Redução	MnO_4^-	5	1	5	2
Oxidação	Cl_2	1	2	2	5

“Pegar o de maior atomicidade!”

Equações Iônicas



	Representante	Δx	atomicidade =		
Redução	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	3	2	6 3	1
Oxidação	Cl_2	1	2	2 1	3

“Pegar o de maior atomicidade!”