

Profesora: Martha Alicia Puente González

En una reacción Redox siempre debe haber un elemento que se oxida y uno que se reduce, para saberlo, es necesario calcular el número de oxidación de cada elemento de la reacción y compararlos para buscar a aquellos elementos que cambiaron su número de oxidación.

Posteriormente se usa la recta numérica que se encuentra a continuación para obtener todo lo necesario.



ESCRIBE QUIÉN SE OXIDA Y QUIÉN SE REDUCE LLENANDO LA CASILLA VACIA CON LA PALABRA CORRECTA

C ⁺⁴	→	C ⁺²		OXIDA
H ⁰	→	H ⁺¹		OXIDA
Mn ⁺²	→	Mn ⁺³		OXIDA
Pb ⁺²	→	Pb ⁰		REDUCE
Cu ⁺¹	→	Cu ⁺²		REDUCE